

## Universidad Nacional Autónoma de México

Facultad de Química

# "METODOS DE CALCULO DE CONDENSADORES"

T E S I S Que para obtener el título de: INGENIERO QUIMICO presenta: DANIEL ANTONIO GARCIA GUTIERREZ



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.

TESIS 1979 M.E. 133-128 FEONA.

1 0



14 . . . . . A.I.

Jurado asignado originalmente según el tero: Presidente: Ing. ADALBERTO TIRADO ARROYAVE. Vocal: Ing. GUILLERMO ALCAYDE LACORTE. Secretario: Ing. ENRIQUE BRAVO MEDINA. 1er Suplente: Ing. CLAUDIO AGUILAR MARTINEZ. 2do Suplente: Ing. JOSE ANTONIO ORTIZ RAMIREZ.

1.5

Sitio donde se desarrolló el tema: Biblioteca de la Facultad de Química.

Sustentante:

García Gutiérrez Daniel Antonio.

Daniely arcial

Asesor del tema: Ing. Enrique Bravo Medina.

Fifha.

Con mi cariño a mis padres Daniel García Blanco y Graciela Gutiérrez de García por su apoyo, confianza y paciencia.

> A mis hermanos Gustavo y Armando, cuyo talento y capacidad les guien al éxito.

Al Ing. Enrique Bravo Medina mi gratitud por aceptar la dirección de esta tesis.

> Al Ing. José Antonio Ortiz Ramírez por su oportuna, valiosa y desinteresada ayuda en la elaboración de este trabajo.

> > Al Ing. Roberto Mendoza Pérez por el favor de su amistad.

A mis buenos amigos.

A todos mis maestros.

A la U.N.A.M.

#### INDICE:

I. INTRODUCCION	1
II. GENERALIDADES	
II.1 ACERCA DE LA CONDENSACION	3
II.2 ACERCA DE LOS CONDENSADORES	10
	10
III.1 CONDENSACION DE VAPORES DE UN COMPONENTE PURO	19
a. Ecuación de Nusselt	43
b. Corrección de Henderson y Marcello	44
c. Corrección de Peck y Reddie	44
d. Método de Gilmour	45
e. Método de Lord, Minton y Sleusser	48
f. Método de Abe Devore	50
III.2 CONDENSACION DE UNA MEZCIA DE VAPORES CUYO	·
CONDENSADO ES MISCIBLE (MULTICOMPONENTES)	53
a. Método de Kern	62
b. Método de Gilmour	64
c. Método de Lord, Minton y Sleusser	67
d. Método de Gloyer	68
III.3 CONDENSACION DE UN VAPOR MEZCLADO CON UN GAS	
NO CONDENSABLE	77
a. Método de Colburn-Hougen	84
b. Método de Gloyer	91
c. Método de Gilmour	97
TIL 4 CONDENSACION DE UN PAR DE VAPORES CUYO	
CONDENSADO ES INMISCIBLE	103
a. Ecuación de la compañía Kellogy	117
a bouceres no to competite intration	

4		
b.	Ecuación de Bernhardt y Westwater	117
с.	Ecuación de Baker y Tsao	118
d.	Ecuación de Kirkbride	118
e.	Ec. de Sykes y Marcello (Doble película)	119
f.	Ec. de Sykes y Marcello (Nucleación controlante)	119
g.	Método de Gilmour	121
IV.	CONCLUSIONES	123
7.	BIBLIOGRAFIA	126

An and a second and a second and

1 karresite

And a set of the set o

#### I. INTRODUCCION.

En la mayoría de las industrias, el manejo del calor consti tuye un aspecto muy importante, ya que la generación de este tipo de energía es cada vez más compleja. Una transferencia de calor eficiente y costeable requiere el cálculo de una área que, siendo la menor posible, sea a la vez suficiente para efectuar la operación. Este tipo de cálculos concierne directamente tanto a los ingenieros químicos como a los ingenieros mecánicos. Por lo tanto, dentro de la etapa de aprendizaje de la Ingeniería Quí mica, se estudian las facetas más comunes de la transferencia de calor. Una de ellas es la que se refiere a la condensación de va pores.

La condensación de vapores es una operación muy habitual en casi todo tipo de industrias debido a que, generalmente, las sug tancias en fase líquida presentan mayores ventajas para manio---brarlas y almacenarlas que en fase vapor. La versatilidad de características de los vapores condensantes provoca que su respectiva condensación se lleve a cabo con rasgos muy propios. Tomando en cuenta su frecuencia, se pueden considerar como los aspectos más importantes de la conden**sa**ción de vapores a los siguientes: condensación de un vapor simple, condensación de una mezcla multicomponente de vapores, condensación de un vapor en presen-cia de un gas no condensable y condensación de una mezcla de dos vapores cuyos líquidos son inmiscibles.

El presente trabajo tiene como objetivo compendiar y examinar a los métodos de cálculo del área de condensadores de tipo coraza y tubos, correspondientes a los aspectos mencionados y -comparar los resultados obtenidos por cada método con las dimen-

siones de aparatos reales, en funcionamiento y diseñados por la ingeniería más actualizada dentro del medio nacional.

Este estudio consta de tres capítulos principales: el capítu lo de "Generalidades", en el que se trata a los tipos de condensa ción desde el punto de vista teórico, así como a los condensado--res y sus características más importantes de su construcción y --funcionamiento. En el capítulo tercero o "Métodos de cálculo" sepretende realizar el objetivo propuesto anteriormente. En el últi mo capítulo se presentan las conclusiones, que son, esencialmente análisis de los resultados obtenidos, destacando a el o los métodos que mejor reditúen para cada caso. II. GENERALIDADES.

# II.1) .- ACERCA DE LA CONDENSACION.

La condensación es el cambio físico que experimenta un vaporsaturado al convertirse en líquido saturado. Este cambio puede ser provocado poniendo en contacto al vapor con una superficie o un -medio más fríos que su temperatura de saturación o su punto de rocío.

Cuando el medio más frio es una superficie metálica, la con-densación puede efectuarse por dos mecanismos: en forma de gota oen forma de película.

La condensación en forma de gota se produce cuando entre la superficie metálica y el condensado no existe afinidad, es decir,que la energía de cohesión del líquido formado es mayor que la -energía de adhesión entre éste y la superficie, formándose gotas que, al alcanzar un cierto tamaño y peso, resbalan y caen de la -superficie, dejando el sitio libre y seco para que el mecanismo se repita.

Se supone que este mecanismo es frecuente en el caso de con-densación de vapores cuyos condensados son líquidos no miscibles.-En este caso se ha propuesto que el líquido que muestra mayor afinidad con la superficie metálica formará sobre ella una película,encima de la cual, a su vez, condensará en forma de gotas el otrocomponente.

La condensación en forma de gota puede ser estimulada si se cubre a la superficie metálica con sustancias atractivas al metaly repelentes al condensado, llamadas 'promotores', los cuales, sin embargo, tienen sus inconvenientes; por ejemplo: sulfuros alifáti-

cos y ácidos grasos, que no resisten condiciones arduas de opera-ción y contaminan al condensado; polímeros fluorados, cuya conductividad térmica es muy baja; y metales nobles, que son muy caros.

La razón por la cual se ha intentado provocar la condensación en forma de gota es que produce coeficientes de transferencia de calor entre 4 a 18 veces mayores que los que se obtienen en la con densación en forma de película. Pero las dificultades para obtener la condensación en forma de gota, asi como para su control, hacenque se prefiera considerar que, en general, toda la condensación se lleva a cabo por formación de película.

La condensación en forma de película se caracteriza porque el líquido condensado forma una película continua sobre la superfi-cie metálica fría. Cuando la condensación se efectúa por este me-canismo los coeficientes de transferencia de calor son notablemente menores que los que se obtienen con el mecanismo anterior. Este hecho se debe a que la película de condensado constituye una resis tencia adicional por la cual el calor se transmite generalmente -por conducción. No obstante, este mecanismo tiene como ventajas -que su comportamiento y características son más fáciles de estu---diar y predecir mediante ecuaciones; además, todos los vapores con densan por este mecanismo espontáneamente.

Nusselt fue quien estudió primero el fenómeno de la condensación y, suponiendo constantes las condiciones que eran más habi--tualmente observadas, encontró expresiones con las que se pueden calcular los coeficientes de condensación de película en función de propiedades físicas del condensado, posición de la superficie condensadora y el gradiente de temperatura a través de la película.

Posteriormente, Baer y Mc Kelvey (7) hicieron otros estudioscuyo resultado fue dividir la región entre el cuerpo principal del vapor y la pared metálica. Propusieron la existencia de tres zonas a través de las cuales el calor fluye como sigue:

 Por convección en la difusión del vapor hacia la interfase vapor-película de condensado.

2.) Condensación en la interfase vapor-película de condensado.

 Conducción y, eventualmente, convección a través de la película de condensado.

Colburn y Hougen (9) encontraron que la conducción a través de la película de condensado es el paso que controla al fenómeno de condensación, es decir, que la película de condensado constituye la mayor resistencia al flujo de calor.

A pesar de que las ecuaciones de Musselt son aceptables parael caso de vapores de componentes puros o simples, existen algunos aspectos dentro de la condensación que se efectúan en condicionesdiferentes a las supuestas por Musselt y, por lo tanto, han debido desarrollarse teorías y métodos adecuados para calcular el coefi-ciente de condensación para cada caso. A continuación se mencionarán las características de mayor relevancia correspondientes a cada uno de estos casos.

a.) Mezcla de vapores multicomponentes.

Generalmente se trata de series homólogas de hidrocarburos. -En este caso la temperatura no es constante ya que cuando se opera con una mezcla de esta naturaleza, ocurre que se condensan prefe-rentemente los componentes pesados, es decir, aquellos cuyo puntode ebullición es mayor. Esto ocasiona que la mezcla de vapor remanente cambie constantemente su composición y, por lo tanto, su pun to de rocio, que va disminuyendo durante el desarrollo de la con densación. La variación de temperatura y composición no sólo seefectúa a lo largo del condensador, sino también en las seccio-nes transversales del mismo, debido a que la composición y tempe ratura de los cuerpos principales del líquido y del vapor difieren de las que, en un supuesto equilibrio, guardan el vapor y el líquido en la interfase donde se realiza la condensación. Todasestas variaciones traen como consecuencias, primero, la apari--ción de efectos debidos a los calores sensibles de ambas fases,siendo el de la fase vapor el que puede ser más importante por su mayor resistencia al flujo de celor; además, se producen re-sistencias difusionales en ambas fases, principalmente en el vapor; y, por último, se manifiesta la dificultad de evaluar laspropiedades físicas de ambas fases en cada punto, aunque este -problema disminuye en el caso de series homólogas de hidrocarburos.

Venturosamente, estudios hechos por Minkowycz y Sparrow (6) revelan que los cambios de propiedades físicas de los fluídos -tienen un efecto escaso en la condensación. Por lo que respectaa la evaluación de la temperatura de la película de condensado,experimentos realizados por Pressburg y Todd, Mirkovich y Missen Sparrow y Marschall (6) han concluido que es correcto suponerlaigual a la temperatura de burbuja de la mezcla.

b.) Mezcla de vapores de condensado inmiscible.

Les mezclas binarias de este tipo condensan isotermicamente. Esto se debe a que cuando dos líquidos mutuamente insolubles sehierven, cada uno de ellos ejerce su propia presión de vapor, -- que no es función de la composición de la mezcla líquida, de tal modo que la suma de las presiones de vapor será igual a la pre-sión total. Asi es que si se trabaja a una presión total fija, las presiones de vapor y la temperatura de ebullición se mantendrán constantes. Al fijarse las presiones de vapor también se es tablece la relación molar de los componentes en el vapor. Y es con esta composición con la que una mezcla de vapores de esta na turaleza puede condensar isotermicamente a presión constante. Aeste conjunto de condiciones se les conoce con el nombre de 'eutectoides' por su similitud con el punto eutéctico de algunos -sistemas líquido-sólido. El punto eutectoide es muy estable termodinamicamente, a tal grado, que si una mezcla de estos vapores entra a un condensador con una composición distinta a la eutec-toide, se condensa primero el componente en exceso, actuando elotro como incondensable, hasta llegar a la composición eutectoide correspondiente, con la cual condensan ambos componentes completa e isotermicamente.

Para tratar de explicar el tipo de flujo del condensado que ocurre durante la operación se han propuesto las siguientes al-ternativas (considerando el caso más frecuente que es el de unamezcla hidrocarburo-agua):

1. El líquido orgánico moja completamente a la superficie meté lica formando una película continua que desplaza al agua impidiendo cualquier contacto entre ésta y la superficie del tubo. Elhidrocarburo continúa condensándose y fluyendo en forma de película. El agua se condensa en forma de gotas sobre la película or gánica y fluye goteando hacia el fondo del condensador.

2. El líquido orgánico condense en forma de película y el agua condensa sobre ella pero, debido a su mayor densidad, las gotasde agua se sumergen en la película orgánica hasta quedar adheridas a la superficie metálica mientras que el hidrocarburo fluyeencima de ellas hasta que, por unión de varias gotas de agua vecinas, adquieren el tamaño suficiente para fluir sobre la superficie condensadora.

3. El líquido orgánico se condensa formando una película conti nua sobre la superficie condensadora y el agua lo hace formandogotas sobre la película, pero debido a la relación entre el tama ño de la gota y el espesor de la película, algunos puntos de lasuperficie metálica son mojados por gotas aisladas de agua que llegan a adherirse a ella en tanto que el líquido orgánico fluye por encima de ellas. Estas gotas finalmente pueden desprendersey unirse con otras sobre la película orgánica, o también, pueden adquirir un tamaño suficientemente grande como para ser arrastra das por la película orgánica.

#### c.) Presencia de gas no condensable.

Cuando el vapor que se requiere condensar se encuentra mezclado con un gas no condensable, se advierte que el flujo de calor disminuye en forma desmedida. Esto ocurre aunque la cantidad del gas sea muy pequeña, como lo han podido comprobar Sparrow y-Eckert (19), quienes calcularon que un 2% de aire mezclado con vapor de agua disminuía al flujo de calor hasta un valor igual a 1/46 parte del obtenido con el vapor puro. Anteriormente, Othmer (11) había recabado resultados que, aunque menos drásticos, po-nían en relieve la magnitud de la resistencia al flujo de calorque opone la presencia de un gas no condensable. Al entrar una mezcla gas-vapor en contacto con una superficie más fría que el punto de rocío de la mezcla, el vapor comien za a condensarse formando una película líquida sobre la superficie condensadora y encima de esta película líquida se forma a su vez una película gaseosa cuyas propiedades son intermedias a las de la película de condensado frío y las de la mezcla gas-vapor.-La transferencia de masa a través de la película gaseosa se efec túa debido a la diferencia entre la presión de vapor del condensado frío y la presión parcial del vapor en la mezcla que, por estar saturada, es igual a la presión de vapor del líquido co--rrespondiente a la temperatura de la mezcla gaseosa.

A medida que avanza la condensación del vapor, la mezcla re manente disminuye su temperatura de rocío en mayor proporción que lo hace la temperatura del líquido condensado. Como conse--cuencia, los gradientes de temperatura y de presión decrecen y,con ellos, los coeficientes de transferencia térmica y transfe-rencia de masa. # II.2) .- ACERCA DE LOS CONDENSADORES.

Los condensadores son cambiadores de calor en los que los va pores de proceso son condensados total o parcialmente, en presencia o no de gases incondensables, usando como medio enfriante a otro fluído gaseoso o líquido, generalmente agua.

La descripción de un condensador es semejante a la de un cam biador de calor de tubos y coraza ordinario. A grandes rasgos, se puede decir que consiste de una coraza que es un cilindro metálico a través del cual se introduce el haz de tubos. Este se asegura en los extremos mediante espejos o carretes, que son unos discos metálicos con orificios donde los tubos se afianzan hermética mente utilizando varios recursos: con soldedura, con casquillos,rolados, etc. Los espejos comunican a los tubos con los cabezales que son unos compartimientos situados en los extremos del condensador por los cuales el fluído de dentro de los tubos puede en--trar, salir o retornar si hay 2 o más pasos de tubos. Los cabezales pueden estar ensamblados o fijos a la coraza; o pueden ser de tipo flotante, cuando uno de ellos, generalmente el cabezal de re torno, no tiene contacto con la coraza y puede desplazarse longitudinalmente a través de ella. Si el cabezal es fijo, se presenta el problema de diferentes expansiones térmicas entre la coraza ylos tubos, por lo que es necesario equipar a la coraza con juntas de expansión. En cambio, si el cabezal es de tipo flotante se requiere que exista una zona libre adicional entre la coraza y lostubos, correspondiente al perímetro del cabezal, provocando que el fluído de la coraza tienda a estancarse en sitios fuera de lazona de transferencia térmica. En vista de lo anterior, se ha pro puesto el uso de un cambiador que combine las ventajas de ambos,-

o sea, que la coraza tenga un perimetro más cercano al del haz de tubos y que el desplazamiento del cabezal flotante se realice enun extremo donde la coraza aumente su diámetro en la magnitud que lo requieran las dimensiones del cabezal. Los cabezales que fun-cionan con este recurso son conocidos en la nomenclatura del códi go T.E.M.A. como cabezales de tipo S.

A determinados intervalos entre los espejos y paralelos a ellos, suelen colocarse otros discos metálicos similares, pero éstos segmentados, llamados deflectores o mamparas. La misión principal de las mamparas es conducir al fluído de la coraza cruzando varias ocasiones al banco de tubos, provocando un flujo turbulento conveniente para la transferencia de calor. Como tareas secundarias, las mamparas sostienen a los tubos, que tienden a flexionarse en los condensadores largos. Se sugiere como espaciado máxi mo entre dos mamparas una distancia equivalente al diámetro inter no de la coraza. Los deflectores, además, desprenden el condensado de los tubos, evitando que se subenfríe o que su espesor aumen te demasiado.

El segmento que le falta al disco deflector recibe el nombre de ventana de la mampara, y a la altura de esta ventana se le relaciona con el diámetro de la coraza resultando un porcentaje lla mado corte de la mampara. Este corte debe ser menor a 50% para -que el deflector cumpla su función principal; en caso contrario,el deflector sólo sirve para sostener a los tubos y se consideraque el fluído en la coraza corre paralelamente a los tubos.

La colocación de las mamparas en un condensador horizontal se hace con las ventanas laterales y alternadas de modo que el -- fluído de la coraza sea conducido de lado a lado a través del -banco de tubos. Esta situación permite al condensado fluir más libremente por el fondo del condensador hacia la boquilla de salida.

En el funcionamiento de un cambiador de calor tiene mayor importancia el espaciado entre los deflectores que el corte de los mismos.

Para sostener en su sitio a los deflectores se utilizan varillas que se colocan longitudinalmente dentro de la coraza, paralelas a los tubos y ensambladas a los espejos. Le distancia en tre los deflectores se fija mediante pedazos de tubo llamados es paciadores, que se intercalan entre las mamparas. Las varillas atraviesan a las mamparas y a los espaciadores y, al tensarse yafianzarse, ocasionan que las mamparas queden prensadas entre -los espaciadores, cuya longitud equivale entonces al espaciado entre deflectores.

Las cintas de sello son unas tiras que se colocan distribuí das alrededor del perímetro interno de la coraza, longitudinal-mente al condensador y, generalmente, aseguradas entre los de--flectores. Su función es inducir la turbulencia en la región ubi cada entre la coraza y los tubos, especialmente cuando se usa un tipo de cabezal flotante. El número de cintas de sello necesario para un cambiador de calor depende del diámetro interno de la co raza.

Los condensadores se pueden clasificar según su posición: vertical u horizontal; o según la parte del condensador en que fluye el vapor condensante: dentro de tubos o fuera de ellos enla coraza. De la combinación de las variaciones anteriores resul

TIPOS DE CABEZALES.



