



UNIVERSIDAD NACIONAL
DE MEXICO

3
20j
20j.
AUTONOMA

FACULTAD DE ESTUDIOS SUPERIORES
CUAUTITLAN

ACRONIMOS EMPLEADOS EN SINTESIS
ORGANICA

T E S I S
QUE PARA OBTENER EL TITULO DE:
INGENIERA QUIMICA
PRESENTAN:
MA. ANGELICA ISLAS MEDINA
ELVIA MAYEN SANTOS

ASESOR: DR. JOSE GUILLERMO PENIERES CARRILLO.

2

CUAUTITLAN IZCALLI, EDO. DE MEX.

1998.

TESIS CON
FALLA DE ORIGEN

266363



Universidad Nacional
Autónoma de México



UNAM – Dirección General de Bibliotecas
Tesis Digitales
Restricciones de uso

DERECHOS RESERVADOS ©
PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL

Todo el material contenido en esta tesis esta protegido por la Ley Federal del Derecho de Autor (LFDA) de los Estados Unidos Mexicanos (México).

El uso de imágenes, fragmentos de videos, y demás material que sea objeto de protección de los derechos de autor, será exclusivamente para fines educativos e informativos y deberá citar la fuente donde la obtuvo mencionando el autor o autores. Cualquier uso distinto como el lucro, reproducción, edición o modificación, será perseguido y sancionado por el respectivo titular de los Derechos de Autor.



UNIVERSIDAD NACIONAL
AVENIDA DE
MEXICO

FACULTAD DE ESTUDIOS SUPERIORES CUAUTITLAN
UNIDAD DE LA ADMINISTRACION ESCOLAR
DEPARTAMENTO DE EXAMENES PROFESIONALES.

11 11 11 11
FACULTAD DE ESTUDIOS
SUPERIORES CUAUTITLAN

ASUNTO: VOTOS APROBATORIOS

DR. JUAN ANTONIO MONTARAZ CRESPO
DIRECTOR DE LA FES CUAUTITLAN
PRESENTE

ATN: Q. Ma. del Carmen García Mijares
Jefe del Departamento de Exámenes
Profesionales de la FES Cuautitlán

Con base en el art. 28 del Reglamento General de Exámenes, nos permitimos comunicar a usted que revisamos la TESIS:

Acrónimos Empleados en Síntesis Orgánica

que presenta la pasante: Islas Medina Ma. Angélica
con número de cuenta: 9156010-2 para obtener el TITULO de:
Ingeniera Química

Considerando que dicha tesis reúne los requisitos necesarios para ser discutida en el EXAMEN PROFESIONAL correspondiente, otorgamos nuestro VOTO APROBATORIO

ATENTAMENTE
"POR MI RAZA HABLARÁ EL ESPÍRITU"

Cuautitlán Izcalli, Edo. de Méx., a 31 de Agosto de 199 8

PRESIDENTE M.C. Rene Miranda Ruvalcaba

VOCAL M.C. Enrique Angeles Anguiano

SECRETARIO M.C. Guillermo Penieres Carrillo

PRIMER SUPLENTE Dra. Olivia García Mellado

SEGUNDO SUPLENTE Dr. José Luis Arias Tellez



UNIVERSIDAD NACIONAL
AVENIDA DE
MEXICO

FACULTAD DE ESTUDIOS SUPERIORES CUAUTITLAN
UNIDAD DE LA ADMINISTRACION ESCOLAR
DEPARTAMENTO DE EXAMENES PROFESIONALES

U. N. A. U.
FACULTAD DE ESTUDIOS
ASUNTO: VOTOS APROBATORIOS



DR. JUAN ANTONIO MONTARAZ CRESPO
DIRECTOR DE LA FES CUAUTITLAN
PRESENTE

ATN: Q. Ma. del Carmen Garcia Mijares
Jefe del Departamento de Exámenes
Profesionales de la FES Cuautitlán

Con base en el art. 28 del Reglamento General de Exámenes, nos permitimos comunicar a usted que revisamos la TESIS:

Acrónimos Empleados En Síntesis Orgánica

que presenta la pasante: Mayen Santos Elvia
con número de cuenta: 9156018-8 para obtener el TITULO de:
Ingeniera Química

Considerando que dicha tesis reúne los requisitos necesarios para ser discutida en el EXAMEN PROFESIONAL correspondiente, otorgamos nuestro VOTO APROBATORIO

ATENTAMENTE.

"POR MI RAZA HABLARÁ EL ESPÍRITU"

Cuautitlán Izcalli, Edo. de Méx., a 31 de Agosto de 1998

PRESIDENTE	<u>M.C. Rene Miranda Ruvalcaba</u>
VOCAL	<u>M.C. Enrique Angeles Anquiano</u>
SECRETARIO	<u>M.C. Guillermo Penieres Carrillo</u>
PRIMER SUPLENTE	<u>Dra. Olivia García Mellado</u>
SEGUNDO SUPLENTE	<u>Dr. José Luis Arias Tellez</u>

**ESTE TRABAJO DE TESIS SE REALIZO EN EL
LABORATORIO DE INVESTIGACIÓN L-121 DE LA
SECCIÓN DE QUÍMICA ORGÁNICA Y EN LA
HEMEROTECA DE LA FACULTAD DE ESTUDIOS
SUPERIORES CUAUTTLÁN.**



**AGRADECIMIENTOS
Y
DEDICATORIAS**



agradecimientos

A LA FES-CUAUTITLAN :

RECINTO DE TANTOS CONOCIMIENTOS
ADQUIRIDOS Y CRISOL DE NUESTRAS
ASPIRACIONES REALIZADAS.

A NUESTROS PROFESORES :

POR SU DESINTERESADA DEDICACION EN
FORMAR HOMBRES DE PROVECHO. POR
BRINDARNOS SUS CONOCIMIENTOS Y
EXPERIENCIAS Y SER DE ALGUNA MANERA
NUESTROS "ALIADOS" PARA ALCANZAR UNA
META MÁS.

A M. C. RICARDO PARAMOUNT HERNÁNDEZ

POR SU DESINTERESADA DEDICACION EN
RESOLVER TODOS LOS "PROBLEMILLAS"
QUE SE NOS PRESENTARON DURANTE LOS
ESTUDIOS DE LICENCIATURA. GRACIAS POR
SU PREOCUPACIÓN Y DISPONIBILIDAD PARA
CON TODOS LOS ESTUDIANTES DE
INGENIERÍA QUÍMICA.

A LA SECCION DE QUÍMICA ORGÁNICA :

"NUESTRO SEGUNDO HOGAR". POR LAS
FACILIDADES OTORGADAS PARA LA
REALIZACIÓN DE ESTE TRABAJO.



agradecimientos

A NUESTRO ASESOR :

Dr. José Guillermo Penieros Carrillo

POR SU EJEMPLO DE SUPERACION CONSTANTE.
POR HACERNOS PARTICIPES DE ESTE PROYECTO.
POR SU CONSTANTE SUPERVISIÓN Y ASESORIA.

A NUESTROS SINODALES :

POR LAS INVALUABLES APORTACIONES QUE
HICIERON A ESTE TRABAJO.

A LOS PROFESORES :

M. en C. José Guadalupe García
M. en C. Ma. del Rocío Ramírez S.
M. en C. Luis Antonio Martínez A.
Dra. Olivia García Miellado

POR SUS DESINTERESADAS Y ACERTADAS PROPUESTAS
PARA MEJORAR LA CALIDAD DE ESTA TESIS.

A NUESTRO "HERMANO MAYOR" :

José Guadalupe López Cortez
POR LA INFORMACIÓN RECABADA EN C.U.

Ma. Angélica Islas Medina / Elvia Mayén Santos



ANGÉLICA

dedicatorias

A DIOS :

**CON TODO EL RESPETO QUE ME
INSPIRA, EN AGRADECIMIENTO A
TODAS LAS COSAS BELLAS QUE ME HA
BRINDADO Y SOBRE TODO POR
PERMITIRME ALCANZAR UNA META
MÁS.**

A MI PADRE :

José Islas Andrade

**POR SU EJEMPLO DE HONRADEZ Y
TENACIDAD. COMO HOMENAJE A SU
DESINTERESADO EMPEÑO DE HACER
DE SUS HIJOS HOMBRES Y MUJERES
DE PROVECHO.**

A MI MADRE :

Lucia Medina Resendiz

**NO EXISTEN PALABRAS PARA
EXPRESARTE TODO LO GRANDE Y
MARAVILLOSA QUE HA SIDO MI VIDA A
TU LADO.**

**GRACIAS POR BRINDARME TU TERNURA,
CARIÑO, COMPRENSIÓN Y APOYO.
GRACIAS POR IMPULSARME A SEGUIR
SIEMPRE ADELANTE Y POR ALENTAR MIS
SUEÑOS, MISMOS QUE DE ALCÚN MODO
HAN SIDO TAMBIÉN TUYOS.**

**ESTE TRABAJO TE LO DEDICO
ESPECIALMENTE A TI POR QUE ES UN
LOGRO MÁS PARA LAS DOS. MAMÁ. TE
QUIERO CON TODO MI CORAZÓN.**



ANGÉLICA

dedicatorias

A MIS HERMANOS :

ARMANDO :

POR EL APOYO INCONDICIONAL E INVALUABLE QUE ME HAS BRINDADO EN TODO MOMENTO. POR EL EJEMPLO DE HONRADEZ, SUPERACIÓN Y DEDICACIÓN QUE ME HAS DADO. POR LA CONFIANZA QUE EN MI HAS DEPOSITADO Y ESPERANDO NO DEFRAUDARTE... GRACIAS.

JOSÉ LUIS :

POR TODO EL APOYO RECIBIDO DE TU PARTE. POR IMPULSARME A AFRONTAR NUEVOS CAMINOS EN LA VIDA. POR TU EJEMPLO DE HONRADEZ Y SUPERACIÓN, PERO SOBRE TODO POR TUS ASESORÍAS TÉCNICAS SIN LAS CUALES ESTE Y MUCHOS OTROS TRABAJOS NO HABRÍAN SIDO POSIBLES...GRACIAS.

PATRICIA :

POR QUE CON TU VALENTÍA ME HAS MOTIVADO A AFRONTAR NUEVOS RETOS. POR TU APOYO, CONFIANZA, SOLIDARIDAD, EJEMPLO Y POR TUS DOS HIJOS... GRACIAS

JORGE ALBERTO :

COMO ESTIMULO A TU AUTORREALIZACIÓN, ESPERANDO QUE EL PRESENTE TRABAJO SEA UN ALICIENTE MÁS QUE TE INSPIRE A LUCHAR POR SACAR ADELANTE A LA BELLA FAMILIA QUE HAS FORMADO.



ANGÉLICA

dedicatorias

A MIS SOBRINOS :

EDGAR JESÚS :

POR QUE HAS DEMOSTRADO TU GRAN CAPACIDAD E INTELIGENCIA, ESPERO QUE ESTE TRABAJO SEA UN EJEMPLO A SEGUIR Y QUE EL DÍA DE MAÑANA LOGRES ÉSTO Y MUCHO MÁS. "YEAR" ERES UNO DE MIS MAS GRANDES ORGULLOS Y SÉ QUE EN EL FUTURO SERÁS UN HOMBRE DE PROVECHO. TE QUIERO MUCHÍSIMO MI AMOR, OJALÁ QUE SIEMPRE CONSERVES ESA NOBLEZA Y TERNURA QUE TIENES.

JOSUÉ ISRAEL :

POR TU INMENSO TALENTO Y PERSPICACIA, TE DEDICO ESTE TRABAJO, QUE ESPERO TE MOTIVE A SEGUIR ADELANTE. SÉ QUE VAS A LOGRAR MUCHAS COSAS PORQUE TIENES ESE EMPUJE Y VALENTÍA PARA AFRONTAR LOS RETOS QUE SE TE PRESENTAN. "DONA" ERES MI OTRO GRAN ORGULLO Y SE QUE NO ME DEFRAUDARÁS. TE QUIERO MUCHO "QUERIDO". ESPERO QUE SIEMPRE DEFIENDAS TUS IDEALES COMO HASTA AHORA.

JORGE ULISES, VANESSA Y MIGUEL ÁNGEL :

POR LA PROMESA DEL FUTURO BRILLANTE QUE REPRESENTAN.



ANGÉLICA

dedicatorias

A MI "PADRE ACADÉMICO" :

Dr. José Guillermo Penieres Carrillo

CON MUCHO CARÍÑO, RESPETO, ADMIRACIÓN Y SINCERIDAD, POR LA CONFIANZA EN MI DEPOSITADA, LA CUAL ESPERO NO DEFRAUDAR. POR EL TIEMPO QUE ME HA DEDICADO. POR INFUNDIR EN MI EL DESEO DE SUPERACIÓN CONTINUA. POR LA ENORME PACIENCIA QUE HA DEMOSTRADO. POR ESCUCHARME Y ENTENDERME. POR RESPETARME, CRITICARME, CUESTIONARME Y ORIENTARME. POR SU AMISTAD. POR TODOS LOS DETALLES QUE HACEN DE USTED UN HOMBRE EXCEPCIONAL... GRACIAS.

A ING. RAFAEL SAMPERE :

POR EL APOYO INCONDICIONAL QUE ME HAS BRINDADO DURANTE TODO EL TIEMPO QUE TENGO DE CONOCERTE. POR GUIARME ACADÉMICAMENTE DURANTE LA LICENCIATURA. POR LA AMISTAD DE MUCHOS AÑOS. POR ENSEÑARME QUE LAS COSAS SE HACEN PORQUE UNO REALMENTE DESEA HACERLAS. POR LA CONFIANZA QUE HAS DEPOSITADO EN MI... GRACIAS.

A Q. FLORENCIA GUTIERRES E.

COMO RECONOCIMIENTO POR SU DEDICACIÓN, SINCERIDAD Y EMPUJE. POR SU CLARO EJEMPLO DE SUPERACIÓN CONSTANTE LA CUAL NOS INFUNDE DÍA A DÍA.



ANGÉLICA

dedicatorias

A ELVIA :

COMPAÑERA ENTRAÑABLE Y AMIGA INCONDICIONAL. POR TODO LO BUENO Y LO MALO QUE HEMOS COMPARTIDO. POR EL RESPETO MUTUO Y GRAN CARIÑO QUE NOS TENEMOS. GRACIAS POR ESTOS AÑOS DE AMISTAD. POR CREER EN MI. POR COMPRENDERME Y POR ESTAR A MI LADO EN LOS MOMENTOS EN QUE LO HE NECESITADO.

ERES UNA GRAN AMIGA "INGENIERA". GRACIAS POR COMPARTIR CONMIGO ESTE PASO TAN IMPORTANTE. ESPERO QUE NUESTRA ASCENDENCIA PROFESIONAL SEA CONTINUA HASTA UN POST-DOCTORADO EN AUSTRALIA. CONSERVA TU TERNURA SIEMPRE.

A JORGE M. S.:

POR TODOS LOS MOMENTOS INOLVIDABLES QUE COMPARTIMOS. POR TODAS LAS COSAS BELLAS QUE HICISTE POR MI Y POR TODA LA TERNURA, CARIÑO, AMOR Y COMPRENSIÓN QUE RECIBÍ DE TU PARTE. DONDE QUIERA QUE ESTÉS...

MA. ANGÉLICA ISLAS MEDINA



ELVIA

dedicatorias

A DIOS :

POR LA GRANDEZA QUE DIÓ A MI ALMA
PARA SABER QUE EXISTEN CAMINOS QUE
AL ANDARLOS NO DEBEMOS OLVIDAR QUE
LA SABIDURÍA, EL AMOR Y LA ENTEREZA
SON LA MEJOR FORMA DE VENCER
OBSTÁCULOS EN EL RECORRIDO DE ELLOS,
Y ASÍ LLEGAR AL FINAL Y PODER EMPEZAR
DE NUEVO.

A MI MADRE :

~ Silveria Santos Romero ~

POR TODO TU ENORME CARIÑO Y TERNURA
INCONDICIONAL QUE ME HAS DADO, POR LA
GRANDEZA DE ESPÍRITU QUE HAY EN TU
ALMA QUE COMO HERENCIA, LE DOY
GRACIAS A DIOS POR DARME EL PRIVILEGIO
DE SER TU HIJA Y COMO TAL NUNCA TE
DEFRAUDARE, GRACIAS POR HACERME
SENTIR QUE SOY UNA MUJER QUE LUCHA
POR LO QUE CREÉ ES SU DESTINO.

A MI PADRE :

~ Antonio Mayen Quezada ~

POR CREER EN MÍ Y DEPOSITAR TU
CONFIANZA, YA QUE POR EL HECHO DE SER
MUJER NO HAS FRENADO MIS ASPIRACIONES.
ERES UN HOMBRE BUENO Y POR ESO TE
QUIERO.



ELVIA

dedicatorias

A MI HERMANO :

José Juan Mayen Santos

POR TU APOYO Y CONFIANZA, GRACIAS POR SER MI HERMANO. QUE DIOS TE AYUDE SIEMPRE PORQUE TE LO MEREDES, ERES UN HOMBRE CON MUCHO CARÁCTER. GRACIAS POR EJERCER EN MI LA RESPONSABILIDAD Y LA LIBERTAD QUE DEBO DE TENER EN CADA UNA DE MIS ACCIONES. SIGUE SIENDO COMO ERES Y NUNCA DEJES QUE NADIE TE CAMBIE. " TE AMO MUCHO ".

A MIS HERMANOS:

German, Alejandro y Jose Antonio Mayen Santos

POR SU CONFIANZA DEPOSITADA EN MI Y SU CARIÑO. " LOS QUIERO MUCHO ". QUE DIOS LOS CUIDE SIEMPRE Y GRACIAS POR SU APOYO INCONDICIONAL.

AL PROFESOR:

Jose Guillermo Penieres Carrillo

POR SU GRAN CALIDAD HUMANA Y SU DON DE GENTE QUE HACE QUE UNA SE SIENTA CON GANAS DE SUPERARSE A PESAR DE CIRCUNSTANCIAS ADVERSAS. GRACIAS POR SER MI PROFESOR Y HACERME COMPRENDER QUE LA VIDA NO ES ALGO QUE SE NOS DA HECHA, SINO QUE TENEMOS QUE PRODUCIR LAS OPORTUNIDADES PARA ALCANZAR EL ÉXITO Y QUE CADA ÉXITO DEBE SER UN NUEVO COMENZAR.



ELVIA

dedicatorias

A MI AMIGA:

Ma. Angélica Islas Medina

POR TU CONFIANZA DEPOSITADA EN MÍ QUE A TRAVÉS DE LOS AÑOS SE HA REFORZADO. ERES UNA GRAN AMIGA. HEMOS COMPARTIDO MUCHAS COSAS BUENAS Y MALAS Y CON ESO NUESTRA AMISTAD SE HA ENGRANDECIDO DÍA CON DÍA. COMO PERSONA VALES MUCHO Y MERECE SER FELIZ. ME HAS ENSEÑADO A VER QUE LAS COSAS SE LOGRAN SI UNO SE LO PROPONE, POR ESTO Y MUCHO MÁS, DESEO QUE LOGRES TODO LO QUE TE PROPONGAS EN LA VIDA Y QUE NUNCA PERMITAS QUE NADIE TE DAÑE. GRACIAS POR COMPARTIR CONMIGO ESTE PASO TAN IMPORTANTE EN LA VIDA Y OJALÁ QUE DIOS NOS DÉ LA GRACIA DE SEGUIR TRABAJANDO JUNTAS HASTA LOGRAR TODOS LOS ÉXITOS QUE NOS FIJEMOS TANTO EN LO ESPIRITUAL COMO EN LO PROFESIONAL.

A LA MTRA.

Florencia Gutierrez E.

POR BRINDARME SU APOYO Y SINCERA COMPRENSIÓN. POR SU AFÁN DE SEGUIR ADELANTE QUE ES UN VIVO EJEMPLO A SEGUIR.

A LA FAMILIA :

Islas Medina,

POR BRINDARME SU HOGAR Y DEJARME FORMAR PARTE DE ELLA, GRACIAS POR SU APOYO Y SINCERA COMPRENSIÓN . QUE DIOS LOS AYUDE Y PROTEJA SIEMPRE.



ELVIA

dedicatorias

ESPECIALMENTE PARA TI AMOR :

**AUNQUE EL TIEMPO Y LA VIDA NOS DISTANCIARON,
DEBO AGRADECERTE LOS MOMENTOS QUE
COMPARTIMOS Y EN LOS CUALES FUIMOS FELICES.
GRACIAS POR MOSTRAR ANTE MI TU VERDADERO YO.
LLENASTE MI ALMA DE COSAS BELLAS Y SÉ QUE DE
CIERTA MANERA YO LLENÉ LA TUYA, POR ESO
SIEMPRE ESTARÁS EN MI CORAZÓN.**

**QUIERO DEDICARTE ESTE TRABAJO EN
AGRADECIMIENTO A TODO LO BELLO QUE APORTASTE
A MI EXISTENCIA, YA QUE DE CIERTA MANERA, ME
AYUDASTE A CRECER EMOCIONALMENTE. GRACIAS
POR TODA LA TERNURA AMOR, CARIÑO Y
COMPRESION QUE EN SU MOMENTO ME DISTE.**

Elvia Mayen Santos



ÍNDICE



ÍNDICE

	Página
INTRODUCCIÓN	01
CAPÍTULO I	
OBJETIVOS	04
CAPÍTULO II	
GENERALIDADES	07
CAPÍTULO III	
ACRÓNIMOS	11
CAPÍTULO IV	
CONCLUSIONES	185
CAPÍTULO V	
APÉNDICE	188
ÍNDICE ANALÍTICO	209



INTRODUCCIÓN

INTRODUCCIÓN

La síntesis orgánica es considerada por muchos autores como un arte en la transformación y preparación de compuestos químicos, mediante el empleo de estrategias bien definidas. Así, se hace necesario un conocimiento amplio acerca de las propiedades de los sustratos y reactivos empleados, así como del manejo adecuado de las condiciones de reacción requeridas.

Por lo tanto, todos los esfuerzos necesarios para participar en esta actividad, deben de estar soportados por una buena preparación académica y de una intención natural hacia la investigación teórica y/o experimental. De esta forma, y con la participación de un sinnúmero de investigadores, actualmente dentro del universo de la síntesis orgánica y desde hace mucho tiempo, se ha logrado la creación de nuevos compuestos orgánicos con una gran gama de aplicaciones, como en farmacología, agronomía, biología, ingeniería, ecología, alimentos, etc.

El presente trabajo se enfoca a una de las partes que generalmente se emplean como expresiones de los procesos sintéticos, y que no está referida a cuestiones de tipo experimental, sino a una parte de la representación gráfica, o notaciones, usadas en los reportes en artículos o libros especializados, y que llega a ser empleado de manera general y común dentro del lenguaje en esta área de la química.

El concepto al cual se hace alusión es el conocido como "Acrónimo", que de hecho no tiene ninguna connotación química y solamente se refiere al uso de siglas empleadas para abreviar a varias palabras; así, en química, este término es empleado para abreviar el nombre de un compuesto químico.

Como se mencionó, estas notaciones son usadas ampliamente en los reportes científicos publicados, y es por eso que se ha preferido, de manera general, el uso de ellos que el mismo nombre del correspondiente compuesto.

Sin embargo, en nuestros días, existe una gran cantidad de acrónimos reportados, por lo que su reconocimiento ya no es tan sencillo como se podría suponer. Esta dificultad, en número y usos, se incrementa cuando se conoce que no existe una fuente de referencia directa y de consulta que pueda apoyar la identificación de un acrónimo en cuanto a qué es, qué estructura presenta y para qué puede ser usado en procesos químicos.

Es por lo anterior, por lo que se decidió crear este manual de consulta sobre acrónimos usados en síntesis orgánica, considerando la idea fundamental de contar con el apoyo completo, directo y actualizado de una obra que contenga la información deseada al respecto.

Así, este trabajo se divide en las siguientes partes, mencionándose en cada caso la característica principal contenida en cada una de ellas:

- ◇ En el capítulo I se presentan los objetivos generales y particulares perseguidos en la elaboración de este trabajo.
- ◇ Posteriormente, en el capítulo II, se presentan las generalidades acerca de lo que es un acrónimo, así como de los criterios que se tomaron para la recopilación de la información respectiva de cada uno de ellos.
- ◇ En el capítulo III se presenta la información recopilada de aproximadamente 324 acrónimos encontrados de una revisión realizada en las revistas *Journal of the American Chemical Society* y *Journal of Organic Chemistry* en los años 1993 a 1997.
- ◇ Las conclusiones a las cuales se llegan después de la elaboración de este manual, se presentan en el capítulo IV.
- ◇ Finalmente, en el capítulo V, se presentan los apéndices A y B en donde presentamos un valioso acervo de acrónimos que si bien no son directamente usados en una síntesis orgánica, si son de uso común.
- ◇ Incluimos al final un índice analítico con el cual pretendemos facilitar aún más la búsqueda de un acrónimo determinado.



CAPÍTULO I

OBJETIVOS

OBJETIVOS GENERALES

- Elaborar un material de consulta nuevo y original en el área de Química Orgánica, tanto para profesores, investigadores y estudiantes de las carreras de ciencias químicas.
- Recopilar y clasificar los acrónimos empleados en síntesis orgánica reportados en dos de las principales revistas de divulgación en el área de la Química Orgánica : *Journal of the American Chemical Society (JACS)* y *Journal of Organic Chemistry (JOC)*, en el periodo comprendido desde Enero de 1993 a Diciembre de 1997.

OBJETIVOS PARTICULARES

- ◆ Crear una fuente de información especializada, confiable y actualizada que le permita al usuario ahorrar tiempo en la búsqueda de las características y significado de un acrónimo usado en síntesis orgánica.
- ◆ Apoyar las actividades académicas de estudio e investigación en el área de la síntesis orgánica, mediante la consulta de un manual especializado en el uso de acrónimos.
- ◆ Clasificar en orden alfabético cada uno de los acrónimos empleados en síntesis orgánica encontrados, además de investigar sus propiedades y usos en revistas y libros de apoyo.
- ◆ Recopilar y clasificar otros acrónimos diferentes a los empleados en síntesis orgánica, los cuales pueden ser referentes a técnicas cromatográficas, de espectroscopia, de grupos protectores y/o sustituyentes, de uso bioquímico, etc., reportados en los mismos artículos revisados en las revistas mencionadas.



CAPÍTULO II

GENERALIDADES

GENERALIDADES

Cuando se revisa un artículo o libro de química, en ocasiones se llega a observar el empleo de siglas que se integran de alguna forma en una reacción química o proceso determinado independientemente del tipo y forma de aplicación que éstas puedan tener. En muchos casos, el lector desconoce su significado, así como sus usos.

A fin de comprender la intención del presente trabajo es necesario definir qué es un **acrónimo** :

(Del griego *akros*, -a, -on = extremo + *onoma* = nombre) s.m. Sigla contituida por las iniciales o primeras letras de varias palabras (ejemplo : INEM = Instituto Nacional de Empleo)¹.

Por otro lado en el libro Ortografía² se define como acrónimo :

"La palabra formada por las iniciales, y a veces más letras, de otras palabras"

y como sigla :

"La letra inicial que se utiliza como abreviatura de una palabra".

Sin embargo, estas definiciones no encuadran dentro de las formas en que son usadas las siglas en química. Por ejemplo, para el caso del compuesto químico *Tetrahidrofurano* se emplea invariablemente el acrónimo *THF*. Como se puede observar el nombre del compuesto está formado por una sola palabra, por lo que las definiciones anteriores no se aplican para éste y muchos otros casos.

¹ Lapesa M.R.; Riquer M.M. *et al.*, *Diccionario de la Lengua Española*. Espasa-Calpe, 26va. ed., Madrid, 1995, Vol. 1, 240 pags.

² Laborda J.; Galimany J.M. *et al.*, *Ortografía : reglas y ejercicios de puntuación*. Oceano, México D.F., 1996, 198 opags.

De esta manera se considera que la definición más apropiada de acrónimo en química (aplicado a la literatura química), es la de:

"SIGLAS QUE PROPORCIONAN INFORMACIÓN ACERCA DE FRAGMENTOS DE IMPORTANCIA ESTRUCTURAL CONTENIDOS EN UN COMPUESTO QUÍMICO".

Es así que en el desarrollo de este trabajo se aplica esta última definición

En este trabajo se conjuntan más de 320 acrónimos empleados en síntesis orgánica, encontrados en artículos publicados de enero de 1993 a diciembre de 1997 en las revistas *Journal of the American Chemical Society (JACS)* y *Journal of Organic Chemistry (JOC)*.

Si bien es cierto que existen otras revistas notorias que publican artículos en el área de química orgánica, las consultadas para la elaboración de este trabajo son las de mayor reconocimiento, por su importancia y trascendencia a nivel internacional.

Los acrónimos se presentan en orden alfabético y para cada uno de ellos se menciona su estructura, fórmula molecular, nombre en inglés (del cual se deriva directamente el acrónimo), nombre en español, aplicaciones (usos) y algunas referencias de consulta.

Cabe mencionar que para las aplicaciones, en la gran mayoría de los casos, se citan las encontradas directamente de los artículos consultados. Sin embargo, en algunos casos los artículos no hacen alusión de su uso específico en la reacción reportada. En estas circunstancias, las aplicaciones fueron consultadas de la obra *Reagents for Organic Synthesis*³.

Es importante señalar que durante la elaboración del presente trabajo fue necesario hacer una serie de consideraciones para la organización del mismo, las cuales son:

- ♦ Se detectó que para un mismo compuesto se presentan dos o más acrónimos. En estos casos, se presenta la información señalada

³ L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. I-16.

anteriormente para el acrónimo que aparece primero según el orden alfabético. Para los otros acrónimos de los mismos compuestos se señala la consulta de este primer acrónimo.

- ◆ Se encontró el uso del mismo acrónimo para compuestos diferentes. Para estas situaciones, se señala un superíndice sobre el acrónimo correspondiente para diferenciarlos entre sí.
- ◆ No se consideran las abreviaturas de compuestos como el caso de Py (piridina), Bz (benzoilo), Bp (bipiridilo), etc.
- ◆ Con respecto a las referencias incluidas en cada caso, éstas se presentan considerando las más recientes.
- ◆ Se incluye al final de las referencias los volúmenes y páginas de la obra del *Fieser and Fieser* en donde es posible consultar aspectos como propiedades físicas, forma de preparación, precauciones a tomar durante su manipulación, ejemplo de reacciones y usos más frecuentes.

El objetivo de incluir las referencias del *Fieser and Fieser* en la gran mayoría de los acrónimos presentados, es proporcionar al lector una fuente precisa a la cual acudir si desea profundizar más en el estudio de algún acrónimo en particular.

Es importante recalcar que en este trabajo solamente se presentan las aplicaciones dadas en el (los) artículo (s) consultado (s), con pleno conocimiento de que en algunos casos se pueden llegar a presentar otros usos.

Finalmente, cabe mencionar que debido a la gran cantidad y tipos de acrónimos encontrados, en el presente trabajo de tesis tan solo se incluyen aquellos que se emplean para síntesis orgánica.

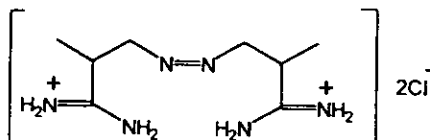


CAPÍTULO III

ACRÓNIMOS

ABAP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_{20}Cl_2N_6$

Nombre (Inglés) : 2,2'-Azobis(2-amidinopropane)dihydrochloride

Nombre (Español) : Clorhidrato de 2,2'-azobis(2-amidinopropano)

Aplicaciones (Usos) :

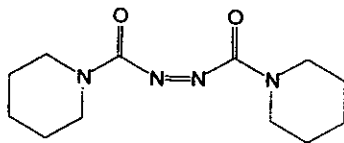
- Iniciador de radicales libres.

Referencias :

1. W. Piyor *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 3521-3522 (1993)

ADDP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{20}N_4O_2$

Nombre (Inglés) : 1,1'-(Azodicarbonyl)dipiperidine

Nombre (Español) : 1,1'-(Azodicarbonil)dipiperidina

Aplicaciones (Usos) :

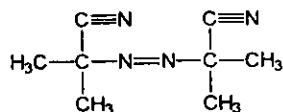
- Reactivo en la reacción de Mitsunobu.

Referencias :

1. S. Harusawa *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 4406-4407 (1996)

AIBN

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_{12}N_4$

Nombre (Inglés) : 2,2'-Azobis(isobutyronitrile)

Nombre (Español) : 2,2'-Azobis(isobutironitrilo)

Aplicaciones (Usos) :

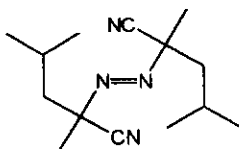
- Iniciador de radicales libres.

Referencias :

1. E.I. Enholm and Z.I. Jin, *J. Org. Chem.*, **62**, 175-176 (1997)
2. M. Kajitani *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 489-490 (1996)
3. M.P. Sibi and J. Ji, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 3063-3064 (1996)
4. D.S. Hays and G.C. Fu, *J. Org. Chem.*, **61**, 4-5 (1996)
5. A.G. Myers and K.R., *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 3057-3083 (1995)

AMVN

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{14}H_{24}N_4$

Nombre (Inglés) : 2,2'-Azobis(2,4-dimethylvaleronitrile)

Nombre (Español) : 2,2'-Azobis(2,4-dimetilvaleronitrilo)

Aplicaciones (Usos) :

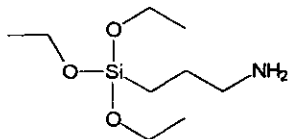
- Iniciador de reacciones de oxidación mediante radicales libres.

Referencias :

1. K. Vessman *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 4461-4463 (1995)

APTES

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_9H_{21}NO_3Si$

Nombre (Inglés) : (Aminopropyl)triethoxysilane

Nombre (Español) : (Aminopropil)trietoxisilano

Aplicaciones (Usos) :

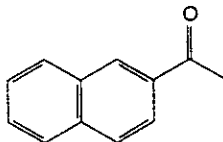
- Conversión de aldehidos a sulfuros.

Referencias :

1. D.C.Tahmassebi and T Sasaki, *J. Org. Chem.*, **59**, 679 (1994)
-

ATN

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{10}O$

Nombre (Inglés) : 2-Acetylnaphthalene

Nombre (Español) : 2-Acetilnaftaleno

Aplicaciones (Usos) :

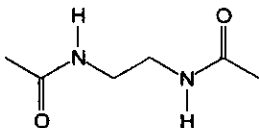
- Sensibilizador de radicales libres.

1. Referencias :

2. T. Gannon and W.G. Mo.Gimpsey, *J. Org. Chem.*, **58**, 5639 (1993)
-

BAAE

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_7H_{14}N_2O_2$ Nombre (Inglés) : *Bis(acetamido)ethane*Nombre (Español) : *Bis(acetamido)etano*

Aplicaciones (Usos) :

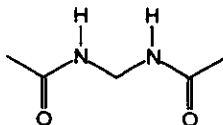
- Síntesis de péptidos bioactivos o análogos.

Referencias :

1. C. Alemán and J. Puiggali, *J. Org. Chem.*, **60**, 910-911 (1996)
-

BAAM

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_5H_{10}N_2O_2$ Nombre (Inglés) : *Bis(acetamido)methane*Nombre (Español) : *Bis(acetamido)metano*

Aplicaciones (Usos) :

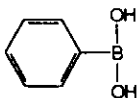
- Síntesis de péptidos bioactivos o análogos.

Referencias :

1. C. Alemán and J. Puiggali, *J. Org. Chem.*, **60**, 910-911 (1996)
-

BBA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_7BO_2$

Nombre (Inglés) : Benzeneboronic acid (Phenylboronic acid)
 Nombre (Español) : Ácido bencenoborónico (Ácido fenilborónico)

Aplicaciones (Usos) :

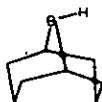
- Formación de ésteres cíclicos.
- Protección de grupos hidroxilo.
- Síntesis de *o*-fenilboronatos.

Referencias :

1. R.E. London *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 2562-2569 (1994)
2. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 833; Vol. 2, 317; Vol. 3, 221; Vol. 5, 513; Vol. 7, 284; Vol. 9, 23; Vol. 11, 408, 513.

9-BBN

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_{15}B$

Nombre (Inglés) : 9-Borabicyclo[3.3.1]nonane (Midland's reagent)
 Nombre (Español) : 9-Borabicyclo[3.3.1]nonano (Reactivo de Midland)

Aplicaciones (Usos) :

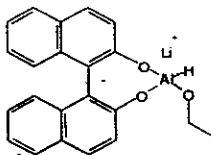
- Reacciones de alquilación, arilación, carboximetilación, carbonilación, hidroxiboración y reducción.
- Síntesis de aldehídos.

Referencias :

1. B.A. Johns *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 4856-4857 (1997)
2. M.I. Plunkett and J.A. Ellman, *J. Org. Chem.*, **62**, 2886-2887 (1997)
3. A.I. Meyers *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2586-2588 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 2, 31; Vol. 3, 24-29; Vol. 4, 41; Vol. 5, 46-47; Vol. 6, 62-64; Vol. 7, 29-31; Vol. 8, 47-49; Vol. 9, 57; Vol. 10, 48; Vol. 11, 68.

BINAL-H

Estructura :



Fórmula Molecular : $C_{20}H_{14}AlLiO_2$

Nombre (Inglés) : 2,2'-Dihidroxy-1,1'-binaphthylethoxy-Lithium aluminum hydride

Nombre (Español) : Hidruro de 2,2'-dihidroxi-1,1'-binaftiletoxi litio-aluminio

Aplicaciones (Usos) :

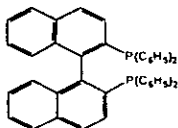
- Reducción estereoselectiva de cetonas.

Referencias :

1. K. Mikami and S. Matsukawa, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 7039-7040 (1993)
2. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 9, 169-170; Vol. 10, 148-149; Vol. 12, 190-191; Vol. 16, 133.

BINAP

Estructura :



Fórmula Molecular : $C_{44}H_{32}P_2$

Nombre (Inglés) : 2,2'-Bis-(diphenylphosphine)-1,1'-binaphthyl

Nombre (Español) : 2,2'-Bis-(difenilfosfina)-1,1'-binaftilo

Aplicaciones (Usos) :

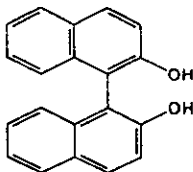
- Hidroboración asimétrica.
- Hidrogenación : a) catalítica estereoselectiva y b) estereoselectiva.
- Isomerización enantioselectiva de aminas alílicas.

Referencias :

1. D.F. Taber and Y. Wang, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 22-26 (1997)
2. G. Zhu and P. Cao, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1799-1800 (1997)
3. J.P. Wolfe and S.C. Buchwald, *J. Org. Chem.*, **62**, 1264-1265 (1997)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 10, 36; Vol. 11, 53; Vol. 12, 56; Vol. 13, 36; Vol. 14, 38-44; Vol. 15, 34; Vol. 16, 32-36.

BINOL

Estructura :



Fórmula Molecular : $C_{20}H_{14}O_2$

Nombre (Inglés) : 1,1'-Binaphthol (2,2'-Dihidroxy-1,1'-binaphthyl)
 Nombre (Español) : 1,1'-Binaftol (2,2'-Dihidroxi-1,1'-binaftilo)

Aplicaciones (Usos) :

- α -Alquilación diastereoselectiva de ácidos arilacéticos.

Referencias :

1. G.W. Coates and R.M. Waymouth, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 91-98 (1993)
2. K. Mikami and S. Matsukawa, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 7039-7040 (1993)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 16, 132-133.

BISTRO

Estructura :



Fórmula Molecular : $C_{14}H_{30}Si_2$

Nombre (Inglés) : 1,8-Bis(trimethylsilyl)-2,6-octadiene
 Nombre (Español) : 1,8-Bis(trimetilsilil)-2,6-octadieno

Aplicaciones (Usos) :

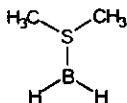
- Síntesis de ciclopentanos sustituidos.

Referencias :

1. H. Pellissier *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 1709-1710 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 16, 43.

BMS

Estructura :

Fórmula Molecular : C_2H_6BS

Nombre (Inglés) : Borane-dimethylsulfide (Dimethylsulfide-borane)

Nombre (Español) : Sulfuro de dimetilborano (Dimetilsulfuro-borano)

Aplicaciones (Usos) :

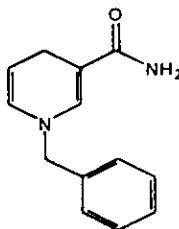
- Reacciones de hidroboração.
- Reducción de amidas, enonas, ésteres y nitrilos.
- Reducción selectiva de α -hidroxiésteres.

Referencias :

1. A. Shepartz *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 4856-4857 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 4, 124, 191; Vol. 5, 47; Vol. 8, 49-50; Vol. 10, 49-51; Vol. 11, 69; Vol. 12, 64.

BNAH

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{13}H_{13}N_2O$

Nombre (Inglés) : 1-Benzyl-1,4-dihydronicotinamide

Nombre (Español) : 1-Bencil-1,4-dihidronicotinamida

Aplicaciones (Usos) :

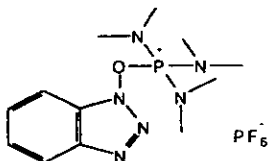
- Reducción de α -dicetonas y α -cetoésteres.
- Reducción de compuestos *gem*-bromonitrados.

Referencias :

1. X. Li *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 4314-4315 (1996)
2. S. Fuzusuki *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 8960-8968 (1993)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 6, 36; Vol. 7, 15; Vol. 11, 419; Vol. 12, 47.

BOP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{22}F_6N_6OP_2$

Nombre (Inglés) : Benzotriazolyl-oxytris(dimethylamino)phosphonium hexafluorophosphate

Nombre (Español) : Hexafluorofosfato de benzotriazoliloxitris(dimetilamino)fosfónico

Aplicaciones (Usos) :

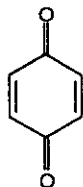
- Síntesis de péptidos.

Referencias :

1. S.C. Meyer *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 5192-5193 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 6, 34; Vol. 7, 14.

BQ

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_4O_2$

Nombre (Inglés) : 1,4-Benzoquinone (p-Benzoquinone)

Nombre (Español) : 1,4-Benzoquinona (p-Benzoquinona)

Aplicaciones (Usos) :

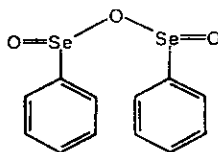
- Síntesis de α -oximidonitrilos.

Referencias :

1. J.H. Penn *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 3037-3038 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 49, 624; Vol. 13, 233; Vol. 15, 296; Vol. 16, 389.

BSA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{10}O_3Se_2$

Nombre (Inglés) : Benzeneseleninic anhydride (Diphenylseleninic anhydride)

Nombre (Español) : Anhídrido bencenselenínico (Anhídrido difenilselenínico)

Aplicaciones (Usos) :

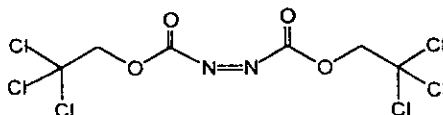
- Agente oxidante.
- Hidroxilación angular de cetonas policíclicas.
- Reacciones de deshidrogenación.

Referencias :

1. M.I. Johns *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 2886-2887 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 6, 240-241; Vol. 7, 139; Vol. 8, 29-32; Vol. 9, 32-34; Vol. 10, 22-29; Vol. 11, 37-39.

BTCEAD

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_4Cl_6N_2O_4$ Nombre (Inglés) : *Bis*(2,2,2-trichloroethyl) azodicarboxylateNombre (Español) : Azodicarboxilato de *bis*(2,2,2-tricloroetil)

Aplicaciones (Usos) :

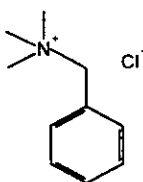
- Reacciones de Diels-Alder.

Referencias :

1. H. Mitchell and Y. Leblanc, *J. Org. Chem.*, **59**, 682 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 12, 62.

BTMAC

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_{16}ClN$

Nombre (Inglés) : Benzyltrimethylammonium chloride

Nombre (Español) : Cloruro de benciltrimetilamonio

Aplicaciones (Usos) :

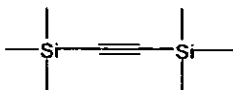
- Catalizador en reacciones donde intervienen sales de sodio.
- Síntesis de ésteres.

Referencias :

1. M.J. Malaska *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 11153-11154 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, *Reagents for Organic Synthesis*, John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 53

BTMSA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_{18}Si_2$

Nombre (Inglés) : Bis(trimethylsilyl)acetylene

Nombre (Español) : Bis(trimetilsilil)acetileno

Aplicaciones (Usos) :

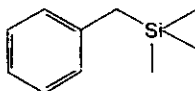
- Síntesis de aldehidos y cetonas α,β -insaturados.

Referencias :

1. M.J. Malaska *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 11153-11154 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, *Reagents for Organic Synthesis*, John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 5, 44; Vol. 6, 153; Vol. 7, 84, 94; Vol. 8, 146; Vol. 9, 311; Vol. 10, 126, 183; Vol. 11, 162, 426; Vol. 12, 162; Vol. 13, 97, 309.

BTS

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_{16}Si$

Nombre (Inglés) : Benzyltrimethylsilane

Nombre (Español) : Benciltrimetilsilano

Aplicaciones (Usos) :

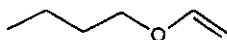
- Síntesis de Litiobenciltrimetilsilano.

Referencias :

1. E. Bacicchi *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 7974-7975 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 6, 637.

BVE

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{12}O$

Nombre (Inglés) : Butylvinylether

Nombre (Español) : Butilviniléter

Aplicaciones (Usos) :

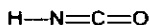
- Grupo O-protector.
- Síntesis de Hoffman-La Roche.

Referencias :

1. P.C. Montevecchi and M.L. Novacchia, *J. Org. Chem.*, **60**, 6455-6456 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 5, 28, 704; Vol. 6, 609.

CA

Estructura :



Fórmula Molecular : CHNO

Nombre (Inglés) : Isocyanic acid

Nombre (Español) : Ácido isocianico

Aplicaciones (Usos) :

- Adición a : a) éteres α,β -insaturados. b) grupos carbonilo y c) olefinas
- Síntesis de acil isocianatos y de alofanatos.

Referencias :

1. E.E. Simanek *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 4904-4905 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. I, 170.

CAN

Estructura :

Fórmula Molecular : H₈CeN₈O₁₈

Nombre (Inglés) : Ceric ammonium nitrate (Ammonium cerium(IV) nitrate

Nombre (Español) : Nitrato cérico amoniacal (Nitrato de cerio(IV)amonio)

Aplicaciones (Usos) :

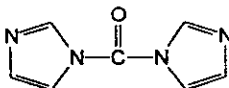
- α -Iodación de cetonas.
- Desmetilación oxidativa de tetrametoxinaftalenos.
- Fragmentación de γ -hidroxialquilsilanos.
- Nitración de arenos.
- Reacciones de ciclización y oxidación.
- Revelador empleado en cromatografía de capa fina.
- Rupturas oxidativas.
- Sustitución aromática.

Referencias :

1. C. Mukai *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 8098-8099 (1997)
2. Z. Zhang and G. Magnusson, *J. Org. Chem.*, **61**, 2384-2386 (1996)
3. M.d. Shair *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 9509-9525 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons, Inc., New York, 1992, Vol. I, 120-121; Vol. 2, 63-65; Vol. 3, 44-45; Vol. 4, 71-74; Vol. 5, 101-102; Vol. 6, 99; Vol. 7, 55-56; Vol. 9, 99; Vol. 10, 79; Vol. 11, 114; Vol. 14, 67, 94, 104; Vol. 15, 70-72; Vol. 16, 66.

CDI

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_7H_6N_4O$

Nombre (Inglés) : Carbodiimidazole (1,1-Carbonyldiimidazole)
 Nombre (Español) : Carbodiimidazol (1,1-Carbonildiimidazol)

Aplicaciones (Usos) :

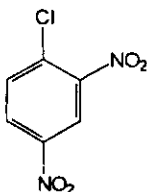
- C-acilación intramolecular.
- Deshidratación de aldoximas.
- Síntesis de carbonatos cíclicos.

Referencias :

1. M. J. Totleben *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 7319-7320 (1997)
2. Z. Zhang *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2384-2386 (1996)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons, Inc., New York, 1992. Vol. 1, 114-116; Vol. 2, 61; Vol. 5, 97, 421; Vol. 6, 97; Vol. 8, 77; Vol. 9, 85, 96; Vol. 10, 252, 318; Vol. 11, 125, 155; Vol. 12, 106; Vol. 13, 66.

CDNB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_3ClN_2O_4$

Nombre (Inglés) : 1-Chloro-2,4-dinitrobenzene
 Nombre (Español) : 1-Cloro-2,4-dinitrobencono

Aplicaciones (Usos) :

- Detección de ácido nicotínico, nicotamida y otros análogos de piridina.

Referencias :

- 1 S.S. Tang and G.G. Chang, *J. Org. Chem.*, **60**, 6183-6184 (1995)

CMME

Estructura :

Fórmula Molecular : C_2H_3ClO

Nombre (Inglés) : Chloromethylmethyl ether

Nombre (Español) : Clorometilmetiléter

Aplicaciones (Usos) :

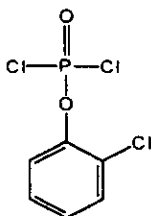
- Clorometilación.
- Síntesis de metoximetiléteres y de metoximetilariléteres.

Referencias :

1. F.P. DeHaan *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 2694-2695 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 132-135; Vol. 5, 120; Vol. 6, 109, 304; Vol. 7, 61, 111; Vol. 8, 387; Vol. 9, 107, 520; Vol. 10, 460; Vol. 12, 116; Vol. 13, 76; Vol. 14, 230.

CPDCP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_4Cl_3O_2P$ Nombre (Inglés) : *o*-Chlorophenyldichloro phosphateNombre (Español) : Diclorofosfato de *o*-clorofenilo

Aplicaciones (Usos) :

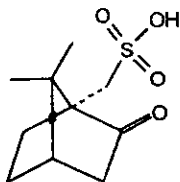
- Síntesis de polinucleótidos.

Referencias :

1. X. Qiu *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 537-538 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 6, 114.

CSA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_{16}O_4S$

Nombre (Inglés) : Camphorsulfonic acid

Nombre (Español) : Ácido alcanforsulfónico

Aplicaciones (Usos) :

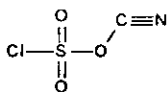
- Adición asimétrica de $(CH_2=CH)_2Zn$ a aldehídos.
- Catalizador ácido.
- Ciclización de hidroxiepóxidos.
- Intermediario empleado para generar reactivos para la síntesis de epóxidos, halohidrinas quirales y triarilfosfinas quirales.

Referencias :

1. S.D. Rychnosky and S.S. Swenson, *J. Org. Chem.*, **62**, 1334 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 108; Vol. 2, 58; Vol. 4, 68; Vol. 6, 611; Vol. 11, 107; Vol. 12, 178, 198, 253; Vol. 13, 62, 64; Vol. 14, 330; Vol. 15, 68; Vol. 16, 58.

CSI

Estructura :

Fórmula Molecular : CCINO_3S

Nombre (Inglés) : Chlorosulfonyl isocyanate (N-carbonylsulfamoyl chloride)
 Nombre (Español) : Isocianato de clorosulfonilo (Cloruro de N-carbonilsulfamoilo)

Aplicaciones (Usos) :

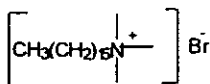
- Adición a olefinas monoterpenobicíclicas.
- Cicloadiciones a hidrocarburos bicíclicos tensionados.
- Cicloadiciones [2+2] con olefinas.
- Síntesis de nitrilos.

Referencias :

1. G.I. Griffiths and F.E. Previdol, *J. Org. Chem.*, **58**, 6129 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 117-118; Vol. 2, 70; Vol. 3, 51; Vol. 4, 90, 382; Vol. 5, 132, 283; Vol. 6, 172; Vol. 7, 65; Vol. 8, 105; Vol. 10, 94; Vol. 11, 125; Vol. 12, 122; Vol. 13, 80.

CTAB

Estructura :

Fórmula Molecular : $\text{C}_{16}\text{H}_{32}\text{BrN}$

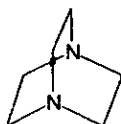
Nombre (Inglés) : Cetyltrimethylammonium bromide (Hexadecyltrimethylammonium bromide)
 Nombre (Español) : Bromuro de cetiltrimetilamonio (Bromuro de hexadeciltrimetilamomo)

Aplicaciones (Usos) :

- Como surfactante catiónico para promover la hidrólisis del α,α,α -Triclorotolueno
- Síntesis de Williamson de alquilfenil y dialquiléteres.

Referencias :

1. A.S. Boutoriné *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 9469-9476 (1996)
2. S.M. Mel'nikov *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 2401-2408 (1995)
3. D.M. Horowitz *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 2695-2702 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 121; Vol. 6, 70; Vol. 8, 149, 389; Vol. 15, 73, 77, 252; Vol. 16, 228.

DABCO**Estructura :****Fórmula Molecular :** $C_6H_{12}N_2$ **Nombre (Inglés) :** 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octane (Triethylenediamine)**Nombre (Español) :** 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octano (Trietilendiamina)**Aplicaciones (Usos) :**

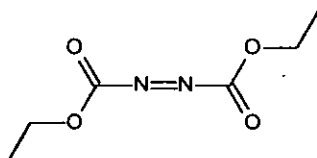
- Catalizador para reacciones de ciclización.
- Reacciones de descarboalquilación.
- Formación de complejos con compuestos organometálicos.
- Reactivo de deshidrohalogenación.

Referencias :

1. C. Li; J.C. Medina *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1609-1618 (1997)
2. G.I. Gut *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 2366-2373 (1996)
3. S. Klein *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 8853-8854 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 1203; Vol. 2, 99, 429; Vol. 4, 119; Vol. 5, 176, 487; Vol. 6, 157, 278, 534; Vol. 7, 86; Vol. 11, 153; Vol. 12, 155; Vol. 13, 92; Vol. 15, 109.

DAD

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{10}N_2O_4$

Nombre (Inglés) : Diethyl azodicarboxylate

Nombre (Español) : Azodicarboxilato de dietilo

Aplicaciones (Usos) :

- Deshidrogenación.
- Reacción de Diels-Alder.
- Síntesis de α -carbodiimidas, cetoaldehídos y disulfuros.

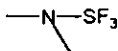
Referencias :

1. K. Burges; J. Ibarzo *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1556-1564 (1997)
2. Z.Q. Tian *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 517-518 (1997)
3. A.G. Meyers and B. Zheng, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 4492-4493 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 245; Vol. 2, 128; Vol. 4, 148; Vol. 5, 212; Vol. 6, 185; Vol. 9, 160; Vol. 11, 77; Vol. 16, 129, 223.

DAPCOVer **DABCO**

DAST

Estructura :

Fórmula Molecular : C₂H₆F₃NS

Nombre (Inglés) : Dimethylaminosulfur trifluoride

Nombre (Español) : Trifluoruro de sulfurodimetilamino

Aplicaciones (Usos) :

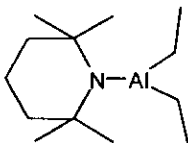
- Fluoración de alcoholes, aldehidos y cetonas.
- Reacciones de deshidratación.
- Síntesis de ácidos α,α-difluoroarilacéticos.

Referencias :

1. S.T. Patel *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 166-167 (1996)
2. V. Kumar *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 4591-4592 (1995)
3. M.I. Robins *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 545-546 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 6, 183-184; Vol. 8, 166-167; Vol. 9, 149, 224; Vol. 10, 142-143; Vol. 11, 177; Vol. 12, 183; Vol. 13, 110; Vol. 16, 128-129.

DATMP

Estructura :

Fórmula Molecular : C₁₃H₂₈AlN

Nombre (Inglés) : Diethylaluminum tetramethylpiperidide

Nombre (Español) : Tetrametilpiperiduro de dietilaluminio

Aplicaciones (Usos) :

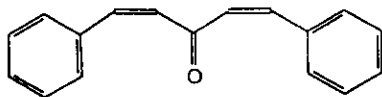
- Isomerización de epóxidos a alcoholes alificos.

Referencias :

1. A. Mordini *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 4784-4785 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 6, 181; Vol. 8, 164.

DBA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{17}H_{14}O$

Nombre (Inglés) : Dibenzalacetone (1,5-Diphenyl-1,4-pentadien-3-one)

Nombre (Español) : Dibenzalacetona (1,5-Difenil-1,4-pentadien-3-ona)

Aplicaciones (Usos) :

- Inhibidor de radicales libres.

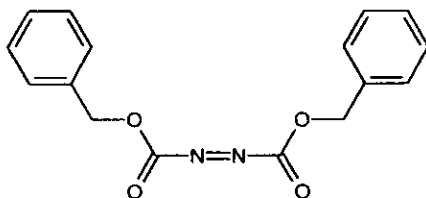
Referencias :

1. J.V. Eijie *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 6635-6641 (1993)

* Generalmente se reporta como dba.

DBAD

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{16}H_{14}N_2O_4$

Nombre (Inglés) : Dibenzyl azodicarboxylate

Nombre (Español) : Azodicarboxilato de dibencilo

Aplicaciones (Usos) :

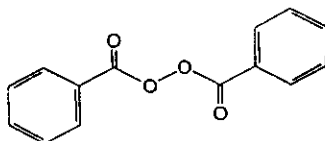
- Reacciones de cicloadición [4+2].
- Síntesis de 2-Aminoglicósidos.

Referencias :

1. A. Mordini *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 4784-4785 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 15, 111-112.

DBPO

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{14}H_{10}O_4$

Nombre (Inglés) : Dibenzoylperoxide

Nombre (Español) : Peróxido de dibenzoilo

Aplicaciones (Usos) :

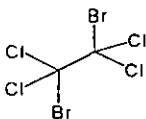
- Adición *anti*-Markownikoff.
- Ciclización oxidativa de polienos.
- Ciclización via radicales libres.
- Cloración de alcanos.

Referencias :

1. D.I. Owen *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 6203-6204 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 196; Vol. 4, 122, 169; Vol. 5, 15, 182; Vol. 6, 160; Vol. 7, 89; Vol. 12, 157.

DBTCE

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_2Br_2Cl_4$

Nombre (Inglés) : Dibromotetrachloroethane (1,2-dibromotetrachloroethane)

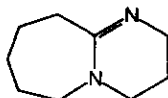
Nombre (Español) : Dibromotetracloroetano (1,2-dibromotetracloroetano)

Aplicaciones (Usos) :

- Bromaciones alílicas.

Referencias :

1. Y. Kobayashi *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 814-815 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 209.

DBU**Estructura :****Fórmula Molecular :** C₉H₁₆N₂**Nombre (Inglés) :** 1,8-Diazabicyclo[5.4.0]undec-7-ene**Nombre (Español) :** 1,8-Diazabicyclo[5.4.0]undec-7-eno**Aplicaciones (Usos) :**

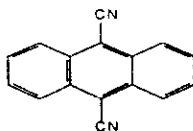
- Reacciones de alquilación, condensación, deshidrohalogenación y eliminación.
- Base orgánica.
- Síntesis de anhidronucleósidos.
- Cicloadiciones 1,3-dipolares.

Referencias :

1. E.J. Enholm and Z.I. Jia., *J. Org. Chem.*, **62**, 172-177 (1997)
2. I.M. Hodges *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7117-7127 (1996)
3. J.J. Leban and K.G. Grohman., *J. Org. Chem.*, **61**, 228-229 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 2, 101; Vol. 4, 119; Vol. 5, 177, 532; Vol. 6, 158, 411; Vol. 7, 87; Vol. 8, 141, 256; Vol. 9, 132, 497; Vol. 10, 155; Vol. 11, 156, 479; Vol. 13, 91, 146, 297; Vol. 14, 109; Vol. 15, 109; Vol. 16, 105.

DCA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{16}H_8N_2$

Nombre (Inglés) : 9,10-Dicyanoanthracene

Nombre (Español) : 9,10-Dicianoantraceno

Aplicaciones (Usos) :

- Fotociclización de enonas sustituidas por un grupo α -sililamino.
- Oxigenación de alquenos y alquinos.
- Reacciones de competencia de adición [2+2] y [4+2].

Referencias :

1. K. Ishiguro *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7255-7264 (1996)
2. G. Lem *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 554,555 (1995)
3. S. Das *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 814-815 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 9, 336; Vol. 15, 129-130.

DCB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_4N_2$ Nombre (Inglés) : 1,4-Dicyanobenzene (*p*-Dicyanobenzene)Nombre (Español) : 1,4-Dicianobenceno (*p*-Dicianobenceno)

Aplicaciones (Usos) :

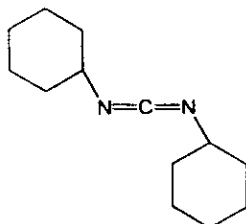
- Formación fotosensitiva de ciclobutanos.

Referencias :

1. K. Ishiguro *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7255-7264 (1996)
2. F.D. Lewis *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 660-669 (1995)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 15, 130.

DCC

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{13}H_{22}N_2$

Nombre (Inglés) : 1,3-Dicyclohexylcarbodiimide

Nombre (Español) : 1,3-Diciclohexilcarbodiimida

Aplicaciones (Usos) :

- Reacciones de deshidratación, esterificación y lactonización.
- Síntesis heterocíclica de ácidos barbitúricos y esteroides.
- Síntesis de péptidos.

Referencias :

1. A.D. Abell and H.D. Oldham, *J. Org. Chem.*, **62**, 1509 (1997)
2. J. Hu and M.J. Miller, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 3462-4368 (1997)
3. D.L. Boger *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 1629-1644 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 231-236; Vol. 2, 126; Vol. 3, 91; Vol. 4, 141; Vol. 5, 206-207; Vol. 6, 174; Vol. 7, 100-101; Vol. 8, 162-163; Vol. 9, 156; Vol. 10, 142; Vol. 11, 125, 173; Vol. 13, 333; Vol. 14, 131-132, Vol. 15, 149; Vol. 16, 128.

DCCIVer **DCC**

DCE

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_2H_4Cl_2$

Nombre (Inglés) : Dichloroethane (Ethylene dichloride)

Nombre (Español) : Dicloroetano (Dicloruro de etileno)

Aplicaciones (Usos) :

- Síntesis de clorometilcarbenos.

Referencias :

1. J.P. Dinnocenzo *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 987-993 (1997)
2. J.P. Claude *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 9782-9783 (1996)
3. C. Andrew *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 5501-5502 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 6, 530; Vol. 10, 90; Vol. 11, 121.

DCM

Estructura :

Fórmula Molecular : CH_2Cl_2

Nombre (Inglés) : Dichloromethane (Methylene chloride)

Nombre (Español) : Diclorometano (Cloruro de metileno)

Aplicaciones (Usos) :

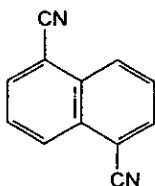
- Alquilación de alcoholes y fenoles.
- Síntesis de β -Tetralona.
- Disolvente en diversas reacciones.

Referencias :

1. B. Wong *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 1364-1365 (1997)
2. J.J. Leban and K.L. Colson, *J. Org. Chem.*, **61**, 230-231 (1996)
3. T. Wöhr *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 9218-9227 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 1, 676-677; Vol. 2, 273; Vol. 4, 337; Vol. 5, 322, 398; Vol. 6, 565; Vol. 7, 239; Vol. 13, 106.

DCN

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_6N_2$

Nombre (Inglés) : Dicyanonaphthalene

Nombre (Español) : Dicianonaftaleno

Aplicaciones (Usos) :

- Reacción fotosensitiva de Diels-Alder.

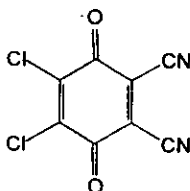
Referencias :

1. S. Das *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 628-629 (1994)
2. T. Tsuji *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 482-493 (1993)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 15, 300; Vol. 16, 100.

DCNBVer **DCB**

DDQ

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8Cl_2N_2O_2$

Nombre (Inglés) : 2,3-Dichloro-5,6-dicyano-1,4-benzoquinone

Nombre (Español) : 5,6-Diciano-2,3-dicloro-1,4-benzoquinona

Aplicaciones (Usos) :

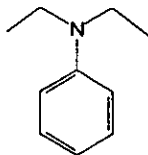
- Oxidación selectiva de compuestos alílicos y bencílicos.
- Reacciones de aromatización, cicloadición, ciclohidrogenación, deshidratación, y deshidrogenación.
- Reacciones de acoplamiento de aldehídos y aminas para la síntesis de porfirinas.

Referencias :

1. L.M. Hudges *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7117-7127 (1996)
2. J.T. Link *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 552-553 (1995)
3. J. Gonzalez *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 3405-3421 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 127, 215; Vol. 2, 112; Vol. 3, 83; Vol. 4, 130; Vol. 5, 193; Vol. 6, 168, 511; Vol. 7, 96; Vol. 8, 153, 442, 512, 519; Vol. 9, 148; Vol. 10, 135; Vol. 11, 166; Vol. 12, 174; Vol. 13, 104, 136; Vol. 14, 157-205; Vol. 15, 125-126; Vol. 16, 120.

DEA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_{15}N$

Nombre (Inglés) : N,N-Diethylaniline

Nombre (Español) : N,N-Dietilanilina

Aplicaciones (Usos) :

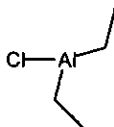
- Síntesis de cumarinas.

Referencias :

1. Y.P. Sun *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 9692-9699 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 5, 212.

DEAC

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_{10}AlCl$

Nombre (Inglés) : Diethylaluminum chloride

Nombre (Español) : Cloruro de dietilaluminio

Aplicaciones (Usos) :

- Alquilación de epóxidos alicíclicos.
- Reacciones tipo "eno" diastereoselectivas.
- Síntesis de 1,3-Dietilaluminioalquinos.
- Síntesis de cetonas γ,δ -acetilénicas

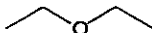
Referencias :

1. S. Das *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 294-295 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 4, 144; Vol. 8, 164; Vol. 10, 178; Vol. 11, 7; Vol. 12, 5, 512; Vol. 15, 181.

DEADVer **DAD**

DEE

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_{10}O$

Nombre (Inglés) : Diethylether (Ethoxiethane)
Nombre (Español) : Dietiléter (Etoxietano)

Aplicaciones (Usos) :

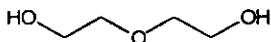
- Disolvente excelente en diversas reacciones.

Referencias :

1. P. Ahlberg *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1745-1750 (1997)
 2. T. Arai *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 3968-3975 (1995)
-

DEG

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_{10}O_3$

Nombre (Inglés) : Diethyleneglycol
Nombre (Español) : Dietilenglicol

Aplicaciones (Usos) :

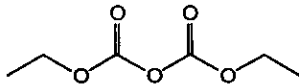
- Disolvente en diversas reacciones.
- Anticongelante.

Referencias :

1. L. Campayo *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 2685-2686 (1997)
 2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 255.
-

DEPC

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{10}O_5$

Nombre (Inglés) : Diethylpyrocarbonate

Nombre (Español) : Dietilpirocarbonato

Aplicaciones (Usos) :

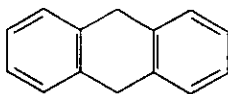
- Agente esterificante.

Referencias :

1. R. Padmakumar *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 7033-7034 (1995)

DHA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{14}H_{12}$

Nombre (Inglés) : 9,10-Dihydroanthracene

Nombre (Español) : 9,10-Dihidroantraceno

Aplicaciones (Usos) :

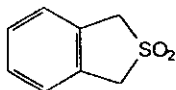
- Condensación de Knoevenagel.
- Síntesis de Metilidenmalonato de dietilo.

Referencias :

1. J.H. Penn and W.H. Owens, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 82-86 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 539; Vol. 5, 586, 662; Vol. 6, 173, 533; Vol. 15, 100, 275; Vol. 16, 13.