Cabezal fijo, coraza con junta de expansión.



Cabezal flotante.



Cabezal de tipo "S".



Detalle de la colocación de las varillas y los espaciadores.



Deflectores con segmento vertical, con una tira de sello. arreglados para flujo de lado a lado. tan cuatro tipos de condensadores, cuyos rasgos principales son los siguientes:

1.) Condensador horizontal, vapor en la coraza.

Son los que se usan más frecuentemente en la mayoría de lasindustrias. En este tipo de condensadores el contacto entre el -condensado y los tubos es muy breve debido a que los deflectoresdesprenden al condensado limitando su espesor. En consecuencia, el coeficiente de confensación resulta ser mayor que el calculado por Nusselt. Cuando la longitud del condensador es muy grande con respecto a su diámetro, tiene problemas con los gases incondensables que tienden a acumularse en la zona superior de la coraza. -Cuando esto acontece es necesario inducir una mayor turbulencia disminuyendo el espaciado entre los deflectores e instalando cintas de sello. La purga de los gases incondensables de este tipo de condensadores se efectúa a expensas de una cantidad considerable de vapor de proceso no condensado.

Si se requiere subenfriar al condensado, se deben instalar deflectores con represas o sellos de vapor para aumentar el con-tacto entre el condensado y los tubos cercanos al fondo del con-densador.

2.) Condensador vertical, vapor en la coraza.

Los condensadores de este tipo son ordinariamente usados como rehervidores o calentadores.

Estos condensadores también tienen problemas con la acumulación de gases no condensables y el recurso con el que se intentaresolver la cuestión es igualmente el uso de deflectores para con ducir a la mezcla de vapor y gas hacia el fondo del condensador - de donde pueden ser removidos junto con el condensado o a travésde una válvula de purga.

Aún adoptando estas medidas, la extracción de los gases in-condensables se hace a costa de perder una notable cantidad de va por de proceso.

Se recomienda usar sólo un paso en los tubos, especialmentesi el medio enfriante es un líquido volátil; por lo tanto, aunque no se consiga un buen coeficiente de película en el fluído dentro de tubos, se economiza en cambio material de construcción y se ob tiene una mayor diferencia de temperatura promedio.

El líquido condensado no fluye libremente hacia el fondo del condensador, sino que tiene que pasar los obstáculos que constitu yen los soportes de los tubos y los deflectores, sobre los que se desprende y distribuye casi todo el líquido, evitándose un mayorcontacto entre éste y la superficie fría y, por lo tanto, un subenfriamiento adecuado. Esta situación, sin embargo, es deseable para los casos en que sea importante sostener el equilibrio entre las fases líquida y vapor mediante un contacto íntimo entre ellas, como es el caso de la condensación de mezchas multicomponentes. -En este caso, si no hubieran deflectores, aparecería el problemade fraccionamiento de la mezcla dentro del condensador, que haría insuficiente al área de condensación calculada. En consecuencia,el uso de los deflectores depende de cuál situación es más importente: mantener en contacto a las fases líquida y vapor, o el sub enfriamiento del condensado.

3.) Condensador horizontal, vapor dentro de los tubos.

Este tipo de condensadores puede obtener altos coeficientesde película tanto en el vapor condensante como en el medio enfriante. Prácticamente no tiene problemas con los gases incondensa-bles.

El condensado fluye a lo largo de una pequeña sección al fondo del tubo por lo que la superficie de subenfriamiento es relati vamente pequeña; pero como generalmente se necesitan dos o más pa sos en los tubos, ocurre que el líquido condensado formado en pasos previos tiende a segregarse del vapor y llena parcial o total mente una considerable cantidad de tubos, reduciéndose el área de transferencia para la condensación. El diseño óptimo busca, en -consecuencia, que la velocidad del vapor sea alta, disminuyendo al número de tubos por paso. Con este procedimiento se contribuye también a que los gases incondensables sean conducidos hacia la salida. Otra forma de evitar la inundación de los tubos es dimensionar adecuadamente la boquilla de salida del condensado. Lord,-Minton y Sleusser (14) sugieren el uso de la siguiente expresiónpara calcular el diámetro interno de la boquilla citada:

> d<sub>i</sub> = 0.92 Q<sup>0.4</sup> [d<sub>i</sub>] -[plg.] [Q] =[galones/minuto]

4.) Condensador vertical, vapor en los tubos.

Son los que tienen más ventajas para un mayor rango de aplicaciones.

El condensado puede subenfriarse más eficientemente debido a la transferencia térmica de la película descendente que fluye sin obstáculos hacia la salida. Los vapores pueden entrar a los tubos a una velocidad elevada favoreciendo una mayor turbulencia y redu ciendo el espesor de la película de condensado, por lo que se pue den obtener mayores coeficientes de condensación y se facilita la conducción de los gases incondensables hacia la salida. Simultá-neamente, el contacto entre las fases líquida y vapor es contínuo, lo que favorece el equilibrio termodinámico entre ellas.

Se recomienda que el flujo del vapor sea hacia abajo y que no se use más de un paso en los tubos debido a que no es aconseja ble que el vapor y el condensado fluyan en sentidos opuestos en un momento dado. Además, de esta manera se puede obtener un flujo de contracorriente verdadera con lo que se produce una temperatura potencial mínima a la salida del condensado y, por lo tanto, un mínimo escape de vapor de proceso al purgar a los gases no con densables. Se sugiere usar deflectores en la coraza para conse---guir altos coeficientes de película del medio enfriante.

Aunque es conocido el hecho de que en los tubos horizontales se obtienen coeficientes de condensación hasta dos veces mayoresque en las superficies verticales, es muy raro que este criteriosea el que norme la selección del tipo de condensador, ya que intervienen otros factores como: limitación de espacio, materialesde construcción disponibles, condiciones del vapor de proceso, -etc.

III. HETODOS DE CALCULO.

III.1) COND' MSACION DE VAPORES DE UN COMPONENTE PURO.

Este es el caso más sencillo que se encuentra dentro de lasoperaciones de condensación. Durante el transcurso de la condensa ción, esta clase de vapores tiene un comportamiento congruente -con los postulados de Nusselt. Es decir, el calor desprendido enla condensación es latente, éste se transmite por conducción a -través de la película de condensado, el cual fluye laminarmente .--El espesor de la película está en función de la velocidad y la -cantidad de condensado en cada punto. La velocidad individual delas capas del condensado depende tanto de la viscosidad como delpeso del mismo. La cantidad de condensado está en proporción di-recta al calor latente cedido. El espesor de la película líquidaes suficientemente pequeño como para suponer un gradiente linealde temperatura a través de ella, las propiedades físicas del condensado se calculan a la temperatura media de la película, la cur vatura de la misma es despreciable. La superficie condensadora se supone limpia y lisa, y a su temperatura, constante.

Basándose en estos postulados, Nusselt derivó las siguientes ecuaciones para calcular los coeficientes de película de condensa ción:

Superficies verticales:

$$h\left[\frac{\mu_{f}^{2}}{k_{f}^{3} \rho_{f}^{2} g}\right]^{1/3} = 1.47 \left[\frac{4 G_{o}}{\mu_{f}}\right]^{-1/3} ; \quad G_{o} = \frac{W}{\pi D_{o} N_{t}}$$

Superficies horizontales:

$$h\left[\frac{\mu_{f}^{2}}{k_{f}^{3} f_{f}^{2}}\right]^{1/3} = 1.51 \left[\frac{4 G_{o}}{\mu_{f}}\right]^{-1/3}; \quad G_{o} = \frac{W}{L_{t} N_{t}}$$

donde:

h =Coef. de condensación; BTU/h pie<sup>2</sup> · F  $\mathcal{M}_{f}$  = lb/pie h k<sub>f</sub> = BTU/h pie ° F g = 4.17 x 10<sup>8</sup> pie/h<sup>2</sup> W = lb. condensado/h G<sub>o</sub> = lb/pie h D<sub>o</sub> = diámetro ext. del tubo; pie. L<sub>t</sub> = long. del tubo; pie. N<sub>t</sub> = núm. de tubos.

Sin embargo, en la práctica se ha podido comprobar que los coeficientes calculados con estas expresiones no eran suficientemente precisos.

En las superficies verticales, tiende a irse acumulando se-gún avanza en su trayectoria hacia abajo, de modo que llega un mo mento en que el flujo laminar que guardaba inicialmente cambia aflujo turbulento, variando igualmente el coeficiente de condensación de película a partir de este punto.

Mientras tanto, en los haces de tubos horizontales sucede -que el condensado de los tubos superiores cae y salpica a los tubos inferiores, disminuyendo la eficiencia de éstos para conden-sar.

Se han hecho varios trabajos tendientes a corregir el coeficiente de Nusselt, los principales de ellos se mencionarán a continuación:

Kern (11) recomienda, para los tubos horizontales, el uso de la ecuación de Nusselt, calculando la carga de condensado con lasiguiente expresión:

$$G_{o} = \frac{W}{L_{t} N_{t}^{2/3}}$$

Mientras que, para los tubos verticales, observa que la ex-presión de Nusselt produce resultados aceptables si se calcula la carga de condensado así:

$$G_{o} = \frac{W}{\Pi D_{o} N_{t}}$$

Mc Adams (15) sugiere, a partir de las cargas de condensadocalculadas por Kern, el uso de las siguientes ecuaciones para dis tintos grados de turbulencia:

$$Re = \frac{4 G_0}{M_f} \quad \langle 1800 \rangle$$

Tubos verticales:

$$h\left[\frac{\mathcal{M}_{f}^{2}}{k_{f}^{3}\mathcal{P}_{f}^{2}g}\right]^{V_{3}} = (1.2)(1.47)\left[\frac{4}{\mathcal{M}_{f}}\right]^{-V_{3}} = 1.764\left[\frac{4}{\mathcal{M}_{f}}\right]^{-V_{3}}$$

Tubos horizontales: -- 43

$$\ln \left[ \frac{\mathcal{H}_{f}}{k_{f}^{3} \mathcal{P}_{f}^{1} g} \right]^{\prime 3} = 1.51 \left[ \frac{4 G_{o}}{\mathcal{M}_{f}} \right]$$

y para

 $Re = \frac{4 G_0}{\mu_f} > 1800$ 

Tubos verticales u horizontales:

$$h\left[\frac{\mathcal{M}_{f}}{k_{f}^{3}}\right]_{f}^{\prime \prime 3} = 0.0077 \left[\frac{4}{\mathcal{M}_{f}}\right]^{0.4}$$

Peck y Reddie (17) comprobaron que la suposición de un gra-diente lineal de temperatura a través de la película de condensado es válida. No obstante, encuentran que la aceleración de la -gravedad tiene mayor influencia que la supuesta por Nusselt. In-troduciendo a la aceleración gravitatoria como variable importante en la base de sus razonamientos desarrollan una correlación pa ra calcular con mayor precisión al coeficiente de condensación. -Esta correlación incluye propiedades físicas del condensado y elgradiente de temperatura a través del mismo. Su aplicación se limita a la condensación sobre tubos horizontales:

$$\mathbf{h} = \mathbf{h}_{\text{Nuss}} \left[ 0.0206 \left[ \frac{\lambda \mathcal{M}_{f}}{\mathbf{k}_{f} \Delta \mathbf{T}_{f}} \right]^{\frac{1}{2}} + 0.79 \right]$$

Henderson y Marcello (10) fundan su trabajo en la observa--ción de que, en la condensación sobre tubos horizontales, el lí-quido condensado tiende a acumularse suspendido de la parte inferior del tubo antes de caer al fondo del condensador. Suponen que esta situación puede ocasionar irregularidades en el coeficientede condensación real debido a la marcada diferencia entre los espesores de la película en la parte alta y la parte baja del tubo.

Consideran que la tensión superficial del condensado es unavariable que interviene de manera importante en este paso y, después de un análisis dimensional, encuentran un número adimensio-nal, conocido como número de Ohnesorge, que agrupa a la tensión superficial con otras propiedades físicas del condensado y con el diámetro externo del tubo. A partir de datos experimentales, ob--

tiene una correlación para corregir al coeficiente de condensa--ción de Nusselt en función del número de Ohnesorge:

$$N_{Oh} = \frac{\mu}{\left(D_{o} g_{c} P \sigma\right)^{\frac{1}{2}}}$$

$$h = h_{Nuss} (0.057) N_{Oh}^{-0.373}$$

donde:

$$g_c = 4.18 \times 10^{\circ} (pie)(lb)/(h^2)(lb_f)$$
  
 $f = tension superficial: lb_/pie.$ 

y las demás variables con las unidades especificadas anteriormente.

Condensación dentro de los tubos.

Si en el caso de la condensación fuera de los tubos la acumu lación del condensado en ellos puede detenerse con el uso de mamparas, en la condensación dentro de los tubos esta aglomeración es constante y el problema de inundación es frecuente. Es por esto que la turbulencia del líquido condensado es un factor impor-tante en el cálculo del coeficiente de condensación. Los métodosde cálculo más importantes y aceptados en este sentido son los si guientes:

Tubos verticales:

Flujo laminar, Re = 
$$\frac{4 G_i}{\mathcal{U}} \langle 1800; G_i = \frac{W}{D_i N_t}$$

Usar la curva semiempírica de Colburn.

Flujo turbulento, Re =  $\frac{4 G_i}{M}$  > 1800 a. Usar la curva de Colburn. b. Ecuación de Colburn y Carpenter (15):

$$\frac{h}{Cp_{L}} \frac{(Pr)_{L}^{1/2}}{(Pr)_{L}} = 0.065 \sqrt{\frac{R}{R}} \frac{f}{R} \frac{f}{2}$$

$$G_{vm} = \left[\frac{Gv_{1}^{2} + Gv_{1}Gv_{2} + Gv_{2}^{2}}{3}\right]^{1/2}$$

f = factor de fricción del tubo, en función de Re:

$$Re = \frac{G_{vm} D_i}{M_v}$$

Gv = masa velocidad del vapor; G<sub>vm</sub>: masa velocidad promedio; Gv<sub>1</sub>: masa velocidad a la entrada; Gv<sub>2</sub>: masa velocidad a la salida.



$$Re = \frac{4 G_0}{\mu_4}$$

Curva semiempírica de Colburn para la condensación dentro de tubos verticales. (Ref. 11)

Tubos horizontales.

El estudio más amplio y relativamente reciente para este caso de la condensación es el que realizaron Bell, Fenoglio y Taborek (3). Ellos establecen que el flujo del condensado puede pre-sentar diversos perfiles en función del grado de turbulencia queadquiera. Basándose en un trabajo similar de Baker, elaboran un mapa dividido en regiones que representan a los diversos flujos del condensado. El flujo de operación puede entonces ubicarse enel mapa calculando las coordenadas siguientes:

Ordenada= Gv

Abscisa=  $G_{L} \Psi$ 

 $G_v$ ,  $G_L$  = masa vel. del vapor y del condensado; lb/h(pie)<sup>2</sup>  $\Lambda$  = densidad media geométrica= $(\mathcal{L}, \mathcal{L})^{\frac{1}{2}}$  = lb/pie<sup>3</sup>

$$\psi = \frac{\mu_{\rm L}^{1/3}}{\sigma' f_{\rm L}^{2/3}} = \frac{(\rm cm)(\rm pie)^{5/3}}{(\rm dina)(h)^{1/3} (\rm 1b)^{1/3}}$$

$$f_{1}, f_{2} = 1b/pie^{2}$$

$$M_{L} = 1b/(h)(pie)$$

Se ha observado que las condiciones de operación más comunes comprenden una cierta zona del mapa que corresponde a tres regiones o tipos de flujo: laminar, rizado por efecto de arrastre delvapor, y anular. Las correlaciones cuyo uso es el más recomendado para cada uno de estos flujos se mencionan a continuación:

1. Laminar.

a. Kern:

$$\ln \left[ \frac{\mathcal{H}_{f}^{2}}{k_{f}^{3} f_{f}^{2} g} \right]^{1/3} = 1.51 \left[ \frac{4 G_{i}}{\mathcal{H}_{f}} \right]^{-1/3}; \quad G_{i} = \frac{W}{0.5 L_{t} N_{t}}$$

b. Chaddock:

$$h = \frac{\mathcal{V}_m \int \mathcal{L} \lambda \beta}{\pi (D \Delta T)^{4}}$$

 $\mathcal{V}_m$  = Valor promedio del ángulo efectivo de la zona del interior del tubo en la que se produce la condensación laminar según Nusselt.

$$\mathcal{Y}_{m} = \pi - \left[ 5.06 \times 10^{-4} \frac{\text{J L } (\Delta T)^{3/4}}{\text{D}^{2.75}} \right]^{0.142}$$

J = grupo de propiedades físicas y gravedad.

$$J = \left[ \frac{k_{L}^{3} (f_{L} - f_{v}) g}{H_{L} f_{L}^{3} \lambda^{3}} \right]^{1/4}$$
  

$$G = \text{parámetro geométrico} = f(\mathcal{V}_{m})$$

Rizado por el efecto de arrastre del vapor.
 Rosson y Myers:

$$h_m = h_{\pi} + (h_0 - h_{\pi}) \frac{\Theta m}{\pi}$$

h = Coeficiente para la zona superior del tubo.

$$h_{o} = 0.31 \operatorname{Re}_{v}^{\alpha i z} \left[ \frac{k_{L}^{3} \lambda f_{L} (f_{L} - f_{v}) g}{\mathcal{M}_{L} D \Delta T} \right]^{74}$$

 $h_{\pi}$  = Coeficiente para la zona inferior del tubo.

$$h_{\pi} = \frac{\oint (k_{L}/D) \sqrt{8 \text{ Re}_{L}}}{5 + \frac{5}{Pr_{L}} (\ln 5Pr_{L} + 1)}$$





Flujo Laminar.



Flujo rizado u ondulado por el efecto de arrastre del vapor.



 $\bigcirc$ 

Flujo Anular.


Mapa de los tipos de flujo que pueden existir en la condensación dentro de tubos.



nétodo de Chaddock.



 $\Theta$ m= ángulo, medido desde el punto superior del perímetro interno del tubo, en el cual el coeficiente de condensación es igualal promedio aritmético de h<sub>o</sub> y h<sub>m</sub>.

$$\Theta_{\rm m} = 0.27 \, \text{WRe}_{v}^{0.1} \qquad \text{si} \qquad \frac{\operatorname{Re}_{v}^{0.4} \operatorname{Re}_{L}^{0.5}}{\operatorname{N}_{\rm Ga}} \left\langle 6.4 \times 10^{-5} \right\rangle$$
$$\Theta_{\rm m} = \frac{1.74 \times 10^{-5} \, \text{W} \, \text{N}_{\rm Ga}}{\left(\operatorname{Re}_{v} \operatorname{Re}_{L}\right)^{\frac{1}{2}}} \qquad \text{si} \qquad \frac{\operatorname{Re}_{v}^{0.4} \operatorname{Re}_{L}^{0.5}}{\operatorname{N}_{\rm Ga}} \right\rangle 6.4 \times 10^{-5}$$
$$\operatorname{N}_{\rm Ga} = \operatorname{Numero} \ de \ Galileo = \frac{\operatorname{D}^{5} \, g \, \mathcal{R} \, (\mathcal{R} - \mathcal{R})}{\mathcal{M}_{L}^{2}}$$
$$3. \quad \text{Flujo anular.}$$
$$\operatorname{Akers, Deans y Crosser.}$$

 $\frac{hD}{k} = 0.0265 Pr_{L} Re \qquad para Re > 5 \times 10^{4}$ 

 $\frac{hD}{k} = 5.03 \quad Pr Re \qquad para Re \langle 5 \times 10^4 \rangle$ 

$$Re = \frac{Ge D}{\mathcal{M}_{L}}$$

$$Ge = G_{L} + G_{V} \left[\frac{P_{L}}{P_{V}}\right]^{1/2}$$

A lo largo de este capítulo se mencionarán las características más notables de los métodos de diseño propuestos para cada ca so de la condensación, y para comparar su precisión se desarrolla rán usando datos de aparatos reales como punto de referencia. Sino se trata de un método de diseño sino de una correlación para calcular o corregir al coeficiente de condensación, se usará el método de cálculo ordinario que se describe más adelante. Por último, en caso de haber más operaciones además de la condensación, como desobrecalentamiento o subenfriamiento, se calcularán separa damente las áreas respectivas, usando el método de Bell para evaluar al coeficiente de película del fluído de la coraza.

1.) Método de cálculo ordinario.

Datos de condiciones de operación necesarios: gastos, tempea. raturas de entrada y de salida, propiedades físicas de los flui dos, presión de operación, caída de presión permisible y factores de ensuciamiento permisibles.

Cálculo de la carga térmica Q, por balance de calor. b.

- Cálculo de la diferencia de temperatura verdadera o balancea c. da  $\Delta T$ .
- A partir del tipo de fluídos que intervienen y mediante da-d. tos de la literatura, suponer un coeficiente global de transferencia de calor, U..
- Cálculo del área supuesta inicial, A\*: e.

$$A^* = \frac{Q}{U_A^* \Delta T}$$

f.

Selección de las dimensiones de la tubería:

L<sub>+</sub> = Longitud del tubo.

do, di= Diámetros externo e interno del tubo.

- P<sub>t</sub> = Espaciado entre los tubos.
- C' = Claro entre los tubos.
- a' = Area del tubo/longitud de tubo.
- a, = Area de flujo por tubo.

Arreglo de los tubos.

g. Cálculo del número aproximado de tubos, Nt:

$$N_t^* = \frac{A^*}{a^* L_t}$$

h. Selección de: diámetro interno de la coraza (D<sub>is</sub>), número real de tubos (N<sub>t</sub>), número de pasos de tubos (N<sub>p</sub>), espaciado (B)-y corte (l<sub>c</sub>/D<sub>is</sub>) de los deflectores.

i. Cálculo del área de transferencia real, A.

$$A = N_t L_t a'$$

j. Cálculo del coeficiente global de transferencia térmica real

$$\mathbf{U}_{\mathbf{d}} = \frac{\mathbf{Q}}{\mathbf{A} \ \Delta \mathbf{T}}$$

 k. Célculo de los coeficientes térmicos de película de ambos fluídos (h<sub>o</sub>, h<sub>io</sub>), usando las correlaciones adecuadas.

 Cálculo del coeficiente global limpio de transferencia térmi ca, U.:

$$U_{c} = \frac{(h_{o})(h_{io})}{h_{o} + h_{io}}$$

m. Cálculo del factor de obstrucción o ensuciamiento, R<sub>d</sub>:

$$R_{d} = \frac{U_{c} - U_{d}}{(U_{c})(U_{d})}$$

n. Si el factor R<sub>d</sub> calculado es mayor o igual que el permisible,

significa que el cambiador de calor es térmicamente aceptable en su funcionamiento. En caso contrario, se debe aumentar el área o la turbulencia de los fluídos.

## 2.) Método de diseño de Gilmour (8).

Establece que el calor que se intercambia durante la opera--ción debe transmitirse a través de diversas resistencias que son representadas por las siguientes zonas o capas: la película del -fluído de la coraza, las capas de suciedad que existen dentro y -fuera de la pared del tubo, la pared metálica del tubo, y la película del fluído dentro de los tubos. Cada una de estas resisten--cias térmicas puede ser evaluada en forma de reciproco del coefi-ciente de película de cada capa, o también como fracción de la diferencia media de temperatura entre los dos fluídos. Si la suma de las resistencias es mayor que la diferencia media de temperatura,es indicio de que el cambiador de calor tiene una área demasiado pequeña para transferir la carga térmica. En cambio, si la suma de las resistencias fuese menor que la diferencia verdadera de temperatura, significaría que el cambiador de calor tiene área de sobra para efectuar la operación. De lo anterior se induce que el diseño óptimo debe pugnar por obtener una suma de resistencias igual o -muy ligeramente menor que la diferencia media de temperatura.

Sobre esta base, Gilmour ideó un método en el cual evalúa separadamente la resistencia de cada película o capa antes mencionadas. El cálculo de cada resistencia se hace con el producto de los siguientes factores:  $F_p$  (factor de propiedades físicas correspondientes a cada capa),  $F_w$  (factor de trabajo, en función de las con diciones de operación a la entrada y a la salida: gastos, tempera-

Fluido fuera de los tubos



La carga térmica:

$$Q = U_A A \Delta T$$

se transmite a través de:

Q	= $h_0 A \Delta T_0 =$	$h_s \wedge \Delta T_s =$	$h_w \land \bigtriangleup T_w = 1$	h <sub>i</sub> A $\Delta T_i$
	Película de	Capa de	Pared metá-	Película del
	fluído fue-	suciedad	lica del	fluído dentro
	ra de los -	dentro y	tubo.	de los tubos.
	tubos.	fuera de		

los tubos.

 $\Delta T = \frac{1}{U_{d}} \frac{Q}{A} = \frac{Q}{A} \left[ \frac{1}{h_{o}} + \frac{1}{h_{i}} + \frac{1}{h_{w}} + \frac{1}{h_{s}} \right]$ 

 $\Delta T = \Delta T_{o} + \Delta T_{i} + \Delta T_{w} + \Delta T_{s}$ 

por lo tanto, las resistencias (recíprocos de los coeficientes de película) son proporcionales o equivalentes a las caídas de temp<u>e</u> ratura. Se pueden estimar en forma fraccionada:

 $1 = (\Delta T_{o} / \Delta T) + (\Delta T_{i} / \Delta T) + (\Delta T_{w} / \Delta T) + (\Delta T_{s} / \Delta T)$ 

turas y calor latente, si hay cambio de fase),  $\mathbf{F}_{m}$  (factor mecánico que depende de variables y dimensiones del cambiador de calor) y  $\mathbf{F}_{n}$ , el factor numérico, que es una constante convencional según se trate de fluídos líquidos o gaseosos, o según el arreglo de -los tubos.

Los productos de estos factores equivalen, en forma fraccionaria, a la magnitud de la resistencia de cada región o capa. Alestar representadas como fracciones, se infiere que la suma de -los cuatro productos (P.F.) resultantes debe ser igual o ligera-mente menor que 1.0 para que un cambiador de calor se considere bien diseñado.

Para utilizar este método se suele comenzar suponiendo a uncambiador de calor con sus dimensiones y características ya deter minadas y, a partir de ellas, aplicando la metodología de cálculo mencionada antes, verificar si es adecuado para la operación o si debe ser modificado en algunas de sus variables. En caso de que el cambiador sea aceptable, se puede calcular el coeficiente global de transferencia térmica  $U_d$ , y también es posible evaluar a los coeficientes de película, dividiendo al coeficiente global  $U_d$ entre la fracción (P.F.) de la resistencia del fluído respectivo.

El cómputo correspondiente al fluído condensante se funda en las ecuaciones de Musselt, calculando las cargas de condensado co mo sugiere Kern, excepto en el caso de los condensadores horizontales con el vapor en la coraza, para el cual se usa la siguiente carga de condensado:

$$G_{o} = \frac{W}{2 (N_{c})(L_{t})}$$

N<sub>c</sub>= Número de tubos en la hilera central vertical del banco de tu bos. Arreglo de los tubos:

Cuadrado  $N_c = N_{to}$ Triangular  $N_c = (N_{to})/(0.75)^{\frac{1}{2}}$ Cuadrado rotado  $N_c = (2)^{\frac{1}{2}}(N_{to})$ 

Nto= Número de tubos en la hilera central horizontal.

$$N_{to} = \frac{(D_{otl}) - 2(P_t - d_o)}{P_t} - 1$$

Dotl= Diámetro del perímetro límite externo del banco de tubos.

3.) Método de diseño de Lord, Minton y Sleusser (13).

Basado en el mismo principio que el método de Gilmour, tiene algunas diferencias en los factores numéricos y en las unidades de la temperatura (exclusivamente centígrados). Por lo demás, eldesarrollo de los cálculos en este método es el mismo que propone Gilmour.

4.) Método de diseño de Abe Devore (7).

Introduce el concepto de 'número de corrientes de condensado'  $(n_s)$  que se calcula en función del número y arreglo de los tubos. Este número de corrientes de condensado es utilizado para evaluar la carga de condensado en lugar del número de tubos. También presenta, para banco de tubos horizontal, a un factor de correcciónpor turbulencia para el coeficiente de condensación, al que compu ta con las ecuaciones de Nusselt. El factor de corrección se calcula a partir del número de corrientes de condensado, el número de tubos y el tipo de sustancia que se condensa. Incluye algunasgráficas y nomogramas que facilitan los cálculos.



Nomograma para evaluar el factor de corrección por turbulencia en condensación horizontal fuera de un banco de tubos. (Método de Abe Devore).

En este caso se requiere calcular el área de un condensador para un vapor sobrecalentado de propileno, el cual sele del aparato como líquido saturado.

Condiciones de operación:

Coraza: Propileno Entrada Vapor: 313200 lb/h Temperatura: 189°F Presión : 274.7 psia. Salida Líquido: 813200 lb/h Temperatura: 110°F Presión: 265.7 psia. Resistencia de ensuciamiento: 0.001 Tubos: Agua. Entrada Líquido: 9183333 lb/h Temperatura: 90°F

Salida Líquido: 9183333 lb/h Temperatura: 105 °F

0.003

Propiedades físicas del propileno (P.M.=42.07)

Vapor a 150 °F. Viscosidad:  $M_v = 0.0279 \text{ lb/(h)(pie)}$ Calor esp.:  $Cp_v = 0.566 \text{ BTU/(lb)(°F)}$ Cond.térm.:  $k_v = 0.0161 \text{ BTU/(pie)(h)(°F)}$ 

 Líquido a 105 ° F
 Líquido a 110 ° F

 Viscosidad:  $\mu_L = 0.2275$  lb/(h)(pie)
 0.2303

 Cond.térm.:  $k_{\perp} = 0.057$  BTU/(pie)(h)(°F)
 0.0563

 Densidad :  $f_L = 32.2$  lb/(pie)<sup>3</sup>
 32.15

 Calor específico : Cp\_
 0.6959 BTU/N°F

 Tensión superf.: C = 4.748 x 10<sup>4</sup> lbf/pie

Características del condensador.

Posición: Horizontal Número de corazas: 6 Arreglo de las corazas: 2 serie - 3 paralelo. Flujo en la coraza: Dividido y de lado a lado. Diám. interno de la coraza; D<sub>is</sub>= 57 plg. Diám. del perímetro límite ext. del banco de tubos, D<sub>ot1</sub>=56 plg. Espaciado entre mamparas, B= 25 plg. Corte de la ventana de la mampara,  $l_c/D_{is} = 0.25$ Altura de la ventana de la mampara, 1<sub>c</sub> = 14.25 plg. Tolerancia entre la mampara y la coraza,  $\delta_{sb} = 0.3$  plg. Número de tubos,  $N_t = 1495$ Longitud de tubos, L<sub>+</sub>= 40 pies. Diám. ext. del tubo, d<sub>o</sub> = 1 plg., 14 BWG Diám. int. del tubo, d<sub>i</sub> = 0.834 plg. Area de flujo por tubo, a<sub>t</sub> = 0.546 plg<sup>2</sup> Area de transf. por pie lineal de tubo, a'=0.2618(pie)<sup>2</sup>/pie Espaciado entre tubos, P<sub>t</sub> = 1.25 plg, > Espaciado entre tubos, paralelo al flujo,  $P_p = 1.082$  plg. Número de pasos en los tubos,  $N_p = 2$ Area por coraza: A'=Lt Nt a' = 15655.6 pies<sup>2</sup> Area real total, A = 6 A' = 93933.84 pies<sup>2</sup>

Diagrama de una unidad de condensadores con arreglo 2 serie - 3 paralelo y con flujo dividido en la coraza.



Cálculo de la carga térmica, Q:  
desobrecalentamiento  

$$q_d = W Cp \Delta T_v = (813200)(0.566)(189 - 110) = 36368360 BTU/h$$
  
condensación  
 $q_c = W \lambda_{vap} = (813200) (124.67) = 101381640 BTU/h$   
 $Q = q_d + q_c = 137750000 BTU/h$ 

Cálculo de la diferencia balanceada de temperatura, $\Delta T$ . Temperatura del agua de enfriamiento después del desobrecalentamiento, t': :

 $t_2' = t_1 + \frac{q_c}{M C_P'} = 90 + \frac{101381640}{(9183333)(1.0)} = 101 ° F$ 

Desobrecalentamiento 110 °F - 101 °F = 9 °F

 $189 \, {}^{\circ}F - 105 \, {}^{\circ}F = 84 \, {}^{\circ}F \qquad 110 \, {}^{\circ}F - 101 \, {}^{\circ}F = 9 \, {}^{\circ}F$  $110 \ ^{\circ}F - 90 \ ^{\circ}F = 20 \ ^{\circ}F$ 

Condensación

 $\Delta T_{c} = \frac{20 - 9}{\ln(20/9)} = 13.77 \text{ °F}$  $\Delta T_{d} = \frac{84 - 9}{\ln(84/9)} = 33.57 \ ^{\circ}F$ 

$$\frac{q_{d}}{\Delta T_{d}} = \frac{36368360}{33.57} = 1083358.9$$

$$q_{e} = 101381640$$

$$\Delta T_{c} = ----= 7362501$$

 $\Delta T = \frac{Q}{(q_d/\Delta T_d) + (q_c/\Delta T_c)} = \frac{137750000}{1083358.9 + 7362501} = 16.3 \text{ °F}$ 

Cálculo del coeficiente de película del agua dentro de los tubos, hio.

Area total de flujo dentro de los tubos, A<sub>t</sub>:

$$A_t = \frac{N_t a_t}{144 N_p} = \frac{(1495)(0.546)}{144 (2)} = 2.83 \text{ pies}^2$$

Gasto de agua por coraza (3 corrientes paralelas)

$$M' = \frac{M}{3} = \frac{9183333}{3} = 3061111.0 \ lb/h$$

Masa velocidad del agua dentro de los tubos, G<sub>t</sub>:

$$G_t = \frac{M'}{A_t} = \frac{3061111}{2.83} = 1081644.6 \ lb/(h)(pie)^2$$

Velocidad del agua dentro de los tubos, V<sub>t</sub>:

$$V_t = \frac{G_t}{3600 f_{h_0}} = \frac{1081644.6}{3600 (62.3)} = 4.8 \text{ pie/seg}$$

Temperatura promedio del agua, t:

$$\bar{t} = \frac{t_1 + t_2}{2} = \frac{90 + 105}{2} = 97.5 \, {}^{\circ}F$$

Coeficiente de película, h<sub>i</sub> (Kern, fig. 25):

 $h_i = 1180 (0.94) = 1109.2$ 

h<sub>io</sub> = 1109.2 (di/do) = 1109.2 (0.834) = 925.0 BTU/h(°F)pie<sup>2</sup>

Cálculo del coeficiente de película del vapor en la coraza durante el desobrecalentamiento. (Método Bell).

$$N_{c} = \frac{D_{is} \left[1 - 2(l_{c}/D_{is})\right]}{p_{p}} = \frac{57(1 - 2(0.25))}{1.082} = 26.34$$

$$X = \frac{D_{is} - 2(1_c)}{D_{o+1}} = \frac{57 - 2(14.25)}{56} = 0.5089$$

 $F_{c} = \frac{1}{\pi} \left[ \pi + 2(X) \operatorname{sen}(\cos^{-1} X) - 2 \cos^{-1} X \right] =$  $F_{c} = \frac{1}{\pi} \left[ \pi + 2(0.5089) \operatorname{sen}(\cos^{-1} 0.5089) - 2 \cos^{-1} 0.5089 \right] = 0.618$ 

En radianes

$$N_{cw} = 0.8 (1_c/p_p) = 0.8 (14.25/1.082) = 10.53$$

$$S_{m} = B \left[ D_{1s} - D_{0t1} + \frac{D_{0t1} - d_{0}}{P_{t}} (P_{t} - d_{0}) \right] =$$

$$S_{m} = 25 \left[ 57 - 56 + \frac{56 - 1}{1.25} (1.25 - 1) \right] = 300 \text{ plg}^{2}$$

$$F_{bp} = \frac{(D_{1s} - D_{0t1})^{B}}{S_{m}} = \frac{(57 - 56) 25}{300} = 0.0833$$

$$S_{tb} = 0.0245 \ d_{0} \ N_{t} (1+F_{c}) = 0.0245(1.0)(1495)(1+0.618) = 59.29 \text{ plg}^{2}$$

$$S_{sb} = \frac{D_{1s}}{2} \left[ \left[ \mathbf{T} - \cos^{-1}(1 - 2(1_{c}/D_{1s})) \right] \right] =$$

$$S_{sb} = \frac{57(0.3)}{2} \left[ \left[ \mathbf{T} - \cos^{-1}(1 - 2(0.25)) \right] = 17.9 \text{ plg}^{2}$$

$$S_{wg} = \frac{D_{1s}^{4}}{4} \left[ \cos^{-1}(1-2(1_{c}/D_{1s})) - (1-2(1_{c}/D_{1s})) \sqrt{1-(1-2(1_{c}/D_{1s}))^{5}} \right] =$$

$$S_{wg} = \frac{0.52}{4} \left[ \cos^{-1}(1-2(0.25)) - (1-2(0.25)) \sqrt{1-(1-2(0.25))^{7}} \right] = 498.8 \text{ plg}^{2}$$

$$S_{wf} = \frac{N_{t}}{8} (1-F_{c}) \mathbf{T} \ d_{0} = \frac{1495}{8} (1-0.618) \mathbf{T} (1.0) = 223.8 \text{ plg}^{2}$$

$$S_{w} = S_{wg} - S_{wt} = 498.8 - 223.8 = 275.0 \text{ plg}^{2}$$

$$Gasto de vapor en cada coraza (Arreglo 2 serie- 3 paralelo, flujo dividido)$$

$$W' = \frac{W}{6} = \frac{813200}{6} = 135533.33 \text{ lb/h}$$

$$Re = \frac{12 W' \ do}{\mathcal{A} \cdot S_{m}} = \frac{12(135533.33)(1.0)}{(0.0279)(300)} = 194313$$

$$J_{H} = 0.003 \qquad \text{Fig. 10.19 Perry.}$$

$$h' = \frac{144 \ J_{H} \ CP_{V} \ W'} \left[ \frac{k_{V}}{p_{V} \ M} \right] \left[ \frac{0.016}{(0.566)(0.0279)} \right]^{H_{3}} (1.0) = 111.4$$

Factores de corrección:

 $J_c = 1.0$ Fig. 10.20Perry $J_1 = 0.75$ Fig. 10.21" $J_b = 0.96$ Fig. 10.22"

Coeficiente de película corregido para el vapor:

$$h_{o} = h' J_{c} J_{1} J_{b} = (111.4)(1.0)(0.75)(0.96) = 80.24 \text{ BTU/h(°F)pie}^{2}$$
Area limpia de desobrecalentamiento, A<sub>des</sub>:
$$Uc_{des} = \left[\frac{1}{h_{io}} + \frac{1}{h_{o}}\right]^{-1} = \left[\frac{1}{925} + \frac{1}{80.24}\right]^{-1} = 73.8$$

$$\mathbf{A}_{des} = \frac{q_d}{U_{c_{des}} \Delta T_d} = \frac{36368360}{(73.8)(33.57)} = 14672 \text{ pies}^2$$

Cálculo del coeficiente y el área de condensación.

a.) Nusselt.

$$G_{0} = \frac{W'}{L_{t} N_{t}^{2/3}} = \frac{135533.3}{(40/2) (1495)^{2/3}} = 51.83 \text{ lb/h(pie)}$$