DHBT

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_8O_2S$

Nombre (Inglés) : 2,3-Dihydrobenzo[b]thiophene-2,2-dioxide

Nombre (Español) : 2,2-Dióxido de 2,3-dihidrobenzo[b]tiofeno

Aplicaciones (Usos) :

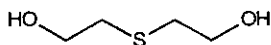
- Síntesis de estra-1,3,5(10)-trien-17-ona.
- Síntesis de *o*-Quinodimetano.

Referencias :

1. C. Bianchini *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 8567-8575 (1995)
2. C. Bianchini *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 7505-7506 (1993)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 9, 168; Vol. 10, 146.

2,2'-DHE

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_{10}O_2S$

Nombre (Inglés) : 2,2'-Dihydroxydiethyl sulfide

Nombre (Español) : Sulfuro de 2,2'-dihroxidietilo

Aplicaciones (Usos) :

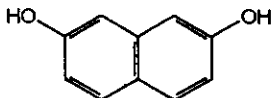
- Reacciones de saponificación.

Referencias :

1. C. Schoneich and K. Bobrowski, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 6538-6547 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 9, 241.

DHN

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_8O_2$

Nombre (Inglés) : 2,7-Dihydroxynaphthalene

Nombre (Español) : 2,7-Dihidroxinaftaleno

Aplicaciones (Usos) :

- Síntesis de Hidroxinaftalenquinonas.

Referencias :

1. X. Fan *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 5407-5408 (1995)

DHP

Estructura :

Fórmula Molecular : C_5H_8O

Nombre (Inglés) : Dihydropyran (3,4-Dihydro-2H-pyran)

Nombre (Español) : Dihidropirano (3,4-Dihidro-2H-pirano)

Aplicaciones (Usos) :

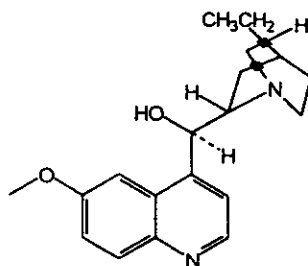
- Síntesis de alcoholes α -alénicos y Litioalquinos.
- Síntesis de Tetrahidropiraniéteres.

Referencias :

1. A. Fuistner *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 2808-2817 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 256; Vol. 2, 52; Vol. 3, 99; Vol. 5, 220, 674; Vol. 7, 109; Vol. 8, 70; Vol. 9, 256; Vol. 10, 147; Vol. 14, 303; Vol. 15, 212; Vol. 16, 25, 226, 334.

DHQ

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{20}H_{26}N_2O_2$

Nombre (Inglés) : Dihydroquinidine

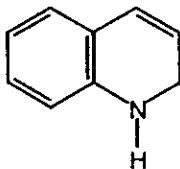
Nombre (Español) : Dihidroquinidina

Aplicaciones (Usos) :

- Osmilación estereoselectiva catalítica.

Referencias :

1. P. Norrby *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 35-42 (1996)
2. C.K. Hartmuth *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 1278-1291 (1994)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 14, 237.

12DHQ**Estructura :****Fórmula Molecular :** C₉H₉N**Nombre (Inglés) :** 1,2-Dihydroquinoline**Nombre (Español) :** 1,2-Dihidroquinolina**Aplicaciones (Usos) :**

- Reacciones de deshidrohalogenación y de hidrogenación controlada.
- Reacción de Michael de selenofenoles.
- Disolvente en la reacción de Rosenmund.

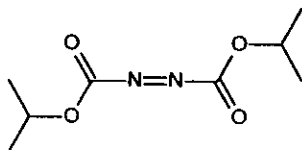
Referencias :

1. J.A. Smiley and S.J. Benkovic, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 3877-3878 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 975; Vol. 2, 356; Vol. 9, 403; Vol. 14, 271.

DHQD**Ver DHQ**

DIAD

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_{14}N_2O_4$

Nombre (Inglés) : Diisopropylazodicarboxylate

Nombre (Español) : Azodicarboxilato de diisopropilo

Aplicaciones (Usos) :

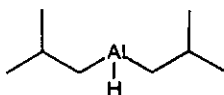
- Deshidrogenación.
- Glucosidación de Mitsunobu.
- Reacciones de Diels-Alder.

Referencias :

1. I.S. Nelson *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 7280-7281 (1997)
2. K.R. Horn *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2626-2630 (1996)
3. A. Arasappan and P.L. Fuchs, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 177-183 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 14, 336.

DIBAH

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_{19}Al$

Nombre (Inglés) : Diisobutylaluminium hydride

Nombre (Español) : Hidruro de diisobutilaluminio

Aplicaciones (Usos) :

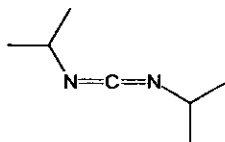
- Hidroaluminación de alquinos.
- Reducción de acetilenos y de quinolinas.
- Reducción diastereoselectiva de β -cetossulfóxidos quirales.
- Reducción selectiva de Homofalato de dietilo.
- Síntesis de cetonas *trans*- γ,δ -insaturadas.

Referencias :

1. J. Jin and S.M. Weinreb, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 2050-2051 (1997)
2. B.M. Trost *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 698-708 (1997)
3. M.D. Shair and T.Y. Yoon, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 9509-9525 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 209, 260, 1189; Vol. 2, 140; Vol. 3, 101, 174; Vol. 4, 158; Vol. 5, 224; Vol. 6, 198; Vol. 7, 111, 147; Vol. 8, 104, 173; Vol. 9, 171, 274; Vol. 10, 149; Vol. 11, 185, 291, 518; Vol. 12, 191, 239, 512; Vol. 13, 115, 189, 237; Vol. 14, 192, 206, 209; Vol. 15, 137; Vol. 16, 134.

Este acrónimo también se reporta como dibah.

DIBALVer **DIBAH**

DIC**Estructura :****Fórmula Molecular :** C₇H₁₄N₂**Nombre (Inglés) :** N,N'-Diisopropylcarbodiimide**Nombre (Español) :** N,N'-Diisopropilcarbodiimida**Aplicaciones (Usos) :**

- Síntesis de Iminoaziridinas.

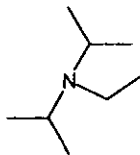
Referencias :

1. L. Zhang and J.P. Tam, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 2363-2370 (1997)
2. M. Kempe and G. Barany, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7083-7093 (1996)
3. F.W. Ferman and I. Sucholeiki, *J. Org. Chem.*, **60**, 523-524 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc..New York. 1992. Vol. 7. 76

DICI**Ver DCI**

DIEA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_{19}N$

Nombre (Inglés) : N,N-Diisopropylethylamine (Ethyl-diisopropylamine)

Nombre (Español) : N,N-Diisopropiletilamina (Etil-diisopropilamina)

Aplicaciones (Usos) :

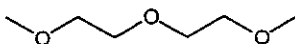
- Protección de alcoholes.
- Síntesis de Bicyclo[4.n.1]enonas.

Referencias :

1. J. Lee *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 3875-3876 (1997)
2. R.G. Pettit and S.R. Taylor, *J. Org. Chem.*, **61**, 2322-2324 (1996)
3. K.W. Li *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7237-7238 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 371; Vol. 4, 230; Vol. 7, 148; Vol. 10, 151; Vol. 11, 175; Vol. 12, 225; Vol. 13, 121, 302; Vol. 14, 205; Vol. 16, 109.

DIGLYME *

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{14}O_3$

Nombre (Inglés) : Diethyleneglycoldimethylether

Nombre (Español) : Dietilenglicoldimetiléter

Aplicaciones (Usos) :

- Purificación.
- Disolvente en diversas reacciones.

Referencias :

1. D.W. Sullins *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 6646-6651 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 255.

* Generalmente se reporta como Diglyme.

DIGOL *

Ver DEG

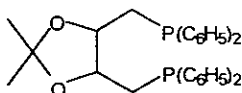
*. Generalmente se reporta como digol.

DINAP

Ver BINAP

DIOP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{31}H_{32}O_2P_2$ Nombre (Inglés) : (\pm)-2,3-O-Isopropilidene-2,3-dihydroxy-1,4-bis(diphenylphosphino)butaneNombre (Español) : (\pm)-2,3-O-Isopropiliden-2,3-dihidroxi-1,4-bis(difenilfosfin)butano

Aplicaciones (Usos) :

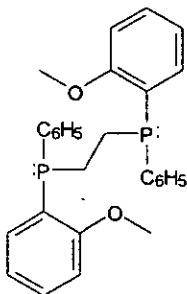
- Hidrogenación asimétrica de ácidos itacónicos.
- Hidrogenación catalítica enantioselectiva.
- Reacciones de hidroformilación e hidrosililación asimétrica.
- Síntesis asimétrica de aminas.
- Síntesis de D y L-aminoácidos.

Referencias :

- 1 G. Zhu *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1799-1800 (1997)
 - 2 L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4, 273; Vol. 5, 360-361; Vol. 9, 259-260; Vol. 13, 153; Vol. 15, 179-180.
-

DIPAMP *

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{28}H_{28}O_2P_2$ Nombre (Inglés) : 1,2-Ethanediybis[(*o*-methoxyphenyl)phenylphosphine]Nombre (Español) : 1,2-Etanodiilbis[(*o*-metoxifenil)fenilfosfina]

Aplicaciones (Usos) :

- Hidrogenación catalítica enantioselectiva del (R)-6-Metilriptofano.

Referencias :

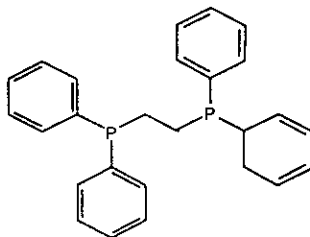
1. G. Zhu *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1799-1800 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*" John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 9. 259.

* Generalmente se reporta como **dIPAMP**.

DIPCIVer **DIC**

DIPHOS *

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{14}H_{15}P_2$ Nombre (Inglés) : *Bis*(Diphenylphosphine)ethaneNombre (Español) : *Bis*(Difenilfosfino)etano

Aplicaciones (Usos) :

- Alquilaciones alílicas.
- Síntesis de ésteres β,γ -insaturados.
- Síntesis de β -dicetonas y α,β -enonas.

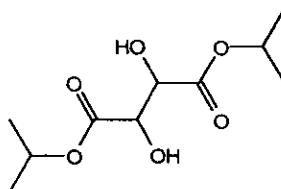
Referencias :

1. I. Shibata *et al.*, *J. Chem. Org.*, **62**, 3790 (1997)
2. M.S. Driver and J.F. Hartwig, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7217-7218 (1996)
3. D. Barañano and J.F. Hartwig, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 2937-2938 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 6. 447; Vol. 9. 451; Vol. 10. 34. 389; Vol. 11. 53. 81. 391; Vol. 12. 16. 129. 473; Vol. 14. 95. Vol. 16. 309.

* Generalmente se reporta como **diphos**.

DIPT

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_{18}O_6$

Nombre (Inglés) : Diisopropyl tartrate (Sharples's reagent)
Nombre (Español) : Tartrato de diisopropilo (Reactivo de Sharpless)

Aplicaciones (Usos) :

- Epoxidación diastereoisomérica de alcoholes alílicos. (Epoxidación de Sharpless)
- Resolución cinética de alcoholes alílicos quirales.
- Síntesis de ésteres alenilborónicos quirales.

Referencias :

1. D.E. Ward *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1884-1894 (1997)
2. R. Soundararajan *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 100-101 (1996)
3. H.S. Byron and R. Bittman, *J. Org. Chem.*, **59**, 669 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 11, 94, 181; Vol. 12, 90; Vol. 13, 276; Vol. 14, 140.

DMA¹

Estructura :

Fórmula Molecular : C₂H₇N

Nombre (Inglés) : Dimethylamine

Nombre (Español) : Dimetilamina

Aplicaciones (Usos) :

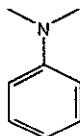
- Protección de grupos metileno α,β-insaturados.
- Reacción de Mannich.
- Síntesis de enaminas.

Referencias :

1. S.E. Forest *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 217-224 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 103, 398, 574, 576; Vol. 5, 709; Vol. 6, 40, 554; Vol. 7, 119.

DMA²

Estructura :

Fórmula Molecular : C₈H₁₁N

Nombre (Inglés) : N,N-Dimethylaniline

Nombre (Español) : N,N-Dimetilanilina

Aplicaciones (Usos) :

- Acilación de alcoholes.
- Reacciones de descarboxilación y de deshidrohalogenación.

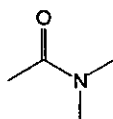
Referencias :

1. J.C. Phelan *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 455-465 (1997)
2. K. Wimalasena and S.W. May, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 2381-2386 (1995)
3. F.D. Lewis and E.L. Burch, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 1159-1160 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 274; Vol. 2, 141; Vol. 16, 142.

^{1,2} Superíndices empleados para diferenciar a ambos acrónimos entre sí.

DMAA

Estructura :

Fórmula Molecular : C_4H_9NO

Nombre (Inglés) : N,N-Dimethylacetamide

Nombre (Español) : N,N-Dimetilacetamida

Aplicaciones (Usos) :

- Acetilación.
- Descarboxilación, esterificación y vinilación de carbazol.
- Síntesis de amidas, ésteres β,γ -insaturados y nitrilos.

Referencias :

1. Y.H. Kim *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 1545-1546 (1996)
2. J. Gonzalez *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 3405-3421 (1995)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 1. 270; Vol. 2. 144; Vol. 4. 165; Vol. 6. 84. 636; Vol. 16. 119.

DMACVer **DMAA**

DMAD**Estructura :****Fórmula Molecular :** $C_6H_6O_4$ **Nombre (Inglés) :** Dimethylacetylenedicarboxylate**Nombre (Español) :** Acetilendicarboxilato de dimetilo**Aplicaciones (Usos) :**

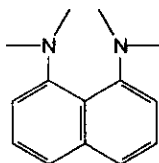
- Anillación aromática.
- Síntesis de *cis*-3,4-Diclorociclobuteno.
- Síntesis de derivados del benceno y de diversos sistemas heterociclos.
- Disolvente y dienófilo en reacciones de Diels-Alder.

Referencias :

1. D.B. Berzowitz *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 9426-9427 (1996)
2. A. Padwa *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2284-2286 (1996)
3. G.V. Ternos *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 8528-8535 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 272-273; Vol. 2, 112, 145; Vol. 3, 9, 103; Vol. 4, 41, 168; Vol. 5, 227; Vol. 6, 206, 584; Vol. 7, 117, 161; Vol. 9, 176; Vol. 11, 371; Vol. 14, 333.

DMAN

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{14}H_{18}N_2$

Nombre (Inglés) : 1,8-Bis(dimethylamino)naphthalene

Nombre (Español) : 1,8-Bis(dimetilamino)naftaleno

Aplicaciones (Usos) :

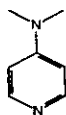
- Dimerización reductiva de aldehidos o cetonas.
- Reacciones de carboalquilación, desbromación y metilación.
- Síntesis de piperidinas y pirrolidinas.

Referencias :

1. J.A. Platts and S.T. Howard, *J. Org. Chem.*, **61**, 4480 (1996)
2. S.T. Howard and J.A. Platts, *J. Org. Chem.*, **60**, 6085-6086 (1995)
3. J.A. Platts *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 4647 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 3, 22; Vol. 4, 35; Vol. 6, 50, 59, 596; Vol. 7, 372; Vol. 13, 293; Vol. 15, 364.

DMAP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_7H_{10}N_2$

Nombre (Inglés) : 4-N,N-Dimethylaminopyridine (N,N-Dimethyl-4-pyridinamine)

Nombre (Español) : 4-N,N-Dimetilaminopiridina (N,N-Dimetil-4-piridinamina)

Aplicaciones (Usos) :

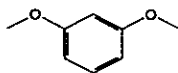
- Activación de quinonas.
- Catalizador en reacciones de acilación.
- Reacciones de acetilación de enoles, sililación y tritilación.

Referencias :

1. D.E. Ward *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1884-1894 (1997)
2. S. Gangwar *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 1358-1359 (1997)
3. P.A. Searle *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 9422-9423 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 3, 118; Vol. 5, 260; Vol. 9, 178; Vol. 10, 155; Vol. 12, 57, 199; Vol. 13, 107, 176, 296-297; Vol. 14, 99, 176; Vol. 15, 152, 156, 207; Vol. 16, 142, 353.

DMB¹

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_{10}O_2$ Nombre (Inglés) : *m*-DimethoxybenzeneNombre (Español) : *m*-Dimetoxibenceno

Aplicaciones (Usos) :

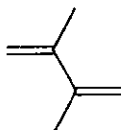
- Reacciones de desmetoxilación para obtener fenoles

Referencias :

1. M. Asakawa *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 302-310 (1997)
2. T. Higuchi *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 8879-8880 (1995)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 15, 269.

DMB²

Estructura :

Fórmula Molecular : C₆H₁₀

Nombre (Inglés) : Dimethylbutadiene (2,3-Dimethyl-1,3-butadiene)

Nombre (Español) : Dimetilbutadieno (2,3-Dimetil-1,3-butadieno)

Aplicaciones (Usos) :

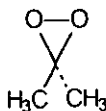
- Reacciones de Diels-Alder.

Referencias :

1. Y. Li *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 7050-7051 (1993) ;
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 276; Vol. 5, 471; Vol. 12, 134; Vol. 13, 45, 154; Vol. 16, 198.

DMD

Estructura :

Fórmula Molecular : C₃H₆O₂

Nombre (Inglés) : Dimethyldioxirane.

Nombre (Español) : Dimetildioxirano

Aplicaciones (Usos) :

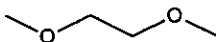
- Reacciones de epoxidación y oxidación.
- Síntesis de Arenodióxidos.

Referencias :

1. W. Adam and D. Golsch, *J. Org. Chem.*, **62**, 115-116 (1997)
2. J. Hu and M.J. Miller, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 3462-3468 (1997)
3. H.H. Wasserman *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 8231-8232 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 13, 120; Vol. 15, 143-144, 212; Vol. 16, 142-144, 291.

DMDOVer **DMD****DME**

Estructura :

Fórmula Molecular : C₄H₁₀O₂

Nombre (Inglés) : Dimethoxyethane

Nombre (Español) : Dimetoxietano

Aplicaciones (Usos) :

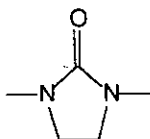
- Disolvente en reacciones diversas.
- Síntesis de acetónidos de carbohidratos, cetales y metilésteres.

Referencias :

1. P. Ahlberg *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1745-1750 (1997)
2. W.S. McDonald *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 1218-1219 (1997)
3. G.D. Smith *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 530-531 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 267; Vol. 2, 143.

DMEU

Estructura :



Fórmula Molecular : $C_5H_{10}N_2O$

Nombre (Inglés) : 1,3-Dimethyl-2-imidazolidinone

Nombre (Español) : 1,3-Dimetil-2-imidazolidinona

Aplicaciones (Usos) :

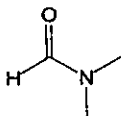
- Reacción de Wittig-Horner.
- Síntesis de alcoholes homoalílicos.
- Síntesis de α -hidroxialenos.
- Disolvente en diversas reacciones.

Referencias :

1. J.R. Hwu *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 4097-4098 (1997)
2. M.J. Shiao *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 4742-4743 (1993)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 10, 6, 374; Vol. 11, 108, 202, 521; Vol. 12, 477; Vol. 15, 309; Vol. 16, 164.

DMF

Estructura :

Fórmula Molecular : C_3H_7NO

Nombre (Inglés) : N,N-Dimethylformamide

Nombre (Español) : N,N-Dimetilformamida

Aplicaciones (Usos) :

- Carboxamidación de RLi ó RMgX.
- Purificación.
- Reacciones de deshidrohalogenación, desmetilación de arilmetil éteres y formilación.
- Reacción de Bouveault.
- Síntesis de aldehídos o cetonas alénicos conjugados.
- Disolvente en diversas reacciones.

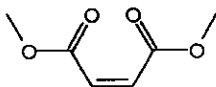
Referencias :

1. L.E. Steward *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 6-11 (1997)
2. F.F. Fleming *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 1306-1307 (1997)
3. T.Z. Wang *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 1309-1318 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 212, 278, 1146; Vol. 2, 153; Vol. 3, 115; Vol. 4, 184; Vol. 5, 221, 233, 247, 376; Vol. 6, 276; Vol. 7, 124; Vol. 8, 189; Vol. 9, 182; Vol. 11, 192, 346; Vol. 12, 98, 203; Vol. 13, 124, 143; Vol. 14, 148-149; Vol. 16, 144.

DMI**Ver DMEU**

DMM

Estructura..

Fórmula Molecular : $C_6H_8O_4$

Nombre (Inglés) : Dimethyl maleate

Nombre (Español) : Maleato de dimetilo

Aplicaciones (Usos) :

- Reacciones de Diels-Alder.

Referencias :

1. R.M. Pagni *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 3130-3131 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 7. 161.

DMOBVer **DMB**¹**DMP**

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_5H_{12}O_2$

Nombre (Inglés) : 2,2-Dimethoxypropane

Nombre (Español) : 2,2-Dimetoxipropano

Aplicaciones (Usos) :

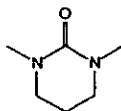
- Reacción de isopropilidación.
- Síntesis de acetónidos de carbohidratos, cetales y metilésteres.

Referencias :

1. S.D. Rychnovsky and S.S. Swenson, *J. Org. Chem.*, **62**, 1334 (1997)
2. T.I. Richardson and S.D. Rychnovsky, *J. Org. Chem.*, **61**, 4220 (1996)
3. S.D. Rychnovsky *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 197-210 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1. 268; Vol. 2. 177; Vol. 4. 157; Vol. 5. 226; Vol. 10. 438; Vol. 13. 199; Vol. 15. 138.

DMPDVer **DMAP****DMPU**

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{12}N_2O$

Nombre (Inglés) : N,N'-Dimethylpropyleneurea (1,3-Dimethyl-2-oxohexahydropyrimidin-4(1H)-one)
 Nombre (Español) : N,N'-Dimetilpropilenurea (1,3-Dimetil-2-oxohexahidropirimidina)

Aplicaciones (Usos) :

- Reducción estereoselectiva de β -cetoamidas.
- Reducción de oximas.

Referencias :

1. S.D. Rychnovsky *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 197-210 (1995)
2. A.I. Fry *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 5025 (1994)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 207; Vol. 13, 122; Vol. 15, 146-147.

DMS

Estructura :

Fórmula Molecular : C_2H_6S

Nombre (Inglés) : Dimethylsulfide

Nombre (Español) : Sulfuro de dimetilo

Aplicaciones (Usos) :

- *o*-Alquilación de aminas aromáticas.
- Metilación de sulfuros de dialquilo.

Referencias :

1. C. Schoneich and K. Bobrowski, *J. Am. Chem. Soc.* **115**, 6538-6547 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 2, 156, 403; Vol. 4, 190; Vol. 5, 260; Vol. 6, 398; Vol. 15, 222.

DMSO

Estructura :



Fórmula Molecular : C₂H₆SO

Nombre (Inglés) : Dimethyl sulfoxide

Nombre (Español) : Sulfóxido de dimetilo

Aplicaciones (Usos) :

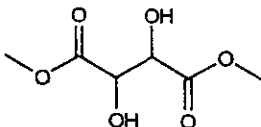
- Desplazamiento y rotación molecular, migración de dobles enlaces.
- Desprotección de acetales.
- Reacciones de deshidrohalogenación, eliminación y metilación de cetonas.
- Reacción de Michael.
- Síntesis de derivados de isopropilidenos.
- Disolvente empleado en reacciones diversas.

Referencias :

1. R. Meissner *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 77-85 (1997)
2. A.B. Smith *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 962-973 (1997)
3. I.G. Gut *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 2366-2373 (1996)
4. C. Richert *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 4518-4531 (1996)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 296; Vol. 2, 157; Vol. 3, 119; Vol. 4, 192; Vol. 5, 263; Vol. 6, 225; Vol. 7, 133; Vol. 8, 192; Vol. 9, 189; Vol. 10, 166; Vol. 11, 214; Vol. 12, 212; Vol. 13, 124; Vol. 16, 149.

DMT

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{10}O_6$

Nombre (Inglés) : Dimethyl tartrate

Nombre (Español) : Tartrato de dimetilo

Aplicaciones (Usos) :

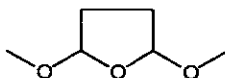
- Bromación asimétrica de cetales de alquilaricetonas.
- Síntesis del ácido tartárico.

Referencias :

1. S. Ichikawa *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 1369-1370 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 11. 298; Vol. 13. 124; Vol. 14. 79; Vol. 16. 312.

DMTHF

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{12}O_3$

Nombre (Inglés) : 2,5-Dimethoxytetrahydrofuran

Nombre (Español) : 2,5-Dimetoxitetrahydrofurano

Aplicaciones (Usos) :

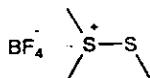
- Síntesis de Pirroles.

Referencias :

1. P. Ahlberg *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1745-1750 (1997)
2. A.F. Hourí *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 6614-6624 (1996)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 2. 144.

DMTST

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_3H_9BF_4S_2$

Nombre (Inglés) : Dimethyl(methylthio)sulfonium tetrafluoroborate

Nombre (Español) : Tetrafluoroborato de dimetil(metiltio)sulfónio

Aplicaciones (Usos) :

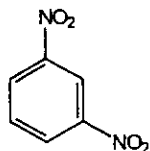
- Azasulfenilación de alquenos.
- Ciclización de tioacetales.
- Oxi y oxosulfenilación de alquenos.
- Oxisulfenilación intramolecular.

Referencias :

1. V. Martichonok and G.M. Whiteides, *J. Org. Chem.*, **61**, 1702-1703 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 11, 204; Vol. 12, 207; Vol. 13, 121.

DNB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_4N_2O_4$ Nombre (Inglés) : *m*-Dinitrobenzene (1,3-Dinitrobenzene)Nombre (Español) : *m*-Dinitrobenzeno (1,3-Dinitrobenzeno)

Aplicaciones (Usos) :

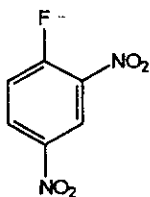
- Iodación aromática.
- Síntesis de ácido pertrifluoroacético.

Referencias :

1. E. Bruncel *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 6072-6073 (1996)
2. X. Li *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 4318 (1996)
3. X.M. Zhang *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 225-226 (1993)

DNF

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_3FN_2O_4$

Nombre (Inglés) : 2,4-Dinitrofluorobenzene (o,p-Dinitrofluorobenzene)
Nombre (Español) : 2,4-Dinitrofluorobenceno (o,p-Dinitrofluorobenceno)

Aplicaciones (Usos) :

- Análisis de péptidos.
- Caracterización de grupos oxihidrido.
- Degradación de aldosas.
- Síntesis de cloruros alílicos primarios.

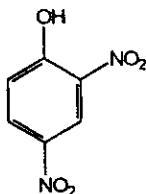
Referencias :

1. J. Persson *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 20-23 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 321; Vol. 2, 175; Vol. 6, 233.

DNFBVer **DNF**

DNP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_4N_2O_5$

Nombre (Inglés) : 2,4-Dinitrophenol

Nombre (Español) : 2,4-Dinitrofenol

Aplicaciones (Usos) :

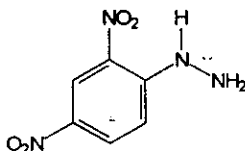
- Detección de potasio y sales de amonio.
- Indicador de pH (4.0 - 5.4).
- Síntesis de diaminofenol.

Referencias :

1. A.G. Hadd and J.W. Birks, *J. Org. Chem.*, **61**, 2658-2659 (1996)

DNPH

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_6N_4O_4$

Nombre (Inglés) : 2,4-Dinitrophenylhydrazine

Nombre (Español) : 2,4-Dinitrofenilhidrazina

Aplicaciones (Usos) :

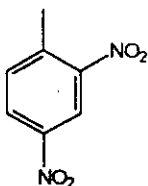
- Reacciones de deshidrohalogenación.
- Identificación de derivados de compuestos carbonílicos.

Referencias :

1. M. Lieberman *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 5034-5044 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 330, 565, 1114; Vol. 2, 176; Vol. 6, 587.

DNT

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_7H_6N_2O_4$

Nombre (Inglés) : 2,4-Dinitrotoluene

Nombre (Español) : 2,4-Dinitrotolueno

Aplicaciones (Usos) :

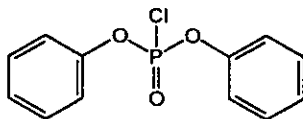
- Ruptura de isoxazolinás.

Referencias :

1. M.L. Batz *et al.*, *J. Chem. Org.*, **62**, 2045-2046 (1997)

DPCP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{10}ClO_3P$

Nombre (Inglés) : Diphenyl chlorophosphate (Diphenyl phosphorochloridate)

Nombre (Español) : Clorofosfato de difenilo (Fosforoclorato de difenilo)

Aplicaciones (Usos) :

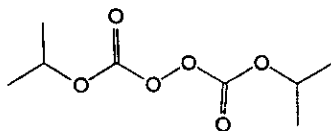
- Síntesis de nitrilos y de péptidos.

Referencias :

1. V.L. Boyd *et al.*, *J. Chem. Org.*, **60**, 2581-2583 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 345; Vol. 2, 180; Vol. 3, 133; Vol. 7, 93; Vol. 10, 310, 390; Vol. 11, 223; Vol. 12, 409.

DPDC

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_{14}O_6$

Nombre (Inglés) : Diisopropylperoxydicarbonate

Nombre (Español) : Peroxidicarbonato de diisopropilo

Aplicaciones (Usos) :

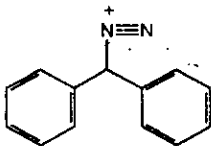
- Catalizador en la oxigenación del tolueno.
- Síntesis de quinolina.

Referencias :

1. W. Srisiri *et al.*, *J. Chem. Org.*, **59**, 5425-5426 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 263; Vol. 2, 142; Vol. 12, 194.

DPDM

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{13}H_{11}N_2$

Nombre (Inglés) : Diphenyldiazomethane

Nombre (Español) : Difenildiazometano

Aplicaciones (Usos) :

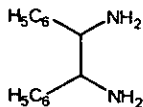
- Reacciones de esterificación y adición.
- Reactivo polimérico.
- Síntesis de difenilcarbeno.
- Síntesis de péptidos.

Referencias :

1. C.A. Bewley *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 7631-7636 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 338, 655, 1258; Vol. 2, 81, 178, 294; Vol. 4, 204; Vol. 6, 234, 452, 508, 643.

DPEDA

Estructura :

Fórmula Molecular : C₁₄H₁₆N₂

Nombre (Inglés) : 1,2-Diphenylethane-1,2-diamine

Nombre (Español) : 1,2-Difeniletano-1,2-diamina

Aplicaciones (Usos) :

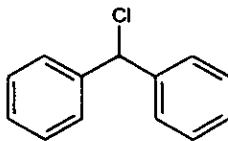
- Alquilación de aldehidos.
- Catalizador enantioselectivo en reacciones de Diels Alder.
- Epoxidación asimétrica de alquenos.

Referencias :

1. J. Wipt and Y. Kim, *J. Chem. Org.*, **59**, 3518-3519 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 16, 153-158.

DPMC

Estructura :

Fórmula Molecular : C₁₃H₁₁Cl

Nombre (Inglés) : Diphenylmethyl chloride

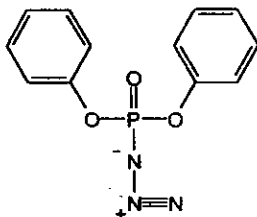
Nombre (Español) : Cloruro de difenilmetilo

Aplicaciones (Usos) :

- Síntesis de péptidos.

Referencias :

1. M. Lipson *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 2992-2997 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 2, 178.

DPPA**Estructura :****Fórmula Molecular :** $C_{12}H_{10}N_3O_3P$ **Nombre (Inglés) :** Diphenylphosphoryl azide**Nombre (Español) :** Difenilfosforilazida**Aplicaciones (Usos) :**

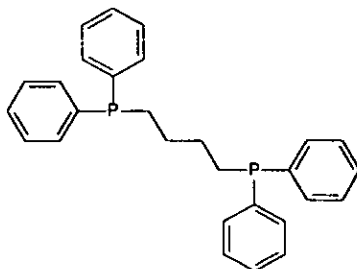
- Contracción de anillos.
- Síntesis de aminas, α -amino ácidos, uretanos y péptidos.
- Síntesis heterocíclica.
- Síntesis de péptidos en fase sólida.
- Síntesis de 4-Metoxicarboniloxazol.

Referencias :

1. Z.Q. Tian *et al.*, *J. Chem. Org.*, **62**, 516-517 (1997)
2. G.T. Andersson *et al.*, *J. Chem. Org.*, **61**, 128-129 (1996)
3. K.A. Paricer *et al.*, *J. Chem. Org.*, **59**, 3927-3932 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4, 210; Vol. 5, 280; Vol. 6, 193; Vol. 7, 138, 394; Vol. 8, 211; Vol. 10, 173; Vol. 11, 222; Vol. 12, 217; Vol. 16, 160-161.

DPPB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{28}H_{28}P_2$ Nombre (Inglés) : *Bis(1,4-diphenylphosphino)butane* (dppb)Nombre (Español) : *Bis(difenilfosfino)butano*

Aplicaciones (Usos) :

- Hidrogenación asimétrica de ácidos itacónicos.
- Monociclización por alilación-alkilación.

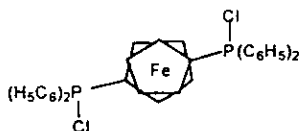
Referencias :

1. M.S. Driver and J.F. Hartwig, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7217-7218 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 12. 473; Vol. 15. 179-180.

Este acrónimo también se reporta como **dppb****DPPE**Ver **DIPHOS**

DPPF

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{34}H_{28}Cl_2FeP_2$

Nombre (Inglés) : Dichloro [1,1'-bis(diphenylphosphino)ferrocene] (dppf)

Nombre (Español) : Dicloro [1,1'-bis(difenilfosfina)ferroceno]

Aplicaciones (Usos) :

- Obtención de alquenos.

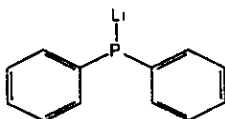
Referencias :

1. M.S. Driver and J.F. Hartwig, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7217-7218 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 10, 37.

Este acrónimo también se reporta como dppf.

DPPL

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{10}PLi$

Nombre (Inglés) : (Diphenylphosphine)lithium

Nombre (Español) : Difenilfosfina de litio

Aplicaciones (Usos) :

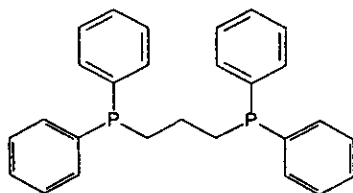
- Desoxigenación de α -hidroxicetonas.
- Reacciones de dimetilación de metilariléteres.
- Síntesis de olefinas a partir de epóxidos.
- Síntesis de Wittig-Horner.

Referencias :

1. M.S. Driver and J.F. Hartwig, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7217-7218 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 345; Vol. 2, 179; Vol. 4, 303; Vol. 5, 408; Vol. 6, 340; Vol. 8, 302; Vol. 11, 368; Vol. 13, 126.

DPPP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{27}H_{26}P_2$

Nombre (Inglés) : 1,3-Bis(diphenylphosphino)propane

Nombre (Español) : 1,3-Bis(difenilfosfino)propano

Aplicaciones (Usos) :

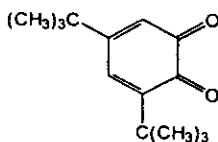
- Ciclización de complejos via π -alilpaladio.
- Desulfonación de sulfonas alílicas.

Referencias :

1. M.S. Driver and J.F. Hartwig, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7217-7218 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 8. 474; Vol. 13, 168, 308.

Este acrónimo también se reporta como **dppp**.**DTBQ**

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{14}H_{20}O_2$ Nombre (Inglés) : 3,5-Di-*t*-butyl-1,2-benzoquinoneNombre (Español) : 3,5-Di-*t*-butil-1,2-benzoquinona

Aplicaciones (Usos) :

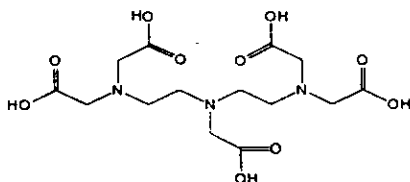
- Oxidación de aminas primarias.

Referencias :

1. Y. Lee and L.M. Sayre, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 3096-3105 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 3. 78; Vol. 9. 139; Vol. 15. 113.

DTPA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{14}H_{23}N_5O_{10}$

Nombre (Inglés) : Diethylenetriaminepentaacetic acid

Nombre (Español) : Acido dietilentriaminopentaacético

Aplicaciones (Usos) :

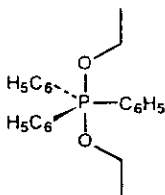
- Agente quelante.

Referencias :

1. M.A. Martellaro and D.G. Nocero, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7414-7415 (1996)

DTPP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{22}H_{25}O_2P$

Nombre (Inglés) : Diethoxytriphenylphosphorane

Nombre (Español) : Dietoxitriifenilfosforano

Aplicaciones (Usos) :

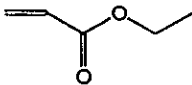
- Deshidratación de dioles a éteres cíclicos.
- Síntesis de aziridinas.
- Síntesis de 1,4-Oxatianos.

Referencias :

1. P.I. Mathieu and S.A. Evans, *J. Org. Chem.*, **59**, 2334 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 13, 109; Vol. 14, 134.

EAA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_5H_8O_2$

Nombre (Inglés) : Ethyl acrylate

Nombre (Español) : Acrilato de etilo

Aplicaciones (Usos) :

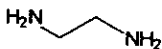
- Síntesis de γ -cetoésteres.

Referencias :

1. J.L. Thomas *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 2949-2950 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, *Reagents for Organic Synthesis*, John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 2, 22; Vol. 6, 208, 251; Vol. 7, 4; Vol. 13, 272; Vol. 14, 347.

EDA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_2H_8N_2$

Nombre (Inglés) : Ethylenediamine

Nombre (Español) : Etilendiamina

Aplicaciones (Usos) :

- Transposición de alcoholes alílicos a aldehídos.
- Síntesis de etilenurea.

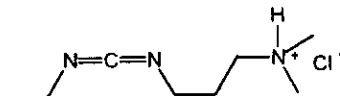
Referencias :

1. J.E. Gavagan *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 2957-2958 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, *Reagents for Organic Synthesis*, John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 372, 567; Vol. 4, 231; Vol. 10, 297; Vol. 12, 338; Vol. 13, 157.

ESTA TESIS NO DEBE
SALIR DE LA BIBLIOTECA

EDAC-HCl

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_{18}ClN_3$

Nombre (Inglés) : 1-Ethyl-3-(3-dimethylaminopropyl)carbodiimide hydrochloride

Nombre (Español) : Cloruro de 1-etil-3-(3-dimetilaminopropil)carbodiimida

Aplicaciones (Usos) :

- Síntesis de N-Hidroxi-2-azetidionas.

Referencias :

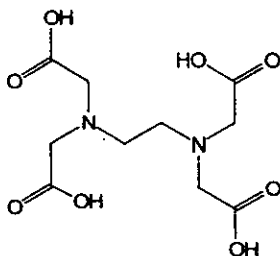
1. M. Kitamura *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 144-152 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 371; Vol. 2, 196; Vol. 3, 504.

EDCVer **DCE**

EDNPVer **DNF**¹

EDTA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_{16}N_2O_8$

Nombre (Inglés) : Ethylenediaminetetraacetic acid (Edetic acid)
Nombre (Español) : Acido etilendiaminotetraacético (Ácido edético)

Aplicaciones (Usos) :

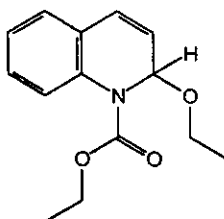
- Agente quelante.
- Reacciones de oxidación de ciclo aminas.
- Secuestrador de iones de magnesio.

Referencias :

1. P.J. Riggs-Gelasco *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 2400-2410 (1996)
2. J. Huskens *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 375-382 (1995)
3. B.L. Iverson *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 6616-6617 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. I. 373; Vol. 5. 296.

EEDQ

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{14}H_{17}O_4$

Nombre (Inglés) : 2-Ethoxy-1-(ethoxycarbonyl)-1,2-dihydroquinoline

Nombre (Español) : 2-Etoxi-1-(etoxicarbonil)-1,2-dihidroquinolina

Aplicaciones (Usos) :

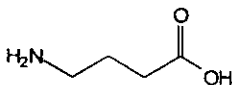
- Síntesis de aminas esteroidales.
- Síntesis de péptidos.

Referencias :

1. J.F. Okonya *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 1933-1934 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc.. New York. 1992. Vol. 2, 191; Vol. 3, 137; Vol. 4, 223; Vol. 11, 283.

GABA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_9NO_2$ Nombre (Inglés) : γ -Aminobutyric acidNombre (Español) : Acido γ -aminobutírico

Aplicaciones (Usos) :

- Reacciones de aminación.

Referencias :

1. I. Lee *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 3874-3875 (1997)
2. R.B. Silverman *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 1241-1252 (1996)
3. R.B. Silverman and G.T. Olson, *J. Org. Chem.*, **60**, 6232 (1995)

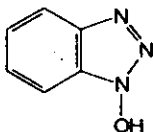
GLYME *

Ver DME

* Generalmente se reporta como Glyme.

HBT

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_5N_3O$

Nombre (Inglés) : 1-Hydroxybenzotriazole (HBT)

Nombre (Español) : 1-Hidroxibenzotriazol

Aplicaciones (Usos) :

- Protección de aminas.
- Protección de 1,2 y 1,3-dioles.
- Síntesis de heterociclos.
- Síntesis de maleimidas y de péptidos.

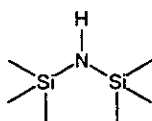
Referencias :

1. B. Wong *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 1364-1365 (1997)
2. A.D. Abell and M.D. Oldham, *J. Org. Chem.*, **62**, 1509-1510 (1997)
3. B. Wong *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 540-541 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 3. 156; Vol. 5. 342; Vol. 6. 288, 425; Vol. 11. 159; Vol. 12. 199, 421; Vol. 14. 100.

Este acrónimo también se reporta como HBT.

HDMS

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{19}NSi_2$

Nombre (Inglés) : 1,1,1,3,3,3-Hexamethyl disilazane (Hexamethyl disilazane)
Nombre (Español) : 1,1,1,3,3,3-Hexametildisilazano (Hexametildisilazano)

Aplicaciones (Usos) :

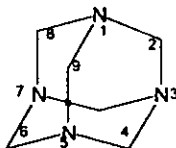
- Aminación reductiva.
- Obtención de ariloxitrimetilsilanos y lactamas.
- Obtención de O-trimetilsililésteres y trimetilsililtoésteres.
- Conversión de aldehídos a sulfuros.
- Síntesis de péptidos.

Referencias :

1. L.R. Sita *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 756-760 (1997)
2. S. Yoshida *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 1312-1313 (1997)
3. K.W. Henderson *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 1339-1347 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1. 427; Vol. 2. 159, 207; Vol. 5. 323; Vol. 6. 273; Vol. 7. 167; Vol. 8. 29; Vol. 9. 234; Vol. 11. 38; Vol. 12. 239; Vol. 13. 141, 175, 331; Vol. 16. 305.

HEXAMINE *

Estructura :



Fórmula Molecular : $C_6H_{12}N_4$

Nombre (Inglés) : Hexamethylenetetramine

Nombre (Español) : Hexametilentetramina

Aplicaciones (Usos) :

- Reacción de Duff.
- Reacción de Sommelet.

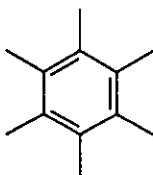
Referencias :

1. F. D'Aniello *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 3762-3768 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 427, 898; Vol. 2, 208; Vol. 4, 243; Vol. 9, 234; Vol. 14, 184.

* Generalmente se reporta como Hexamine.

HMB

Estructura :



Fórmula Molecular : $C_{12}H_{18}$

Nombre (Inglés) : Hexamethylbenzene

Nombre (Español) : Hexametilbenceno

Aplicaciones (Usos) :

- Base para sintetizar complejos π .
- Síntesis de dienonas.

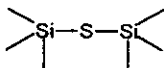
Referencias :

1. P. Maslak *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 1471-1481 (1996)
2. E. Bosch and I.K. Kochi, *J. Org. Chem.*, **59**, 3318-3319 (1994)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 426.

HMDS**Ver HDMS**

HMDST

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{18}SSi_2$

Nombre (Inglés) : Hexamethyldisilathiane

Nombre (Español) : Hexametildisilatiano

Aplicaciones (Usos) :

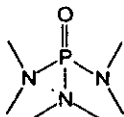
- Reducción de sulfóxidos.
- Síntesis de sulfuros cíclicos y tiolactonas.

Referencias :

1. A. Capperucci *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 2254-2255 (1995)
 2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 8, 240; Vol. 15, 165.
-

HMPA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{18}N_3OP$

Nombre (Inglés) : Hexamethylphosphoramide (Hexamethylphosphoric triamide)
Nombre (Español) : Hexametilfosforamida (Triamida hexametilfosfórica)

Aplicaciones (Usos) :

- Adición estereoselectiva de Michael.
- Adiciones conjugadas a enoles y enonas.
- Alquilación intramolecular de Michael.
- Desplazamientos.
- Hidroxilación diastereoselectiva de enolatos de éster.
- Reducciones conjugadas.
- Síntesis de Trifluorometiltrimetilsilano.
- Síntesis de vinilsulfuros o selenidas.

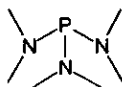
Referencias :

1. J.R. Mohrig *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 479-486 (1997)
2. G.W. Daub *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 1980-1981 (1997)
3. A.B. Smith *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 947-961 (1996)
4. P. Dauban *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2490-2492 (1996)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 430; Vol. 2, 208; Vol. 3, 149; Vol. 4, 244; Vol. 5, 323; Vol. 6, 273; Vol. 7, 168, 210; Vol. 8, 240; Vol. 9, 220, 235; Vol. 10, 101, 196; Vol. 11, 64, 253, 448; Vol. 12, 216, 239, 505; Vol. 13, 142, 158, 160, 172; Vol. 14, 88, 138, 176; Vol. 15, 341; Vol. 16, 146-147, 174.

HMPT ¹Ver **HMPA**

HMPT²

Estructura :

Fórmula Molecular : C₆H₁₈N₃P

Nombre (Inglés) : Hexamethylphosphorous triamide

Nombre (Español) : Hexametilfosforoso triamida

Aplicaciones (Usos) :

- Conversión de bromohidrinás a alquenos.
- Formilación de grupos hidroxilo secundarios.
- Reacciones de alquilación, deshidrohalogenación y reducción.
- Reacciones de desplazamiento.
- Reacciones de desulfuración.
- Disolvente aprótico.

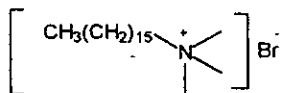
Referencias :

1. P. Dauban *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2490-2492 (1996)
2. H.J. Reich and K.J. Kulicke, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 273-274 (1996)
3. G.A. Molander and J.A. Mekié, *J. Org. Chem.*, **60**, 874-875 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 431; Vol. 2, 208-210; Vol. 3, 149-153; Vol. 6, 279-280; Vol. 9, 235-236; Vol. 10, 199; Vol. 11, 253; Vol. 12, 239-241.

HOBT**Ver HBT**

HOTBR *

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{19}H_{42}BrN$

Nombre (Inglés) : Hexadecyltrimethylammonium bromide

Nombre (Español) : Bromuro de hexadeciltrimetilamónio

Aplicaciones (Usos) :

- Catalizador en reacciones de obtención de cloruros de alquilo.

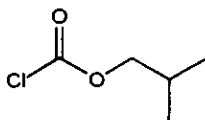
Referencias :

1. W.A. Pryor *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 3521-3522 (1993)

* Generalmente se reporta como HOTBr.

IBCF

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_5H_9ClO_2$

Nombre (Inglés) : Isobutylchloroformate

Nombre (Español) : Isobutilcloroformato

Aplicaciones (Usos) :

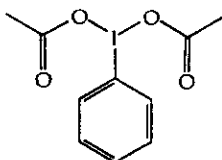
- Síntesis de péptidos via mezcla de anhídridos.

Referencias :

1. B. Wong *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 540-541 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 86; Vol. 2, 47; Vol. 6, 307; Vol. 7, 307.

IBDA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_{11}IO_4$

Nombre (Inglés) : Iodobenzene diacetate

Nombre (Español) : Diacetato de yodobenceno

Aplicaciones (Usos) :

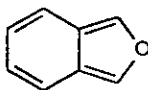
- Reacciones de ciclización oxidativa, yododescarboxilación y de oxidación.
- Síntesis de sales de diarylo, sulfóxidos y *o*-quinonas.
- Transposiciones oxidativas de arilmetilcetonas.

Referencias :

1. A. Graven *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 3543-3546 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1. 508; Vol. 3. 166; Vol. 4. 266; Vol. 8. 351; Vol. 10. 214; Vol. 11. 271, 411; Vol. 12. 384; Vol. 13. 242; Vol. 14. 259-259; Vol. 15. 258; Vol. 16. 275.

IBF

Estructura :

Fórmula Molecular : C_8H_6O

Nombre (Inglés) : Isobenzofuran

Nombre (Español) : Isobenzofurano

Aplicaciones (Usos) :

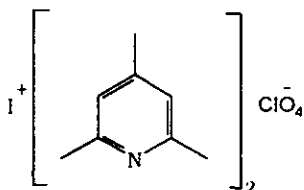
- Reacciones de adición [2+2].

Referencias :

1. D. Tobia *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 6701-6702 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1. 521.

IDCP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{16}H_{22}ClIN_2O_4$

Nombre (Inglés) : Iodonium dicollidine perchlorate

Nombre (Español) : Perclorato de dicolidinyodonio

Aplicaciones (Usos) :

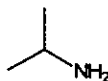
- Reacciones de *cis*-oximinación.

Referencias :

1. M. Journet *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 8630-8631 (1997)
2. Y. Ryu *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 7571-7572 (1994)
3. F. Minisci *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 4209-4210 (1993)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 10, 212; Vol. 11, 269; Vol. 12, 526; Vol. 15, 51.

IPA

Estructura :

Fórmula Molecular : C_3H_9N

Nombre (Inglés) : Isopropylamine

Nombre (Español) : Isopropilamina

Aplicaciones (Usos) :

- Síntesis de cetiminas.

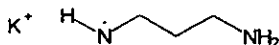
Referencias :

1. D.T. Breslin and G.B. Schuster, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 2311-2319 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 2, 44, 1414.

Este acrónimo también se reporta como IPA.

KAPA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_3H_9KN_2$

Nombre (Inglés) : Potassium 3-aminopropylamide

Nombre (Español) : 3-Aminopropilamiduro de potasio

Aplicaciones (Usos) :

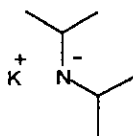
- Expansión de anillos de aminolactamas.
- Isomerización de alquinos y alcoholes acetilénicos.
- Isomerización de alquinos cíclicos.
- Síntesis de alquiniorganoboranos.
- Síntesis de propiniléteres.

Referencias :

1. C. Mukai *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 6. 476; Vol. 7. 296; Vol. 8. 406; Vol. 9. 378; Vol. 11. 431; Vol. 12. 400; Vol. 13. 160; Vol. 15. 270.

KDA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{14}KN$

Nombre (Inglés) : Potassium diisopropylamide

Nombre (Español) : Diisopropilamiduro de potasio

Aplicaciones (Usos) :

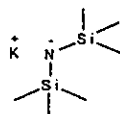
- Base fuerte en reacciones de enolización para efectuar alquilaciones de arilselénidos y selenoacetales.
- Síntesis de azapéptidos.

Referencias :

1. C.A. Bewley *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 7631-7636 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 10. 324; Vol. 13. 255; Vol. 16. 175.

KHMDS

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{18}KNSi_2$

Nombre (Inglés) : Potassium hexamethyldisilazane

Nombre (Español) : Hexametildisilazano de potasio.

Aplicaciones (Usos) :

- Ciclización de halocetales.
- Desprotonación regioselectiva de α,β -enonas.
- Síntesis de fluorohidrinas.

Referencias :

1. A. Kaori *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 1935-1936 (1997)
2. N. Shinohara *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 4366-4367 (1995)
3. P.G. Williard *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 1597 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4, 407; Vol. 5, 557; Vol. 6, 482; Vol. 9, 229, 370, 385; Vol. 10, 326; Vol. 12, 320, 392, 407, 472; Vol. 13, 257; Vol. 15, 286; Vol. 16, 282-283.

LAH

Estructura :

Fórmula Molecular : $LiAlH_4$

Nombre (Inglés) : Lithium-Aluminum hydride

Nombre (Español) : Hidruro de litio-aluminio

Aplicaciones (Usos) :

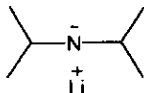
- Adición asimétrica conjugada de R_2CuLi .
- Reducción de aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos y derivados.
- Preparación de otros hidruros.

Referencias :

1. J.T. Link *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 2825-2842 (1996)
2. K.C. Nicolaou *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 634-644 (1995)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 383, 581, 598, 677; Vol. 2, 242, 378; Vol. 3, 176, 261, 275; Vol. 4, 160, 291, 312, 473; Vol. 5, 326, 382; Vol. 6, 325; Vol. 7, 196; Vol. 8, 286, 290, 450; Vol. 9, 274, 444; Vol. 10, 236, 357; Vol. 11, 289; Vol. 12, 272; Vol. 13, 61, 282; Vol. 14, 190-191; Vol. 16, 109.

LDA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{14}LiN$

Nombre (Inglés) : Lithium diisopropylamide

Nombre (Español) : Diisopropilamiduro de litio

Aplicaciones (Usos) :

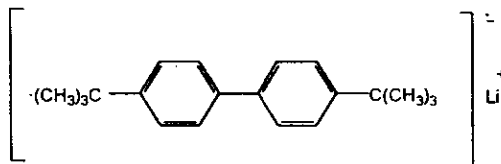
- Base fuerte en reacciones de enolización para efectuar alquilaciones de ácidos dialquilacéticos.
- Cicloadición con anhídrido homoftálico.
- Desprotonación de β -lactonas.
- α -Hidroximetilación de γ y δ -lactonas.
- Monoalquilación de ácidos alquilacéticos y de ácidos tóluicos.
- Síntesis de alcoholes alílicos.
- Síntesis de aldehídos, hidrazobencenos y nitroparafinas.
- Síntesis de fenantroles via litiación.

Referencias :

1. E.J. Elholm and Z.I. Jia, *J. Org. Chem.*, **62**, 175-176 (1997)
2. R. Braslav and N. Naih, *J. Org. Chem.*, **61**, 370-371 (1996)
3. M. Harmata *et al*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 2860-2871 (1996)
4. J.W. Patterson *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 560-561 (1995)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 611; Vol. 2, 249; Vol. 3, 184-185; Vol. 4, 298-302; Vol. 5, 400-406; Vol. 6, 334-339; Vol. 7, 204-207; Vol. 8, 292; Vol. 9, 280-283; Vol. 10, 241-243; Vol. 11, 296-299; Vol. 12, 277-299.

LDBB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{20}H_{26}Li$ Nombre (Inglés) : Lithium 4,4'-Di-*t*-butylbiphenylideNombre (Español) : 4,4'-Di-*t*-butilbifeniluro de litio

Aplicaciones (Usos) :

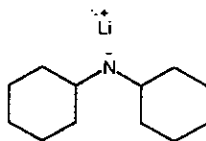
- Litiación reductiva de oxetanos.
- Síntesis de 2-Litiotetrahidropiranos.

Referencias :

1. Y. Ahn and T. Cehen, *J. Org. Chem.*, **59**, 3142-3147 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 16, 195-196, 210.

LDCA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{22}LiN$

Nombre (Inglés) : Lithium dicyclohexylamide

Nombre (Español) : Diciclohexilamiduro de litio

Aplicaciones (Usos) :

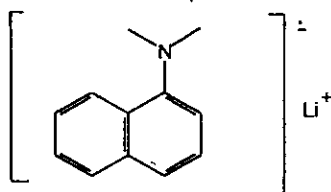
- Dihalometilación.
- Trihalometilación.

Referencias :

1. D. Villanueva and J.A. Prietel, *J. Org. Chem.*, **59**, 2718-2719 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 2, 246, 337; Vol. 4, 311; Vol. 5, 397; Vol. 12, 12; Vol. 13, 110.

LDIAVer **LDA****LDMAN**

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{13}LiN$

Nombre (Inglés) : Lithium N,N-dimethylaminonaphthalenide

Nombre (Español) : N,N-Dimetilaminonaftaleno de litio

Aplicaciones (Usos) :

- Litiación reductiva de alilfenilsulfuros.
- Síntesis de α -Litioéteres.
- Síntesis de α -Litiosilanos (Olefinación de Peterson).

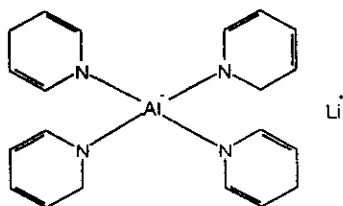
Referencias :

1. D. Villanueva and J.A. Prietel, *J. Org. Chem.*, **59**, 2718-2719 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, *Reagents for Organic Synthesis*, John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 10, 244, 383; Vol. 11, 422; Vol. 12, 279; Vol. 13, 165; Vol. 14, 75-76.

LDPVer **DPPL**

LDPA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{20}H_{24}AlLiN_4$ Nombre (Inglés) : Lithium *tetrakis*(N-dihydropyridyl)aluminumateNombre (Español) : *Tetrakis*(N-dihidropiridil)aluminato de litio

Aplicaciones (Usos) :

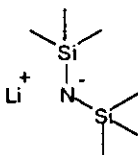
- Síntesis de piridinas 3-sustituidas.

Referencias :

1. D.D. Tanner and C.H. Yang, *J. Org. Chem.*, **58**, 5907-5908 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992, Vol. 1, 599-600; Vol. 4, 294.

LHMDS

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{18}LiNSi_2$

Nombre (Inglés) : Lithium hexamethyldisilazide
(Lithium hexamethyldisilylamide, Lithium *bis*(trimethylsilyl)amide)

Nombre (Español) : Hexametildisilaziduro de litio
(Hexametildisililamiduro de litio, *Bis*-(trimetilsilil)amiduro de litio)

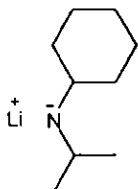
Aplicaciones (Usos) :

- Reacción *trans*-selectiva de Wittig.
- Reacciones de alquilación regioselectiva.
- Síntesis de ésteres glicídicos, sililiminas y β -lactamas.

Referencias :

1. H. Fujieda *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 2060-2061 (1997)
2. J.A. Weigel, *J. Org. Chem.*, **62**, 6108-6109 (1997)
3. M.D. Shair *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 9509-9525 (1996)
4. J.J. Leban and K.L. Colson, *J. Org. Chem.*, **61**, 228-229 (1996)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4, 296, 409, 568; Vol. 5, 393; Vol. 6, 542; Vol. 7, 197; Vol. 9, 283; Vol. 11, 300; Vol. 12, 12, 257, 280; Vol. 13, 165, 188, 257; Vol. 14, 194; Vol. 15, 3; Vol. 16, 16, 357.

LHS**Ver LHMDS**

LICA**Estructura :****Fórmula Molecular :** C₉H₁₈LiN**Nombre (Inglés) :** Lithium isopropylcyclohexylamide**Nombre (Español) :** Isopropilciclohexilamiduro de litio**Aplicaciones (Usos) :**

- Alquilación asimétrica de ésteres.
- Metilación de cetonas α,β -insaturadas.
- Transposición de Claisen de ésteres alílicos.
- Síntesis de enolatos de Litio de ésteres.
- Síntesis de α -Metil- γ -butirolactona.

Referencias :

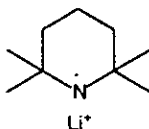
1. H. Fujieda *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 2060-2061 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 4, 306; Vol. 5, 398, 411; Vol. 7, 209; Vol. 8, 67; Vol. 12, 240; Vol. 13, 227

LIICA ***Ver LICA**

* Generalmente se reporta como LIICA.

LITMP *

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_9H_{18}LiN$

Nombre (Inglés) : Lithium tetramethylpiperidide (Lithium 2,2,6,6-tetramethylpiperidide)
Nombre (Español) : Tetrametilpiperiduro de litio (2,2,6,6-Tetrametilpiperiduro de litio)

Aplicaciones (Usos) :

- Síntesis de arilciclopropanos, antraceno y bencino.
- Síntesis de ciclopropiléteres, ciclopropeniléteres y ciclopropanol.

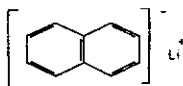
Referencias :

1. H. Fujieda *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 2060-2061 (1997)
2. S.D. Rychnysky and S.S. Swenson, *J. Org. Chem.*, **62**, 1334-1335 (1997)
3. K.S. Feldman *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 9019-9026 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4, 310; Vol. 5, 417; Vol. 6, 345; Vol. 7, 213; Vol. 8, 307; Vol. 9, 83, 281, 285, 362; Vol. 10, 243; Vol. 11, 243, 297; Vol. 12, 285; Vol. 13, 93, 106, 167, 172-173; Vol. 14, 194-195.

* Generalmente se reporta como LiTMP.

LN

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_8Li$

Nombre (Inglés) : Lithium naphthalenide

Nombre (Español) : Naftalenuro de litio

Aplicaciones (Usos) :

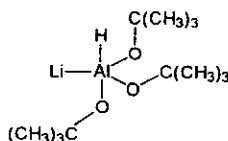
- Adición a aldehídos y α -hidroxialdehídos.
- Desoxigenación de 1,4-epoxi-1,4-dihidronaftalenos.
- Dimerización de dienos.
- Litiación reductiva de ditiocetales.
- Síntesis de dioles acetilénicos y γ -butirolactonas.

Referencias :

1. D. Villanueva and J.A. Prietel, *J. Org. Chem.*, **59**, 2718-2719 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 2, 288; Vol. 3, 81, 208; Vol. 4, 348; Vol. 5, 468; Vol. 6, 415; Vol. 7, 303-305; Vol. 9, 284; Vol. 10, 247; Vol. 11, 302; Vol. 12, 284; Vol. 13, 320; Vol. 15, 61, 99, 190, 222; Vol. 16, 214.

LTBA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{28}AlLiO_3$ Nombre (Inglés) : Lithium tri-*t*-butoxyaluminumhydrideNombre (Español) : Tri-*t*-butoxialuminohidruro de litio

Aplicaciones (Usos) :

- Ciclización intramolecular.
- Reducción selectiva de cetonas.

Referencias :

1. J.S. Cha and H.C. Brown, *J. Org. Chem.*, **58**, 4732 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 620, 923; Vol. 2, 251; Vol. 3, 25, 188; Vol. 4, 292, 312; Vol. 7, 329; Vol. 10, 248; Vol. 12, 201; Vol. 13, 342, 352.

LTMP

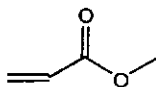
Ver LITMP

m-CPBA

Ver MCPBA

MA¹

Estructura :



Fórmula Molecular : C₄H₆O₂

Nombre (Inglés) : Methyl acrylate

Nombre (Español) : Acrilato de metilo

Aplicaciones (Usos) :

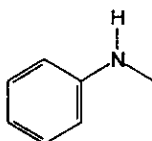
- Reacción de Diels-Alder.
- Reacción modificada de Giese.
- Síntesis de *cis* Δ¹-3-octalonas.
- Sustitución de hidrógenos vinílicos.

Referencias :

1. R.M. Pagni *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 3130-3134 (1993)
 2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 5, 11, 411, 413, 439; Vol. 6, 371; Vol. 7, 7; Vol. 11, 7; Vol. 13, 183-185, 318, 335; Vol. 14, 44, 95-96.
-

MA²

Estructura :

Fórmula Molecular : C₇H₉N.

Nombre (Inglés) : N-Methylaniline

Nombre (Español) : N-Metilanilina

Aplicaciones (Usos) :

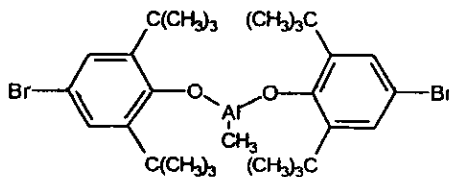
- Cicloadición intramolecular [4+2].
- Síntesis de azocompuestos.

Referencias :

1. K. Wimdaseña and S.W. May, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 2381-2386 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, *Reagents for Organic Synthesis*. John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 14, 207, 211.

MABR

Estructura :

Fórmula Molecular : C₂₉H₄₃AlBr₂O₂Nombre (Inglés) : Methylaluminum bis(2,6-di-*t*-butyl-4-bromo-phenoxide)Nombre (Español) : Bis(2,6-di-*t*-butil-4-bromofenóxido) de metilaluminio

Aplicaciones (Usos) :

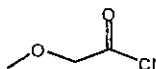
- Transposición de Claisen de alilviniléteres.
- Transposición de epóxidos.

Referencias :

1. P. Renaud *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 3547-3557 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, *Reagents for Organic Synthesis*. John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 15, 205; Vol. 16, 209-212.

MAC

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_3H_5ClO_2$

Nombre (Inglés) : Methoxyacetyl chloride

Nombre (Español) : Cloruro de metoxiacetilo

Aplicaciones (Usos) :

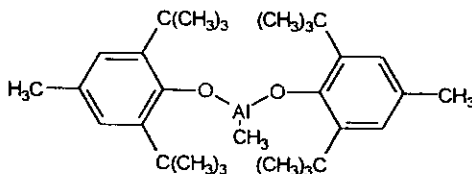
- Clorometilación de arenos.

Referencias :

1. F.P. DeHaan *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 2694-2695 (1997)
2. I.R. Hunt and B.A. Keay, *J. Org. Chem.*, **61**, 751-752 (1996)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4, 328; Vol. 12, 310.

MAD

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{29}H_{49}AlO_2$ Nombre (Inglés) : Methylaluminum bis(2,6-di-*t*-butyl-4-methyl-phenoxide)Nombre (Español) : Bis(2,6-di-*t*-butil-4-metilfenóxido) de metilaluminio

Aplicaciones (Usos) :

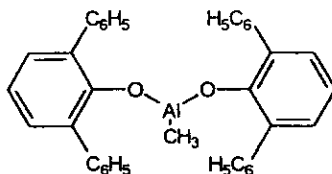
- Reducción conjugada de enonas.
- Reducción selectiva de cetonas.
- Síntesis de enolatos asimétricos a partir de *meso*-cetonas.
- Sustitución de sulfonas.
- Transposición de epóxidos.

Referencias :

1. S. Saito *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 611-612 (1997)
2. K. Maruoka *et al.*, *Org. Chem.*, **59**, 4725-4726 (1994)
3. P. Renaud *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 3547-3552 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 13, 203; Vol. 14, 206-207; Vol. 15, 141, 204; Vol. 16, 211-212.

MAPH

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{37}H_{29}AlO_2$ Nombre (Inglés) : Methylaluminum *bis*(2,6-diphenylphenoxide)Nombre (Español) : *Bis*(2,6-difenilfenóxido) de metilaluminio

Aplicaciones (Usos) :

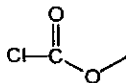
- Síntesis de complejos formaldehído-MAPH.
- Transposición de Claisen.

Referencias :

1. P. Renaud *et al.*, *Org. Chem.*, **59**, 3547-3557 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 15, 205; Vol. 16, 212.

MCF

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_2H_3ClO_2$

Nombre (Inglés) : Methyl chloroformate

Nombre (Español) : Cloroformato de metilo

Aplicaciones (Usos) :

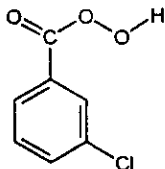
- Carbometoxilaciones.
- Atrapar enolatos.
- Síntesis de aminas quirales.
- Síntesis de 1,4-dihidropiridina-3-carboxaldehídos.