Suponer: h<sub>c</sub> = 175 Temperatura de la pared, t<sub>w</sub>:

$$t_w = t + \frac{h_c}{h_c + h_{10}} (T_v - t) = 98 + \frac{175}{175 + 925} (110 - 98) = 100$$
 °F

Temperatura de la película de condensado:  $T_{f} = \frac{T_{v} + t_{w}}{2} = \frac{110 + 100}{2} = 105 \text{ °F}$ 

Propiedades físicas del condensado a 105 °F:

$$\mathcal{M} = 0.2275 \text{ lb/h(pie)}$$
  
 $k = 0.057 \text{ BTU/pie(h) °F}$   
 $\mathcal{J} = 32.2 \text{ lb/pie}^3$   
 $g = 4.18 \times 10^8 \text{ pie/(h)}^2$ 

$$h_{c} = 0.945 \left[ \frac{k^{3} \rho^{2} g}{\mu G_{o}} \right]^{V_{5}} = 0.945 \left[ \frac{(0.057)^{3} (32.2)^{2} (4.18 \times 10^{8})}{(0.2275)(51.83)} \right]^{V_{5}} = 179.2$$

44

Area limpia de condensación, A<sub>cond</sub> :

$$U_{c_{cond}} = \left[\frac{1}{h_{io}} + \frac{1}{h_{c}}\right]^{-1} = \left[\frac{1}{925} + \frac{1}{179.2}\right]^{-1} = 150.1$$

$$A_{cond} = \frac{q_{c}}{U_{c_{cond}} \Delta T_{c}} = \frac{101381640}{(150.1)(13.77)} = 49050.6 \text{ pies}^{2}$$

b.) Nusselt corregido por el número de Ohnesorge (Henderson).

$$N_{Oh} = \frac{\mathcal{M}}{(\mathcal{P} D_{0} \mathbf{g}_{c} \mathbf{f}^{-})^{\frac{1}{2}}} = \frac{0.227}{[(32.2)(0.083)(4.18 \times 10^{8})(4.748 \times 10^{4})]^{\frac{1}{2}}} = N_{Oh} = 3.113 \times 10^{-4}$$

$$h_{c_{corr}} = h_{Nuss} (0.057) N_{Oh}^{-0.313} = (179.2)(0.057)(3.113\times10^{-4})^{-0.313} = h_{c_{corr}} = 207.6$$
Area limpia de condensación,  $A_{cond}$ :
$$U_{c_{cond}} = \left[\frac{1}{925} + \frac{1}{207.6}\right]^{-1} = 169.5$$

$$A_{cond} = \frac{101381640}{(169.5)(13.77)} = 43424.3 \text{ pies}^{2}$$
c.) Nusselt corregido por Peck y Reddie.
$$h_{c} = h_{Nuss} \left[ 0.0206 \left(\frac{\lambda}{K} \frac{\mathcal{M}}{K} \frac{\gamma}{2} + 0.79\right] \right]$$

$$\Delta T_{f} = T_{f} - t_{w} = 105 - 100 = 5 ^{\circ} F$$

$$h_{c} = 179.2 \left[ 0.0206 \left( \frac{(124.67)(0.227)}{(0.057)(5)} \right)^{\frac{1}{2}} + 0.79 \right] = 178.3$$

$$U_{c_{cond}} = \left[ \frac{1}{925} + \frac{1}{178.3} \right]^{-1} = 149.48$$

$$A_{cond} = \frac{101381640}{(149.48)13.77} = 49251.3 \text{ pies}^{2}$$

d.) Método de Gilmour.

d.1) Ecuaciones para el agua dentro de los tubos:

$$F_{n} = 2.62$$

$$F_{n} = \frac{z_{i}^{a,4i}(P.M.)_{i}^{2/4}}{(Sg_{\circ_{i}})^{8/4}}$$

$$W_{i} = \frac{M'}{1000} = \frac{\text{miles de lb}}{h}$$

$$W_{i} = \frac{W_{i}^{\circ.2} \Delta t}{h}$$

$$\Delta t = t_{2}' - t_{1} = {}^{\circ}F$$

$$\Delta T = \Delta T_{c} = {}^{\circ}F$$

$$F_{m} = \frac{d_{i}^{0.8}}{n^{0.2} L}$$

$$L = L_{t} N_{p} = \text{pies}$$

$$n = N_{t}/N_{p}$$

d.2) Ecuaciones para el condensado en la coraza, posición horizontal.  $F_{n} = 4.75$   $z_{o} = z_{L} = cps.$   $F_{p} = \frac{(P \cdot M \cdot \int_{0}^{1/3} (z_{o})^{1/3}}{Sg_{o}^{2} cp_{o}}$   $F_{w} = \frac{W_{o}^{4/5} \lambda}{\Delta T}$   $F_{m} = \left[\frac{n^{115} L^{4/3} d_{o}}{N_{o}^{4(17)}}\right]^{-1}$ 

d.3) Ecuaciones para la pared metálica.

 $F_{n} = 159$   $F_{p} = Cp_{i}/k_{w}$   $F_{w} = \frac{W_{i} \Delta t}{\Delta T}$   $F_{m} = \frac{d_{o} - d_{i}}{n d_{o} L}$   $Cp_{i} = Cp_{u_{k}o} = BTU/1b ° F$   $k_{w} = Cond. térmica de la pared metálica. (BTU/h °F pie)$ 

d.4) Ecuaciones para la película de suciedad.

 $F_{n} = 3820$   $F_{w} = \frac{W_{i} \Delta t}{\Delta T}$   $F_{p} = Cp_{i} (R_{d})$   $F_{m} = (n d_{0} L)^{-1}$ 

				46			
	Método	de	Gilmour	(Vapor simple)			
	Tubos		Coraza	Pared	Ensu	uciamiento	
Fn	2.62		4.75	159		3820	
<sup>z</sup> i	0.70	<sup>z</sup> o	0.094	k <sub>w</sub> 63	R <sub>d</sub>	0.004	
PMi	18.0	PMo	42.07				
Sgi	0.994	Sgo	0.519				
Cpi	1.00	Cpo	0.696				
Fp	1.618		8.435	0.0158		0.004	
Wi	3061.1	w <sub>o</sub>	271.06				
∆t	11	λ	124.67				
ΔT	13.77						
Fw	3.977	1	5882.3	2445.3		2445.3	
d <sub>i</sub>	0.834	a <sub>o</sub>	1.0				
n	747.5	Np	2				
L	80						
F <sub>m</sub> 2	.878 <b>x10<sup>-3</sup></b>	1.	563x10-	2.776x10 <sup>-6</sup>	1	1.672x10 <sup>-5</sup>	
Prod	luctos de	los	factores	$\mathbf{s} = \mathbf{F}_{\mathbf{n}} \mathbf{x} \mathbf{F}_{\mathbf{p}} \mathbf{x} \mathbf{F}_{\mathbf{v}}$	, x F <sub>m</sub>	= P.F.	
P.F.	0.0485		0.994	0.0170		0.624	
Suma	a de los p	rodu	actos= 1.	.683			

Según las bases de este método, una suma de productos mayor que 1.0 indica que el cambiador de calor propuesto no tiene el área suficiente para efectuar la operación. Con el propósito de evaluar el área mínima que se puede obtener con este método se disminuirá el factor mecánico  $(F_m)$ , que es el único que varía con el cambio de dimensiones dol aparato, aumentando el número de tubos (n), hasta que la suma de los productos sea igual o ligeramente menor que 1.0.

Suponer:  $N_t = 2450$ 

$$n = \frac{2450}{2} = 1225$$

Cálculo del factor mecánico:

	Tubos		Coraza	Pared	Ensuciamiento
ª,	0.834	d <sub>o</sub>	1.0		
n	1225	Np	2		
L	80				
Fm	0.0026	8.8	329x 10 <sup>-1</sup>	1.69 x 10	• 1.02 x 10 <sup>-5</sup>
P.F.	0.0438		.5618	0.0104	0.3811
Suma d	e los pro	ducto	s = 0.997		

Coeficiente global de diseño, U<sub>d</sub>:

$$\mathbb{U}_{d} = \frac{q_{c}}{A_{calc} \Delta T_{c}} = \frac{101381640}{(76969.2)(13.77)} = 95.65$$

Coeficientes de película:

$$h_{io} = \frac{U_d}{(P.F.)_{tubos}} \frac{d_i}{d_o} = \frac{(95.65)(0.834)}{(0.0438)(1.0)} = 1821.3$$

$$h_c = \frac{U_d}{(P.F.)_{coraza}} = \frac{95.65}{0.5618} = 170.25$$

Area limpia de condensación, Acond:

$$U_{c} = \left[\frac{1}{h_{io}} + \frac{1}{h_{c}}\right]^{-1} = \left[\frac{1}{1821 \cdot 3} + \frac{1}{170 \cdot 25}\right]^{-1} = 155 \cdot 7$$

 $A_{cond} = \frac{101381640}{(155.7) (13.77)} = 47286.45 \text{ pies}^2$ 

e.) Método de Lord, Minton y Sleusser.

Se usan las mismas correlaciones que en el método de Gilmour para calcular los factores, con las siguientes variaciones: Para el lado de los tubos:

 $[\Delta T] = [°C]$ 

Para el lado de la coraza:

 $F_n = 2.64$ 

 $F_{n} = 10.43$ 

Para la pared metálica: F<sub>n</sub> = 88

$$F_w = \frac{W_o \lambda}{\Delta T}$$

Cálculos:

	Tubos		Coraza	Pared	Ensuciamiento
Fn	10.43		2.64	88	2120
Fp	1.618		8.435	0.0158	0.004
Wi	3061.1	Wo	271.06		
Δt	6.1	٦	124.67		
∆т	7.65				
Fw	3.977	28	3588.2	4417.4	4417.4
F <sub>m</sub> 2	2.878x10 <sup>-3</sup>	1.5	563x10 <sup>-6</sup>	2.776x10 <sup>-6</sup>	1.672x10 <sup>-5</sup>
P.F.	0.1876	0.	.9950	0.0170	0.626
Suma	de los pr	oduct	tos = 1.82	5	

Se procede a aumentar el área de transferencia en la misma forma que en el método de Gilmour y por las mismas razones. Suponer: N<sub>t</sub> = 2750

 $n = N_t / N_p = (2750)/2 = 1375$ 

Para el ensuciamiento:

$$\mathbf{F}_{n} = 2120$$
$$\mathbf{F}_{w} = \frac{\mathbf{W}_{o} \boldsymbol{\lambda}}{\boldsymbol{\Delta}^{T}}$$

Cálculo del factor mecánico:

Ensuciamiento Pared Coraza Tubos 1375 d 1.0 n 0.834 N<sub>p</sub> 2 d. 80 L F 0.0025 7.729x 10<sup>-7</sup> 1.509x10<sup>-6</sup> 9.09x10<sup>-6</sup> P.F. 0.1677 0.4920 0.0092 0.3405 Suma de los productos = 1.00 Area calculada = A<sub>calc</sub> = 3 N<sub>t</sub> L<sub>t</sub> a'=3(2750)(40)(0.2618) =  $A_{calc} = 86394.0 \text{ pies}^2$ Coeficiente global de diseño, U<sub>d</sub>:  $U_{d} = \frac{q_{c}}{A_{colo} \Delta T_{c}} = \frac{101381640}{(86394.0)(13.77)} = 85.22$ Coeficientes de película:  $h_{i0} = \frac{U_d}{(P.F.)_{tubes}} \frac{d_i}{d_s} = \frac{(85.22)(0.834)}{(0.1677)(1.0)} = 423.8$  $h_c = \frac{U_d}{(P.F.)} = \frac{85.22}{0.4920} = 173.2$ Area limpia de condensación, A cond:  $U_{c} = \begin{bmatrix} \frac{1}{h_{10}} + \frac{1}{h_{c}} \end{bmatrix}^{-1} = \begin{bmatrix} \frac{1}{423.8} + \frac{1}{173.2} \end{bmatrix}^{-1} = 122.9$  $A_{cond} = \frac{101381640}{(122.9)(13.77)} = 59906.4 \text{ pies}^2$ 

f.) Método de Abe Devore.

Número de corrientes de condensado, n:

(Arreglo triangular rotado)

$$n_s = 1.022 N_t^{0.519} = 1.022 (1495)^{0.519} = 45.4$$

Carga del condensado:

$$G_0 = \frac{W'}{L_t n_s} = \frac{(813200/3)}{(40)(45.4)} = 149.26$$

Coeficiente de condensación (Nusselt):

$$h_{c} = 0.945 \left[ \frac{k^{3} \rho^{2} g}{\mu_{G_{o}}} \right]^{1/3} = 0.945 \left[ \frac{(0.057)^{3} (32.2)^{2} (4.18 \times 10^{8})}{(0.227) (149.26)} \right]^{1/3} = 125.9$$

Número promedio de tubos, N<sub>a</sub>:

$$N_a = \frac{N_t}{n_s} = \frac{1495}{45.4} = 32.9$$

Factor de corrección por turbulencia, C<sub>n</sub>:

$$C_n^{4/3} = 3.0$$
 Fig. 6 Artículo de Abe Devore.  
 $C_n = 2.279$ 

Coeficiente de condensación corregido:  $\cdot$ h<sub>c</sub>' = C<sub>n</sub> h<sub>c</sub> = (2.279)(125.9)= 287.0

Area limpia de condensación, Acond:

$$U_{c} = \left[\frac{1}{h_{io}} + \frac{1}{h_{c}}\right]^{-1} = \left[\frac{1}{925} + \frac{1}{287}\right]^{-1} = 219.03$$

 $A_{\text{cond}} = \frac{101381640}{(219.03)(13.77)} = 33612.7 \text{ pies}^2$ 

Para calcular el área total del condensador, integrando las áreas de desobrecalentamiento y de condensación, se usarán les siguientes ecuaciones:

7-1

Coeficiente limpio global balanceado, U.:

$$U_{desob} \stackrel{A_{desob}}{\rightarrow} U_{cond} \stackrel{A_{cond}}{\rightarrow} U_{cond}$$

Coeficiente global de diseño, U<sub>d</sub>:

$$v_{d} = \left[ \frac{1}{v_{c}} + R_{d} \text{ (permisible)} \right]$$

Area total de transferencia calculada, A:

$$A = \frac{Q}{U_d \Delta T}$$

La precisión de cada método de cálculo se estimará como sigue:

%

Area real

Udesob=73.8	Area real total = 93933.8 pies
Adesob= 14672 pies <sup>2</sup>	$R_d$ (permisible) = 0.004
Q = 1.3775 x 10 <sup>°</sup> BTU/h	$\Delta T = 16.3 F$

	Método:	Nusselt	Nusselt corr. Ohnesorge	Nuss. corr. Peck-Reddie	Gilmour	Devore	Lord, Minton Sleusser.
	Ucond	150.1	169.5	149.5	155.7	219.0	122.9
	Acond	49050.6	43424.3	49251.3	47286.4	33612.7	59906.4
20	U <sub>c</sub>	132.5	145.3	132.1	136.3	174.9	113.2
	Ud	86.6	91.9	86.4	88.2	102.9	77.9
	Acalc	97568.7	91953.0	97772.7	95803.4	82122.3	108431.8
	%precis.	103.8	97.9	104.0	101.9	87.4	115.4

III.2) CONDENSACION DE UNA MEZCLA DE VAPORES CUYO CONDENSADO ES MISCIBLE (MULTICOLPONENTES).

Se han señalado ya las características que distinguen a este caso de la condensación del tipo de condensación de un vapor simple. En los métodos de cálculo de esta clase de condensadores --existe la tendencia a simplificar el análisis de la operación, -tratándola solamente desde el punto de vista térmico, para lo cual se suele sobrevalorar la magnitud de las resistencias térmicas correspondientes al líquido formado y al vapor remanente.

Los métodos que se probarán en el ejemplo numérico de este sección son los siguientes:

Kern .- Propone una secuencia de cálculos para construir la cur va de condensación (carga térmica vs. temperatura) que sirve para obtener la diferencia de temperatura balanceada. Para compensar a las diversas resistencias que aparecen en este tipo de condensa-ción, calcula una área adicional en función del calor sensible de el líquido condensado. También usa a este calor sensible relacionándolo con la carga térmica total en forma de porcentaje, el --cual recibe el nombre de 'sumergencia', para conocer al número de tubos sumergidos en el condensado, los que no deben considerarsepara calcular la carga de condensado.

El coeficiente de condensación se evalúa con la ecuación de-Nusselt, usando las propiedades físicas del componente puro cuyopeso molecular sea el más cercano al peso molecular promedio de la mezcla.

Gilmour - Recomienda para esta clase de condensadores el mismo método que utilizó para los condensadores de vapores simples. Su-

giere especialmente la selección del condensador vertical con elvapor dentro de los tubos por sus muchas ventajas de operación ya mencionadas. También basa los cálculos en las propiedades físicas promedio de la mezcla.

Lord, Minton y Sleusser .- Aunque no proponen un procedimiento es pecífico para la condensación de vapores multicomponentes, se pue de probar este método por su analogía con el de Gilmour.

Gloyer .- Desarrolla un método de cálculo cuyo fundamento seasemeja parcialmente al de Gilmour. Es decir, calcula separadamen te un coeficiente efactivo de convección del vapor el cual, en -forma de resistencia, sirve para corregir a la diferencia de temperatura. El coeficiente de condensación se obtiene gráficamenteen función del número de Prandtl y el número de Reynolds del condensado. La construcción de esta gráfica está basada en el trabajo de Duckler que estudió principalmente los esfuerzos interfacia les en un flujo a dos fases en el que el líquido fluya en forma de película y el vapor tenga una velocidad mucho mayor. El cálculo de la carga de condensado está en función del número de tubosen la hilera central vertical.

Existen otros estudios que, aunque están relacionados con el tema, no ha sido posible probarlos con el ejemplo ilustrativo deeste trabajo; sin embargo, el prestigio de sus autores en el área de transferencia de calor, hace indispensable mencionarlos; estos estudios son:

Ward .- Para diseño de condensadores parciales de vapores multi componentes. Basándose en los belances del calor que se transfie-

re en el proceso (latente, sensible, total), deriva una correla-ción para calcular a un coeficiente efectivo de convección del va por, el cual representa una resistencia térmica adicional en el momento de evaluar al coeficiente global de transferencia de ca-lor. Usa la secuencia de cómputo propuesta por Kern para construir la curva de condensación (en este caso: masa de vapor condensa do vs. temperatura), de la cual se obtienen sus pendientes en varios puntos o temperaturas, para corregir al coeficiente de con-vección calculado ordinariamente. El coeficiente de condensaciónes evaluado con la ecuación de Musselt.

Bell y Ghaly .- Se basan en los razonamientos de Ward para encontrar una ecuación de diseño que, aunque diferente a la que derivó Ward, cumple con el mismo propósito de menospreciar a las re sistencias de tipo difusional compensándolas con una sobreestimación de las resistencias térmicas. Para lograr lo anterior, derivan una ecuación para integrar el área del condensador, en la que tiene injerencia el coeficiente de convección del vapor y la rela ción entre el calor sensible que es removido del vapor hacia el medio enfriante y la carga térmica total. Además, incluye varia-ciones a la ecuación de diseño para el caso en que el medio enfr<u>i</u> ante fluya en dos o más pasos.

Clement y Colver .- Observan el comportamiento en la condensación de mezclas de hidrocarburos ligeros en un condensador vertical.

Hacen pruebas con varias mezclas y con componentes puros, -con distintas presiones y composiciones. Concluyen que la presión de operación no tiene un efecto determinante en el desarrollo dela condensación; tanbién aseguran que las mezclas de hidrocarbu-- ros tienden a condensarse como lo harían los componentes puros, sin haber una influencia de la composición. Empíricamente, elaboran una correlación para calcular al coeficiente de condensaciónsobre tubos verticales, tanto para hidrocarburos ligeros puros, como para mezclas de ellos. Esta correlación es la siguiente:

$$\frac{\mathbf{h} \mathbf{x}}{\mathbf{k}} = 1.88 \mathbf{x} 10^{-1} \left[ \frac{\mathbf{x} \mathbf{g} \mathbf{k} \lambda}{\mathcal{H}_{\mathsf{L}} \mathbf{k} \Delta \mathbf{T}} \right]^{0.75}$$

x = distancia vertical que cae la película de condensado.

 $\Delta T = T_{\text{burbuja}} - t_{\text{pared}}$ 

Gráfica para localizar al factor  $\beta$ 

(Método de Gloyer).



(lb/h) de vapor a la entrada/(lb/h) vapor salida.

57



Gráfica para calcular al coeficiente de condensación en función de los números Re y Pr del condensado. (Método de Gloyer)

10 10

Re = 1.65

Cálculo del área de un condensador de una mezcla de vapores multicomponentes.

En el ejemplo ilustrativo de este caso se requiere condensar totalmente el vapor saturado de una gasolina, la cual debe salir del aparato en forma de líquido saturado.

Condiciones de operación.

Coraza : Gasolina Entrada Vapor: 1271228 lb/h Temperatura: 175 ° F Presión: 44.7 psia Salida Líquido: 1271228 lb/h Temperatura: 148 ° F Presión: 37.7 psia Resistencia por ensuciamiento: 0.002 Tubos : Agua Entrada Líquido: 7773880 lb/h Temperatura: 90 °F

Salida Líquido: 7773880 lb/h Temperatura: 115 °F

0.003

Propiedades físicas de la gasolina. (P.M.=75.12) Vapor a 162° F Viscosidad,  $\mu_v = 0.0084$  cps.= 0.0203 lb/pie(h) Calor específico, Cp<sub>v</sub>= 0.4704 BTU/(lb) °F Conductividad térmica, k<sub>v</sub>= 0.0114 BTU/(h)(pie) °F

Líquido a 162 F Viscosidad,  $\mu_{\rm L} = 0.1651$  cps.= 0.3995 lb/pie(h) Calor específico, Cp = 0.6049 BTU/(lb)° F Conductividad térmica, k<sub>L</sub> = 0.0528 BTU/(h)(pie)° F Gravedad específica, Sg. = 0.581 Calor latente promedio de vaporización,  $\lambda_{\rm v} = 138.3$  BTU/lb Características del condensador.

Posición: Horizontal.

Número de corazas: Ocho.

Arreglo de las corazas: 2 serie - 4 paralelo.

Flujo en la coraza: De lado a lado.

Diámetro interno de la coraza, D<sub>is</sub> = 46 plg.

Diám. del perímetro límite ext. del banco de tubos, D<sub>otl</sub>=43.75plg.

Espaciado entre mamparas, B = 25 plg.

Corte de la ventana de la mampara,  $l_c/D_{is} = 0.30$ 

Altura de la ventana de la mampara, 1<sub>c</sub> = 13.8 plg.

Número de tubos,  $N_t = 1312$ 

Longitud de tubos,  $L_{\pm} = 16$  pies.

Diám. ext. del tubo, d\_= 0.75 plg., 16 BWG

Diám. int. del tubo, d<sub>i</sub>= 0.62 plg.

Area de flujo por tubo,  $a_{\pm} = 0.302 \text{ plg}^2$ 

Area de transferencia/pie lineal de tubo, a'=0.1963(pie)<sup>2</sup>/pie.

Espaciado entre tubos,  $P_t = 1$  plg.

Número de pasos en los tubos,  $N_p = 2$ 

Area por coraza, A'=  $L_t N_t a' = 4120.73 pies^2$ 

Area real total de la unidad, A = 8 A' = 32965.8 pies<sup>2</sup>

Diagrama de una unidad de condensadores con arreglo

2 serie - 4 paralelo.



Cálculo de la carga térmica total, Q: Calor sensible del líquido, 91:  $q_1 = 0.5 \text{ W Cp}_1 \Delta T_{\text{lig}}$  $q_1 = 0.5 (1271228)(0.6049)(27) = 10381038 BTU/h$ Calor sensible del vapor, qu:  $q_v = 0.5 \ W \ Cp_v \ \Delta T_{vap}$  $q_v = 0.5 (1271228)(0.4704)(27) = 8072806.1 BTU/h$ Calor latente de condensación, q<sub>c</sub>:  $q_c = W \lambda$ q = 1271228 (138.36) = 175893160 BTU/h = 194347000 BTU/h  $Q = q_1 + q_v + q_c$ Cálculo del coeficiente de película del agua de enfriamiento dentro de los tubos, h<sub>io</sub>.  $A_{t} = \frac{N_{t} a_{t}}{144 N_{p}} = \frac{(1312)(0.302)}{144(2)} = 1.375 \text{ pies}^{2}$  $G_t = \frac{M!}{A_+} = \frac{7773880}{1.375} = 1412633.7 \ lb/(h)(pie)^2$  $\mathbf{v}_{t} = \frac{\mathbf{G}_{t}}{3600 \ R_{eo}} = \frac{1412633.7}{(3600)(62.3)} = 6.3 \text{ pie/seg}$  $\mathbf{\tilde{t}} = \frac{\mathbf{t}_1 + \mathbf{t}_2}{2} = \frac{90 + 115}{2} = 102.5 \cdot \mathbf{F}$  $h_{i} = 1480$ Fig. 25 Kern.

h<sub>io</sub> = h<sub>i</sub> (d<sub>i</sub>/d<sub>o</sub>) = 1480 (0.62/0.75) = 1223.4 BTU/h(°F) pie<sup>2</sup> a.) Método de Kern.

Cálculo de la diferencia de temperatura.

Debido a la carencia de datos acerca de la gasolina, se supondrá que la curva de condensación es una línea recta. Este recurso es recomendado por Gloyer para el caso de mezcla de hidrocarburos.

Gasolina		na	Agua		
T <sub>1</sub>	= 175	°F	$t_1 = 90  ^{\circ} F$		
T2	= 148	۰F	t <sub>2</sub> =115 °F		

LMTD	$(T_1 - t_2)$	$(T_2 - t_1)$	60 - 58	= 59 °F
	12	$(T_1 - t_2)$	ln (60/58)	
	111	$(T_2 - t_1)$		

Sumergencia, Smg:  $Smg = \frac{q_1}{Q} = \frac{10381038}{1.94347 \times 10^8} = 0.0534$ 

Tubos sin sumergir, Nt ':

 $N_t' = N_t (1 - Smg) = 1312(1 - 0.0534) = 1241.9$ 

Gasto de gasolina por coraza, W':

(Arreglo 4 paralelo)

$$W' = \frac{W}{4} = \frac{1271228}{4} = 317807$$
 lb/h

Carga de condensado, G.:

$$G_{0} = \frac{W'}{L_{t} (N_{t}')^{y_{s}}} = \frac{317807}{(16) (1242)^{2y_{s}}} = 171.9$$

Coeficiente de condensación,  $h_c$ :  $h_c = 0.945 \left[ \frac{k_1^3 \ \beta_1^2 \ g}{\ M_1 \ G_o} \right]^{V_3} = 0.945 \left[ \frac{(0.0528)^3 (35.55)^2 (4.18x10^6)}{(0.3995)(171.9)} \right]^{= 98.5}$ 

Area limpia de condensación, Acond':

$$U_{c} = \left[\frac{1}{h_{io}} + \frac{1}{h_{c}}\right]^{-1} = \left[\frac{1}{1123.4} + \frac{1}{98.5}\right]^{-1} = 91.16$$

$$A_{cond}^{\prime} = \frac{Q}{U_{c} \Delta T} = \frac{194347000}{(98.5)(59)} = 36134.3 \text{ pies}^{2}$$
Area adicional por calor sensible del líquido, As:

$$A'_{s} = A'_{cond}$$
 (Smg) = 36134.3 (0.0534) = 1929.5 pies

Area limpia total, A':

Coeficiente global limpio balanceado de transferencia de calor.

$$U_{c_{bal}} = \frac{Q}{A' \Delta T} = \frac{194347000}{(38063.8)(59)} = 86.5$$

Coeficiente global de diseño de transferencia de calor:

$$U_{d} = \left[\frac{1}{U_{c_{bal}}} + R_{d}\right]^{-1} = \left[\frac{1}{86.5} + 0.005\right]^{-1} = 60.4$$

Area total calculada:  

$$A_{calc} = \frac{Q}{U_d} \Delta T = \frac{194347000}{(60.4)(59)} = 54534 \text{ pies}^2$$

b.) Método de Gilmour.

Las ecuaciones y las dimensiones de las variables para el caso de condensación de mezcla de vapores cuyo condensado es homogéneo son exactamente iguales que en el caso de condensación de un vapor simple.

# Método de Gilmour (Multicomponentes)

	Tubos		Coraza		Pared		Ensuciamiento
Fn	2.62		4.75		159		3820
z <sub>i</sub>	0.362	zo	0.1651	k <sub>w</sub>	63	Rd	0.005
PMi	18.0	PMo	75.12				
Sgi	0.992	Sgo	0.581				
CPi	1.0	c <sub>po</sub>	0.6049				
Fp	1.191		11.336		0.0158		0.005
Wi	1943.47	Wo	317.8				
Δt	25	λ	138.36				
$\Delta T$	59						
Fw	1.926		5083.65		823.5		823.5
a <sub>i</sub>	0.62	d <sub>o</sub>	0.75				
n	656	Np	2				
L	64						
Fm	0.0029	:	3.263x10 <sup>-6</sup>		4.125x10	-6	3.175x10 <sup>-5</sup>
P.F.	0.0174		0.893		0.0085		0.499
Suma	de los prod	luctos	= 1.418	Are	ea insufi	cier	te
Aume	ntar: $N_{+} =$	1800					
n =	$N_{+}/N_{-} = (180)$	0)/2	= 900				
Fact	or mecánico:						
	Tubos		Coraza		Pared	I	Ensuciamiento
d <sub>i</sub>	0.62	a <sub>o</sub>	0.75				
n	900	Np	2				
L	64						
Fm	0.0027		2.26 x 10	6	3.0x10 <sup>-6</sup>	2	2.31 x 10 <sup>-3</sup>
P.F.	0.0162		0.618		0.006		0.363
Suma	de los pro	ductos	= 1.00				

Area calculada por coraza,  $A_{calc}^{\prime}$ :  $A_{calc}^{\prime} = N_{t} L_{t} a' = 1800$  (16) (0.1963) = 5653.4 pies<sup>2</sup> Area de transferencia calculada total,  $A_{calc}$ :  $A_{calc}^{\prime} = 8 A_{calc}^{\prime} = 8(5653.4) = 45227.5$  pies<sup>2</sup>

Coeficiente global de diseño, Ud:

$$U_{d} = \frac{Q}{A_{calc} \Delta T} = \frac{194347000}{(45227.5)(59)} = 72.8$$

Coeficiente de película de condensación, h<sub>c</sub>:

 $h_c = \frac{U_d}{(P.F.)_{coraza}} = \frac{72.8}{0.618} = 117.8$ 

c.) Método de Lord, Minton y Sleusser. (Multicomponentes)

Se procede igual que en el caso de vapores simples, por analogia con el método de Gilmour.

	Tubos		Coraza		Pared	Ensuciamiento		
Fn	10.43		2.64		88	2120		
Cpi	1.0	Cpo	0.6049	k <sub>w</sub>	63	R <sub>d</sub> 0.005		
zi	0.362	z <sub>o</sub>	0.1651					
Sgi	0.992	Sgo	0.581					
PMi	18	PMo	75.12					
<b>F</b> <sub>p</sub>	1.191		11.336		0.0158	0.005		
Wi	1943.47	Wo	317.8					
∆t	13.88	λ	138.36					
$\Delta \mathbf{T}$	32.77							
Fw	1.926		9152.74		1341.8	1341.8		
a <sub>i</sub>	0.62	a <sub>o</sub>	0.75					
n	656	Np	2					
L	64					haan ahar bigababaan bi		
Fm	0.0029		3.263x10-6		4.128x10	-6 3.175x10 <sup>-5</sup>		
P.F.	0.0696		0.8937		0.0077	0.451		
Suma d	ie los produ	uctos	= 1.422					
Aument	tar a N <sub>t</sub> = '	1850						
n = N	/N = (1850,	/2) =	925					
Factor	mecánico:							
	Tubos		Coraza		Pared	Ensuciamiento		
<sup>d</sup> i	0.62	a,	0.75		•			
ň	925	Np	2					
L	64							
Fm	0.0027		2.193x10-6		2.927x10	2.25x10 <sup>-5</sup>		
P.F.	0.0646		0.6006		0.0054	0.3200		
Suma de los productos = 0.990								

Area por coraza,  $A'_{calc}$ :  $A'_{calc} = N_t L_t a' = (1850)(16)(0.1963) = 5810.4 \text{ pies}^{k}$ Area total calculada,  $A_{calc}$ :  $A_{calc} = 8 A'_{calc} = 8(5810.4) = 46483.8 \text{ pies}^{k}$ Coeficiente global de diseño,  $U_d$ :

$$U_{d} = \frac{Q}{A_{calc} \Delta T} = \frac{194347000}{(46483.8)(59)} = 70.8$$

Coeficientes de película:

$$h_{io} = \frac{U_d}{(P.F.)_{tubos}} \frac{d_i}{d_o} = \frac{70.8 \ (0.62)}{(0.0646)(0.75)} = 906.0$$

$$h_c = \frac{U_d}{(P.F.)_{coraza}} = \frac{70.8}{0.6006} = 117.8$$

d.) Método de Gloyer.  
1.) Cálculo de la diferencia corregida de temperatura:  
MTD<sub>corr</sub> = 
$$F_t$$
 LMTD  
LMTD = 59 °F  
Parámetros para localizar a  $F_t$ :  
 $R = \frac{T_2 - T_1}{t_2 - t_1} = \frac{175-148}{115 - 90} = 1.08$   
 $S = \frac{t_2 - t_1}{T_2 - t_1} = \frac{115 - 90}{175 - 90} = 0.294$   
 $F_t = 0.99$  Fig. 19 Kern  
MTD<sub>corr</sub> = 0.99 (59) = 58.4 °F  
2.) Cálculo de la diferencia balanceada de temperatura:

Se supone a la curva de condensación como una línea recta.



CURVA DE CONDENSACION DE LA GASOLINA

Gráficamente, se divide a la carga térmica en tres o más porciones, obteniéndose, para los extremos de cada intervalo, las temperaturas correspondientes de ambos fluídos. Con estos datos se procede como sigue:

Primer intervalo.

 $Q_1 = 0.6 \times 10^{\circ}$  BTU/h  $T_1 = 175 \cdot F$   $T_2' = 167 \cdot F$   $\Delta t_1 = T_1 - t_2 = 60 \cdot F$  $t_2 = 115 \cdot F$   $t_1' = 107 \cdot F$   $\Delta t_2 = T_2' - t_1' = 60 \cdot F$ 

$$MTD_{1} = \frac{\Delta t_{1} - \Delta t_{2}}{\ln (\Delta t_{1} / \Delta t_{2})} = 60 \text{ °F}$$

Segundo intervalo.

 $\begin{aligned} Q_2 &= 0.6 \times 10^{\circ} \quad BTU/h \\ T_2' &= 167 \quad F \qquad T_2'' = 158.5 \quad F \qquad \Delta t_2 = T_2' - t_1' = 60 \quad F \\ t_1' &= 107 \quad F \qquad t_1'' = 99.5 \quad F \qquad \Delta t_3 = T_2' - t_1' = 59 \quad F \\ MTD_2 &= \frac{\Delta t_2 - \Delta t_3}{2} = 59.49 \quad F \end{aligned}$ 

$$\ln(\Delta t_2 / \Delta t_3)$$

Tercer intervalo.  $Q_3 = 0.74347 \times 10^6$  BTU/h  $T'_2 = 158.5 ^{\circ}F$   $T_2 = 148 ^{\circ}F$   $\Delta t_3 = T'_2 - t'_1 = 59 ^{\circ}F$  $t'_1 = 99.5 ^{\circ}F$   $t_1 = 90 ^{\circ}F$   $\Delta t_4 = T_2 - t_1 = 58 ^{\circ}F$ 

 $MTD_{3} = \frac{\Delta t_{3} - \Delta t_{4}}{\ln(\Delta t_{3} / \Delta t_{4})} = 58.498 \circ F$ 

 $Q = Q_1 + Q_2 + Q_3 = 1.94347 \times 10^{\circ}$  BTU/h

$$MTD_{bal} = \frac{Q}{(Q_1/MTD_1) + (Q_2/MTD_2) + (Q_3/MTD_3)} =$$

$$= \frac{1.94347 \times 10^{4}}{(0.6x10^{3}/60) + (0.6x10^{3}/59.49) + (0.74347x10^{3}/58.498)} = 59.26 \cdot F$$

3.) Cálculo del factor de corrección, 0:

$$\Theta = \frac{MTD_{bal}}{IMTD} = \frac{59.26}{59.0} = 1.004$$

4.) Cálculo de las fracciones del área de flujo que ocupa cada

fase,  $F_v y F_1$ :  $\frac{1}{F_1} = \left[\frac{2}{Z_1}\right]^{1/4} \left[\frac{A}{f_v}\right]^{5/4} + 1$   $\frac{1}{F_1} = \left[\frac{0.0084}{0.1651}\right]^{1/4} \left[\frac{34.86}{0.5454}\right]^{5/4} + 1 = 8.264$   $F_1 = 0.121$   $F_v = 1 - F_1 = 1 - 0.121 = 0.879$ 5.) Area de flujo a través del corte de la mampara, NFA. Area transversal interna de la coraza,  $A_s$ :

$$A_{s} = \frac{D_{is}\pi}{4} = \frac{(46)^{2}\pi}{4} = 1661.9 \text{ plg}^{2}.$$

Area de la seccion transversal (proyección) del banco de tubos:

$$A_{bt} = \frac{N_t d_0 \pi}{4} = \frac{1312 (0.75)^3 \pi}{4} = 579.6 \text{ plg.}^2$$