Referencias :

1. P. Veeraraghavan *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 98-99 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 2, 200; Vol. 5, 611; Vol. 6, 376; Vol. 7, 147, 236; Vol. 9, 306; Vol. 11, 336; Vol. 16, 159.

MCPBA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_7H_5ClO_3$

Nombre (Inglés) : *m*-Chloroperoxybenzoic acid (*m*-Chloroperbenzoic acid)
Nombre (Español) : Acido *m*-cloroperoxibenzoico (Acido *m*-cloroperbenzoico)

Aplicaciones (Usos) :

- Reacción de Baeyer-Villiger.
- Reacciones de epoxidación y de oxidación general.

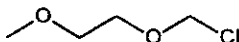
Referencias :

1. A. Treiber *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1565-1571 (1997)
2. A.D. Brosius and L.E. Overman, *J. Org. Chem.*, **62**, 440 (1997)
3. E. Block *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 2790-2798 (1996)
4. M.C. Carreño *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 504-505 (1996)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons-Inc., New York, 1992. Vol. 1, 135-139; Vol. 2, 68-69, 309; Vol. 3, 49-50; Vol. 4, 85; Vol. 5, 3, 120; Vol. 6, 46, 110, 157, 459; Vol. 7, 59, 56, 62; Vol. 8, 97, 290; Vol. 9, 81, 108; Vol. 10, 92; Vol. 11, 71, 95-99, 122; Vol. 12, 118-121; Vol. 13, 76-79, 112, 145, 228, 258, 328, 334; Vol. 14, 84-87; Vol. 15, 86, 163; Vol. 16, 80, 199, 273.

MDCVer **DCM****MDNB**Ver **DNB**

MEMCI

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_9ClO_2$ Nombre (Inglés) : (β -Methoxyethoxymethyl) chlorideNombre (Español) : Cloruro de β -metoxietoximetilo

Aplicaciones (Usos) :

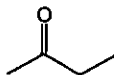
- Protección de grupos hidroxilo.
- Síntesis de ésteres.

Referencias :

1. K.C. Nicolaou *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 634-644 (1994)
2. A.F. Hourí *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 6614-6624 (1993)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 7, 227; Vol. 9, 299; Vol. 14, 165.

MEK *

Estructura :

Fórmula Molecular : C_4H_8O

Nombre (Inglés) : Methyl ethyl ketone

Nombre (Español) : Metiletilcetona

Aplicaciones (Usos) :

- Disolvente en diversas reacciones.

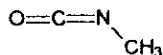
Referencias :

1. M. Kitamura *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 144-152 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 678.

* Generalmente se reporta como Mek.

MIC

Estructura :

Fórmula Molecular : C_2H_3NO

Nombre (Inglés) : Methyl isocyanate

Nombre (Español) : Isocianato de metilo

Aplicaciones (Usos) :

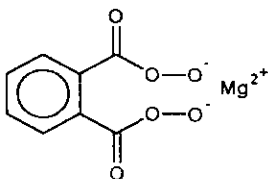
- Conversión de aldoximas a nitrilos.

Referencias :

1. Y. Wong and M.F. Stevens, *J. Org. Chem.*, **62**, 7288-7289 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 2, 320; Vol. 4, 341.

MMPP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_4O_6Mg$

Nombre (Inglés) : Magnesium monoperoxyphthalate

Nombre (Español) : Monoperoxifalato de magnesio.

Aplicaciones (Usos) :

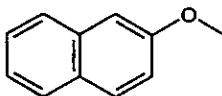
- Agente oxidante.
- Epoxidación de alquenos y alquinos.
- Oxidación de furanos.
- Ruptura oxidativa de N,N-dialquilhidrazonas.

Referencias :

1. I.P. Marino *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 649-650 (1997)
2. G.I. Mcgarvey *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 7782-7783 (1995)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 14, 197; Vol. 16, 199-200.

MON

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{11}H_{10}O$

Nombre (Inglés) : 2-Methoxynaphthalene

Nombre (Español) : 2-Metoxinaftaleno

Aplicaciones (Usos) :

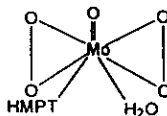
- Síntesis de 2-Metoxi-3,4-dihidronaftaleno via Reacción de Birch.

Referencias :

1. K. Ishiguro *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7255-7264 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 14, 35.

MOOPH *

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{20}MoN_3O_6P$ Nombre (Inglés) : Oxodiperoxymolybdenum(pyridine)hexamethylphosphoramide
(Oxodiperoxymolybdenum(pyridine)hexamethylphosphoric triamide)

Nombre (Español) : Oxodiperoximolibdeno(piridina)hexametilfosforamida

Aplicaciones (Usos) :

- Epoxidación.
- Hidroxilación de enolatos.
- α -Hidroxilación estereoselectiva de β -trifluorometilésteres.
- Oxidación de dihidropirano.
- Síntesis de haloarilos.
- Síntesis de ácido hidroxámico.

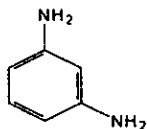
Referencias :

1. T. Hayashi *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 775-776 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 4, 203; Vol. 5, 269; Vol. 7, 136; Vol. 8, 206; Vol. 9, 197; Vol. 10, 169; Vol. 11, 218, 382; Vol. 12, 393; Vol. 13, 21, 24, 227; Vol. 14, 245-247.

* Generalmente se reporta como MoOPH.

MPD

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_8N_2$ Nombre (Inglés) : *m*-PhenylenediamineNombre (Español) : *m*-Fenilendiamina

Aplicaciones (Usos) :

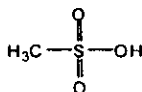
- Condensación de formaldehído.
- Síntesis de uretanos y compuestos heterocíclicos.

Referencias :

1. Y.H. Kim *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 1545-1546 (1996)

MSA

Estructura :

Fórmula Molecular : CH_4O_3S

Nombre (Inglés) : Methanesulfonic acid

Nombre (Español) : Acido metansulfónico

Aplicaciones (Usos) :

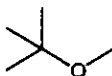
- Ciclodeshidratación.
- Formación de ésteres metansulfónicos de alcoholes.
- Protección de carboxamidas y sulfonamidas.
- Reacciones de ciclización.
- Ruptura de epóxidos.
- Síntesis de ciclopentanonas y ciclohexanonas.

Referencias :

1. H.H. Wasserman *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 8231-8232 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 666; Vol. 2, 270; Vol. 4, 326; Vol. 10, 256; Vol. 11, 321.

MTBE

Estructura :

Fórmula Molecular : C₅H₁₂ONombre (Inglés) : *t*-Butylmethylether.Nombre (Español) : *t*-Butilmetiléter

Aplicaciones (Usos) :

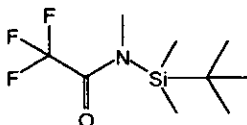
- Reacciones de esterificación.
- Síntesis de Litio *t*-butoximetilo.

Referencias :

1. Y. Miao and G.C. Bazan, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 9379-9380 (1994)
2. M.J. McKennan and I. Meyers, *J. Org. Chem.*, **58**, 3568-5369 (1993)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 4, 333; Vol. 12, 350.

MTBSTFA

Estructura :

Fórmula Molecular : C₉H₁₈F₃NOSiNombre (Inglés) : N-Methyl-N-(*t*-butyldimethylsilyl)trifluoroacetamideNombre (Español) : N-Metil-N-(*t*-butildimetilsilil)trifluoroacetamida

Aplicaciones (Usos) :

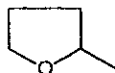
- Reacciones de *t*-butildimetilsililación.

Referencias :

1. M.N. Bakola-C. And K.K. Apazidou, *J. Org. Chem.*, **61**, 1850 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 1830.

MTHF

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_5H_{10}O$

Nombre (Inglés) : 2-Methyltetrahydrofuran

Nombre (Español) : 2-Metiltetrahidrofurano

Aplicaciones (Usos) :

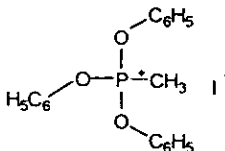
- Síntesis de pentitoles.

Referencias :

1. H. Tamioka *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1582-1593 (1997)
2. R. Akabane *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 8860-8861 (1997)
3. L.R. Khundkor, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 9700-9709 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 1. 682; Vol. 14, 209-210.

MTPI

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{19}H_{18}IO_3P$

Nombre (Inglés) : Methyltriphenoxyphosphonium iodide

Nombre (Español) : Yoduro de metiltrifenoxifosfónio

Aplicaciones (Usos) :

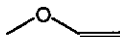
- Desoxigenación de epóxidos.
- Síntesis de α -Metileno- γ -butirolactonas.

Referencias :

1. D.W. Sullins *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 6646-6651 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 1. 1249; Vol. 2, 283, 446; Vol. 4, 448, 556; Vol. 5, 421; Vol. 6, 649; Vol. 8, 354; Vol. 11, 202.

MVE

Estructura :

Fórmula Molecular : C_3H_6O

Nombre (Inglés) : Methylvinylether

Nombre (Español) : Metilviniléter

Aplicaciones (Usos) :

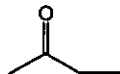
- Síntesis de aldehídos via transposición de Claisen.
- Síntesis de α -metoxivinilítio.

Referencias :

1. C. Leibold *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 6160-6161 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 697; Vol. 6, 372; Vol. 8, 276; Vol. 12, 100.

MVK

Estructura :

Fórmula Molecular : C_4H_6O

Nombre (Inglés) : Methylvinylketone

Nombre (Español) : Metilvinilcetona

Aplicaciones (Usos) :

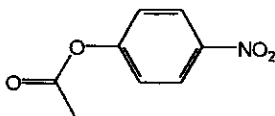
- Anilación de enaminas endocíclicas y de fenoles.
- Condensación catalizada.
- Reacción de Michael.
- Síntesis de fenoles.
- Disolvente en diversas reacciones.

Referencias :

1. L.M. Hodges *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 2130-2132 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 697, 1112; Vol. 2, 283, 391; Vol. 5, 464; Vol. 6, 38, 407; Vol. 7, 71, 247; Vol. 10, 272; Vol. 11, 10; Vol. 12, 329; Vol. 13, 15, 92, 185, 193; Vol. 14, 347; Vol. 16, 112, 337.

NA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_7NO_4$

Nombre (Inglés) : 4-Nitrophenylacetate (*p*-Nitrophenylacetate)
 Nombre (Español) : 4-Nitrofenilacetato (*p*-Nitrofenilacetato)

Aplicaciones (Usos) :

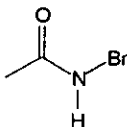
- Reacciones de N-acetilación.

Referencias :

1. E. Kimura *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 10963-10970 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 2, 297.

NBA¹

Estructura :

Fórmula Molecular : C_2H_4BrNO

Nombre (Inglés) : N-Bromoacetamide
 Nombre (Español) : N-Bromoacetamida

Aplicaciones (Usos) :

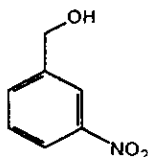
- Reacciones de bromación del estradiol.
- Reacción con olefinas.

Referencias :

1. J.B. Lambert *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 5399-5400 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 74; Vol. 2, 39, 330; Vol. 4, 47; Vol. 5, 61.

NBA²

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_7H_7NO_3$ Nombre (Inglés) : *m*-Nitrobenzyl alcoholNombre (Español) : Alcohol *m*-nitrobencilico

Aplicaciones (Usos) :

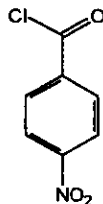
- Protección de aldehídos y cetonas.

Referencias :

1. J. Scheerderet *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 6453-6454 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 13, 199.

NBCI

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_7H_4ClNO_2$ Nombre (Inglés) : 4-Nitrobenzoyl chloride (*p*-nitrobenzoyl chloride)Nombre (Español) : Cloruro de 4-nitrobenzoilo (Cloruro de *p*-nitrobenzoilo)

Aplicaciones (Usos) :

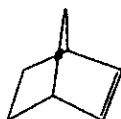
- Desoxigenación de indolil *o*-nitrofenilsulfuros.

Referencias :

1. D.H. Thompson *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 2952-2953 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 736; Vol. 6, 288.

NBE

Estructura :

Fórmula Molecular : C_7H_{10}

Nombre (Inglés) : Norbornene (Bicyclo[2.2.1]hept-2-ene)

Nombre (Español) : Norborneno (Bíciclo[2.2.1]hept-2-eno)

Aplicaciones (Usos) :

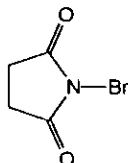
- Síntesis del ácido Norbornil-2-exo-carboxílico.
- Síntesis de Bíciclo[3.2.1]octan-3-ona.
- Síntesis de exo-2-Norboneol, exo-2-Norbornilamina y 2-Norbornanona.

Referencias :

1. D. Albagli *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 7328-7334 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 757; Vol. 2, 300.

NBS

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_4BrNO_2$

Nombre (Inglés) : N-Bromosuccinimide

Nombre (Español) : N-Bromosuccinimida

Aplicaciones (Usos) :

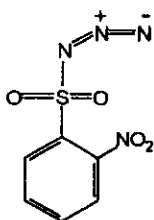
- Bromación y oxidación alílica.
- Oxidación de acetilenos y de α -hidroxicetonas.
- Síntesis de α -bromoácidos y de bromohidrinás.

Referencias :

1. M. Koreeda and Y. Wong, *J. Org. Chem.*, **62**, 446-447 (1997)
2. A. Sygula *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 339-343 (1996)
3. S. Karimi and K.G. Grohman, *J. Org. Chem.*, **60**, 556-557 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 78-80; Vol. 2, 40-42; Vol. 3, 34-38; Vol. 4, 49-53; Vol. 5, 65-66; Vol. 6, 74-76; Vol. 7, 337-40; Vol. 8, 54-56; Vol. 9, 70-72; Vol. 10, 57-59; Vol. 11, 79.

NBSH

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_4N_4O_4S$ Nombre (Inglés) : *o*-NitrobenzenesulfonylhydrazideNombre (Español) : *o*-Nitrobencensulfonilhidrazida

Aplicaciones (Usos) :

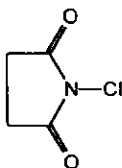
- Expansión de anillos.

Referencias :

1. A.G. Myers *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 7507-7508 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 5, 475.

NCS

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_4ClNO_2$

Nombre (Inglés) : N-Chlorosuccinimide

Nombre (Español) : N-Clorosuccinimida

Aplicaciones (Usos) :

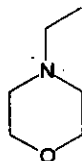
- α -Cloración de cloruros ácidos.
- Descarboxilación oxidativa.
- Oxidación de alcoholes.
- Reacciones de cloración.
- Síntesis de aldehídos α,α -dihalogenados.
- Síntesis de aminas alílicas, 1-cloroalquinos, cloroformatos, dienos, α -hidroxicetonas y olefinas.

Referencias :

1. M.E. Jung and B.T. Vu, *J. Org. Chem.*, **61**, 4228-4229 (1996)
2. K. Toshima *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 10825-10831 (1995)
3. A.K. Saha *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 11032-11038 (1993)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1. 139; Vol. 2, 69; Vol. 3. 142; Vol. 5, 127; Vol. 6. 75, 115; Vol. 7, 39, 65, 368; Vol. 8, 103, 235, 463; Vol. 9, 111, 276, 367; Vol. 10, 67, 94; Vol. 12, 121; Vol. 13, 62, 79; Vol. 15, 86-87.

NEM

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{13}NO$

Nombre (Inglés) : N-ethylmorpholine

Nombre (Español) : N-etilmorfolina

Aplicaciones (Usos) :

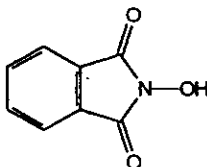
- Determinación de hidrógenos activos.
- Reducción de benzo[cd]indoleina.
- Disolvente empleado en diversas reacciones.

Referencias :

1. M. H. Bastians *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 3884-3885 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 383.

NHPI

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_5NO_3$

Nombre (Inglés) : N-Hydroxyphthalimide

Nombre (Español) : N-Hidroxifitalimida

Aplicaciones (Usos) :

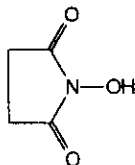
- Síntesis de alcoxiaminas primarias y D- α -aminoácidos.

Referencias :

1. D. Tashiro *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 8143-8145 (1997)
2. Y. Ishii *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 3934-3935 (1995)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 485; Vol. 3, 157; Vol. 7, 177, 406.

NHS

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_5NO_3$

Nombre (Inglés) : N-Hydroxysuccinimide

Nombre (Español) : N-Hidroxisuccinimida

Aplicaciones (Usos) :

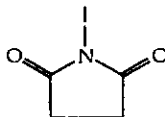
- Síntesis de péptidos.

Referencias :

1. J.F. O'konya *et al*, *J. Org. Chem.*, **60**, 1932-1933 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 487; Vol. 5, 342; Vol. 6, 425; Vol. 8, 536; Vol. 9, 246.

NIS

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_4INO_2$

Nombre (Inglés) : N-Iodosuccinimide

Nombre (Español) : N-Yodosuccinimida

Aplicaciones (Usos) :

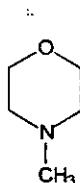
- Síntesis de β -isopropilfurano-1,4-naftoquinona.
- Síntesis de yodocetales, indomalonitrilos y β -lactamas.

Referencias :

1. M. Koreeda and Y. Wang, *J. Org. Chem.*, **62**, 446-447 (1997)
2. K. Maeda *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2262 (1996)
3. A. Groven *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 3543-3546 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 510; Vol. 2, 40; Vol. 10, 216, 349; Vol. 12, 79, 258; Vol. 15, 178; Vol. 16, 183, 185-186.

NMM

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_5H_{11}NO$

Nombre (Inglés) : N-Methylmorpholine

Nombre (Español) : N-Metilmorfolina

Aplicaciones (Usos) :

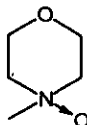
- Síntesis de antamanida.

Referencias :

1. B. Wang *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 1364-1365 (1997)
2. L.A. Carpio *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2460-2462 (1996)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 690; Vol. 2, 278.

NMO

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_5H_{11}NO_2$

Nombre (Inglés) : N-Methylmorpholine N-oxide

Nombre (Español) : N-Oxido N-Metilmorfolina

Aplicaciones (Usos) :

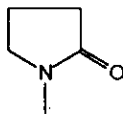
- Oxidación de alcoholes via catalizadores de rutenio.

Referencias :

1. W.R. Roush *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 8708-8720 (1997)
2. P. Dauban *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2491-2492 (1996)
3. G. Blay *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 2191-2192 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 7, 244; Vol. 14, 57-58, 302; Vol. 15, 241; Vol. 16, 325.

NMP

Estructura :

**Fórmula Molecular :** C₅H₉NO**Nombre (Inglés) :** N-Methylpyrrolidone**Nombre (Español) :** N-Metilpirrolidona**Aplicaciones (Usos) :**

- Alquilación de fenilsulfonas.
- Síntesis de yoduros de alquilzinc.
- Síntesis de cetonas aromáticas y nitrilos.
- Transposición Oxi-Cope.

Referencias :

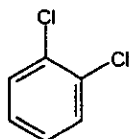
1. M.J. O'Donell *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 6070-6071 (1996)
2. B.K. Cook and M.A. Andrews, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 9448-9449 (1996)
3. R.A. Gibbs *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 7824-7825 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 696; Vol. 2, 281; Vol. 9, 316; Vol. 11, 346; Vol. 13, 274; Vol. 14, 234; Vol. 15, 153; Vol. 16, 87.

NMPY**Ver NMP**

NPA**Ver NA**

ODCB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_4Cl_2$ Nombre (Inglés) : *o*-Dichlorobenzene (1,2- Dichlorobenzene)Nombre (Español) : *o*-Diclorobenceno (1,2- Diclorobenceno)

Aplicaciones (Usos) :

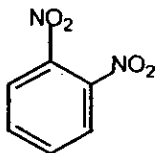
- Disolvente empleado en diversas reacciones.

Referencias :

1. R. Gonzalez *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 2618-2619 (1995)

ODNB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_4N_2O_4$ Nombre (Inglés) : *o*-Dinitrobenzene (1,2-Dinitrobenzene)Nombre (Español) : *o*-Dinitrobenceno (1,2-Dinitrobenceno)

Aplicaciones (Usos) :

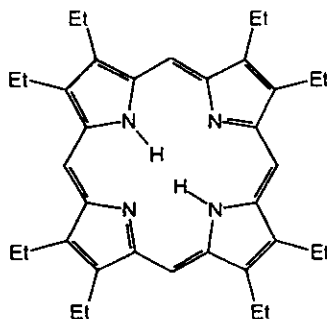
- Síntesis de dinitrofenil derivados.

Referencias :

1. X.M. Zhang *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 225-226 (1993)

OEP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{36}H_{46}N_4$

Nombre (Inglés) : Octaethylporphine

Nombre (Español) : Octaetilporfirina

Aplicaciones (Usos) :

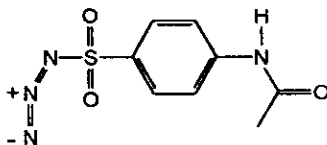
- Ligante de metales.
- Transposiciones de 1,4-*endoperóxidos*.

Referencias :

1. S. Fox *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 24-34 (1996)
2. D. Chabach *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 8548-8556 (1995)
3. S.C. Lee *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 401-402 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 16, 166.

P-ABSA *

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_8N_4O_3S$

Nombre (Inglés) : Acetamidobenzenesulfonyl azide

Nombre (Español) : Azida de acetamidabencensulfonilo

Aplicaciones (Usos) :

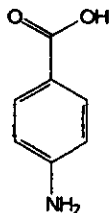
- Reactivación de grupos metileno.
- Síntesis de furanos.

Referencias :

1. H.M. Davies *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2305-2307 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 14, 1; Vol. 16, 209.

* Generalmente se reporta como **p-ABSA**.**PABA**

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_7H_7NO_2$ Nombre (Inglés) : *p*-Aminobenzoic acidNombre (Español) : Acido *p*-aminobenzoico

Aplicaciones (Usos) :

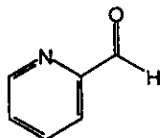
- Síntesis de ácido *p*-N-glucosilaminobenzoico.

Referencias :

1. R. Damavaropy and B.W. Brodman, *J. Org. Chem.*, **59**, 4939 (1994)
2. K.M. Mattia and B. Ganem, *J. Org. Chem.*, **59**, 720-721 (1994)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 2, 24.

PAQ

Estructura :

Fórmula Molecular : C_6H_5NO

Nombre (Inglés) : Pyridinecarboxaldehyde

Nombre (Español) : Piridinacarboxaldehído

Aplicaciones (Usos) :

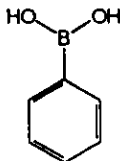
- Conversión de aminas primarias a compuestos carbonílicos.

Referencias :

1. B. Zhang and R. Braslow, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1676-1681 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 448.

PBA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_7BO_2$

Nombre (Inglés) : Phenylboronic acid (Benzeneboronic acid, Phenylboric acid)

Nombre (Español) : Ácido fenilborónico (Ácido bencenborónico, Ácido fenilbórico)

Aplicaciones (Usos) :

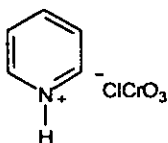
- Protección de grupos hidroxilo y de *cis*-1,3-dioles.
- Síntesis de dihidroxicetonas.
- Síntesis de Fenantrenoquinona.

Referencias :

1. L.K. Mohler and A.W. Crarnik, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 7037-7038 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 833; Vol. 2, 317; Vol. 3, 221; Vol. 5, 513; Vol. 7, 284; Vol. 9, 23; Vol. 11, 408- 513; Vol. 15, 254-255.

PCC

Estructura :

Fórmula Molecular : $\text{C}_5\text{H}_6\text{ClCrNO}_3$

Nombre (Inglés) : Pyridinium chlorochromate
Nombre (Español) : Clorocromato de piridonio

Aplicaciones (Usos) :

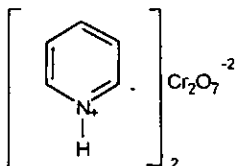
- Oxidación de alcoholes.
- Oxidación de grupos metileno alílico a grupos carbonilo

Referencias :

1. B. Wang *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 1364-1365 (1997)
2. B.A. Johns *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 4856-4865 (1997)
3. R.K. Hom *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2627-2628 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 6, 498; Vol. 7, 308; Vol. 8, 425; Vol. 9, 72, 121, 397; Vol. 10, 40, 273, 334; Vol. 11, 71, 139, 235, 450; Vol. 12, 417; Vol. 13, 237; Vol. 14, 269; Vol. 15, 57, 276.

PDC

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_{12}Cr_2N_2O_7$

Nombre (Inglés) : Pyridinium dichromate

Nombre (Español) : Dicromato de piridonio.

Aplicaciones (Usos) :

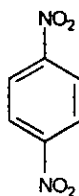
- Agente oxidante de aldehidos y alcoholes primarios y secundarios.

Referencias :

1. Mihara *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 678-679 (1996)
2. T. Yamazaki *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 6050-6051 (1995)
3. F.A. Luzzio and W.J. Moore, *J. Org. Chem.*, **58**, 2966 (1993)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 3, 239; Vol. 9, 399; Vol. 10, 273, 335; Vol. 11, 216, 453; Vol. 12, 63; Vol. 14, 269.

PDNB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_4N_2O_4$ Nombre (Inglés) : *p*-DinitrobenzeneNombre (Español) : *p*-Dinitrobenzeno

Aplicaciones (Usos) :

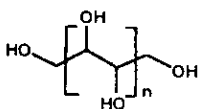
- Síntesis de dinitrofenil derivados.

Referencias :

1. E.C. Ashby *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 668-669 (1995)

PEG

Estructura :

Fórmula Molecular : $H_2(C_2H_4O_2)_nO_2$

Nombre (Inglés) : Polyethyleneglycol

Nombre (Español) : Polietilenglicol

Aplicaciones (Usos) :

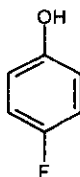
- Adición de Michael a aldehídos α,β -insaturados.
- Hidrogenación de alquinos a alquenos.
- Oxidación de alquenos a cetonas.
- Oxicarbonilación de 4-penten-1,3-dioles.
- Síntesis de α -Metileno- β -lactamas.

Referencias :

1. C.L. Bec and E. Wickstrom, *J. Org. Chem.*, **61**, 510-511 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 17; Vol. 9, 360, 376; Vol. 12, 399; Vol. 13, 235; Vol. 15, 274.

PFP

Estructura :

Fórmula Molecular : C_6H_5FO Nombre (Inglés) : *p*-Fluorophenol (4-Fluorophenol)Nombre (Español) : *p*-Fluorofenol (4-Fluorofenol)

Aplicaciones (Usos) :

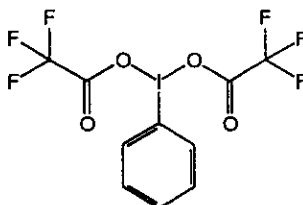
- Desoxigenación de alcoholes primarios y secundarios.
- Fluoración oxidativa.

Referencias :

1. C.B. Xue and W.F. DeGrado, *J. Org. Chem.*, **60**, 949-950 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 16, 160, 286.

PIFA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_5F_6IO_4$

Nombre (Inglés) : Phenyliodine(III) bis(trifluoroacetate)

Nombre (Español) : Bis(trifluoroacetato) de fenilyodo(III)

Aplicaciones (Usos) :

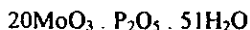
- Oxidación de *p*-alcoxifenoles.
- Síntesis de α -Hidroxicetonas, dihidrobenzofuranos y monoacetales de la *p*-benzoquinona.

Referencias :

1. Y. Kito *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 223-224 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 13, 241; Vol. 14, 257-258; Vol. 15, 257; Vol. 16, 274.

PMA

Estructura :

Fórmula Molecular : $H_{102}Mo_{20}O_{116}P_2$

Nombre (Inglés) : Phosphomolybdic acid (Dodecamolibdophosphoric acid)

Nombre (Español) : Acido fosfomolibdico (Ácido dodecamolibdofosfórico)

Aplicaciones (Usos) :

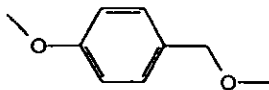
- Revelador de aminas en cromatografía de capa fina.
- Reacciones de identificación de alcaloides.

Referencias :

1. R.H. Horn *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2628-2629 (1996)

PMB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_9H_{12}O_2$ Nombre (Inglés) : *p*-MethoxybenzylmethyletherNombre (Español) : *p*-Metoxibencilmetileter

Aplicaciones (Usos) :

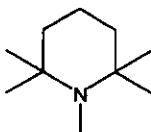
- Protección de alcoholes.

Referencias :

1. N. Matzanke *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 1921-1922 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 205.

PMP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_{21}N$

Nombre (Inglés) : 1,2,2,6,6-Pentamethylpiperidine

Nombre (Español) : 1,2,2,6,6-Pentametilpiperidina

Aplicaciones (Usos) :

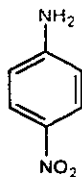
- Alquilación de aminas.
- Síntesis de epóxidos.

Referencias :

1. A. Ashimori *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 6949-6950 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4, 370; Vol. 10, 419.

PNA *

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_6N_2O_2$ Nombre (Inglés) : *p*-NitroanilineNombre (Español) : *p*-Nitroanilina

Aplicaciones (Usos) :

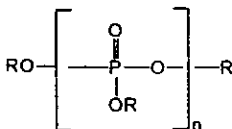
- Síntesis de aminas primarias.
- Síntesis de azocompuestos.

Referencias :

1. J. Abe and Y. Shirai, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 4705-4706 (1996)

* Generalmente se reporta como **pNA**.**PPE**

Estructura :

Fórmula Molecular : $RO[OPOOR]_nR$

Nombre (Inglés) : Polyphosphoricester

Nombre (Español) : Ester polifosfórico

Aplicaciones (Usos) :

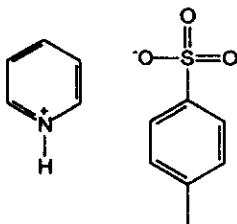
- Acilación de Friedel-Crafts.
- Deshidratación de amidas.
- Reacciones de N-alquilación, deshidratación y condensación.
- Reacción de Bischler-Napieralski.
- Síntesis de Fischer para indoles.
- Transposición de Beckmann.

Referencias :

1. R.E. Ireland *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 7152-7165 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1. 892; Vol. 2. 333; Vol. 3. 229; Vol. 4. 394; Vol. 5. 539; Vol. 6. 474; Vol. 9. 376; Vol. 11. 427, 430.

PPTS

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{13}NO_3S$ Nombre (Inglés) : Pyridinium *p*-toluenesulfonateNombre (Español) : *p*-Toluensulfonato de piridonio

Aplicaciones (Usos) :

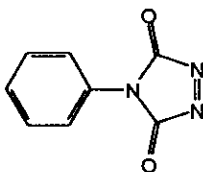
- Desprotección de grupos metoxietoximetilo (MEM) y metoximetilo (MOM) éteres.
- Reacciones de acetalización.
- Síntesis de compuestos α -Alcoxicarbonilo.
- Síntesis de 2-Metoxibutadienos.

Referencias :

1. M.M. Kabat *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 119-120 (1996)
2. T.I. Richardson and S.D. Rychnously, *J. Org. Chem.*, **61**, 4220 (1996)
3. L.A. Paquette *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 899-900 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 8, 427; Vol. 9, 55, 400; Vol. 12, 139, 420; Vol. 15, 78, 276; Vol. 16, 287.

PTAD

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_5N_3O_2$

Nombre (Inglés) : N-Phenyltriazolinedione (4-Phenyl-4H-1,2,4-triazol-3,5-dione)

Nombre (Español) : N-Feniltriazolindiona (4-Fenil-4H-1,2,4-triazol-3,5-diona)

Aplicaciones (Usos) :

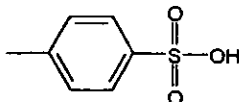
- Obtención de Prismao.
- Protección de aductos de 5,7-dienos esteroidales.
- Reacciones "eno" con aliilsilanos.

Referencias :

1. W.S. Cossu *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 156-157 (1996)
2. I. Smonov *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 7081-7087 (1995)
3. X. Zhang *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 4102-4103 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 849; Vol. 2, 324; Vol. 3, 223; Vol. 4, 481; Vol. 5, 528; Vol. 6, 253, 299, 433, 467; Vol. 7, 287; Vol. 9, 372; Vol. 12, 395.

PTSA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_7H_8O_3S$ Nombre (Inglés) : *p*-Toluenesulfonic acid

(Tosic acid)

Nombre (Español) : Ácido *p*-toluensulfónico

(Ácido tósico)

Aplicaciones (Usos) :

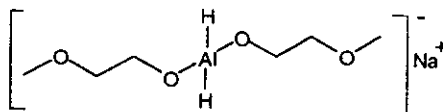
- Catalizador ácido.
- Isomerización *cis-trans*.
- Reacciones de esterificación y *trans*-esterificación.
- Reacciones de acetilación, cetalización, deshidratación y fenilación aromática.
- Síntesis de olefinas y de óxidos de nitrilo.
- Transposición de Wagner-Meerwein.
- Transposiciones alílicas.

Referencias :

1. A.D. Abell and J.M. Taylor, *J. Org. Chem.*, **58**, 15-16 (1993)
2. M.W. Wright and M.E. Welker, *J. Org. Chem.*, **58**, 137-138 (1993)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 1172; Vol. 4, 508; Vol. 5, 673; Vol. 7, 374; Vol. 8, 488; Vol. 9, 471; Vol. 11, 535; Vol. 12, 507; Vol. 14, 60.

REDAL

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_8H_{16}AlNaO_4$ Nombre (Inglés) : Sodium *bis*(2-methoxyethoxy)aluminum hydrideNombre (Español) : Hidruro de *bis*(2-metoxietoxi)aluminio y sodio

Aplicaciones (Usos) :

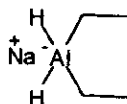
- Agente reductor de aldehidos y cetonas.
- Reacciones de alquilación y deshidrogenación.
- Metilación reductiva.
- Reducción de 2,3-epoxicinamilalcohol.
- Ruptura reductiva.
- Síntesis de Clorobis(ciclopentadienil)hidrurozirconio.