Area transversal de flujo libre, AFL:

$$AFL = A_s - A_{bt} = 1661.9 - 579.6 = 1082.3 plg$$

NFA = AFL  $(l_c/D_{is}) = 1082.3(0.30) = 324.7 plg.<sup>2</sup>$ 

6.) Area de fluio a través del banco de tubos, XFA:

$$\begin{array}{l} \text{XFA= B} \left[ \mathbb{D}_{18} - \mathbb{D}_{ot1} + \frac{\mathbb{D}_{ot1} - \mathbb{d}_{o}}{\mathbb{P}_{t}} \quad (\mathbb{P}_{t} - \mathbb{d}_{o}) \right] = \\ \text{XFA= 25} \left[ 46 - 43.75 + \frac{43.75 - 0.75}{1.0} \left( 1.0 - 0.75 \right) \right] = 325 \text{ plg}^{4} \\ \text{7.) Factor para obtener la cantidad promedio de vapor,  $\int^{3} : \\ \frac{\Delta^{T} \text{entrada}}{\Delta^{T} \text{salida}} = \frac{\mathbb{T}_{1} - \mathbb{t}_{2}}{\mathbb{T}_{2} - \mathbb{t}_{1}} = \frac{175 - 115}{148 - 90} = 1.03 \\ \int^{3} = 0.58 \qquad \text{Fig. 8 Artículo de Gloyer.} \\ \text{8.) Cálculo de la masa velocidad del vapor.} \\ \text{8.a) A través del corte de la mampara,  $\mathbb{V}_{vc}: \\ \mathbb{V}_{vc} = \frac{\mathbb{W} \cdot \mathbb{A}}{25 \text{ NFA F}_{v}} = \frac{(317807)(0.58)}{25(324.7)(0.879)} = 25.83 \text{ lb/seg (pie)}^{2} \\ \text{8.b) A través del haz de tubos,  $\mathbb{V}_{vx}: \\ \mathbb{V}_{vx} = \frac{\mathbb{W} \cdot \mathbb{A}}{25 \text{ XFA F}_{v}} = \frac{(317807)(0.58)}{25(325) (0.879)} = 25.80 \text{ lb/seg (pie)}^{2} \\ \text{9.) Cálculo de los coeficientes de convección de película del vapor.} \\ \text{9.a) A través del corte de la mampara,  $\mathbb{h}_{vc}: \\ \mathbb{R}_{c} = \frac{124 \ \mathbb{V}_{vc} \ \text{deq}}{\mathbb{Z}_{v}} \\ \mathbb{R}_{c} = \frac{124 \ (25.83) \ (0.95)}{0.0084} = 362235 \\ \mathbb{R}_{c} = \frac{124 \ (25.83) \ (0.95)}{0.0084} = 362235 \\ \mathbb{R}_{c} = \frac{124 \ (25.83) \ (0.95)}{0.0084} = 362235 \\ \mathbb{R}_{c} = \frac{124 \ (25.83) \ (0.95)}{0.0084} = 0.0018 \\ \end{array}$$$$$$

$$h_{vc} = \frac{\sigma_{H} \sigma_{V} \sigma_{vc}}{\sigma_{0.00028} \sigma_{v}^{2/3}}$$

$$Pr_{v}^{2/3} = \left[\frac{Cp_{v}}{k_{v}} \frac{Av}{v}\right]^{2/3} = \left[\frac{(0.4704)(0.0203)}{0.0114}\right]^{2/3} = 0.889$$

$$h_{vc} = \frac{(0.0018)(0.4704)(25.83)}{(0.00028)(0.889)} = 87.8$$

$$9.b) \text{ A través del haz de tubos, } h_{vx}:$$

$$Re_{x} = \frac{124}{z_{v}} \frac{V_{vx} d_{o}}{z_{v}} = \frac{124(25.8)(0.75)}{(0.0084)} = 285642$$

$$J_{H} = 0.30 \text{ Re}^{-0.4} = 0.30 (285642)^{-0.4} = 0.0020$$

$$h_{vx} = \frac{J_{H} Cp_{v} V_{vx}}{0.00028} Pr_{v}^{2/3} = \frac{0.002(0.4704)(25.8)}{0.00028(0.389)} = 97.5$$

$$9.c) \text{ Coeficiente de película del vapor, } h_{v}:$$

$$h_{v} = h_{vc}(1.5)(l_{c}/D_{is}) + h_{vx} [1 - 1.5(l_{c}/D_{is})] =$$
  
$$h_{v} = 87.8(1.5)(0.30) + 97.5 [1 - 1.5(0.30)] = 93.135$$

9.d) Coeficiente efectivo de película del vapor, h<sub>ef</sub>:

$$h_{ef} = \left[h_{v} + \frac{q_{v}}{A \Delta T_{vapor}}\right] \Theta$$
  
Calor sensible del vapor:  
 $q_{v} = 8072806.1$  BTU/h

 $\Delta T_{vapor} = T_2 - T_1 = 27$  F

Area real, A= 32965.8 pies<sup>2</sup>

$$h_{ef} = \left[ 93.135 + \frac{8072806.1}{27 (32965.8)} \right] (1.004) = 102.6$$

9.e) Coeficiente balanceado de película del vapor, h<sub>bal</sub>:

$$h_{bal} = \frac{q_v + q_g}{(q_v/h_{ef}) + (q_g/h_v)}$$

 $q_g$  = Calor sensible de gases incondensables o vapores no condensados.

En este caso,  $q_p = 0$ ; por lo tanto:  $h_{hal} = h_{ef} = 102.6$ 10.) Diferencia de temperatura a través de la película de vapor:  $\Delta T_{\mathbf{v}} = \frac{q_{\mathbf{v}} + q_{\mathbf{g}}}{A h_{\mathbf{h}_{\mathbf{a}}}} = \frac{8072806.1}{(32965.8)(102.6)} = 2.38 \,^{\circ}\mathrm{F}$ 11.) Coeficiente de condensación, h.: Carga de condensado:  $C = \frac{W'}{N_0 L_+}$ N\_=NTO arreglo NTO =  $\frac{D_{ot1} - 2(P_t - d_o)}{P_t} = 1 = \frac{43.75 - 2(1 - 0.75)}{1.0} = 1 = 42.25$  $C = \frac{317807}{(42.25)(16)} = 470.12$  $Re = \frac{1.65 C}{Z_1} = \frac{1.65 (470.12)}{0.1651} = 4701$  $Pr_1 = \frac{Cp_1 \,\mu_1}{\kappa} = \frac{(0.6049)(0.3995)}{0.0528} = 4.57$ Fig. 4 Gloyer J = 0.35 $h_{c} = 6540 \text{ J } k_{1} \left[ \frac{s_{g}}{z} \right]^{2/3} = 6540(0.35)(0.0528) \left[ \frac{0.581}{0.1651} \right]^{2/3} = 279.6$ 12.) Coeficientes globales y área de transferencia de calor.  $U_{c} = \left[\frac{1}{h_{c}} + \frac{1}{h_{10}}\right]^{-1} = \left[\frac{1}{279.6} + \frac{1}{1223.4}\right]^{-1} = 227.6$  $U_{d} = \begin{bmatrix} 1 \\ U_{d} \end{bmatrix} + R_{d} = \begin{bmatrix} \frac{1}{227.6} + 0.005 \end{bmatrix} = 106.4$ Diferencia media efectiva de temperatura, MTD,:

 $MTD_{ef} = MTD_{corr} - \Delta T_v = 58.4 - 2.38 = 56$ °F

Area total calculada, Acalc:

 $A_{calc} = \frac{Q}{MTD_{ef}} = \frac{194347000}{(56)(106.4)} = 32617.3 \text{ pies}^2$ 

# Area real total = 32965.8 pies<sup>2</sup>

Método	GLOYER	KERN	GILMOUR	LORD, MINTON y SLEUSSER.
<sup>h</sup> cond	279.6	91.16	117.8	117.8
<sup>U</sup> a	106.4	60.4	72.8	70.8
Acalc	32617.3	54534	45227.5	46483.8
% precis.	98.9	165.4	137.2	141.0

### III.3) CONDENSACION DE UN VAPOR MEZCLADO CON UN GAS

NO CONDENSABLE.

Debido a las condiciones tan peculiares en que transcurre es te aspecto de la condensación, se puede afirmar que es en el quela resistencia de tipo difusional en la fase vapor es más evidente e importante. Los principales métodos de cálculo para estos -condensadores son:

Colburn y Hougen .- Es el más difundido y el que tiene mayor -prestigio en cuanto a su precisión. Se basa en la solución de unbalance de calor que consta de tres miembros, los cuales represen tan:

el primero:

Calor sensible de la mezcla gas-vapor hacia la película de condensado.

 $h_o (T_g - T_c) + K_g M_m \lambda (p_v - p_c)$ 

Calor latente del vapor que se ha difundido hacia la película de condensado.

el segundo:

 $h_{io} (T_c - t_w)$ 

Calor absorbido por el medio enfriante desde la película de condensado.

y el tercero:

 $U (T_{g} - t_{w})$ 

Calor total transferido desde la mezcla gas-vapor hacia el medio enfriante.

siendo:

 $\begin{array}{l} h_{o} := \mbox{Coeficiente de película de la mezcla gas-vapor.}\\ T_{g} := \mbox{Temperatura de la mezcla gas-vapor.}\\ T_{c} := \mbox{Temperatura de la película de condensado.}\\ K_{g} := \mbox{Coeficiente de transferencia de masa.}\\ M_{m} := \mbox{Peso molecular promedio de la mezcla gas-vapor.}\\ \lambda := \mbox{Calor latente de condensación.}\\ p_{v} := \mbox{Presión de vapor del componente condensable a T_{g}.}\\ p_{c} := \mbox{Presión de vapor del componente condensable a T_{c}.}\\ h_{io} := \mbox{Coeficiente de película del medio enfriante.}\\ t_{w} := \mbox{Temperatura del medio enfriante.}\\ U := \mbox{Coeficiente global de transferencia de calor.}\\ El balance de calor se hace como sigue:\\ h_{o}(T_{g} - T_{c}) + \mbox{K}_{g} \ \mbox{M}_{m} \ (p_{v} - p_{c}) = \mbox{h}_{io}(T_{c} - t_{w}) = \mbox{U} \ (T_{g} - t_{w}) \ \end{tabular}$ 

Como ya es sabido, el proceso no se lleva a cabo isotérmicamente, por lo tanto, es necesario realizar este balance para va-rias temperaturas de la mezcla gas-vapor comprendidas en el rango de condensación.

Y es en este punto donde radica la desventaja de este método ya que para cada temperatura de la mezcla gas-vapor  $(T_g)$ , se debe suponer una temperatura correspondiente a la película de condensa do  $(T_c)$  y calcular la respectiva presión de vapor de la misma -- $(p_c)$  de la cual depende también el coeficiente de transferencia de masa  $(K_p)$ .

Trabajando sólo con los dos primeros miembros, el logro de la igualdad del balance supone varios intentos o estimaciones dela temperatura de condensado. Considerando que en ocasiones es di fícil obtener datos de difusividad de algunos compuestos y que -- puede tratarse de mezclas de varios vapores y gases, se comprende hasta que punto puede ser laborioso usar este método.

Gilmour .- No considera al proceso desde el punto de vista de --transferencia de masa. En cambio, calcula tres resistencias co--rrespondientes al lado del aparato en el que se lleva a cabo la condensación: resistencia de la película de condensado, resistencia de la mezcla gaseosa en las condiciones de entrada y la resis tencia de la mezcla gaseosa en las condiciones de la salida. Conesta sobreestimación de las resistencias térmicas del condensante se pretende compensar a las resistencias difusionales que no sontomadas en cuenta.

Gloyer .- Aplica el mismo método que en los vapores multicomponen tes, pero en este caso adquiere valor e importancia el calor sensible del gas no condensado. La secuencia de cálculos también excluye las resistencias difusionales a la transferencia de masa.

Ha habido varios intentos por simplificar al método de Col-burn-Hougen tratando de disminuir, principalmente, a los cálculos de prueba y error. De estos ensayos, los más persistentes han sido los de G.H.P. Brass (5), quien ha ideado métodos algebraicos y gráficos para su propósito. Sin embargo, no se ha logrado el obj<u>e</u> tivo de acelerar efectivamente el cómputo propuesto por Colburn y Hougen.



Cálculo del área de un condensador de un vapor mezclado con un gas incondensable.

En este ejemplo ilustrativo se condensará parcialmente un vapor, constituido esencialmente por ciclohexano, que se encuentra saturado en una mezcla con hidrógeno.

Condiciones de operación.

Coraza: Ciclohexano + H<sub>2</sub> Entrada Vapor: 719000 lb/h Temperatura: 273 °F Presión: 174.7 psia

Salide Vapor: 368612 lb/h Líquido: 350388 lb/h Temperatura: 115 °F Presión: 171.7 psia Resistencia por ensuciamiento: 0.001 Tubos: Agua Entrada Líquido: 4620000 lb/h Temperatura: 90 °F

### Salida

Liquido: 4620000 lb/h Temperatura: 115 °F

0.003

Información adicional de la corriente ciclohexano + H2

#### Entrada

#### Salida

Ciclohex.(vapor)= 679836 lb/h Hidrógeno (gas) = 39164 lb/h Ciclohex.(vapor)= 329448 lb/h Hidrógeno (gas) = 39164 lb/h Ciclohex.(liq.) = 350388 lb/h 719000 lb/h

719000 lb/h

## Propiedades físicas de la mezcla gas - vapor.

Temperatura	Calor específico.	Conductividad térmica.	Viscosidad	Peso molecular.	Calor lat. de cond.	Presión de vapor	Difusividad
Т	Cp <sub>w</sub>	k	zv	M <sub>m</sub>	λv	p <sub>v</sub>	Ð
°F	BTU/1b°F	BTU/h pie°F	cps.	lb/lb mol	BTU/1b	atm.	pie²/h
273	0.603	0.0450	0.013	25.973	124.3	3.47	0.1747
265	0.603	0.0455	0.013	25.393	125.9	3.392	0.1726
255	0.604	0.0461	0.013	24.852	127.8	3.296	0.1692
245	0.606	0.0468	0.013	24.210	129.7	3.199	0.1659
235	0.608	0.0475	0.013	23.560	131.5	3.102	0.1626
225	0.611	0.0482	0.013	22.928	133.3	3.006	0.1593
215	0.615	0.0488	0.013	22.258	135.1	2.908	0.1559
205	0.619	0.0495	0.0125	21.609	136.8	2.812	0.1526
195	0.623	0.0501	0.0125	20.946	138.5	2.714	0.1493
185	0.628	0.0509	0.0125	20.304	140.2	2.619	0.1461
175	0.634	0.0516	0.0125	19.638	141.8	2.521	0.1428
165	0.641	0.0523	0.0125	18.978	143.4	2.424	0.1396
155	0.648	0.0530	0.012	18.330	145.0	2.329	0.1364
145	0.657	0.0537	0.012	17.668	146.6	2.232	0.1333
135	0.666	0.0544	0.012	17.025	148.1	2.138	0.1301
125	0.677	0.0551	0.012	16.366	149.6	2.042	0.1270
115	0.689	0.0560	0.012	15.681	151.1	1.950	0.1239

Propiedades físicas del líquido condensado: Gravedad específica, Sg.= 0.661 Conductividad térmica, k\_= 0.046 BTU/h pie °F Calor específico, Cp\_ = 0.463 BTU/lb °F Viscosidad, Z\_ = 0.282 cps. Peso molecular, P.M.= 83.934

Características del condensador. Posición: Horizontal. Número de corazas: Ocho. Arreglo de las corazas: Dividido y de lado a lado. Diám. int. de la coraza, D<sub>is</sub> = 49 plg. Diám. del perimetro lim. ext. del haz de tubos, Dot1=46.75 plg. Espaciado entre mamparas, B = 32 plg. Corte de la ventana de la mampara, $(l_c/D_{is})= 0.34$ Altura de la ventana de la mampara, l<sub>e</sub> = 16.66 plg. Número de tubos, N<sub>t</sub> = 1131 Longitud de los tubos,  $L_t = 16$  pies Diám. ext. del tubo,  $d_0 = 1$  plg., 14 BWG Diám. int. del tubo,  $d_i = 0.834$  plg. Area de flujo por tubo, a<sub>t</sub> = 0.546 plg.<sup>2</sup> Area de transf./pie lineal de tubo, a'=0.2618 pie<sup>2</sup>/pie Espaciado entre tubos,  $\mathbf{P}_{t} = 1.25$  plg.  $\Delta$ Número de pasos en los tubos,  $N_{D} = 4$ Area por coraza, A'=Lt Nt a'= 4737.5 pies<sup>2</sup> Area real total de la unidad, A = 8 A' = 37900.26 pies.

Diagrama de una unidad de condensadores con arreglo 2 serie - 4 paralelo y con flujo dividido en la coraza.



(caliente)

Agua de enfriamiento (fria) 1.) Cálculo de la carga térmica, Q.

Se realiza en forma diferencial dividiendo al rango de temperatura de condensación en varios intervalos, para cada uno de los cuales se calcula la correspondiente carga térmica parcial, según la secuencia de cómputo ilustrada detalladamente por Kern. El resumen de los resultados obtenidos para este ejemplo es el siguiente:

Tg	tw	P
F	F	BTU/h
273	115	
265	113.6	6194325.0
255	112.1	6905580.6
245	110.5	7310775.6
235	108.9	7356181.2
225	107.3	7258101.2
215	105.7	7431767.4
205	104.1	7317092.9
195	102.5	7372661.3
185	100.9	7267882.3
175	99.3	7362087.8
165	97.7	7321178.6
155	96.1	7249911.6
145	94.5	7306689.9
135	92.9	7205545.7
125	91.3	7260505.4
115	90	7379723.2

Q = 115500000.0

2.) Ecuación de diseño.

 $dQ = U (T_g - t_w) dA$ 

 $F_c = 0.418$  $S_{sb} = 2.9 \text{ plg}^2$  $N_{cw} = 12.32$  $S_{wg} = 520.25 \text{ plg}^2$  $S_m = 364.8 \text{ plg}^2$  $S_{wt} = 258.35 \text{ plg}^2$  $F_{bp} = 0.1973$  $S_w = 261.89 \text{ plg}^2$  $J_c = 0.88$  $J_1 = 0.85$  $J_b = 0.94$ 

 $h_{o} = J_{c} J_{1} J_{b} h_{o}' = 0.703 h_{o}'$ 

Coeficiente de transferencia de masa, K.:

$$K_{g} = \frac{h_{o} Pr_{v}^{2/3}}{Cp_{v} M_{m} p_{gf} \left[\frac{\mathcal{M}_{v}}{\mathcal{R} D}\right]^{2/3}}$$

de donde:

$$p_{gf} = \frac{p'_g - p_g}{\ln (p'_g/p_g)} \qquad p_g = \pi - p_v$$
$$p'_g = \pi - p_c$$

 $\pi$  = Presión total de operación.

 $T_c y p_c$  se estiman con el método de prueba y error, resolviendo la ecuación de diseño.

h<sub>io</sub> - Se calcula un valor promedio entre las condiciones de entrada y salida y a esta magnitud se le considera constante durante la operación:

Gasto de agua por coraza, (arreglo 2serie-4paralelo) M':

$$M' = \frac{M}{4} = \frac{4620000}{4} = 1155000 \quad lb/h$$
$$A_{t} = \frac{N_{t} a_{t}}{144 N_{p}} = \frac{1131 \ (0.546)}{144 \ (4)} = 1.072 \text{ pies}^{2}$$

$$G_{t} = \frac{M'}{A_{t}} = \frac{1155000}{1.072} = 1077425.3 \text{ lb/h (pie)}^{2}$$

$$V_{t} = \frac{G_{t}}{3600 f_{No}} = \frac{1077425.3}{3600 (62.3)} = 4.8 \text{ pies/seg}$$

$$t = \frac{t_{1} + t_{2}}{2} = \frac{90 + 115}{2} = 102.5 \text{ }^{\circ}\text{F}$$

$$h_{i} = 0.94(1300) = 1222 \text{ Fig. 25 Kern}$$

$$h_{io} = h_{i} (d_{i}/d_{o}) = 1222(0.834/1.0) = 1019$$

Los valores calculados de las variables restantes se presentan, dimensionalmente homogéneos, en la siguiente tabla:

Tg	т <sub>с</sub>	Pc	π	pg	pg	$p_{gf}$	Kg	ho
273	125.9	2.050	11.880	8.410	9.827	9.100	0.514	59.315
265	123.9	2.033	11.827	8.430	9.794	9.094	0.502	58,799
255	121.7	2.012	11.813	8.518	9.801	9.144	0.492	58.391
245	119.4	1.990	11.800	8.601	9.810	9.192	0.483	58.070
235	117.2	1.970	11.780	8.685	9.810	9.236	0.474	57.740
225	115.0	1.949	11.768	8.762	9.819	9.280	0.468	57.460
215	112.7	1.928	11.761	8.853	9.833	9.334	0.458	57.030
205	110.5	1.907	11.748	8.936	9.841	9.381	0.445	55.990
195	108.2	1.886	11.736	9.022	9.850	9.429	0.436	55.520
185	106.1	1.866	11.723	9.104	9.857	9.475	0.428	55.240
175	103.9	1.845	11.710	9.189	9.865	9.523	0.422	54.940
165	101.8	1.826	11.697	9.273	9.870	9.568	0.413	54.610
155	99.6	1.806	11.684	9.355	9.878	9.614	0.402	53.540
145	97.4	1.785	11.671	9.439	9.886	9.660	0.395	53.183
135	95.3	1.766	11.658	9.520	9.892	9.704	0.387	52.830
125	93.2	1.747	11.645	9.603	9.898	9.749	0.381	52.520
115	91.4	1.730	11.632	9.682	9.902	9.791	0.370	51.160

Se trabaja con la siguiente ecuación:

 $\frac{q'}{a} = h_o(T_g - T_c) + K_g \lambda M_m (p_v - p_c) = h_{io}(T_c - t_w) = U_c(T_g - t_w)$ 

(I) =  $h_o(T_g - T_c) + K_g \lambda M_m(p_v - p_c)$ 

$$(II) = h_{io} (T_{c} - t_{w})$$

$$(III) = \frac{(I) + (II)}{2}$$

$$(IV) = \frac{(III)_{i} + (III)_{i+1}}{2}$$

$$(V) = q' = \frac{q}{4} \quad \text{(Debido al arreglo 4 paralelo)}$$

$$Q' = \mathbf{\Sigma}(V) = Q/4$$

$$(VI) = a = \frac{(V)}{(IV)} = \text{Area parcial}$$

$$A_{c} = 4[\mathbf{\Sigma}(VI)] = \text{Area limpia total}$$

$$(VII) = \Delta T = T_{g} - t_{w}$$

$$(VIII) = \Delta T_{prom} = \frac{(VII)_{i} + (VII)_{i+1}}{2}$$

$$(V) = q'$$

$$(IX) = \frac{(V)}{(VIII)} = \frac{q'}{\Delta T_{\text{prom}}}$$

$$\Delta T_{\text{bal}} = \frac{Q'}{\sum \frac{Q'}{\Delta T_{\text{prom}}}}$$

$$U_{c} = \frac{Q}{A_{c} \Delta T_{bal}}$$
$$U_{d} = \left[\frac{1}{U_{c}} + R_{d}\right]^{-1}$$

Area total calculada, Acalc:

$$A_{calc} = \frac{Q}{U_d \Delta T_{bal}}$$

Tg	(I)	(II)	(III)	(IV)	(V)	(VI)	(VII)	(VIII)	(IX)
273	11082.4	11107.1	11094.7				158.0		
265	10478.9	10495.7	10487.3	•10791.0	1548581.2	143.5	151.4	154.7	10010.2
255	9788.4	9782.4	9785.4	10136.3	1726395.1	170.3	142.9	147.2	11732.2
245	9129.8	9069.1	9099.4	9442.4	1827693.9	193.6	134.5	138.7	13177.3
235	8466.7	8457.7	8462.2	8780.8	1839045.3	209.4	126.1	130.3	14113.9
225	7835.2	7846.3	7840.7	8151.4	1814525.3	222.6	117.7	121.9	14885.3
215	7183.5	7133.0	7158.2	7499.4	1857941.8	247.7	109.3	113.5	16369.5
205	6481.8	6521.6	6501.7	6829.9	1829273.2	267.8	100.9	105.1	17405.1
195	5868.2	5808.3	5838.2	6169.9	1843165.3	298.7	92.5	96.7	19060.6
185	5276.4	5298.8	5287.6	5562.9	1816970.5	326.6	84.1	88.3	20577.2
175	4701.4	4687.4	4694.4	4991.0	1840521.9	368.8	75.7	79.9	23035.3
165	4125.0	4177.9	4151.4	4422.9	1830294.6	413.8	67.3	71.5	25598.5
155	3525.1	3566.5	3545.7	3848.5	1812477.9	471.0	58.9	63.1	28723.9
145	2989.1	2955.1	2972.1	3258.9	1826672.4	560.5	50.5	54.7	33394.3
135	2460.8	2445.6	2453.2	2712.6	1801386.4	664.1	42.1	46.3	38906.8
125	1945.4	1936.1	1940.7	2196.9	1815126.3	826.2	33.7	37.9	47892.5
115	1400.2	1426.6	1413.4	1677.0	1844930.7	1100.1	25.0	29.4	62752.7
					28875000.0	6484.7			397635.3

$$\Delta T_{bal} = \frac{Q'}{\sum \frac{q'}{\Delta T_{prom}}} = \frac{28875000}{397635.3} = 72.6 \text{ F}$$

$$U_{c} = \frac{Q}{A_{c} \Delta T_{bal}} = \frac{115500000}{(4)(6434.7)(72.6)} = 61.33$$
$$U_{d} = \left(\frac{1}{U_{c}} + R_{d}\right)^{-1} = \left(\frac{1}{61.33} + 0.004\right)^{-1} = 49.25$$

 $A_{calc} = \frac{Q}{U_d \triangle T_{bal}} = \frac{115500000}{(49.25)(72.6)} = 32302.4 \text{ pies}^2$ 



1.) Cálculo de la diferencia corregida de temperatura.  $MTD_{corr} = F_t LMTD$  $LMTD = \frac{158 - 25}{25} = 72.1 \ ^{\circ}F$ ln(158/25)Parametros para calcular F<sub>t</sub>:  $R = \frac{T_2 - T_1}{t_0 - t_1} = \frac{273 - 115}{115 - 90} = 6.32$  $\mathbf{S} = \frac{\mathbf{t}_2 - \mathbf{t}_1}{\mathbf{T}_2 - \mathbf{t}_1} = \frac{115 - 90}{273 - 90} = 0.1366$  $F_{+} = 0.99$ Fig. 19 Kern  $MTD_{corr} = 0.99(72.1) = 71.4 ° F$ 2.) Cálculo de la diferencia balanceada de temperatura. (Usando el procedimiento ya explicado en el caso de multicomponentes).  $Q_1 = 0.35 \times 10^8$  BTU/h  $T_1 = 273^{\circ}F$   $T_2'=225^{\circ}F$   $\Delta t_1 = T_1 - t_2 = 158^{\circ}F$  $t_2 = 115^{\circ}F$   $t_1' = 108^{\circ}F$   $\Delta t_2 = T_2' - t_1' = 117^{\circ}F$  $MTD_1 = \frac{\Delta t_1 - \Delta t_2}{\ln(\Delta t_1 / \Delta t_2)} = 136.4 \text{ °F}$  $Q_2 = 0.513 \times 10^4$  BTU/h  $T_2' = 225 \ ^\circ F \qquad T_2' = 155 \ ^\circ F \qquad \Delta t_2 = T_2' - t_1' = 117 \ ^\circ F$  $t_1' = 108 \ ^\circ F \qquad t_1' = 96 \ ^\circ F \qquad \Delta t_3 = T_2' - t_1' = 59 \ ^\circ F$  $MTD_2 = \frac{\Delta t_2 - \Delta t_3}{\ln(\Delta t_2 / \Delta t_3)} = 84.7 \text{ °F}$ 

b.) Método de Gloyer.

Area de la sección transversal del banco de tubos, A<sub>bt</sub>:

$$A_{bt} = \frac{N_t d_0^2 \pi}{4} = \frac{1131 (1 \text{ plg.}^2 \pi)}{4} = 887.3 \text{ plg.}^2$$
Area transversal de flujo libre en la coraza, AFL:  
AFL =  $A_s - A_{bt} = 1885.7 - 887.3 = 998.3 \text{ plg.}^2$   
NFA = AFL  $(l_c/D_{is}) = 998.3 (0.34) = 339.3 \text{ plg.}^2$   
6.) Area de flujo a través del banco de tubos, XFA:  
XFA =  $B\left[D_{is} - D_{ot1} + \frac{D_{ot1} - d_o}{P_t} (P_t - d_o)\right]$   
XFA =  $32\left[49 - 46.75 + \frac{46.75-1}{1.25} (1.25-1)\right] = 364.8 \text{ plg.}^2$   
7.) Factor para obtener la cantidad promedio de vapor,  $\beta$ :  
 $\frac{\Delta T_{entrada}}{\Delta T_{salida}} = \frac{T_1 - t_2}{T_2 - t_1} = \frac{273 - 115}{115 - 90} = 6.32$ 

 $\frac{W_{v_{entrada}}}{W_{v_{salida}}} = \frac{719000}{368612} = 1.95$ 

 $\beta = 0.67$  Fig. 8 Art. Gloyer

8.) Cálculo de la masa velocidad del vapor.

8.a) A través del corte de la mampara,  $V_{vc}$ :

 $V_{vc} = \frac{W' /3}{25 \text{ NFA F}_{v}} = \frac{(719000/8)(0.67)}{25(339.3)(0.961)} = 7.38 \text{ lb/seg(pie)}^{2}$ 8.b) Através del haz de tubos,  $V_{vx}$ :  $V_{vx} = \frac{W' /3}{25 \text{ XFA F}_{v}} = \frac{(719000)(0.67)}{25(364.8)(0.961)} = 6.87 \text{ lb/seg (pie)}^{2}$  9.) Cálculo de los coeficientes de convección de película del vapor.

9.a) A través del corte de la mampara, h<sub>vc</sub>:

$$\operatorname{Re}_{c} = \frac{124 \, \operatorname{V}_{vc} \, \operatorname{d}_{eq}}{\operatorname{Z}_{v}}$$

 $d_{eq} = 0.72 \text{ plg.}$  Fig. 28 Kern  $Re_{c} = \frac{124(7.38)(0.72)}{(0.0125)} = 52711$ 

 $J_{\rm H} = 0.33 \ {\rm Re}^{-0.4} = 0.33(52711)^{-0.4} = 0.0042$ 

$$h_{vc} = \frac{J_{H} Cp_{v} V_{vc}}{0.00028 Pr_{v}^{2/3}}$$

$$Pr_{v}^{2/3} = \left[\frac{Cp_{v} A_{v}}{k_{v}}\right]^{2/3} = \left[\frac{(0.646)(0.0302)}{(0.0505)}\right]^{2/3} = 0.530$$

$$h_{vc} = \frac{0.0042(0.646)(7.38)}{0.00028 (0.530)} = 134.9$$

$$9.b) \text{ A través del haz de tubos, } h_{vx}:$$

$$Re_{x} = \frac{124 V_{vx} d_{o}}{Z_{v}} = \frac{124 (6.87)(1.0)}{0.0125} = 68150.4$$

$$J_{H} = 0.33 \text{ Re}^{-0.4} = 0.33 (68150.4)^{-0.4} = 0.0038$$

$$h_{vx} = \frac{J_{H} Cp_{v} V_{vx}}{0.00028 Pr_{v}^{2/3}} = \frac{(0.0038)(0.646)(6.87)}{0.00028 (0.530)} = 113.6$$

$$9.c) \text{ Coeficiente de película del vapor, } h_{v}:$$

$$h_{v} = h_{vc}(1.5)(1_{c}/D_{is}) + h_{vx} \left[1 - 1.5(1_{c}/D_{is})\right]$$

$$h_{v} = 134.9(1.5)(0.34) + 113.6\left[1 - 1.5(0.34)\right] = 124.4$$

9.d) Coeficiente efectivo de película de vapor, h<sub>ef</sub>:

$$h_{ef} = \left[ h_{v} + \frac{Q_{v}}{\Delta T_{vapor} A} \right] \Theta$$

$$q_{v} = 0.5 \ \text{W}_{condensable} \ Cp_{v} \ \Delta T_{vapor}$$

$$q_{v} = 0.5 \ (350388)(0.646)(273-115) = 17881701 \ \text{BTU/h}$$

$$A = 37900.26 \ \text{pies}^{4}$$

$$h_{ef} = \left[ 124.4 + \frac{17881701}{(273-115)(37900.26)} \right] (1.001) = 127.51$$

$$9.e) \ \text{Coeficiente balanceado de película de vapor, h_{bal}:}$$

$$h_{bal} = \frac{q_{v} + q_{g}}{(q_{v}/h_{ef}) + (q_{g}/h_{v})}$$

$$q_{g} = (W_{ho} \ \text{condensado}^{+W}_{no} \ \text{condensable}) \ Cp_{mezcla} \ (T_{2} - T_{1})$$

$$q_{g} = 368612 \ (0.689)(273 - 115) = 40127838 \ \text{BTU/h}$$

$$h_{bal} = \frac{(17881701) + (40127838)}{127.51} = 125.34$$

10.) Diferencia de temperatura a través de la película de vapor:

:

$$\Delta T_{\mathbf{v}} = \frac{q_{\mathbf{v}} + q_{\mathbf{g}}}{\mathbf{A} + \mathbf{h}_{\text{bal}}} = \frac{58009539}{(37900.26)(125.34)} = 12.2 \cdot \mathbf{H}$$

11.) Coeficiente de condensación. Carga de condensado:

$$C = \frac{W'}{N_c L_t}$$

NTO = 
$$\frac{D_{otl} - 2(P_t - d_o)}{P_t} - 1 = \frac{46.75 - 2(1.25 - 1)}{1.25} - 1 = 36$$

Para arreglo :

$$N_{c} = \frac{NTO}{(0.75)^{\frac{1}{2}}} = \frac{36}{(0.75)^{\frac{1}{2}}} = 41.57$$

$$C = \frac{(350388/4)}{41.57(16)} = 131.7$$

$$Pr_{1} = \frac{Cp_{1} \mathcal{M}_{1}}{k_{1}} = \frac{0.463(0.682)}{0.046} = 6.8$$

$$Re = \frac{1.65 \text{ C}}{Z_1} = \frac{1.65 (131.7)}{0.282} = 770.6$$

$$J = 0.35 \qquad \text{Fig. 4 (Art. Gloyer)}$$

$$h_{\text{cond}} = 6540 \text{ J } k_1 \left(\frac{s_g}{Z_1}\right)^{2/3} = 6540(0.35)(0.046) \left(\frac{0.661}{0.282}\right)^{2/3} = 185.8$$
12.) Coeficientes globales y área de transferencia de calor.

$$U_{c} = \left[\frac{1}{h_{io}} + \frac{1}{h_{cond}}\right]^{-1} = \left[\frac{1}{1019} + \frac{1}{155.8}\right]^{-1} = 157.4$$
$$U_{d} = \left[\frac{1}{U_{c}} + R_{d}\right]^{-1} = \left[\frac{1}{157.1} + 0.004\right]^{-1} = 96.5$$

Diferencia efectiva de temperatura,  $MTD_{ef}$ :  $MTD_{ef} = MTD_{corr} - \Delta T_v = 71.4 - 12.2 = 59.2$  F

Area total calculada, Acalc:

 $A_{calc} = \frac{Q}{U_d MTD_{ef}} = \frac{1.155 \times 10^8}{(96.5) (59.2)} = 20217.7 \text{ pies}^2$ 

c.) Método de Gilmour.

Cálculo de la  $\Delta$  T:

Se construye una gráfica de temperatura contra carga térmica en forma de porcentaje. Luego se trazan las curvas de condensa- ción del vapor, la de temperatura del medio enfriante y la co - rrespondiente a la diferencia de temperaturas de ambos fluídos.



Se traza una recta uniendo losextremos de la curva que indica las diferencias de temperatu -ras. Se obtienen, a cada 10% de carga térmica, los valores del exceso de diferencia de temperatura (distancia entre la curva y la recta). Se calcula el promedio aritmético de las cantidades obtenidas y se evalúa la △T como sigue:

 $\Delta T = LMTD + (\Delta T_{exc})_{prom}$ .

las temperaturas de entrada y de salida. La temperatura ficticia de condensación  $(T_m)$  es igual al promedio aritmético de los valores así obtenidos.

- Ecuaciones para el vapor condensante. (Condensador horizontal, condensación fuera de los tubos).
- 1.a) Enfriamiento de la mezcla gaseosa antes de la condensación.(Sin cambio de fase).
- $F_{n} = 0.475$
- $F_{\rm p} = 1.0$
- $F_{w} = \frac{W_{1}^{0.4} \triangle T'}{\triangle T}$  $F_{m} = \frac{N_{p}^{0.252} B^{0.6}}{n^{0.105} L}$

1.b) Enfriamiento de la mezcla caseosa después de la condensación.  $F_n = 0.475$ 

 $\Delta T'' = T_m - T_2$ 

- $F_{p} = 1.0$   $F_{w} = \frac{W_{2}^{0.4} \triangle T''}{T}$   $F_{m} = \frac{N_{p}^{0.282} B}{0.116}$
- $W_2$  = Gasto de la mezcla gas-vapor a la salida (miles de lb/h).  $W_2$  =  $W_1 - W_{cond}$
- 1.c) Condensación.  $F_n = 4.75$
- $F_{p} = \frac{(PM)_{0}^{1/3} (Z_{0})^{1/3}}{Sg_{0}^{2} Cp_{0}}$
- $\mathbf{F}_{w} = \mathbf{W}_{c}^{\mathbf{V}_{s}} \left[ \frac{\mathbf{W}_{i} \triangle t}{\triangle \mathbf{T}} \right]$
- W<sub>c</sub>=Gasto del condensado=miles de lb/h
  W<sub>i</sub>= Gesto del agua dentro de los
  tubos = miles de lb/h
  Δt = t<sub>2</sub> t<sub>1</sub>

$$F_{\rm m} = \frac{N_{\rm p}^{0.177}}{\frac{1.156}{\rm n} {\rm L}^{3/3} {\rm d}_{\rm o}}$$

2.) Ecuaciones para el medio enfriante (agua) dentro de los

tubos.  $F_{n} = 2.62$   $F_{m} = \frac{\frac{d_{i}}{n^{0.2} L}}{\frac{d_{i}}{n^{0.2} L}}$   $F_{p} = \frac{\frac{W_{i}^{0.4} \Delta t}{\Delta T}}{\frac{d_{i}}{\Delta T}}$   $F_{w} = \frac{W_{i}^{0.4} \Delta t}{\Delta T}$   $F_{n} = 159$   $F_{w} = \frac{W_{i} \Delta t}{\Delta T}$   $F_{p} = \frac{Cp_{i}}{k_{w}}$   $F_{m} = \frac{d_{0} - d_{i}}{n L d}$ 

4.) Ecuaciones para la capa de ensuciamiento.

$$F_{n} = 3820$$

$$F_{p} = Cp_{i} (R_{d})$$

$$F_{w} = \frac{\ddot{w}_{i} \Delta t}{\Delta T}$$

$$F_{m} = \frac{1}{n L d_{0}}$$
	TUBOS	C	ORAZA		PARED	ENSUCIAMIENTO
		Pre-condensación	Condensación	Post-condensació	5n .	
Fn	2.62	0.475	4.75	0.475	159	3820
z <sub>i</sub>	0.36		z <sub>o</sub> 0.282		k <sub>w</sub> 63	R <sub>d</sub> 0.004
Sgi	0.994		Sg 0.661			
PMi	18		PM. 83.934			
Cpi	1.0		Cp <sub>0</sub> 0.463			
Fp	1.186	1.0	14.19	1.0	0.0158	0.004
Wi	1155	W <sub>1</sub> 179.75	Wc <sup>V5</sup> 4.441	₩ <sub>2</sub> 92.153		
$\Delta t$	25	Δπ. 79		<b>∆t</b> '' <b>,</b> 79		
ΔT	. 72.1	Δ <b>T</b> 72.1		<b>∆t</b> 72.1		
Fw	1.420	8.74	1778.55	6.69	400.4	400.4
d <sub>i</sub>	0.834	N <sub>p</sub> 4				
n	282.75	B 32				
L	64					
Fm	0.00437	0.00321	7.319x10-	0.00321	9.17x10-6	5.52x10 <sup>-5</sup>
.F.	0.0193	0.0133	0.8775	0.0102	0.0092	0.3377

## Método de Gilmour (Presencia de incondensable)

\*Nota: Debido a que en este caso la curva de condensación resultó practicamente una línea recta, se puede considerar:

$$\Delta \mathbf{T} = \mathbf{LMTD}$$
$$\mathbf{T}_{\mathbf{m}} = \frac{\mathbf{T}_{1} + \mathbf{T}_{2}}{2}$$

Aumentar  $N_t = 1400$ 

$$n = (N_{+}/N_{n}) = (1400/4) = 350$$

Cálculo del factor mecánico:

		Fm	P.F.
TUBOS		0.0041	0.0180
	Pre-condens.	0.0027	0.0112
CORAZA	Condensación	5.719x10 <sup>-6</sup>	0.6855
	Post-cond.	0.0027	0.0085
PARED		7.41x10 <sup>-6</sup>	0.0074
ENSUCIA	MIENTO	4.46x10 <sup>-5</sup>	0.2728
Suma	de los producto	S	1.000

Suma de los productos

Area calculada por coraza, A'calc:  $A_{calc} = N_t L_t a' = 1400(16)(0.2618) = 5864.3 pies^2$ Area calculada total, Acalc:  $A_{calc} = 8 A'_{calc} = 8 (5864.3) = 46914.56 pies^2$ Coeficiente global de diseño, U<sub>d</sub>:

$$U_d = \frac{Q}{A \Delta T} = \frac{1.155 \times 10^8}{(46914.56)(72.1)} = 34.14 \text{ BTU/h(pie)}^2 \text{ °F}$$

Area real total : 37900.26 pies<sup>2</sup>

Método :	COLBURN y HOUGEN	GLOYER	GILMOUR
Ud	49.25	96.5	34.14
Acalc.	32302.4	20217.7	46914.56
%precis.	85.2	53.3	123.7

## III.4) CONDENSACION DE UN PAR DE VAPORES CUYO CONDENSADO ES INMISCIBLE.

Esta faceta de la condensación ha suscitado diversos estudios que conducen a una ecuación del coeficiente de condensación; sin embargo, son pocos los autores que han desarrollado un análisis -teórico profundo del fenómeno. La mayoría de ellos se ha basado en un hecho frecuente y de consecuencias muy importantes en este tipo de condensación: uno de los componentes de la mezcla es, general-mente, agua. El agua se condensa en forma de gotas sobre la pelícu la de condensado orgánico y le otorga a ésta su conductividad térmica (relativamente alta) en forma proporcional a la concentración del agua en la película de condensado. Todo esto ocasiona que el coeficiente de condensación sea bastante grande.