Referencias :

1. S.C. Koch *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 2728 (1994)
2. G.R. Cook *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 3575-3584 (1994)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 2. 382; Vol. 3. 260; Vol. 4. 293, 360, 441; Vol. 5. 384, 389, 596; Vol. 6. 528; Vol. 7. 327; Vol. 8. 448; Vol. 9. 166, 418; Vol. 10. 357; Vol. 11. 93, 476; Vol. 12. 217, 287, 440, 572; Vol. 14. 81; Vol. 15. 290.

SDAA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_{12}AlNa$

Nombre (Inglés) : Sodium diethylaluminate (Sodium diethylhydroaluminate)
Nombre (Español) : Dietilaluminato de sodio (Dietilhidroaluminato de sodio)

Aplicaciones (Usos) :

- Agente reductor de grupos funcionales..

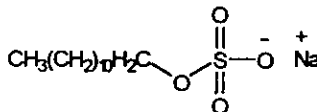
Referencias :

1. M.J. Joung *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 4472-4473 (1996)
2. N.M. Yoon *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 6173 (1995)
3. J.H. Ahn *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 6173-6174 (1995)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc.. New York. 1992. Vol. 4. 438.

SDDAVer **SDAA**

SDS

Estructura :

Fórmula Molecular : $\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{NaO}_4\text{S}$

Nombre (Inglés) : Sodium dodecylsulfonate (Sodium dodecyl sulfate)
Nombre (Español) : Dodecilsulfonato de sodio (Dodecilsulfato de sodio)

Aplicaciones (Usos) :

- Catalizador micelar en la oxidación de arenos.
- Reacciones de cicloadición [4+2].

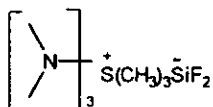
Referencias :

1. J.E. Gavagan et al., *J. Org. Chem.*, **60**, 3958-3959 (1995)
2. Y. Goldberg and H. Alper, *J. Org. Chem.*, **58**, 3072-3073 (1993)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 12, 107; Vol. 13, 281.

SMEAHVer **REDAL**

TASF

Estructura



Fórmula Molecular : $\text{C}_9\text{H}_{27}\text{F}_2\text{N}_3\text{SSi}$

Nombre (Inglés) : *Tris*(dimethylamino)sulfonium difluorotrimethylsilicate

Nombre (Español) : Difluorotrimetilsilicato de *tris*(dimetilamino)sulfonio

Aplicaciones (Usos) :

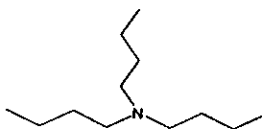
- Condensación aldólica.
- Oxigenación de silanos.
- Reducción estereoselectiva de β -cetoamidas.
- Reducción de oximas.
- Síntesis de arilmetilos.

Referencias :

1. A.K. Yudin et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1572-1581 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 10, 452; Vol. 13, 123; Vol. 14, 340-341; Vol. 15, 169.

TBA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{27}N$

Nombre (Inglés) : Tributylamine

Nombre (Español) : Tributilamina

Aplicaciones (Usos) :

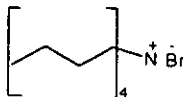
- Base orgánica
- Reacciones de deshidrohalogenación.
- Síntesis de clorocarbonos.

Referencias :

1. J. Sealtiel et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7478-7485 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 1189; Vol. 6, 596, 601.

TBAB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{16}H_{36}BrN$

Nombre (Inglés) : Tetrabutylammonium bromide

Nombre (Español) : Bromuro de tetrabutilamonio

Aplicaciones (Usos) :

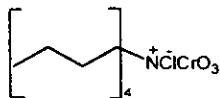
- Fosforilación de alcoholes primarios y fenoles.
- Reacciones de deshidrobromación y de metilación.

Referencias :

1. A. Niemz et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 887-892 (1997)
2. D. W. Sullins et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 6646-6651 (1993)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4, 477; Vol. 5, 460, 644; Vol. 6, 601; Vol. 7, 353; Vol. 8, 387; Vol. 9, Vol. 10, 305; Vol. 11, 403.

TBADC

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{16}H_{36}ClCrNO_3$

Nombre (Inglés) : Tetrabutylammonium chlorochromate

Nombre (Español) : Clorocromato de tetrabutilamonio

Aplicaciones (Usos) :

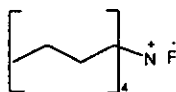
- Agente oxidante.

Referencias :

1. D.G. Hall and L. Deslongchamps, *J. Org. Chem.*, **60**, 7800-7801 (1995)

TBAF

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{16}H_{36}FN$

Nombre (Inglés) : Tetrabutylammonium fluoride

Nombre (Español) : Fluoruro de tetrabutilamonio

Aplicaciones (Usos) :

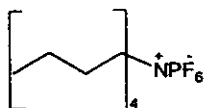
- Adición de sililacetilenos a compuestos carbonilo.
- Acilación de grupos hidroxilo.
- Isomerización de alilsilanos metil-sustituidos.
- Remover grupos sililo.

Referencias :

1. A.K. Yudin et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1572-1581 (1997)
2. A.M. Setler et al., *J. Org. Chem.*, **62**, 94-95 (1997)
3. C. Richert et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 4518-4531 (1996)
4. M.M. Kabat et al., *J. Org. Chem.*, **61**, 120-121 (1996)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 4, 477; Vol. 5, 645; Vol. 7, 151, 353; Vol. 8, 282, 467; Vol. 9, 444; Vol. 10, 83, 378; Vol. 11, 386, 499; Vol. 12, 25, 458; Vol. 13, 286, 306, 327; Vol. 14, 293-294; Vol. 15, 27, 75, 304.

TBAH¹

Estructura :

Fórmula Molecular : C₁₆H₃₆F₆NP

Nombre (Inglés) : Tetrabutylammonium hexafluorophosphate

Nombre (Español) : Hexafluorofosfato de tetrabutilamonio.

Aplicaciones (Usos) :

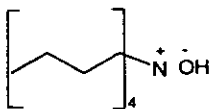
- Catalizador de transferencia de fase.

Referencias :

1. A.I. Fry et al., *J. Org. Chem.*, **60**, 5020-5021 (1994)

TBAH²

Estructura :

Fórmula Molecular : C₁₆H₃₇NO

Nombre (Inglés) : Tetrabutylammonium hydroxide

Nombre (Español) : Hidróxido de tetrabutilamonio

Aplicaciones (Usos) :

- Deshidratación de *vic*-dihidrodoles.
- Hidrólisis de tosilatos esteroidales.

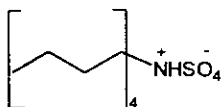
Referencias :

1. J.P. Claude et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 9782-9783 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, *Reagents for Organic Synthesis*, John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 5. 645; Vol. 11. 500.

TBAHFP

Ver TBAH¹TBAHSO₄

Estructura :

Fórmula Molecular : C₁₆H₃₇NO₄S

Nombre (Inglés) : Tetrabutylammonium hydrogen sulfate

Nombre (Español) : Bisulfato de tetrabutilamonio

Aplicaciones (Usos) :

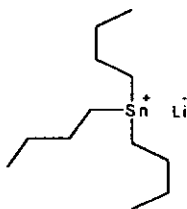
- Catalizador.
- Reacciones de deshidrohalogenación.
- Síntesis de ácidos carboxílicos.
- Síntesis de éteres y de metilendíesteres.

Referencias :

1. R. Cannella et al., *J. Org. Chem.*, **61**, 1854-1855 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 6, 565; Vol. 7, 354; Vol. 8, 461; Vol. 9, 356, 429; Vol. 10, 41, 305; Vol. 11, 403; Vol. 12, 380; Vol. 13, 94; Vol. 15, 73; Vol. 16, 262.

TBAL

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{27}LiSn$

Nombre (Inglés) : Tributyltin lithium

Nombre (Español) : Tributilestaño de litio

Aplicaciones (Usos) :

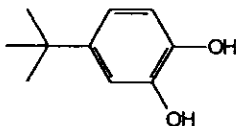
- Reacciones de desulfonación.
- Transposición de aldehídos a alquenos.

Referencias :

1. J.T. Link et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 2825-2842 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 8, 495; Vol. 10, 411-413; Vol. 11, 143, 325, 551; Vol. 12, 523; Vol. 13, 319; Vol. 14, 319-320; Vol. 16, 350-351.

TBC

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_{14}O_2$ Nombre (Inglés) : 4-*t*-ButylcatecholNombre (Español) : 4-*t*-Butilcatecol

Aplicaciones (Usos) :

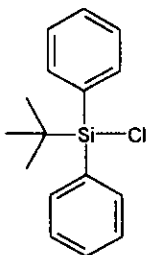
- Síntesis de metilenciclopentanonas.

Referencias :

1. P.A. Jacobi et al., *J. Org. Chem.*, **59**, 5294-5295 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 15, 54, 99.

TBDPSCI

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{16}H_{19}ClSi$

Nombre (Inglés) : *t*-Butyldiphenylsilyl chloride
(*t*-Butyldiphenylchlorosilane, Chloro *t*-butyldiphenylsilane)

Nombre (Español) : Cloruro de *t*-butildifenilsililo
(*t*-Butildifenilclorosilano, Cloro-*t*-butildifenilsilano)

Aplicaciones (Usos) :

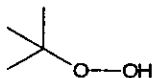
- Protección selectiva de alcoholes primarios.
- Protección de aminas primarias.
- Síntesis de *t*-butildifenilsililéteres.

Referencias :

1. X. Qiu *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 537-538 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 6, 81; Vol. 12, 87; Vol. 14, 60.

TBHP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_{10}O_2$ Nombre (Inglés) : *t*-ButylhydroperoxideNombre (Español) : Hidroperóxido de *t*-butilo

Aplicaciones (Usos) :

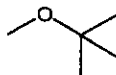
- Epoxidación de alcoholes olefinicos.
- Síntesis de alquenos.
- Síntesis de mono y diperoxi-1,4-benzoquinonas.

Referencias :

1. A.J. Sánchez and K. Konopelski, *J. Org. Chem.*, **59**, 5448-5449 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 88; Vol. 2, 49; Vol. 3, 37; Vol. 5, 75; Vol. 6, 81, 179; Vol. 7, 43; Vol. 8, 24, 62; Vol. 9, 78; Vol. 10, 64; Vol. 11, 397; Vol. 12, 88; Vol. 14, 248; Vol. 15, 175, 187; Vol. 16, 53, 126.

TBME

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_5H_{12}O$ Nombre (Inglés) : *t*-ButylmethyletherNombre (Español) : *t*-Butilmetiléter

Aplicaciones (Usos) :

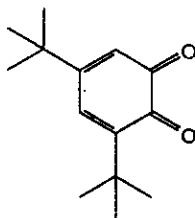
- Reacciones de esterificación.
- Síntesis de *t*-butoximetilítio.

Referencias :

1. S.E. Denmark and S.P. O'Connor, *J. Org. Chem.*, **62**, 591-592 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4, 333; Vol. 12, 350.

TBQ

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{14}H_{20}O_2$ Nombre (Inglés) : 3,5-Di-*t*-butyl-1,2-benzoquinoneNombre (Español) : 3,5-Di-*t*-butil-1,2-benzoquinona

Aplicaciones (Usos) :

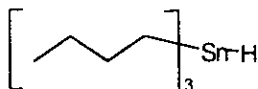
- Oxidación de aminas primarias a cetonas via formación de la base de Schiff

Referencias :

1. M.A. Brown *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 9691-9694 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1. 218; Vol. 3. 78; Vol. 9. 139; Vol. 15. 113.

TBTH

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{28}Sn$

Nombre (Inglés) : Tributyltin hydride

Nombre (Español) : Hidruro de tributilestaño.

Aplicaciones (Usos) :

- Ciclización de selenoimidatos.
- Desaminación de aminas primarias.
- Reacciones de deshalogenación catalítica.
- Reacciones de ciclización, expansión de anillos y reducción via radicales libres.
- Reducción de aldehídos, cetonas y olefinas.
- Reducción de α -cetociclopropanos, haluros orgánicos y fluoroboratos de diazonio.
- Reducción estereoselectiva de bromoésteres acíclicos.
- Ruptura regioselectiva de *gem*-difluoropropanos.

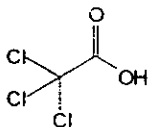
Referencias :

1. P.E. Georghiou *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 829-830 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 1, 1192; Vol. 2, 424; Vol. 3, 294, 299; Vol. 4, 518; Vol. 5, 685; Vol. 6, 604; Vol. 7, 224, 379; Vol. 8, 495-497; Vol. 9, 476; Vol. 10, 411; Vol. 11, 545; Vol. 12, 219, 417, 474, 477, 516, 525; Vol. 13, 313, 316; Vol. 14, 312-318; Vol. 15, 325-333; Vol. 16, 343-349.

TBTLVer **TBAL**

TCAA ¹

Estructura :

Fórmula Molecular . $C_2HCl_3O_2$

Nombre (Inglés) : Trichloroacetic acid

Nombre (Español) : Acido tricloroacético

Aplicaciones (Usos) :

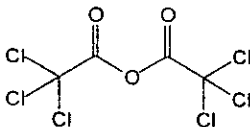
- Hidrólisis de acetales de ciclopropanocarboxaldehído.
- Interconversión óptica de alcoholes secundarios.

Referencias :

- 1 M.L. Bannasar *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **61**, 1916-1917 (1996)
- 2 L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1. 1194; Vol. 2. 425; Vol. 4. 520; Vol. 8. 224.

TCAA ²

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4Cl_6O_3$

Nombre (Inglés) : Trichloroacetic anhydride

Nombre (Español) : Anhídrido tricloroacético

Aplicaciones (Usos) :

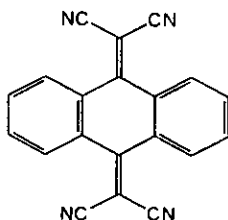
- Reacción de Polonovski

Referencias :

- 1 J. Roestamadj *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 80-84 (1995)
- 2 L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 7. 380.

TCAQ

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{20}H_8N_4$

Nombre (Inglés) : 11,11,12,12-Tetracyano-9,10-antraquinodimethane

Nombre (Español) : 11,11,12,12-Tetraciano-9,10-antraquinodimetano

Aplicaciones (Usos) :

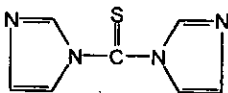
- α -Cloración de ácidos carboxílicos.

Referencias :

1. N. Martín *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 4078-4079 (1995)

TCDI

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_7H_6N_4S$

Nombre (Inglés) : (Thiocarbonyl)diimidazole

Nombre (Español) : (Tiocarbonil)diimidazol

Aplicaciones (Usos) :

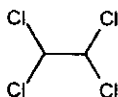
- Reacción de Warton.
- Síntesis de olefinas.

Referencias :

1. M.J. Tolleben *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 7319-7320 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1. 1151, 1233; Vol. 2. 411; Vol. 3. 316; Vol. 5. 661; Vol. 6. 583; Vol. 11. 549; Vol. 12. 556; Vol. 13. 318.

TCE¹

Estructura :

Fórmula Molecular : C₂H₂Cl₄

Nombre (Inglés) : Tetrachloroethane

Nombre (Español) : Tetracloroetano

Aplicaciones (Usos) :

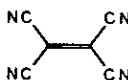
- Reacciones de cloración.
- Reacciones de Friedel-Crafts.
- Síntesis de tricloroetileno.
- Disolvente empleado en reacciones diversas.

Referencias :

1. E. Vauthey et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 9183-9186 (1996)
2. D.W. Emersson et al., *J. Org. Chem.*, **61**, 5109-5110 (1996)

TCE²

Estructura :

Fórmula Molecular : C₂N₄

Nombre (Inglés) : Tetracyanoethylene

Nombre (Español) : Tetracloroetileno

Aplicaciones (Usos) :

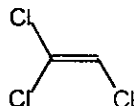
- Reacciones de cicloadición y de ozonolización.
- Reacciones de Diels-Alder.
- Reacciones "eno".
- Síntesis de anhídridos a partir de ácidos carboxílicos.

Referencias :

1. L.L. Miller et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1005-1010 (1997)
2. P. Maslak et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 1471-1481 (1996)
3. S.C. Blackstock et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 6617-6618 (1995)
4. A. Zheludev et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 7243-7249 (1994)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 1133; Vol. 2, 397; Vol. 5, 647; Vol. 6, 567; Vol. 13, 289.

TCE³

Estructura :

Fórmula Molecular : C₂HCl₃

Nombre (Inglés) : Trichloroethylene

Nombre (Español) : Tricloroetileno

Aplicaciones (Usos) :

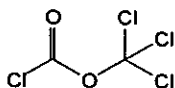
- Reacciones de deshidrocloración.
- Reacciones de diclorovinilación.

Referencias :

1. J. Fan and J.T. Yates, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 4686-4692 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4, 400; Vol. 9, 479; Vol. 10, 414; Vol. 11, 552; Vol. 15, 270.

TCF

Estructura :

Fórmula Molecular : C₂Cl₄O₂

Nombre (Inglés) : Trichloromethyl chloroformate

Nombre (Español) : Cloroformato de triclorometilo

Aplicaciones (Usos) :

- Síntesis de isocianuros.

Referencias :

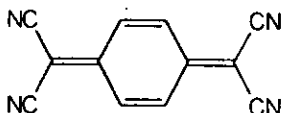
1. A.C. Hengge et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 5045-5059 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 8, 214; Vol. 16, 257.

TCNE

Ver TCE²

TCNQ

Estructura :

Fórmula Molecular : C₁₂H₄N₄

Nombre (Inglés) : 7,7,8,8-Tetracyanoquinonedimethane (Tetracyano-*p*-quinodimethane)
Nombre (Español) : 7,7,8,8-Tetracianoquinodimetano (Tetraciano-*p*-quinodimetano)

Aplicaciones (Usos) :

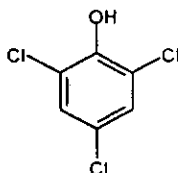
- α -Cloración de ácidos carboxílicos.
- Inhibidor de radicales libres.

Referencias :

1. L.L. Miller et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 1005-1010 (1997)
2. H. Kabayashi et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 368-377 (1996)
3. R. Rathore and J.K. Kochi, *J. Org. Chem.*, **61**, 631-632 (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 1136; Vol. 12, 464.

TCP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_3Cl_3O$

Nombre (Inglés) : 2,4,6-Trichlorophenol

Nombre (Español) : 2,4,6-Triclorofenol

Aplicaciones (Usos) :

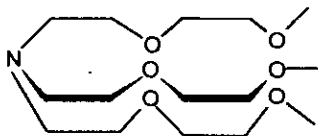
- Grupo protector de aminas.

Referencias :

1. J.S. Debenham and B. Fraser-Reid, *J. Org. Chem.*, **61**, 432-433 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 1196.

TDA-1

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{15}H_{33}NO_6$ Nombre (Inglés) : *Tris*[(methoxyethoxy)ethyl]amineNombre (Español) : *Tris*[(metoxietoxi)etil]amina

Aplicaciones (Usos) :

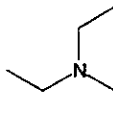
- Catalizador de transferencia de fase sólido-líquido.
- Reacciones de hidrogenación.
- Reacción catalizada de Wittig.
- Transposición de Smiles.

Referencias :

1. M. Kitamura et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 144-152 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 13, 336; Vol. 14, 341-342; Vol. 15, 356-357; Vol. 16, 372-373.

TEA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{15}N$

Nombre (Inglés) : Triethylamine

Nombre (Español) : Trietilamina

Aplicaciones (Usos) :

- Reacciones de deshidrogenación.
- Síntesis de anhídridos.
- Síntesis de cetonas y derivados.

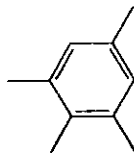
Referencias :

1. M. Harmata et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 2860-2871 (1996)
2. J.J. Leban and K.L. Colson, *J. Org. Chem.*, **61**, 228-229 (1996)
3. F.D. Lewis et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 660-669 (1995)
4. T. Patanay and R.V. Hoffman, *J. Org. Chem.*, **60**, 2370-2371 (1995)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1. 1198, 1203; Vol. 2. 427; Vol. 4. 527; Vol. 5. 689; Vol. 6. 101; Vol. 7. 88, 385; Vol. 9. 481; Vol. 13. 322, 328; Vol. 15. 336.

TED**Ver DABCO**

1235-TeMB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_{14}$

Nombre (Inglés) : 1,2,3,5-Tetramethylbenzene

Nombre (Español) : 1,2,3,5-Tetrametilbenceno

Aplicaciones (Usos) :

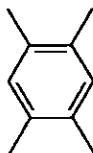
- Reacciones de desmetilación para obtener el 1,3,5-Trimetilbenceno.
- Agente reductor de radicales libres fotogenerados que forman los carbaniones correspondientes para producir el compuesto metilénico correspondiente.

Referencias :

1. K. Ishiguro et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7255-7264 (1996)
-

1245-TeMB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{10}H_{14}$

Nombre (Inglés) : 1,2,4,5-Tetramethylbenzene

Nombre (Español) : 1,2,4,5-Tetrametilbenceno

Aplicaciones (Usos) :

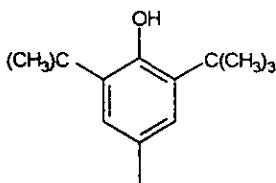
- Reacciones de desmetilación para obtener el 1,2,4-Trimetilbenceno.
- Agente reductor de radicales libres fotogenerados que forman los carbaniones correspondientes para producir el compuesto metilénico correspondiente.

Referencias :

1. K. Ishiguro et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7255-7264 (1996)
-

TEMPO

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{15}H_{24}O$ Nombre (Inglés) : 2,6-Di-*t*-butyl-4-methylphenolNombre (Español) : 2,6-Di-*t*-butil-4-metilfenol

Aplicaciones (Usos) :

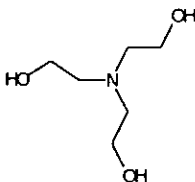
- Síntesis de viniltrilatos.

Referencias :

1. S. Bernardoni et al., *J. Org. Chem.*, **62**, 8009-8010 (1997)
2. D. Crich et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 8937-8951 (1994)

TEOA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{15}NO_3$

Nombre (Inglés) : Triethanolamine

Nombre (Español) : Trietanolamina

Aplicaciones (Usos) :

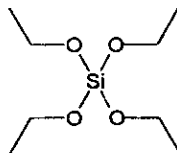
- Síntesis de péptidos.
- Disolvente empleado en diversas reacciones.

Referencias :

1. T. Ogata et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 6708-6716 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 1196.

TEOS

Estructura :

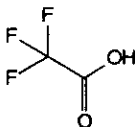
Fórmula Molecular : $C_8H_{20}O_4Si$ Nombre (Inglés) : Tetraethyl *o*-silicateNombre (Español) : *o*-Silicato de tetraetilo

Aplicaciones (Usos) :

- Disolvente en diversas reacciones.

Referencias :

1. H. Nakamura and Y. Matsui, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 2651-2652 (1995)
2. N.A. Diachun et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 1027-1032 (1994)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 387.

TFA**Estructura :****Fórmula Molecular :** C₂HF₃O₂**Nombre (Inglés) :** Trifluoroacetic acid**Nombre (Español) :** Ácido trifluoroacético**Aplicaciones (Usos) :**

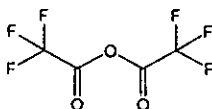
- Catalizador ácido.
- Síntesis de *o*-quinodimetanos.
- Disolvente empleado en diversas reacciones.

Referencias :

1. L.E. Steward et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 6-11 (1997)
2. J.C. Phelan et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 455-461 (1997)
3. R.B. Silverman et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 1241-1252 (1996)
4. Y. Sato et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 3037-3043 (1995)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 1219; Vol. 2, 433; Vol. 3, 305; Vol. 4, 530; Vol. 5, 695; Vol. 6, 613; Vol. 7, 93, 109, 388; Vol. 8, 51, 488, 503; Vol. 9, 300, 483; Vol. 10, 370, 418; Vol. 11, 557; Vol. 12, 424, 529; Vol. 14, 322-323; Vol. 15, 338-339.

TFAA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4F_6O_3$

Nombre (Inglés) : Trifluoroacetic anhydride

Nombre (Español) : Anhídrido trifluoroacético

Aplicaciones (Usos) :

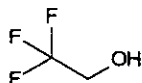
- Grupo acilante.
- Reacción de trifluoroacetilación.
- Reactivo de Mannich.
- Síntesis de anhídridos dicarboxílicos y de fenoles.
- Síntesis de anhídridos a partir de ácidos dicarboxílicos.

Referencias :

1. G.A. Molander and C.R. Harris, *J. Org. Chem.*; **62**, 7422-7423 (1997)
2. S.N. Osipov *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 7522-7523 (1996)
3. H. Lieu *et al.*, *J. Org. Chem.*, **59**, 3284-3285 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 1221; Vol. 3, 308; Vol. 5, 697, 701; Vol. 6, 616; Vol. 7, 389; Vol. 8, 511; Vol. 9, 484; Vol. 12, 530; Vol. 14, 150.

TFE

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_2H_3F_3O$

Nombre (Inglés) : 2,2,2-Trifluoroethanol

Nombre (Español) : 2,2,2-Trifluoroetanol

Aplicaciones (Usos) :

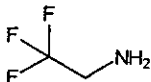
- Disolvente en diversas reacciones.
- Reacciones de Diels-Alder.

Referencias :

1. R.P. Smart *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 461-465 (1997)
2. G. Yoder *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 10278-10285 (1997)
3. C.H. Evans *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 8779-8780 (1997)
4. M. Harmata *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 2860-2871 (1996)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 16, 88.

TFEA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_2H_4F_3N$

Nombre (Inglés) : Trifluoroethylamine

Nombre (Español) : Trifluoroetilamina

Aplicaciones (Usos) :

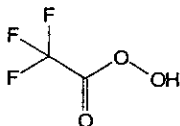
- Isomerización de cetonas β,γ -insaturadas.

Referencias :

1. M.J. Beck et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 21-29 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 6, 617.

TFPAA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_2HF_3O_3$

Nombre (Inglés) : Trifluoroperoxyacetic acid

Nombre (Español) : Ácido trifluoroperoxiacético

Aplicaciones (Usos) :

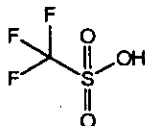
- Hidroxilación de alcanos.
- Oxidación de Baeyer-Villiger.
- Síntesis de sulfóxidos y sulfonas.

Referencias :

1. W. Deng and L.E. Overman, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 11241-11250 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 14, 257; Vol. 15, 148.

TFSA

Estructura :

Fórmula Molecular : $\text{CHF}_3\text{O}_3\text{S}$

Nombre (Inglés) : Trifluoromethanesulfonic acid

Nombre (Español) : Ácido trifluorometansulfónico

Aplicaciones (Usos) :

- Acilación de Friedel-Crafts.
- Carboxilación de Koch-Haaf.
- Síntesis de viniltrifluorometansulfonatos.

Referencias :

1. S.I. Fukuzawa et al., *J. Org. Chem.*, **62**, 151-152 (1997)
2. Y. Sato et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 3037-3043 (1995)
3. S. Saito et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 2312-2317 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 4, 532; Vol. 5, 701, 762; Vol. 6, 617; Vol. 8, 504; Vol. 9, 485; Vol. 10, 441; Vol. 12, 531; Vol. 14, 323-324.

THF

Estructura :

Fórmula Molecular : C_4H_8O

Nombre (Inglés) : Tetrahydrofuran
Nombre (Español) : Tetrahidrofurano

Aplicaciones (Usos) :

- Disolvente empleado para ciertas reacciones selectivas.
- Preparación del reactivo de Grignard de clorobenceno.
- Reacciones de cicloadición, hidroboración y metilación de 2 ó 4-picolino.
- Reacción de Diels-Alder.
- Síntesis de α -Metileno- γ -butirolactonas.
- Disolvente en procesos de quelación controlada.⁴

Referencias :

1. D.F. Taber et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 22-26 (1997)
2. J.C. Phelan et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 455-461 (1997)
3. I. Egle et al., *J. Org. Chem.*, **62**, 22-23 (1997)
4. H.J. Reich et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 6074-6075 (1996)
5. M.M. kabat et al., *J. Org. Chem.*, **61**, 119-120 (1996)
6. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 1140; Vol. 2, 398; Vol. 3, 278; Vol. 4, 346; Vol. 5, 229, 277, 649; Vol. 6, 347, 352, 568. Vol. 14, 64, 304; Vol. 15, 60, 227; Vol. 16, 268, 316.

THP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_5H_{10}O$

Nombre (Inglés) : Tetrahydropyran

Nombre (Español) : Tetrahidropirano

Aplicaciones (Usos) :

- Ciclización de hidroxi epóxidos.
- Ciclización de alqueniléteres.

Referencias :

1. M. Ishibashi *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 6063-6064 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 8, 427; Vol. 14, 106; Vol. 16, 21, 58, 366.

TMA

Estructura :

Fórmula Molecular : C_3H_9N

Nombre (Inglés) : Trimethylamine

Nombre (Español) : Trimetilamina

Aplicaciones (Usos) :

- Base orgánica
- Síntesis de alcanos a partir de ésteres.

Referencias :

1. S.E. Forest *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 217-224 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 2, 278.

TMABR *

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_{12}BrN$

Nombre (Inglés) : Tetramethylammonium bromide

Nombre (Español) : Bromuro de tetrametilamónio

Aplicaciones (Usos) :

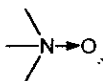
- Nucleófilo en la ruptura de ciclopropilcetonas.
- Reacciones de ciclización.

Referencias :

1. M. Fedorynski *et al*, *J. Org. Chem.*, **58**, 6120-6121 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 1143; Vol. 6, 534; Vol. 9, 2.

* Generalmente se reporta como **TMABr**.**TMANO**

Estructura :

Fórmula Molecular : C_3H_9NO

Nombre (Inglés) : Trimethylamine N-oxide

Nombre (Español) : N-Oxido de trimetilamina

Aplicaciones (Usos) :

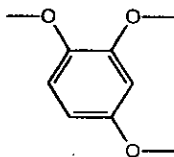
- Desacomplejación de complejos de tricarbonilhierro.
- Oxidación de organoboranos.
- Síntesis de aldehidos.

Referencias :

1. P.F. Cirillo and J.S. Paner, *J. Org. Chem.*, **59**, 3057-3058 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "*Reagents for Organic Synthesis*", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 1230; Vol. 2, 434; Vol. 3, 309; Vol. 6, 624; Vol. 7, 392; Vol. 8, 507; Vol. 9, 31, 489; Vol. 10, 426; Vol. 12, 533; Vol. 13, 325; Vol. 14, 329; Vol. 16, 360.

124-TMB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_9H_{12}O_3$

Nombre (Inglés) : 1,2,4-Trimethoxybenzene

Nombre (Español) : 1,2,4-Trimetoxibenceno

Aplicaciones (Usos) :

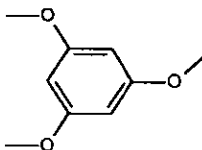
- Agente reductor de radicales libres fotogenerados que forman los carbaniones correspondientes para producir el compuesto metilénico correspondiente.
- Síntesis del 1,3-dimetiloxibenceno.

Referencias :

1. K. Ishiguro et al, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7255-7264 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 15. 269.

135-TMB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_9H_{12}O_3$

Nombre (Inglés) : 1,3,5-Trimethoxybenzene

Nombre (Español) : 1,3,5-Trimetoxibenceno

Aplicaciones (Usos) :

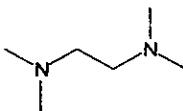
- Agente reductor de radicales libres fotogenerados que forman los carbaniones correspondientes para producir el compuesto metilénico correspondiente.
- Síntesis del 1,3-dimetiloxibenceno.

Referencias :

1. C. Lin and M. Shimazaki, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 6826-6840 (1996)
2. K. Ishiguro et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7255-7264 (1996)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 15. 269.

TMBAVer **BTMA****TMEDA**

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_{16}N_2$

Nombre (Inglés) : N,N,N',N'-Tetramethylethylenediamine

Nombre (Español) : N,N,N',N'-Tetrametiletilendiamina

Aplicaciones (Usos) :

- Activador de aniones.
- Metaladición de dialquilsulfuros y de olefinas.
- Reacciones de deshidrogenación.

Referencias :

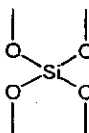
1. Y.S. Park et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 10537-10538 (1997)
2. N.S. Mani and C.A. Townsend, *J. Org. Chem.*, **62**, 637-638 (1997)
3. K.W. Henderson et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 1339-1347 (1996)
4. M.T. Morwick and L.A. Paquette, *J. Org. Chem.*, **61**, 147-148 (1996)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 2. 403; Vol. 3. 284; Vol. 4. 485; Vol. 5. 652; Vol. 6. 278, 576; Vol. 7. 358; Vol. 10. 196; Vol. 12. 138, 477, 491; Vol. 14. 129, 279, 351; Vol. 15. 16; Vol. 16. 146.

TMNO

Ver **TMANO**

TMOS

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_{12}O_4Si$

Nombre (Inglés) : Tetramethoxysilane

Nombre (Español) : Tetrametoxisilano

Aplicaciones (Usos) :

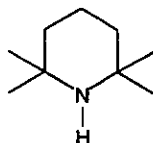
- Reacciones de acetalización y alilación de compuestos carbonílicos.

Referencias :

1. A.B. Smith et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 962-973 (1997)
2. S. Gangwar et al., *J. Org. Chem.*, **62**, 1360-1361 (1997)
3. H.S.O.Chang et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 8517-8523 (1995)
4. E. Juaristi et al., *J. Org. Chem.*, **60**, 6412-6413 (1995)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 12, 260.

TMP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_9H_{19}N$

Nombre (Inglés) : 2,2,6,6-Tetramethylpiperidine

Nombre (Español) : 2,2,6,6-Tetrametilpiperidina

Aplicaciones (Usos) :

- Oxidante de grupos oxhidrilo.

Referencias :

1. K.W. Henderson et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 1339-1347 (1996)
2. S. Martina and S.A. McDonald, *J. Org. Chem.*, **59**, 3281 (1994)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 6, 110; Vol. 16, 42, 48.

TMS¹**Ver TMOS**

TMS²

Estructura :

Formula Molecular : C₄H₈O₂S

Nombre (Inglés) : Tetramethylene sulphone

Nombre (Español) : Tetrametilensulfona

Aplicaciones (Usos) :

- Aceleración de reacciones ácido-catalizadas.
- Fluoración nucleofílica de bromuros de alquilo.
- Síntesis de cloruros de arenosulfonilo.

Referencias :

1. H.S. Byon and R. Bittman, *J. Org. Chem.*, **59**, 661 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992., Vol. 1, 1144., Vol. 2, 402., Vol. 5, 651., Vol. 11, 429., Vol. 13, 256.

Este acrónimo también se reporta como Sulpholan.

TMS³

Estructura :

Formula Molecular : C₄H₁₂Si

Nombre (Inglés) : Tetramethylsilane

Nombre (Español) : Tetrametilsilano

Aplicaciones (Usos) :

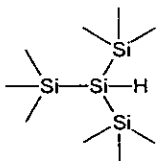
- Patrón interno empleado en RMN.

Referencias :

1. A.B. Smith et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 962-973 (1997)
2. S. Gangwar et al., *J. Org. Chem.*, **62**, 1360-1361 (1997)
3. H.S.O. Chang et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 8517-8523 (1995)
4. E. Juaristi et al., *J. Org. Chem.*, **60**, 6412-6413 (1995)

TMS⁴

Estructura :

Fórmula Molecular : C₉H₂₈Si₅Nombre (Inglés) : *Tris(trimethylsilyl)silane*Nombre (Español) : *Tris(trimetilsilil)silano*

Aplicaciones (Usos) :

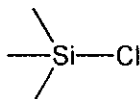
- Reductor de halogenuros de alquilo.

Referencias :

1. Y.D. Wu and C.L. Wong, *J. Org. Chem.*, **60**, 821-822 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, *Reagents for Organic Synthesis*. John Wiley and Sons Inc., New York, 1992., Vol. 15, 358-359.

TMSCl

Estructura :

Fórmula Molecular : C₃H₉ClSi

Nombre (Inglés) : Chlorotrimethylsilane (Trimethylsilyl chloride, Trimetilchlorosilane)

Nombre (Español) : Clorotrimetilsilano (Cloruro de trimetilsililo, Trimetilclorosilano)

Aplicaciones (Usos) :

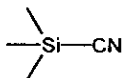
- Reacciones de desoxigenación.
- Reactivo sililante.

Referencias :

1. J. Jin and S.M. Weinreb, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 2050-2051 (1997)
2. E.J. Enholm and Z.J. Jin, *J. Org. Chem.*, **62**, 175-176 (1997)
3. J. Roestamadji et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 80-84 (1995)
4. J.W. Patterson, *J. Org. Chem.*, **60**, 560-561 (1995)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, *Reagents for Organic Synthesis*. John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 1232; Vol. 2, 435-438; Vol. 3, 310-312; Vol. 4, 537-539; Vol. 5, 709-713; Vol. 6, 626-628; Vol. 7, 66-67; Vol. 8, 107-109; Vol. 9, 112-113; Vol. 10, 96; Vol. 11, 125-127; Vol. 12, 126.

TMSCN

Estructura :

Fórmula Molecular : C_4H_9NSi

Nombre (Inglés) : Cyanotrimethylsilane (Trimethylsilyl cyanide, Trimetilecyanosilane)
 Nombre (Español) : Cianotrimetilsilano (Cianuro de trimetilsililo, Trimetilcianosilano)

Aplicaciones (Usos) :

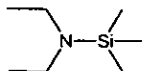
- Adiciones a grupos carbonilo.
- Protección de quinonas
- Reacciones de cianosililación
- Síntesis de nitrilos

Referencias :

1. S.D. Rychimovski and S.S. Swenson, *J. Org. Chem.*, **62**, 1333 (1997)
2. M.C. Pirrung *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 3890-3897 (1994)
3. G.A. Molander *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **115**, 40-49 (1993)
4. A. Pandya and H.W. Gibson, *J. Org. Chem.*, **58**, 2851-2852 (1993)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4. 542-543; Vol. 5. 720-722; Vol. 6. 632-633; Vol. 7. 397-399; Vol. 8. 133; Vol. 9. 127-129; Vol. 10. 112-114; Vol. 11. 147-150; Vol. 12. 148-150.

TMSDEA

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_7H_{19}NSi$

Nombre (Inglés) : N,N-Diethyltrimethylsilylamine
 Nombre (Español) : N,N-Dietiltrimetilsililamina

Aplicaciones (Usos) :

- Desacomplejación de complejos de tricarbonilhierro.
- Oxidación de Organoboranos.
- Síntesis de aldehídos.

Referencias :

1. H.S. Byun and R. Bittman, *J. Org. Chem.*, **59**, 669 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 3. 317; Vol. 4. 544; Vol. 6. 184, 634.

TMSI

Estructura :

Fórmula Molecular : C_3H_9ISi

Nombre (Inglés) : Iodotrimethylsilane (Trimethylsilyl iodide, Trimethyliodosilane)
 Nombre (Español) : Yodotrimetilsilano (Yoduro de trimetilsililo, Trimetilyodosilano)

Aplicaciones (Usos) :

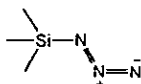
- Apertura de anillos.
- Ciclización tipo Nazarov.
- Conversión de compuestos nitro primarios a aldehidos.
- Síntesis de sililenoléteres.
- Transposiciones reductivas.

Referencias :

1. M. Ericksson *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 183-184 (1997)
2. C.M. N-Bakola and K.K. Apazidou, *J. Org. Chem.*, **61**, 1850 (1996)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 8, 261-263; Vol. 9, 251-256; Vol. 10, 216-219; Vol. 11, 271-275; Vol. 12, 259-263.

TMSN₃

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_3H_9N_3Si$

Nombre (Inglés) : Trimethylsilylazide
 Nombre (Español) : Azida de trimetilsililo

Aplicaciones (Usos) :

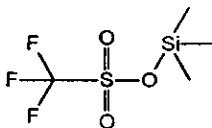
- Síntesis de β -haloacetales.
- Síntesis de heterociclos.
- Síntesis de Isocianatos.

Referencias :

1. J.L. Leighton and E.N. Jacobsen, *J. Org. Chem.*, **61**, 389-390 (1996)
2. L.E. Martinez *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 5897-5898 (1995)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 1236; Vol. 2, 316; Vol. 3, 306; Vol. 4, 542; Vol. 5, 207, 282, 719; Vol. 6, 632; Vol. 7, 394; Vol. 8, 287; Vol. 9, 21; Vol. 10, 14, 113, 120; Vol. 11, 32; Vol. 12, 37, 464; Vol. 13, 24, 217; Vol. 14, 25; Vol. 15, 126; Vol. 16, 17.

TMSOTf *

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_4H_9F_3O_3SSi$

Nombre (Inglés) : Trimethylsilyl trifluoromethanesulfonate

Nombre (Español) : Trifluorometansulfonato de trimetilsililo

Aplicaciones (Usos) :

- Síntesis de nucleósidos.
- Sililación de nitrilos.

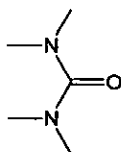
Referencias :

1. A. Padwa *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 71-72 (1997)
2. C. Lin; M. Shimazaki *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 6826-6840 (1996)
3. K. Prasad *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, (1996)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 6, 639; Vol. 7, 390; Vol. 8, 514; Vol. 9, 210, 497; Vol. 10, 438; Vol. 11, 274, 530, 584; Vol. 12, 62, 127, 218, 262, 466, 532; Vol. 13, 118, 149, 187; Vol. 14, 332; Vol. 15, 346; Vol. 16, 363.

Generalmente se reporta como TMSOTf.

TMU

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_5H_{12}N_2O$

Nombre (Inglés) : Tetramethylurea

Nombre (Español) : Tetrametilurea

Aplicaciones (Usos) :

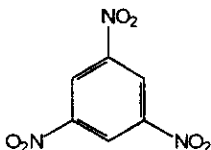
- Disolvente de compuestos aromáticos.

Referencias :

1. F. Pontein and G. Magnusson, *J. Org. Chem.*, **62**, 7972-7973 (1997)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1, 1146; Vol. 2, 455; Vol. 12, 204; Vol. 13, 302; Vol. 14, 307; Vol. 15, 305.

TNB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_6H_3N_3O_6$

Nombre (Inglés) : 1,3,5-Trinitrobenzene

Nombre (Español) : 1,3,5-Trinitrobenzeno

Aplicaciones (Usos) :

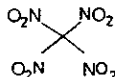
- Síntesis de complejos- π de trinitrobenzeno-arilamina.

Referencias :

1. M.L. Batz *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 2045-2046 (1997)
2. E. Brunel *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 6072-6073 (1996)
3. A. Izuoka *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 2609-2610 (1994)
4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 1. 1237; Vol. 6, 158.

TNM

Estructura :

Fórmula Molecular : CN_4O_8

Nombre (Inglés) : Tetranitromethane

Nombre (Español) : Tetranitrometano

Aplicaciones (Usos) :

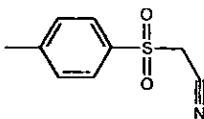
- Pruebas de insaturación.

Referencias :

1. R. Rathore and J.K. Kochi, *J. Org. Chem.*, **61**, 628-629 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 1. 1147; Vol. 2. 404; Vol. 10. 392.

TOSMIC *

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_9H_9NO_2S$

Nombre (Inglés) : Tosylmethylisocyanide

Nombre (Español) : Tosilmetilisocianuro

Aplicaciones (Usos) :

- Cianación reductiva.
- Cicloadición de 1,ω-dibromuro.
- Síntesis de nitrilos.

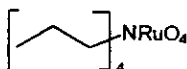
Referencias :

1. E. Ashby and A.K. Deshpande, *J. Org. Chem.*, **59**, 3798-3805 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4, 272, 514; Vol. 5, 684; Vol. 6, 566, 600; Vol. 7, 377; Vol. 8, 493; Vol. 10, 409; Vol. 11, 539; Vol. 12, 511; Vol. 13, 313.

* Generalmente se reporta como TosMIC.

TPAP

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{28}NO_4Ru$

Nombre (Inglés) : Tetrapropylammonium perruthenate

Nombre (Español) : Perrutenato de tetrapropilamónio

Aplicaciones (Usos) :

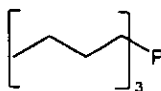
- Oxidación de alcoholes.
- Oxidante catalítico.

Referencias :

1. B.M. Trost *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **119**, 698-708 (1997)
2. N.S. Mani and C.A. Townsend, *J. Org. Chem.*, **62**, 638-639 (1997)
3. P. Dauban *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 2490-2491 (1996)
4. K.C. Nicolaou *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **117**, 653-659 (1995)
5. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 16, 325.

TPB

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{12}H_{27}P$

Nombre (Inglés) : Tributylphosphine

Nombre (Español) : Tributilfosfina

Aplicaciones (Usos) :

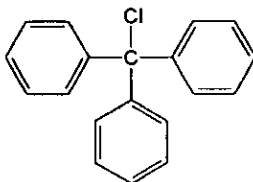
- Catalizador en la reacción de Michael.
- Desoxigenación del nitrosobenceno.

Referencias :

1. S. Euchi *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 4006-4007 (1995)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1. 1191, 1243; Vol. 2. 443; Vol. 5. 685; Vol. 6. 643; Vol. 9. 122; Vol. 12. 365.

TPMCI

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{19}H_{15}Cl$

Nombre (Inglés) : Triphenylmethyl chloride

Nombre (Español) : Cloruro de trifenilmetilo

Aplicaciones (Usos) :

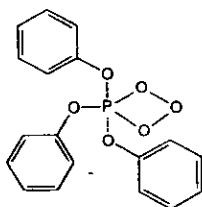
- Grupo o-protector.
- Síntesis de acetatos de clorohidrinás.

Referencias :

1. K.Y. Tam *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 4419-4426 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 1. 1254; Vol. 2. 453; Vol. 4. 565; Vol. 5. 468, 741; Vol. 6. 656; Vol. 9. 179; Vol. 15. 359.

TPPO

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{18}H_{15}O_6P$

Nombre (Inglés) : Triphenylphosphite ozonide

Nombre (Español) : Ozónido de trifenilfosfito

Aplicaciones (Usos) :

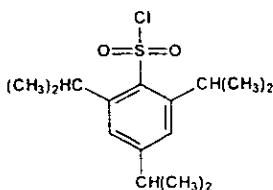
- Agente oxidante de disulfuros y de alquilidientrifenilfosforanos.

Referencias :

1. P.I. Mathieu and S.A. Evans, *J. Org. Chem.*, **59**, 2234 (1994)
2. V. Farina *et al.*, *J. Org. Chem.*, **58**, 5440-5441 (1993)
3. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York. 1992. Vol. 3, 323; Vol. 4, 559; Vol. 7, 408; Vol. 8, 370, 519; Vol. 13, 334; Vol. 16, 25, 63-64.

TPSCI

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{15}H_{23}ClO_2S$

Nombre (Inglés) : 2,4,6-Triisopropylbenzenesulfonyl chloride

Nombre (Español) : Cloruro de 2,4,6-triisopropilbencensulfonilo

Aplicaciones (Usos) :

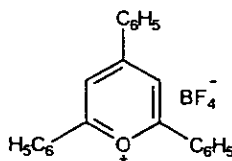
- Síntesis de aminas y ésteres.

Referencias :

1. J. Mulzer and A. Meier, *J. Org. Chem.* **61**, 567-568 (1996)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc; New York. 1992. Vol. 1, 1228; Vol. 3, 308; Vol. 6, 622.

TPT

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{23}H_{17}BF_4$

Nombre (Inglés) : Triphenylpyrylium tetrafluoroborate

Nombre (Español) : Tetrafluoroborato de trifenilpirilio

Aplicaciones (Usos) :

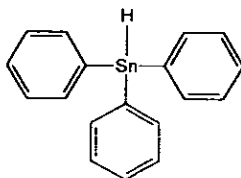
- Síntesis de aminas y ésteres.

Referencias :

1. A. Corna et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **116**, 2276-2280 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 8, 520; Vol. 15, 353.

TPTH

Estructura :

Fórmula Molecular : $C_{18}H_{16}Sn$

Nombre (Inglés) : Triphenyltin hydride

Nombre (Español) : Hidruro de trifenilestano

Aplicaciones (Usos) :

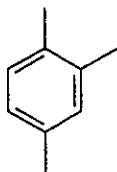
- Agente reductor de aminas, haluros orgánicos y cetonas.

Referencias :

1. P.E. Georghiou et al., *J. Org. Chem.*, **58**, 829-830 (1993)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 1250; Vol. 2, 448; Vol. 3, 324; Vol. 4, 559; Vol. 5, 734; Vol. 6, 649; Vol. 8, 521; Vol. 9, 511; Vol. 10, 451; Vol. 12, 41, 555; Vol. 14, 9.

124-TRMB *

Estructura :

Fórmula Molecular : C_9H_{12}

Nombre (Inglés) : 1,2,4-Trimethylbenzene

Nombre (Español) : 1,2,4-Trimetilbenceno

Aplicaciones (Usos) :

- Agente reductor de radicales libres fotogenerados que forman los carbaniones correspondientes para producir el compuesto metilénico correspondiente.
- Síntesis del anhídrido trimetilico.

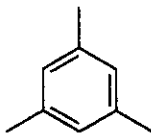
Referencias :

1. K. Ishiguro et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7255-7264 (1996)

* Generalmente se reporta como 124-TRMB.

135-TRMB *

Estructura :

Fórmula Molecular : C_9H_{12}

Nombre (Inglés) : 1,3,5-Trimethylbenzene

Nombre (Español) : 1,3,5-Trimetilbenceno

Aplicaciones (Usos) :

- Agente reductor de radicales libres fotogenerados que forman los carbaniones correspondientes para producir el compuesto metilénico correspondiente.
- Síntesis del anhídrido trimetilico.

Referencias :

1. K. Ishiguro et al., *J. Am. Chem. Soc.*, **118**, 7255-7264 (1996)

124-TRMOB *

Ver 124-TMB

* Generalmente se reporta como 124-TrMOB.

135-TRMOB *

Ver 135-TMB

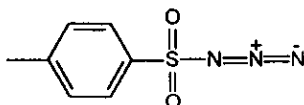
* Generalmente se reporta como 135-TrMOB.

TSA ¹

Ver PTSA

TSA ²

Estructura :

Fórmula Molecular : C₇H₇N₃O₂S

Nombre (Inglés) : Tosyl azide (p-Toluenesulfonyl azide)

Nombre (Español) : Tosilazida (Azida de p-toluenosulfonilo)

Aplicaciones (Usos) :

- Síntesis de azidas.
- Síntesis de cetonas y ésteres.
- Síntesis de diazocompuestos.

Referencias :

1. G.A. Kraus and L. Ridgeway, *J. Org. Chem.*, **59**, 4735-4736 (1994)
2. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis", John Wiley and Sons Inc., New York, 1992, Vol. 1, 1178; Vol. 2, 415; Vol. 3, 291; Vol. 4, 510; Vol. 5, 244, 460, 650, 675; Vol. 6, 597; Vol. 7, 19; Vol. 9, 472; Vol. 10, 405; Vol. 11, 535; Vol. 15, 323.

* Generalmente se reporta como TsA.

TSOH *

Ver PTSA

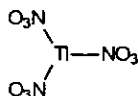
* Generalmente se reporta como TSOH, o como *p*-TsOH.

TTMSS

Ver TMS

TTN

Estructura :



Fórmula Molecular : N₃O₉Tl

Nombre (Inglés) : Thallium trinitrate (Thallium(III) nitrate o Thallic nitrate)

Nombre (Español) : Trinitrato de talio

Aplicaciones (Usos) :

- Agente oxidante de olefinas.

Referencias :

1. B. Stefane *et al.*, *J. Org. Chem.*, **62**, 7165-7166 (1997)
 2. R. Beugelmans *et al.*, *J. Org. Chem.*, **61**, 771-772 (1996)
 3. M. Kocevar *et al.*, *J. Org. Chem.*, **60**, 1466-1469 (1995)
 4. L. F. Fieser and M. Fieser, "Reagents for Organic Synthesis". John Wiley and Sons Inc., New York, 1992. Vol. 4, 493; Vol. 5, 656; Vol. 6, 578, 671; Vol. 7, 362; Vol. 8, 211, 476; Vol. 9, 315, 347, 460; Vol. 10, 395; Vol. 11, 516; Vol. 12, 131, 481; Vol. 13, 86; Vol. 14, 302; Vol. 15, 86; Vol. 16, 326.
-



CAPÍTULO IV

CONCLUSIONES

CONCLUSIONES

Existe un gran número de acrónimos empleados como reactivos y compuestos orgánicos en síntesis orgánica, por tanto, el conocimiento de todos resulta ser una tarea difícil.

El presente trabajo es un documento actualizado de consulta para toda aquella persona que interactue dentro del área de la química orgánica, más específicamente en síntesis orgánica..

Dado lo anterior, podemos asegurar que esta obra tiene un gran valor como apoyo a las actividades de estudio e investigación, tanto a nivel licenciatura y posgrado. así como para cualquier laboratorio en donde se realizan trabajos en el campo de la química orgánica.

Este trabajo además de su gran relevancia, es original en su contenido y presentación, ya que ningún otro título u obra comprende esta temática tan importante y de uso común dentro de las actividades del profesionista del área química.

Así pues, consideramos que la información contenida en este trabajo incluye a los acrónimos comunes de mayor uso en síntesis, sin embargo, debido a una evolución natural del tema, no dudamos que a la fecha existan otros de reciente aparición. Por lo tanto, es necesario sugerir una actualización periódica de la información aquí presentada.

Se sugiere también una revisión de más años de las revistas consultadas y de otras especializadas en el área de química orgánica, para con ello dar origen a una obra de mayor información.

Debido a la gran aceptación y consulta que este trabajo ha tenido, aún incluso durante el periodo de recopilación y edición de la información que contiene, creemos conveniente sugerir también la creación de una base de datos acerca de este tema para asegurar que la consulta sea más rápida y exacta.

Finalmente, podemos mencionar que la información que se presenta en este trabajo está actualizada y refleja los avances más importantes del último lustro, hecho que hace de éste un material de consulta de alta calidad que permite al usuario percibir a la química orgánica como parte de una ciencia en continuo desarrollo.



CAPÍTULO V

APÉNDICE

APÉNDICE

Debido a la relevante importancia del empleo de acrónimos en el área de la química orgánica, se considera necesario incorporar a este trabajo además de los acrónimos empleados en síntesis orgánica que se encontraron durante la revisión hemerográfica, a aquellos que aparecen constantemente en los artículos de divulgación científica en el área de la química orgánica y que corresponden a técnicas analíticas, métodos de cálculo, programas de modelación molecular, condiciones de reacción e inclusive a grupos protectores y/o sustituyentes en química, medicina, en bioquímica, etc.

Esta sección la dividimos en dos partes principalmente, en las cuales se presenta un valioso acervo de material útil al usuario. En ambos casos presentamos una lista de acrónimos, donde para todos y cada uno de ellos presentamos sus correspondientes nombres tanto en inglés como en español.

En el apéndice A, se incluyen aquellos acrónimos que corresponden a grupos protectores y/o sustituyentes, que si bien no se emplean directamente en síntesis orgánica, si son de uso común, y obviamente se podrán encontrar en cualquier artículo que el usuario revise.

En el apéndice B incluimos acrónimos que corresponden a técnicas analíticas, equipos y algunos programas de modelación, mismos que aparecen frecuentemente en los artículos científicos e incluso hasta en libros especializados en química orgánica. Cabe mencionar, que en especial, éste tipo de acrónimos son demasiado comunes y por tanto el lector debe tener conocimiento de su existencia, aún más, es necesario que se familiarice con ellos.

No hemos escatimado esfuerzos para lograr que esta recopilación sea lo más eficaz, clara y comprensible posible, es decir, que facilite al máximo el conocimiento y la consulta por parte del usuario.

APÉNDICE A

**ACRÓNIMOS REFENTES A GRUPOS PROTECTORES
Y/O SUSTITUYENTES.**

APÉNDICE A

ACRÓNIMOS REFERENTES A GRUPOS PROTECTORES Y/O SUSTITUYENTES

ACRÓNIMO	NOMBRE (INGLÉS Y ESPAÑOL)	191
AFA ^{2*}	2,6-Dioxoanthraquinone dianion Dianión de 2,6-Dioxoantraquinona	
AMPA	2-Amino-3-(5-methyl-3-hydroxyisoxazol-4-yl) 2-Amino-3-(5-metil-3-hidroxiisoxazol-4-ilo)	
AOC	Allyloxycarbonyl Aliloxicarbonilo	
ATMO	N-2-(2-Aminothiazol-4-yl)-2-(methoxyimino)acetyl N-2-(2-Aminotiazol-4-il)-2-(metoxiimino)acetilo	
BINAP	2,2'-Bis-(diphenylphosphine)-1,1'-binaphthyl 2,2'-Bis-(difenilfosfina)-1,1'-binaftilo	
BOC	t-Butyloxycarbonyl t-Butiloxicarbonilo	
BOM	Benzyloxymethylene Benciloximetileno	(Benzyloxymethyl) (Benciloximetilo)
BPOC Bpoc	((2-(4-Biphenyl)isopropyl)oxy)carbonyl ((2-(4-Bifenil)isopropil)oxi)carbonilo	
BT	2-Benzothiazolyl 2-Benzotiazolilo	
CHEVP	Chlorin derived from heptaethylvinylporphyrin Clorina derivada del heptaetilvinilporfirina	
CMM	Chloromethyl methyl Clorometil metilo	
CPD	1,3-CyclopentanediyI 1,3-Ciclopentandiilo	
CPP	Chlorin derived from protoporphyrin Clorina derivada de la protoporfirina	

APÉNDICE A

ACRÓNIMOS REFERENTES A GRUPOS PROTECTORES Y/O SUSTITUYENTES

ACRÓNIMO	NOMBRE (INGLÉS Y ESPAÑOL)	192
CTMS	Chlorotrimethylsilyl Clorotrimetilsililo	
DHHDP	Dehydrohexahydroxydiphenoyl Deshidrohexahidroxidifenilo	
DINAP	2,2'-Bis-(diphenylphosphino)-1,1'-binaphthyl 2,2'-Bis-(difenilfosfino)-1,1'-binaftilo	
DMD	4,4'-Dimethyldiphenyl 4,4'-Dimetildifenilo	
DMPOX	5,5-Dimethyl-2-pyrrolidone-1-oxy 5,5-Dimetil-2-pirrolidona-1-oxi	
DMPS	Dimethylphenylsilyl Dimetilfenilsililo	
DMPSE	(Dimethylphenylsilyl)ethyl (Dimetilfenilsilil)etilo	
DMT	Dimethoxytrityl Dimetoxitritil	(Dimethyltartrate) (Dimetiltartrato)
DPPH	Diphenylpicrylhydrazyl radical Radical del difenilpicrilhidrazilo	(1,1,-Diphenyl-2-picrylhydrazyl) (1,1,-Difenil-2-picrilhidrazilo)
DTBAD	2,4,6-Triisopropylbenzenesulfonyl(trisyl) 2,4,6-Triisopropilbencensulfonil(trisilo)	
DTBS ¹	Di- <i>t</i> -butylsilanediyl Di- <i>t</i> -butilsilanodiilo	
DTBS ²	Dimethyl- <i>t</i> -butylsilyl Dimetil- <i>t</i> -butilsililo	
EAP	2-Ethylapoisopinocampheyl	
Eap	2-Etilapoisopinocamfeilo	

APÉNDICE A

ACRÓNIMOS REFERENTES A GRUPOS PROTECTORES Y/O SUSTITUYENTES

ACRÓNIMO	NOMBRE (INGLÉS Y ESPAÑOL)	193
EBTHI	Ethylene-1,2- <i>bis</i> (5-4,5,6,7-tetrahydro-1-indenyl) Etilen-1,2- <i>bis</i> (5-4,5,6,7-tetrahidro-1-indenilo)	
2,4-FB	2,4-Diformyl-2,2'-bithienyl 2,4-Diformil-2,2'-bitienilo	
2,5-FB	2,5-Diformyl-2,2'-bithienyl 2,5-Diformil-2,2'-bitienilo	
FMOC Fmoc	9-Fluorenylmethoxycarbonyl 9-Fluorenilmetoxicarbonilo	
HHDP	Hexahydroxydiphenoyl Hexahidroxidifenoilo	
HSDIS	(Hydroxystyryl)diisopropylsilyl (Hidroxistiril)diisopropilsililo	
HSDMS	(Hydroxystyryl)dimethylsilyl (Hidroxistiril)dimetilsililo	
HTEMPO	4-Hydroxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidiny-1-oxy 4-Hidroxi-2,2,6,6-tetrametilpiperidinil-1-oxi	
4,5-IB	4,5'- <i>Bis</i> (3-oxy-4,4,5,5-tetramethyl-2-imidazoliny)-2,2'-bithienyl 4,5'- <i>Bis</i> (3-oxi-4,4,5,5-tetrametil-2-imidazolínil)-2,2'-bitienilo	
5,5-IB	5,5'- <i>Bis</i> (3-oxy-4,4,5,5-tetramethyl-2-imidazoliny)-2,2'-bithienyl 5,5'- <i>Bis</i> (3-oxi-4,4,5,5-tetrametil-2-imidazolínil)-2,2'-bitienilo	
MDPSE	(Methyldiphenylsilyl)ethyl (Metildifenilsilil)etilo	
MEM	2-Methoxyethoxymethyl 2-Metoxietoximetilo	(b-Methoxyethoxymethyl) (b-Metoxietoximetilo)
MES Mes	Mesityl Mesitilo	(2,4,6-Trimethylphenyl) (2,4,6-Trimetilfenilo)

APÉNDICE A

ACRÓNIMOS REFERENTES A GRUPOS PROTECTORES Y/O SUSTITUYENTES

ACRÓNIMO	NOMBRE (INGLÉS Y ESPAÑOL)	194
(R)-MOP	(R)-2-(Diphenylphosphino)-2'-methoxy-1,1'-binaphthyl (R)-2-(Difenilfosfino)-2'-metoxi-1,1'-binaftilo	
(R)-MOP-PHEN (R)-MOP-phen	(R)-2-(Diphenylphosphino)-2'-methoxy-1,1'-biphenanthryl (R)-2-(Difenilfosfino)-2'-metoxi-1,1'-bifenantrilo	
MTM	Methylthiomethyl Metiltiometilo	
N-MTAMPP	N-Methyl <i>tetrakis</i> (<i>p</i> -(aminomethyl)phenyl)porphyrin N-Metil <i>tetrakis</i> (<i>p</i> -(aminometil)fenil)porfirina	
3,3-NB	3,3'- <i>Bis</i> (1-oxo-3-oxo-4,4,5,5-tetramethyl-2-imidazoliny)-2,2'- bithienyl 3,3'- <i>Bis</i> (1-oxi-3-oxo-4,4,5,5-tetrametil-2-imidazolinil)-2,2'-bitienilo	
4,4-NB	4,4'- <i>Bis</i> (1-oxo-3-oxo-4,4,5,5-tetramethyl-2-imidazoliny)-2,2'- bithienyl 4,4'- <i>Bis</i> (1-oxi-3-oxo-4,4,5,5-tetrametil-2-imidazolinil)-2,2'-bitienilo	
5,5-NB	5,5'- <i>Bis</i> (1-oxo-3-oxo-4,4,5,5-tetramethyl-2-imidazoliny)-2,2'- bithienyl 5,5'- <i>Bis</i> (1-oxi-3-oxo-4,4,5,5-tetrametil-2-imidazolinil)-2,2'-bitienilo	
NPS NpS	2-Nitrophenylsulfonyl 2-Nitrofenilsulfonilo	
OTBDMS	<i>t</i> -Butyldimethylsilyloxy <i>t</i> -Butildimetilsililoxi	
PBz	<i>p</i> -Phenylbenzoyl <i>p</i> -Fenilbenzoilo	
PFTB	Perfluoro- <i>t</i> -butyl Perfluoro- <i>t</i> -butilo	
PMB	<i>p</i> -Methoxybenzyl <i>p</i> -Metoxibenzilo	

APÉNDICE A

ACRÓNIMOS REFERENTES A GRUPOS PROTECTORES Y/O SUSTITUYENTES

ACRÓNIMO	NOMBRE (INGLÉS Y ESPAÑOL)	195
PMBOM	((<i>p</i> -Methoxybenzyl)oxy)methyl (<i>p</i> -Metoxibenzil)oximetilo	
PMP	<i>p</i> -Methoxyphenyl <i>p</i> -Metoxifenilo	
PROXYL	3-Carboxy-2,2,5,5-tetramethyl-1-pyrrolidinyloxy 3-Carboxi-2,2,5,5-tetrametil-1-pirrolidiniloxi	
TMSEM	Trimethylsilylethoxymethyl Trimetilsililetoximetilo	
T-BOC <i>t</i> -boc	<i>t</i> -Butyloxycarbonyl <i>t</i> -Butiloxicarbonilo	
TAMPP	<i>Tetakis(p</i> -(aminomethyl)phenyl)porphyrin <i>Tetakis(p</i> -(aminometil)fenil)porfirina	
TBDMS	<i>t</i> -Butyldimethylsilyl <i>t</i> -Butildimetilsililo	
TBDMSO	<i>t</i> -Butyldimethylsilyloxy <i>t</i> -Butildimetilsililoxi	
TBDPS	<i>t</i> -Butyldiphenylsilyl <i>t</i> -Butildifenilsililo	
TBFMOC Tbfmoc	Tetrabenzol(a,c,g,i)fluorenyl-17-methyloxycarbonyl Tetrabenzol(a,c,g,i)fluorenil-17-metiloxicarbonilo	
TBS	<i>t</i> -Butylmethylsilyl <i>t</i> -Butilmetilsililo	
TDS	(1,1,2-Trimethylpropyl)dimethylsilyl (1,1,2-Trimetilpropil)dimetilsililo	
TEMPO	2,2,6,6-Tetramethylpiperidine-1-oxyl 2,2,6,6-Tetrametilpiperidina-1-oxilo	(Tetramethylpiperidinoxy) (Tetrametilpiperidinaoxi)

APÉNDICE A

ACRÓNIMOS REFERENTES A GRUPOS PROTECTORES Y/O SUSTITUYENTES

ACRÓNIMO	NOMBRE (INGLÉS Y ESPAÑOL)	196
TEMPONE	4-Oxo-2,2,6,6-tetramethyl-1-piperidinyloxy 4-Oxo-2,2,6,6-tetrametil-1-piperidiniloxi	
TEOC Teoc	2-(Trimethylsilyl)ethoxycarbonyl 2-(Trimetilsilil)etoxicarbonilo	
TES	Triethylsilyl Trietilsililo	
TF Tf	Trifluoroacetyl Trifluoroacetilo	(Trifluoromethane sulfonyl) (Trifluorometanosulfonilo)
TFIP TFIP	Trifluoroisopropenyl Trifluoroisopropenilo	
TFMB	2,2'-Bis(trifluoromethyl)-4-4'-diaminobiphenyl 2,2'-Bis(trifluorometil)-4-4'-diaminobifenilo	
THP	Tetrahydropyranyl Tetrahidropiranilo	
TIPDS	1,1,3,3-Tetraisopropylidisiloxane-1,3-diyl 1,1,3,3-Tetraisopropildisiloxane-1,3-diilo	(Tetraisopropylidisiloxanyl) (Tetraisopropildisiloxanilo)
TIPS	Triisopropylsilyl Triisopropilsililo	
TMC	Tetramesityldichlorin Tetramesitildiclorina	
TMCS	Chlorotrimethylsilyl Chlorotrimetilsililo	
TMOB	2,4,6-Trimethoxybenzyl 2,4,6-Trimetoxibencil	
TMP	Tetramesitylporphyrin Tetramesitilporfirina	

APÉNDICE A

ACRÓNIMOS REFERENTES A GRUPOS PROTECTORES Y/O SUSTITUYENTES

ACRÓNIMO	NOMBRE (INGLÉS Y ESPAÑOL)	197
TMP,P	meso-Tetrakis(N-methylpyridiniumyl)porphyrin meso-Tetrakis(N-metilpiridiniumil)porfirina	
TMPS	meso-Tetrakis(3,5-disulfonatomesityl)porphyrin meso-Tetrakis(3,5-disulfonatomesitil)porfirina	
TMPSAC TMPSAc	meso-Tetrakis(3-(acetamidosulfonyl)mesityl)porphyrin meso-Tetrakis(3-(acetamidosulfonil)mesitil)porfirina	
TMS	Trimethylsilyl Trimetilsililo	
TMSE TMSEt	2-(Trimethylsilyl)ethyl 2-(Trimetilsilil)etilo	
TMSO	Trimethylsilyloxy Trimetilsililoxi	
TOMA	Trioctylmethyl Trioctilmetilo	
TPM	Triphenylmethyl (ion) Trifenilmetilo (ion)	
TPP	Tetraphenylporphyrin Tetrafenilporfirina	
TR	Trityl	(Triphenylmethyl)
Tr	Tritilo	(Trifenilmetilo)
TS	Tosyl	(<i>p</i> -Toluenesulfonyl)
Ts	Tosilo	(<i>p</i> -Toluenesulfonilo)
TTBP	2,4,6-Tri- <i>t</i> -butylphenyl 2,4,6-Tri- <i>t</i> -butilfenilo	

APÉNDICE B

ACRÓNIMOS REFERENTES A TÉCNICAS Y MÉTODOS EMPLEADOS EN SÍNTESIS ORGÁNICA.

ACRÓNIMOS REFERENTES A TÉCNICAS ANALÍTICAS Y MÉTODOS QUÍMICOS

ACRÓNIMO	NOMBRE EN INGLÉS	NOMBRE EN ESPAÑOL
3D-QSAR	Three-dimensional quantitative structure-activity relationship	Relación estructura-actividad tridimensional cuantitativa
AA	Calculated ammonium affinities	Afinidades calculadas de amonio
ACP	Acryl carrier protein	Proteína acarreadora de acrílico
ADO	Average dipole orientation	Orientación promedio de dipolo
AE	Appearance energy	Energía aparente
AES	Auger electron spectroscopy	Espectroscopia Auger de electrón
AHB	Asymmetric hydroboration	Hidrobioración asimétrica
ANNO	Atomic neighborhood natural orbitals	Orbitales atómicos naturales vecinos
AP	Appearance potential	Potencial aparente
APT	Attached proton test	Prueba de protones unidos
ARMS	Angle-resolved mass spectrometry	Espectrometría de masas de ángulo resuelto
ASIS	Aromatic solvent induced shift	Desplazamiento inducido de disolvente aromático
B	Magnetic field	Campo magnético
BCA	Base-catalyzed auto-oxidation	Autooxidación catalizada por base
BDE	Bond dissociation energies	Energías de disociación de enlace
BEBO	Bond energy - bond order	Energía de enlace-orden de enlace
BIHY	Birch hydrogenolysis	Hidrogenólisis de Birch
BNCT	Boron neutron capture therapy	Terapia de captura de neutrones de boro
BRC	Bromide radical complex	Complejo radical bromuro
BSSE	Basis set superposition errors	Determinación de bases de errores de sobreposición
CA	Collisional activation	Activación colisional
CAD	Collision-activated dissociation	Disociación de colisión activada
CAS	Complete active-space	Espacio activo completo
CCM	Coated charcoal method	Método de carbón recubierto
CD	Circular dichroism	Dicroísmo circular
CE	Collisional excitation	Excitación colisional
CHEF	Chelation-enhanced fluorescence	Fluorescencia de quelación pronunciada
CHR	Monoalkyl-substituted carbon	Carbono monoalquilo sustituido

ACRÓNIMOS REFERENTES A TÉCNICAS ANALÍTICAS Y MÉTODOS QUÍMICOS

ACRÓNIMO	NOMBRE EN INGLÉS	NOMBRE EN ESPAÑOL
CI	Chemical ionization	Ionización química
CID	Collision-induced dissociation	Disociación inducida por colisión
CIDNP	Chemically induced dynamic nuclear polarization	Polarización dinámica nuclear inducida químicamente
CIMS	Chemical ionization mass spectra	Espectro de masas de ionización química
CLEAR	Cross-linked etoxylate acrylate resin	Resina de etoxilato-acrilato de enlaces cruzados
CMC	Chromatography on carboxymethyl cellulose	Cromatografía en carboximetilcelulosa
CNDO	Semiempirical molecular orbital calculations	Cálculos semiempíricos de orbital molecular
COOP	Crystal orbital overlap population	Población de superposición de orbitales en cristal
CP-MAS	Cross-polarization and magic angle spinning	Polarización cruzada y giro del ángulo mágico
CRAMPS	Combined rotation and multiple-pulse spectroscopy	Rotación combinada y espectroscopia de pulso múltiple
CSA	Chemical shift anisotropy	Anisotropía de desplazamiento químico
CSTR	Constant-flow stirred tank reactor	Reactor de mezcla completa
CT	Charge-transfer	Transferencia de carga
CTCs	Charge-transfer complexes	Complejos de transferencia de carga
CVD	Chemical vapor deposition	Sedimentación química de vapor
CW	Continuous wave	Onda continua
D (A-B)	Dissociation energy of the A-B bond	Energía de disociación del enlace A-B
DA	Diels-Alder	Diels-Alder
DAA	Donor-acceptor-acceptor	Donador-aceptor-aceptor
DCV	Derivative cyclic voltammetry	Voltametría cíclica derivada
DEPT	Distortionless enhancement by polarization transfer	Incremento de distorsión por transferencia de polarización
DFT	Density functional theory	Teoría de densidad funcional
DMC	Double-axis-multi-counter	Multicontador de doble eje.
DSC	Differential scanning calorimetry	Calorimetría diferencial de búsqueda
E	Electric field	Campo eléctrico
EAN	Effective atomic number	Número atómico efectivo
ECD	Electronic circular dichroism	Dicroísmo circular electrónico
EDA	Electron donor-acceptor	Donador-Aceptor de electrón
EDAC's	Electron donor-acceptor complexes	Complejos donador-aceptor de electrón

ACRÓNIMOS REFERENTES A TÉCNICAS ANALÍTICAS Y MÉTODOS QUÍMICOS

ACRÓNIMO	NOMBRE EN INGLÉS	NOMBRE EN ESPAÑOL
EDG	Electron-donating group	Grupo electrodonador
EELS	Electron energy loss spectroscopy	Espectroscopia de pérdida de energía del electrón
EFISHG	Electric field induced second-harmonic generation	Generación de un segundo armónico por campo eléctrico inducido
EGIPT	Electrically generated intramolecular proton transfer	Transferencia intramolecular de protones generados eléctricamente
EI	Electron impact	Impacto electrónico
EIEIO	Electron induced excitation in organics	Excitación electrónica inducida en compuestos orgánicos
EIMS 1	Electron impact mass spectra	Espectro de masas de impacto electrónico
EIMS 2+A89	Electron ionization mass spectroscopy	Ionización electrónica en espectroscopia de masas
ELISA	Enzyme-linked immunosorbant assays	Ensayos de enzima unida a inmunosorbentes
EOAM	Electrooptical absorption measurements	Mediciones de disociación electroóptica
EPR	Electron paramagnetic resonance	Resonancia paramagnética de electrón
ESDIAD	Electron-stimulated desorption ion angular distribution	Distribución angular de la desorción iónica estimulada por electrones
ESIPT	Excited state intramolecular proton transfer	Transferencia intramolecular de proton en el estado excitado
ETC	Electron-transfer catalysis process	Proceso catalítico de transferencia de electrones
EWG	Electron-withdrawing group	Grupo electroattractor
EXAFS	Extender X-ray absorption fine structure	Estructura fina de absorción por propagación de rayos X
FAB	Fast atom bombardment	Bombardeo de átomos rápidos
FABMS	Fast atom bombardment mass spectrometry	Espectrometría de masas por FAB
FAD	Formic acid dimer	Dímero del ácido fórmico
FBDE	First M-CO bond dissociation energy	Primera energía de disociación de enlace M-CO
FD	Field desorption	Campo de desorción
FI	Field ionization	Campo de ionización
FID	Flame ionization detector	Detector de ionización de flama
FMO	Fragment molecular orbital	Fragmento de orbital molecular
FSE	Formal steric enthalpy	Entalpía estérica formal
FTICR	Fourier transform ion cyclotron resonance	Resonancia ion-ciclótrón con transformada de Fourier
FTMS	Fourier transform mass spectrometry+B76	Espectrometro de masas con transformada de Fourier
FVP	Flash vacuum pyrolysis	Pirólisis rápida a vacío
FVT	Flash vacuum thermolysis	Termólisis rápida a vacío

ACRÓNIMOS REFERENTES A TÉCNICAS ANALÍTICAS Y MÉTODOS QUÍMICOS

ACRÓNIMO	NOMBRE EN INGLÉS	NOMBRE EN ESPAÑOL
GC/MS	A gas chromatograph interfaced to a mass spectrometer	Cromatografía de gases en espectrometría de masas
GLC	Gas-liquid chromatography	Cromatografía gas-líquido
HBD	Hydrogen-bond donors	Donadores de enlaces de hidrógeno
HDA	Homo Diels-Alder	Homo Diels-Alder
HMBC	Heteronuclear multiple bond correlation	Correlación heteronuclear de enlaces múltiples
HME	Halogen-metal exchange	Intercambio halógeno-metal
HMQC	Heteronuclear multiple quantum correlation	Correlación heteronuclear de cuanto múltiple
HOMO	Highest occupied molecular orbital	Orbital molecular altamente ocupado
HOPG	Highly oriented pyrolytic graphite	Grafito pirrolítico altamente orientado
HPLC	High performance liquid chromatography	Cromatografía de líquidos de alta ejecución
HPMS	High-pressure mass spectrometric	Espectrometría de masas de alta presión
HREELS	High-resolutionn electron energy-loss spectroscopy	Espectroscopia de pérdida de energía de electrón de alta resolución
HRFAB	High resolution fast atom bombardment	Bombardeo de átomos rápidos de alta resolución
HRMS	High - resolution mass spectra	Espectro de masas de alta resolución
HSAB	Hard and soft acid and bases	Ácidos y bases duros y blandos
ICR	Ion cyclotron resonance	Resonancia de ion ciclotrón
IKIE	Induced kinetic isotope effect	Efecto isotópico de cinética inducida
IMF	Intermolecular force	Fuerza intermolecular
INOC	Intramolecular nitrile oxide cycloaddition	Cicloadión intramolecular de óxido de nitrilo
IP	Ionization potential	Potencial de ionización
IPTC	Inverse phase-transfer catalysis	Catálisis de transferencia de fase inversa
IRMP	Infrared multiple photon	Multifotón de infrarrojo
IRMPD	Infrared multiphoton dissociation	Disociación de multifotón de infrarrojo
ISE	Ion selective electrode	Electrodo selectivo de iones.
KEPR	Kinetic electron paramagnetic resonance	Resonancia paramagnética de electrón cinético
KIE	Kinetic isotope effect	Efecto isotópico cinético
KSIE	Kinetic solvent isotope effect	Efecto isotópico cinético de disolvente
LALLS	Low-angle laser light scattering	Dispersión de luz láser de bajo ángulo
LC/MS	A liquid chromatograph interfaced to a mass spectrometer	Cromatografía de líquidos en espectrometría de masas

ACRÓNIMOS REFERENTES A TÉCNICAS ANALÍTICAS Y MÉTODOS QUÍMICOS

ACRÓNIMO

NOMBRE EN INGLÉS

NOMBRE EN ESPAÑOL

203

LDA	Local density approximation	Aproximación de densidad local
LDY	Layered double	Doble capa
LEED	Low-energy electron diffraction	Difracción de electrones de baja energía
LFER	Linear-free-energy relationship	Relación lineal de energía libre
LMCT	Ligand-to-metal charge-transfer	Transferencia de carga ligando-metal
LPF	Laser flash photolysis	Fotólisis rápida de láser
LRET	Lang-range electron transfer	Transferencia de electrones de alto rango
LRMS	Low-resolution mass spectra	Espectro de masas de baja resolución
LUMO	Lowest unoccupied molecular orbital	Orbital molecular mas bajo desocupado
MALDI	Matrix-assisted laser desorption ionization	Ionización-desorción por láser asistida por matriz
MALDImS	Matrix-assisted laser desorption ionization mass spectrometry	Espectrometría de masas por MALDI
MCD	Magnetic circular dichroism	Dicroísmo circular magnético
MCSCF	Multiconfigurational self-consistent-field	Campo consistente auto multiconfiguracional
MERP	Minimum energy reaction profile	Perfil de reacción de mínima energía
MIE	Magnetic isotope effect	Efecto isotópico magnético
MIKES	Metastable ion kinetic energy spectroscopy	Espectroscopia de energía cinética de iones metaestables
MLCT	Metal-to-ligand charge transfer	Transferencia de carga natural al ligando
MNDO	Semiempirical molecular orbital calculations	Cálculos semiempíricos de orbital molecular
MOT	Molecular orbital theory	Teoría del orbital molecular
MP	Molecular modeling programs	Programas de modelación molecular
	AMBER	AMBER
	CAMEO	CAMEO
	CHARMM	CHARMM
	DISCOVER	DISCOVER
	ECEPP	ECEPP
	GAMSS	GAMSS
	GROMOS	GROMOS
	ORTEP	ORTEP
	Mass Spectrometry	Espectrometría de masas
MS		

ACRÓNIMOS REFERENTES A TÉCNICAS ANALÍTICAS Y MÉTODOS QUÍMICOS

ACRÓNIMO

NOMBRE EN INGLÉS

NOMBRE EN ESPAÑOL

204

MS/MS, MS ⁿ	Multiple analyzers mass spectrometry	Espectrometría de masas con múltiples analizadores
MSD	Mass selective detector	Detector selectiva de masa
NBMO	Nonbonding π -molecular orbital	Orbital molecular de no enlace
NBO	Natural bond orbital	Orbital de enlace natural
NEDA	Natural energy decomposition analysis	Análisis por descomposición de energía natural
NIMAG	Number of imaginary frequencies	Número de frecuencias imaginarias
NLO	Nonlinear optical	Óptica no lineal
NMR	Nuclear magnetic resonance	Resonancia magnética nuclear
NOE	Nuclear overhauser effects	Efecto molecular Overhauser
NOEDS	Nuclear Overhauser effects difference spectroscopy	Espectroscopia diferencial de efecto nuclear Overhauser
NOESY	Nuclear Overhauser effect spectroscopy	Espectroscopia de efecto nuclear Overhauser
PAGE	Polyacrylamide gel electrophoresis	Electroforesis del gel de poliacrilamida
PAH	Polycyclic aromatic hydrocarbons	Hidrocarburos aromáticos policíclicos
PCA	Principal component analysis	Análisis de componente principal
PD	Plasma desorption ionization	Técnica de ionización por desorción en plasma
PED	Potential energy distribution	Distribución de energía potencial
PEPICO	Photo-electron-photo in coincidence	Foto-electrón-foto en coincidencia
PES	Potential energy surface	Superficie de energía potencial
PGSE	Pulsed gradient spin-echo	Eco-espín de gradiente pulsado
PHPMS	Pulsed ionization high-pressure mass spectrometry	Espectrometría de masas de alta presión de ionización pulsada
PIE	Photoionization efficiency	Eficiencia de fotoionización
PIET	Photoinduced intramolecular electron transfer	Transferencia intramolecular de electrón fotoinducida
PLC	Preparative layer chromatograms	Cromatogramas de capa preparativa
PMT	Photomultiplier tube	Tubo fotomultiplicador
PSEP	Polyhedral skeletal electron pair	Par de electrones de esqueleto poliedrico
PTC	Phase-transfer catalysis	Catálisis de transferencia de fase
PTLC	Preparative thin layer chromatography	Cromatografía de capa fina preparativa
PTM	Phase-transfer method	Método de transferencia de carga
Q	Quadrupole analyzer	Analizador cuádrupolos

ACRÓNIMOS REFERENTES A TÉCNICAS ANALÍTICAS Y MÉTODOS QUÍMICOS

ACRÓNIMO	NOMBRE EN INGLÉS	NOMBRE EN ESPAÑOL
QCFF	Quantum chemistry force field	Campo forzado de química cuántica
QMRE	Quantum mechanical resonance energy	Energía de resonancia de mecánica cuántica
QMS	Quadrupole mass spectrometer	Espectrómetro de masas de cuadrupolo
QSA	Quantitative struc+B217ture - activity relationships	Relaciones cuantitativas estructura-actividad
RDA	Retro Diels-Alder reaction	Reacción de retro Diels-Alder
RFE	Relative fluorescence energy	Energía de fluorescencia relativa
RFMDR	Radio frequency micro-wave double resonance.	Doble resonancia de medio frecuencia-microondas
ROA	Raman optical activity	Actividad óptica Raman
ROMP	Ring opening metathesis polymerization	Polimerización por metatesis de apertura de anillos
RSE	Radical stabilization energies	Energías de estabilización de radicales
RSP	Reactivity-selectivity principle	Principio de reactividad-selectividad
RSWPS	Repetitive square wave potential treatments	Tratamientos repetitivos de cuadrados de potencial de onda
RTS	Rotational transition state	Estado de transición rotacional
SCE	Saturated calomel electrode	Electrodo saturado de Calomel
SCEP	Self consistent electron pair	Par de electrones autoconsistentes
SEM	Scanning electron microscopy	Microscopio de detección de electrones
SERRS	Surface enhanced resonance raman scattering	Resonancia de Raman de dispersión de superficie incrementada
SET	Single electron transfer	Transferencia de un electrón
SIM	Selected ion monitoring	Ion seleccionado para control
SIMS	Secondary-ion mass spectrometry	Espectrometría de masas de ion secundario
SL-PTC	Solid-liquid phase-transfer catalysis	Catalisis de transferencia
SMAD	Solvated metal atom dispersion	Catalisis de fase sólido-líquido
SOMO	Singly occupied molecular orbital	Orbital molecular ocupado por un electrón
SQM	Scaled quantum mechanical	Mecánica cuántica irradiada
SRS	Synchrotron radiation source	Fuente de radiación sincrotrón
SSC	Sustrate-solvent catalyst	Catalisis sustrato-disolvente
SSCE	Saturated standard Calomel electrode	Electrodo estándar de Calomel saturado
STM	Scanning tunneling microscopy	Microscopía de detección de tunel
TA	Transient absorption	Absorción transciente

ACRÓNIMOS REFERENTES A TÉCNICAS ANALÍTICAS Y MÉTODOS QUÍMICOS

NOMBRE EN ESPAÑOL

NOMBRE EN INGLÉS

ACRÓNIMO

TAC	Convertidor tiempo-amplitud	Time to amplitude converter
TBP	Bipirámida trigonal	Trigonal bypyramidal
TDMS	Espectrometría de masas de desorción térmica	Thermal desorption mass spectrometry
TDVC	Acoplamiento de vector dipolo de transición	Transition dipole vector coupling
TEC	Contador de electrones topológicos	Topological electron-counting
TGA	Análisis termogravimétrico	Thermo gravimetric analysis
TICT	Transferencia de carga interna torcida	Twisted internal charge transfer
TICT	Transferencia de carga intramolecular torcida	Twisted intramolecular charge transfer
TLC	Cromatografía de capa fina	Thin-layer chromatography
TPEPC	Coincidencia de umbral fotoelectrón-fotón	Threshold photoelectron-photon coincidence
TPIMS	Espectrometría de masas de fotoionización resuelta con respecto al tiempo	Time-resolved photoionization mass spectrometry
TPRS	Espectroscopia de reacción programada con respecto a la temperatura	Temperature-programmed reaction spectroscopy
TRDO	Fotodisociación de iones resuelta con respecto al tiempo	Time resolved ion photodissociation
TRE	Energía de resonancia termoquímica	Thermochemical resonance energy
TREPR	Resonancia paramagnética de electrón resuelta con respecto al tiempo	Time resolved electron paramagnetic resonance
TRIC	Correlación iónica resuelta con respecto al tiempo	Time-resolved ion correlation
TRMC	Conductividad de microondas resueltas con respecto al tiempo	Time-resolved microwave conductivity
TS	Estado de transición	Transition state
TS	Estructuras de transición	Transition structures
TTS	Estado de transición fijo	Tight transition state
UHV	Ultra-alto vacío	Ultra high vacuum
UV	Ultravioleta	Ultraviolet
UVPS	Espectro de fotoelectrón en ultravioleta	Ultraviolet photoelectron spectrum
UVRR	Resonancia Raman-ultravioleta	Ultraviolet resonance raman (spectra)
VB	Enlace de valencia	Valence bond
VBWF	Funciones de onda de enlaces de valencia	Valence bond wave functions
VCD	Dicroísmo circular vibracional	Vibrational circular dichroism
VEA	Afinidad vertical de electrón	Vertical electron affinity
VIBIHY	Hidrogenólisis vinílica de Birch	Vinylogous Birch hydrogenolysis

APÉNDICE B

ACRÓNIMOS REFERENTES A TÉCNICAS ANALÍTICAS Y MÉTODOS QUÍMICOS

ACRÓNIMO	NOMBRE EN INGLÉS	NOMBRE EN ESPAÑOL	207
VPO	Vapor-phase osmometry	Osmometría de fase vapor	
VROA	Vibrational raman optical activity	Actividad óptica de Raman vibracional	
WMIMS	Whole-molecule-ion mass spectrometry	Espectrometría de masas de iones de molécula completa	
ZFS	Zero field splitting	Detección del campo cero	
ZPE	Zero point energy	Punto cero de energía	
ZPV	Zero point vibration	Punto cero de vibración	
ZPVE	Zero point vibrational energies	Punto cero de energías de vibración	



ÍNDICE ANALÍTICO

ÍNDICE ANALÍTICO

209

ACRÓNIMO	Página	ACRÓNIMO	Página
AA	199	BSA	20
ABAP	11	BSSE	199
ACP	199	BT	191
ADDP	11	BTCEAD	20
ADO	199	BTMAC	21
AE	199	BTMSA	21
AES	199	BTS	22
AFA ²⁺	191	BVE	22
AHB	199	CA ¹	23
AIBEN	12	CA ²	199
AMPA	191	CAD	199
AMVN	12	CAN	23
ANNO	199	CAS	199
AOC	191	CCM	199
AP	199	CD	199
APT	199	CDI	24
APTES	13	CDNB	24
ARMS	199	CE	199
ASIS	199	CHEF	199
ATMO	191	CHEVP	191
ATN	13	CHR	199
B	199	CI	200
BAAE	14	CID	200
BAAM	14	CIDNP	200
BBA	15	CIMS	200
9-BBN	15	CLEAR	200
BCA	199	CMC	200
BDE	199	CMM	191
BEBO	199	CMME	25
BIHY	199	CNDO	200
BINAL-H	16	COOP	200
BINAP ¹	16	CP-MAS	200
BINAP ²	191	CPD	191
BINOL	17	CPDCP	25
BISTRO	17	CPP	191
BMS	18	CRAMPS	200
BNAH	18	CSA ¹	26
BNCT	199	CSA ²	200
BOC	191	CSI	27
BOM	191	CSTR	200
BOP	19	CT	200
BPOC	191	CTAB	27
BQ	19	CTCs	200
BRC	199	CTMS	192

ÍNDICE ANALÍTICO

210

ACRÓNIMO	Página	ACRÓNIMO	Página
CVD	200	DIBAL	47
CW	200	DIC	48
D (A-B)	200	DICI	48
DA	200	DIEA	49
DAA	200	DIGLYME	49
DABCO	28	DIGOL	50
DAD	29	DINAP ¹	192
DAPCO	29	DINAP ²	50
DAST	30	DIOP	50
DATMP	30	DIPAMP	51
DBA	31	DIPCI	51
DBAD	31	DIPHOS	52
DBPO	32	DIPT	53
DBTCE	32	DMA ¹	54
DBU	33	DMA ²	54
DCA	34	DMAA	55
DCB	34	DMAC	55
DCC	35	DMAD	56
DCCI	35	DMAN	57
DCE	36	DMAP	58
DCM	36	DMB ¹	58
DCN	37	DMB ²	59
DCNB	37	DMC	200
DCV	200	DMD ¹	192
DDQ	38	DMD ²	59
DEA	39	DMDO	60
DEAC	39	DME	60
DEAD	40	DMEU	61
DEE	40	DMF	62
DEG	40	DMI	62
DEPC	41	DMM	63
DEPT	200	DMOB	63
DFT	200	DMP	63
DHA	41	DMPD	64
DHBT	42	DMPOX	192
2,2'-DHE	42	DMPS	192
DHHDP	192	DMPSE	192
DHN	43	DMPU	64
DHP	43	DMS	64
DHQ	44	DMSO	65
12DHQ	45	DMT ¹	66
DIAD	46	DMT ²	192
DIBAH	47		

ÍNDICE ANALÍTICO

211

ACRÓNIMO	Página	ACRÓNIMO	Página
DMTHF	66	EELS	201
DMTST	67	EFISHG	201
DNB	67	EGIPT	201
DNF	68	EI	201
DNFB	68	EIEIO	201
DNP	69	EIMS ¹	201
DNPH	69	EIMS ²	201
DNT	70	ELISA	201
DPCP	70	EOAM	201
DPDC	71	EPR	201
DPDM	71	ESDIAD	201
OPEDA	72	ESIPT	201
DPMC	72	ETC	201
DPPA	73	EWG	201
DPPB	74	EXAFS	201
DPPE	74	FAB	201
DPPF	75	FABMS	201
DPPH	192	FAD	201
DPPL	75	2,4-FB	193
DPPP	76	2,5-FB	193
DSC	200	FBDE	201
DTBAD	192	FD	201
DTBQ	76	FI	201
DTBS ¹	192	FID	201
DTBS ²	192	FMO	201
DTPA	77	FMOC	193
DTPP	77	FSE	201
E	200	FTICR	201
EAA	78	FTMS	201
EAN	200	FVP	201
EAP	192	FVT	201
EBTHI	193	GABA	81
ECD	200	GC/MS	202
EDA ¹	78	GLC	202
EDA ²	200	GLYME	82
EDAC-HCl	79	HBD	202
EDAC's	200	HBT	82
EDC	79	HDA	202
EDG	201	HDMS	83
EDNP	79	HEXAMINE	84
EDTA	80	HHDP	193
EEDQ	81	HMB	84
		HMBC	202
		HMDS	85
		HMDST	85

ÍNDICE ANALÍTICO

212

ACRÓNIMO	Página	ACRÓNIMO	Página
HME	202	LDA ²	93
HMPA	86	LDBB	94
HMPT ¹	86	LDCA	94
HMPT ²	87	LDIA	95
HMQC	202	LDMAN	95
HOBT	87	LDP	95
HOMO	202	LDPA	96
HOPG	202	LDY	203
HOTBR	88	LEED	203
HPLC	202	LFER	203
HPMS	202	LHMDS	97
HREELS	202	LHS	97
HRFAB	202	LICA	98
HRMS	202	LIICA	98
HSAB	202	LITMP	99
HSDIS	193	LMCT	203
HSDMS	193	LN	100
HTEMPO	193	LPF	203
4,5-IB	193	LRET	203
5,5-IB	193	LRMS	203
IBCF	88	LTBA	100
IBDA	89	LTMP	101
IBF	89	LUMO	203
ICR	202	m-CPBA	101
IDCP	90	MA ¹	101
IKIE	202	MA ²	102
IMF	202	MABR	102
INOC	202	MAC	103
IP	202	MAD	103
IPA	90	MALDI	203
IPTC	202	MALDIms	203
IRMP	202	MAPH	104
IRMPD	202	MCD	203
ISE	202	MCF	104
KAPA	91	MCPBA	105
KDA	91	MCSCF	203
KEPR	202	MDC	105
KHMDS	92	MDNB	105
KIE	202	MDPSE	193
KSIE	202	MEK	106
LAH	92	MEM	193
LALLS	202	MEMCI	106
LC/MS	202	MERP	203
LDA ¹	203		

ÍNDICE ANALÍTICO

213

ACRÓNIMO	Página	ACRÓNIMO	Página
MES	193	NIMAG	204
MIC	107	NIS	119
MIE	203	NLO	204
MIKES	203	NMM	120
MLCT	203	NMO	120
MMPP	107	NMP	121
MNDO	203	NMPY	121
MON	108	NMR	204
MOOPH	108	NOE	204
(R)-MOP	194	NOEDS	204
(R)-MOP-PHEN	194	NOESY	204
MOT	203	NPA	121
MP	203	NPS	194
MPD	109	ODCB	122
MS	203	ODNB	122
MS/MS, MS n	204	OEP	123
MSA	109	OTBDMS	194
MSD	204	P-ABSA	124
MTBE	110	PABA	124
MTBSTFA	110	PAGE	204
MTHF	111	PAH	204
MTM	194	PAQ	125
MTPI	111	PBA	125
MVE	112	PBZ	194
MVK	112	PCA	204
N-MTAMPP	194	PCC	126
NA	113	PD	204
3,3-NB	194	PDC	127
4,4-NB	194	PDNB	127
5,5-NB	194	PED	204
NBA ¹	113	PEG	128
NBA ²	114	PEPICO	204
NBCI	114	PES	204
NBE	115	PFP	128
NBMO	204	PFTB	194
NBO	204	PGSE	204
NBS	115	PHPMS	204
NBSH	116	PIE	204
NCS	117	PIET	204
NEDA	204	PIFA	129
NEM	118	PLC	204
NHPI	118	PMA	129
NHS	119	PMB ¹	130

ÍNDICE ANALÍTICO

214

ACRÓNIMO	Página	ACRÓNIMO	Página
PMB ²	194	SQM	205
PMBOM	195	SRS	205
PMP ¹	130	SSC	205
PMP ²	195	SSCE	205
PMT	204	STM	205
PNA	131	T-BOC	195
PPE	131	TA	205
PPTS	132	TAC	205
PROXYL	195	TAMPP	195
PSEP	204	TASF	138
PTAD	133	TBA	139
PTC	204	TBAB	139
PTLC	204	TBADC	140
PTM	204	TBAF	140
PTSA	134	TBAH ¹	141
Q	204	TBAH ²	141
QCFF	205	TBAHFP	142
QMRE	205	TBAHSO ₄	142
QMS	205	TBAL	143
3D-QSAR	199	TBC	143
QSAR	205	TBDMS	195
RDA	205	TBDMSCI	144
REDAL	135	TBDMSCN	144
RFE	205	TBDMSO	195
RFMDR	205	TBDPS	195
ROA	205	TBDPSCI	145
ROMP	205	TBFMOC	195
RSE	205	TBHP	146
RSP	205	TBME	146
RSWPS	205	TBP	206
RTS	205	TBQ	147
SCE	205	TBS	195
SCEP	205	TBTH	148
SDAD	136	TBTL	148
SDDA	136	TCAA ¹	149
SDS	137	TCAA ²	149
SEM	205	TCAQ	150
SERRS	205	TCDI	150
SET	205	TCE ¹	151
SIM	205	TCE ²	151
SIMS	205	TCE ³	152
SL-PTC	205	TCF	152
SMAD	205		
SMEAH	137		
SOMO	205		

ÍNDICE ANALÍTICO

215

ACRÓNIMO	Página	ACRÓNIMO	Página
TCNE	153	135-TMB	166
TCNQ	153	TMBA	167
TCP	154	TMC	196
TDA-1	154	TMCS	196
TDMS	206	TMEDA	167
TDS ¹	195	TMNO	168
TDS ²	195	TMOB	196
TDVC	206	TMOS	168
TEA	155	TMP ¹	169
TEC	206	TMP ²	196
TED	155	TMP,P	197
1235-TEMB	156	TMPS	197
1245-TEMB	156	TMPSAC	197
TEMPO ¹	157	TMS ¹	169
TEMPO ²	195	TMS ²	170
TEMPONE	196	TMS ³	170
TEOA	157	TMS ⁴	171
TEOC	196	TMS ⁵	197
TEOS	158	TMSCI	171
TES	196	TMSCN	172
TF	196	TMSDEA	172
TFA	159	TMSE	197
TFAA	160	TMSEM	195
TFE	160	TMSET	197
TFEA	161	TMSI	173
TFIP	196	TMSN3	173
TFMB	196	TMSO	197
TFPAA	161	TMSOTF	174
TFSA	162	TMU	174
TGA	206	TNB	175
THF	163	TNM	175
THP ¹	164	TOMA	197
THP ²	196	TOSMIC	176
TICT ¹	206	TPAP	176
TICT ²	206	TPB	177
TIPDS	196	TPEPC	206
TIPS	196	TPIMS	206
TLC	206	TPM	197
TMA	164	TPMCI	177
TMABR	165	TPP ¹	178
TMANO	165	TPP ²	197
124-TMB	166	TPPO	179

ÍNDICE ANALÍTICO

216

ACRÓNIMO	Página	ACRÓNIMO	Página
TPRS	206	TTBP	197
TPSCI	179	TTMSS	183
TPT	180	TTN	183
TPTH	180	TTS	206
TR	197	UHV	206
TRDO	206	UV	206
TRE	206	UVPS	206
TREPR	206	UVRR	206
TRIC	206	VB	206
124-TRMB	181	VBWF	206
135-TRMB	181	VCD	206
TRMC	206	VEA	206
124-TRMOB	182	VIBIHY	206
135-TRMOB	182	VPO	207
TS ¹	197	VROA	207
TS ²	206	WMIMS	207
TS ³	206	ZFS	207
TSA ¹	182	ZPE	207
TSA ²	182	ZPV	207
TSOH	183	ZPVE	207

NOTA:

TODOS LOS SUPERÍNDICES QUE APARECEN EN ALGUNOS ACRÓNIMOS SON PARA INDICAR QUE SE TRATA DE COMPUESTOS DIFERENTES.