Entre los estudios que se han hecho considerando estas características, se debe mencionar a los siguientes:

Kirkbride (12).

$$h = \frac{\alpha l}{1 + \alpha l} h_1 + \frac{1}{1 + \alpha l} h_2$$

 $\propto$  = masa de hidrocarburo/masa de agua  $\mathcal{J}$  = entalpia de evap. hidrocarburo/entalpia evap. agua  $h_1$  = coeficiente de condensación del hidrocarburo.  $h_2$  = coeficiente de condensación del agua.

Baker y Tsao (1).

$$h \doteq \frac{366 (1/D_0)^{1/2} (1 - 0.0284/D_0)}{1 - 0.0085 (\% vol. H_2 0)} + \frac{1.67}{D_0}$$

Do= diam. externo del tubo, (pie).

Bernhardt y Westwater (16).

 $\mathbf{h} = \mathbf{h}_1 \mathbf{V}_1 + \mathbf{h}_2 \mathbf{V}_2$ 

$$\nabla_2 = \frac{1}{1 + \frac{\alpha}{R}}$$

V<sub>1</sub>, V<sub>2</sub> = fracción volumen del hidrocarburo y el agua, respectivamente, en el condensado.

8 = densidad hidrocarburo/densidad agua, (Liq.)

Compañia M.V. Kellog (16).

 $h = \begin{cases} h_1 + 0.7 W^{1.5} & \text{para} & 0 < W < 30 \\ h_1 + 115 & & 30 < W < 80 \\ \hline 2000 h_1 & & 80 < W \end{cases}$ 

W = % peso del agua.

En cambio, existen algunos trabajos basados en modelos hidro dinámicos del condensado, por ejemplo:

Sykes y Marcello (20, 21) .- Suponen que la condensación se puede efectuar de dos maneras:

a. Modelo de doble película .- Sugiere que las dos fases líquidas del condensado forman dos películas: la primera moja a la pared metálica del tubo y la segunda película se distribuye sobre la -primera. La condensación se llevaría a cabo en la interfase vapor -líquido y el condensado se separaría instantáneamente en dos fases líquidas, que se integran a la película correspondiente. El - calor latente desprendido en la condensación se transmitiría porconducciones en serie a través de las películas líquidas hacia la superficie metálica.

b. Modelo de nucleación controlante .- Uno de los componentes com densa sobre la superficie metálica formando una película delgaday continua. El otro componente se condensa en forma de gotas mi-núsculas que constituyen núcleos inmersos en la película de la otra fase líquida. Estos núcleos aumentan su tamaño al desarrollar se la condensación uniéndose con otros núcleos adyascentes, hasta que su magnitud les permite fluir en forma de gotas. La tersura de la película que moja al tubo, produce una escasez de sitios -propicios para la formación de núcleos, por lo que se supone quela nucleación es el paso controlante del proceso.

Las correlaciones que obtuvieron son las siguientes: Modelo de doble película.

h = h<sub>1</sub> 
$$\left[ \frac{G_1 \phi^3 + G_2 (m/2 \delta)}{(\phi + k)^3} \right]^{1/2}$$

$$G_{1} = 1 + \frac{3}{2 \sqrt{3} \phi}$$

$$G_{2} = 1 + \frac{3 \phi}{m} + \frac{3 \sqrt{3} \phi^{2}}{2 m}$$

\$\overline{\phi}\$ = relación de los espesores de las películas, f(\$\verline{\phi}\$).
 \$\mu\$ = viscosidad del hidrocarburo/viscosidad del agua.
 \$\mu\$ = cond. térmica hidrocarburo/cond. térmica del agua.

Modelo de nucleación controlante.

$$h = h_1 \left[ \frac{1}{H_{\infty}} + \frac{1}{H_{20} (1 + \alpha l) e^{B\Delta T_f}} \right]^{-1}$$

$$H_{o0} = 7.6 - 1.8 (Pr_1 - Pr_2)$$

$$H_{20} = \frac{17.30 \times 10^{-10} \text{ Pr}_1}{\left(\frac{N_{0h_1} \left(\Delta \overline{\sigma_1}\right)^{\frac{1}{2}} \text{ m } (M_2/M_1)\right)^2}{B = \text{constante} = 0.35 \text{ F}^{-1}}$$

 $\Delta T_f$  = diferencia de temperatura a través del condensado. F. Pr<sub>1</sub>, Pr<sub>2</sub> = Números de Prandtl del hidrocarburo y el agua, respectivamente, en el condensado.

Non, = Número de Ohnesorge del hidrocarburo.

♂ = Tensión superficial.

M = Peso molecular.

Stepanek y Standart .- Su desarrollo teórico se basa en un tipo de flujo en el cual la fase orgánica condensa mojando completamen te a la superficie metálica, mientras que el agua lo hace en forma de gotas sobre la película orgánica. Encontraron una correla-ción (4) que se ajusta a los resultados obtenidos en sus experi-mentos, no obstante, su validez no fue comprobada con datos obtenidos por otros autores, en condiciones diferentes. Por lo tanto, no se le puede considerar como una ecuación general adecuada para calcular al coeficiente de condensación.

Gilmour .- Sus fundamentos teóricos son muy similares a los del-

modelo de doble película de Sykes y Marcello. Gilmour considera a cada película de manera separada, estimando para ellas sendas resistencias al flujo de calor. El cálculo de la resistencia de cada película es casi el mismo que el usado para el caso de con--densación de un vapor sencillo (basado en Nusselt), excepto en la evaluación del factor de trabajo, el cual es corregido como sigue, siendo X e Y los componentes inmiscibles:

$$F_{w_{x}} = \frac{W_{x}^{4/3} \lambda_{x}}{\Delta T} \left[ 1 + \Phi_{x} \right] \qquad F_{w_{y}} = \frac{W_{y}^{4/3} \lambda_{y}}{\Delta T} \left[ 1 + \Phi_{y} \right]$$
$$\Phi_{x} = \frac{W_{y} \lambda_{y}}{W_{x} \lambda_{x}} \qquad \Phi_{y} = \frac{1}{\Phi_{x}}$$

Gráfica para encontrar el valor de la relación de espesores de las películas de condensado, ¢. Sykes y Marcello, (Referencia 20) Ecuación correspondiente al tratamiento teórico de "Doble película".



Cálculo del área de un condensador de una mezcla binaria de vapores cuyo condensado es inmiscible.

El vapor que se debe condensar en este ejemplo consiste en una mezcla de agua y un hidrocarburo. La mezcla entra al aparatocomo vapor saturado, aunque no en condiciones eutécticas debido al exceso de hidrocarburo, el cual se condensa aisladamente al -principio, actuando el agua como incondensable. Luego se conden-san por completo los dos componentes en forma eutéctica para, finalmente, ser subenfriados hasta las condiciones de salida.

La unidad de condensadores es igual en su arreglo a la que se usóen el caso de multicomponentes.

Condiciones de operación.

Coraza: Hidrocarburo + H<sub>2</sub>O Entrada Vapor: 753086 lb/h Temperatura: 307 F Presión: 22.7 psia Salida Líquido: 753086 lb/h Temperatura: 100 F Presión: 19.7 psia Resistencia por ensuciamiento: 0.0013 Tubos: Agua. Entrada Líquido: 9341067 lb/h Temperatura: 90 F

Salida Líquido: 9341067 lb/h Temperatura: 115 F

## 0.003

Información adiciona	al de la corriente condensante:
Entrada (307 F)	Punto eutéctico (190 F)
Hidroc.(vap.) 693083 11	b/h Hidroc.(vap.) 178137 lb/h
Agua (vapor) 60003 12	b/h Agua (vapor) 60003 lb/h
	Hidroc. (110.) 514946 1b/b

```
Propiedades físicas de la corriente condensante:
Zona de condensación aislada del hidrocarburo. (P.N.= 125.2)
Hidrocarburo líquido:
  Cp = 0.615 BTU/1b °F
  k = 0.0855 BTU/ h pie °F
  z = 0.24 cps.
  Sg.= 0.65
Zona de condensación eutéctica.
Hidrocarburo líquido
                                              Agua
                                        Cp2= 1.0 BTU/1b .F
Cp<sub>1</sub> = 0.579 BTU/1b °F
                                        k_2 = 0.40 BTU/h pie°F
k1 = 0.0872 BTU/h pie ° F
                                        z<sub>2</sub> = 0.35 cps.
z_1 = 0.32 cps.
                                        Sg2= 0.99
Sg_1 = 0.675
                                        λ 2= 984.1 BTU/1b
\lambda_1 = 201.8 \text{ BTU/lb}
                                        € 2= 0.0052 lb,/pie
€1 = 0.0008 lb,/pie
Zona de subenfriamiento.
Mezcla líquida:
Cp = 0.55 BTU/1b * F
k = 0.0885 BTU / h pie ° F
    = 0.41 cps.
z
Sg. = 0.70
```

	Curva	de	condensa	ción.	
Tempe	ratura			Carga	térmica
0	F			BTU/h	
307				0	
298				0.116 x	10*
276				0.361 x	10
247				0.661 x	10 8
200				1.05 x	10 *
192				1.709 x	10 *
180				2.009 x	10
100				2.335 x	10 8



Características del condensador. Posición : Horizontal Número de corazas: Ocho Arreglo de las corazas: 2 serie - 4 paralelo. Flujo en la coraza: Ledo a lado. Diâmetro interno de la coraza, D<sub>is</sub>= 54 plg. Diámetro del perímetro externo del haz de tubos, D<sub>ot1</sub>=50.125 plg. Espaciado entre mamparas, B= 50 plg. Corte de la mampara,  $l_c/D_{is} = 0.46$ Altura de la ventana de la mampara, 1,= 24.84 plg. Número de tubos, N<sub>t</sub>= 1820 Longitud de los tubos,  $L_{\pm} = 20$  pies. Diametro externo del tubo, d<sub>o</sub>= 0.75 plg., 16 B/G Diámetro interno del tubo, d<sub>i</sub> = 0.62 plg. Area de flujo por tubo, a<sub>t</sub>= 0.302 plg<sup>2</sup> Area de transferencia por pie lineal de tubo, a'= 0.1963 pie<sup>2</sup>/pie Espaciado entre tubos,  $P_t = 1$  plg. Número de pasos en los tubos,  $N_p = 2$ Area por coraza, A'=N<sub>t</sub> L<sub>t</sub> a'= 7145.3 pies<sup>2</sup> Area real total de la unidad, A= 8 A'= 57162.5 pies<sup>2</sup>.

a.) Cálculo del área en la que condensa aisladamente el hidrocarburo.

Se utilizará el método de Gilmour propuesto para el caso de condensación de un vapor en presencia de un incondensable. Los datos y los cálculos se presentan en forma abreviada.

Agua de enfriamiento (dentro de los tubos)  $\begin{cases} z_i = 0.36 \text{ cps.} \\ PM_i = 18 \text{ lb/lb mol} \\ Sg_i = 0.994 \\ Cp_i = 1.0 \text{ BTU/lb} \cdot F \end{cases}$ 

Gastos de los fluídos (correspondientes a un arreglo de corazas 4 paralelo) Agua de enfriamiento W<sub>i</sub>=2335.26 miles de lb/h

	-		
Vapor antes de condens.	₩ <sub>1</sub> = 188.27	"	
Vapor después de cond.	W <sub>2</sub> = 59.54	H	
Condensado	₩ <sub>c</sub> = 128.73		

Diferencias de temperatura (Utilizando la zona correspondiente en la curva de condensación)

 $\Delta t = 11 \text{ }^{\text{F}}$   $\Delta T' = 53.5 \text{ }^{\text{F}}$   $\Delta T' = 53.5 \text{ }^{\text{F}}$   $\Delta T = 138.5 \text{ }^{\text{F}}$ Variables del factor mecánico.  $n = N_t^*/N_p = (120C/2) = 600$   $N_t^* = número de tubos supuesto$   $N_p = 2$  L = 40 pies  $d_i = 0.62 \text{ plg}$   $d_o = 0.75 \text{ plg}$  B = 50 plg

	114				
	Fn	Fp	Fw	Fm	P.F.
Agua enfriamier	nto 2.62	1.186	0.3746	0.00474	0.0055
Vapor entrada	0.475	1.0	3.14	0.00321	0.00478
Vapor salida	0.475	1.0	1.98	0.00321	0.00301
Condensado	4.75	11.964	2128.4	6.7x10-6	0.81886
Pared del tubo	159	0.0158	185.47	7.2x10-6	0.00336
Ensuciamiento	3820	0.0043	185.47	5.5x10-5	0.15744
	S	uma de l	os produ	ctos =	0.993

....

Area total calculada para la condensación aislada del hidrocarburo (vapor de agua actuando como incondensable):

 $A = 4 N_t^* L_t a' = 4 (1200)(20)(0.1963) = 18844.8 pies^2$ 

Cálculo del coeficiente de película del agua dentro de los tubos, h<sub>io</sub>:

$$A_{t} = \frac{a_{t} N_{t}}{144 N_{p}} = \frac{0.302 (1820)}{144 (2)} = 1.908 \text{ pies}^{2}$$

$$G_t = \frac{M'}{A_t} = \frac{(9341067/4)}{1.908} = 1223934.3 \text{ lb/h (pie)}^2$$

$$V_t = \frac{\sigma_t}{3600} = \frac{1223934.3}{3600} = 5.45 \text{ pie/seg}$$

$$t = \frac{t_1 + t_2}{2} = \frac{115 + 90}{2} = 102.5$$
 °F

C

h<sub>i</sub> = 1350 Fig. 25 Kern

$$h_{io} = h_i (d_i/d_o) = 1350(0.62/0.75) = 1116 BTU/h (pie)^2 \cdot F$$

## b.) Cálculo del área de subenfriamiento de la mezcla de dos fases líquidas.

Se utilizará el método de Bell para calcular el coeficiente de película de la mezola líquida fuera de los tubos. Los parámetros calculados para este caso se resumen como sigue:

$$N_{c} = 4.32 \qquad S_{wg} = 1028.6 \text{ plg}^{2}.$$

$$F_{c} = 0.109 \qquad S_{wt} = 358.2 \text{ plg}^{2}.$$

$$N_{cw} = 19.872 \qquad S_{w} = 670.43 \text{ plg}^{2}.$$

$$S_{m} = 810.8 \text{ plg}^{2}. \qquad \text{Re}_{s} = 2106$$

$$F_{bp} = 0.143 \qquad J_{H} = 0.015$$

$$S_{tb} = 37.08 \text{ plg}^{2}. \qquad h' = 81.93 \text{ BTU/h (pie)}^{2} \cdot F$$

$$S_{sb} = 1.393 \text{ plg}^{2}.$$

$$J_{c} = 0.62 \qquad J_{1} = 0.86 \qquad J_{b} = 1.0$$

$$h_0 = J_1 J_1 J_1 h' = (0.62)(0.86)(1.0)(81.93)=43.68$$

Coeficiente global de diseño, Ud:

$$U_{d} = \left[\frac{1}{h_{10}} + \frac{1}{h_{0}} + R_{d}\right]^{-1} = \left[\frac{1}{1116} + \frac{1}{43.68} + 0.0043\right]^{-1} = 35.59$$

 $\Delta T_{subenfriamiento}$  (Utilizando la zona correspondiente en la curva de condensación).

т <sub>1</sub>	=	180	°F	t <sub>1</sub>	=	90 °F
T2	=	100	°F	t <sub>2</sub>	=	94 °F

 $\Delta T_{subenfr} = \frac{(180-94) - (100-90)}{\ln((180-94)/(10))} = 35.3 \text{ °F}$ 

 $Q_{subenfr} = 0.326 \times 10^8$  BTU/h

 $A_{subenfr} = \frac{Q_{subenfr}}{U_{d} \quad \Delta T_{subenfr}}$ 

 $A_{subenfr} = \frac{0.326 \times 10^8}{(35.59) (35.3)} = 26686.3 \text{ pies}^2$ 

c.) Cálculo del área de condensación eutectica. Gasto del hidrocarburo (Arreglo 4 paralelo), W1:

$$W_{1}^{*} = \frac{W_{1}}{4} = \frac{178137}{4} = 44534.25 \quad 1b/h$$
  
Gasto del agua,  $W_{2}^{*}$ :  

$$W_{2}^{*} = \frac{W_{2}}{4} = \frac{60003}{4} = 15000.75 \quad 1b/h$$
  
Carga térmica durante la condensación eutéctica,  $Q_{c.e.}$ :  
 $Q_{c.e.} = 0.95 \times 10^{8} \text{ BTU/h}$   
Diferencia de temperatura en la condensación eutéctica.  
 $T_{1} = 200 \text{ °F}$   
 $T_{2} = 180 \text{ °F}$   
 $t_{2} = 104 \text{ °F}$ 

$$\Delta T_{c.e.} = \frac{(200-104) - (180-94)}{\ln (96/86)} = 90.9$$
 °F

Relaciones importantes para el cálculo del coeficiente de condensación eutéctica:

$$\begin{aligned}
\mathbf{X} &= \frac{N_1}{N_2} = \frac{0.675}{0.990} = 0.682 \\
\mathbf{x} &= \frac{W_1}{W_2} = \frac{178137}{60003} = 2.968 \\
\mathbf{x} &= \frac{\lambda_1}{\lambda_2} = \frac{201.8}{984.1} = 0.205 \\
\mathbf{m} &= \frac{M_1}{M_2} = \frac{0.32}{0.35} = 0.914 \\
\mathbf{x} &= \frac{W_1}{W_2} = \frac{0.0872}{0.000} = 0.914
\end{aligned}$$

$$k = \frac{1}{k_2} = \frac{0.0072}{0.40} = 0.218$$

Coeficientes de condensación del hidrocarburo y el agua separados. Hidrocarburo:

$$G_{1} = \frac{W_{1}}{L_{t}} = \frac{44534.25}{(0.0872)^{3}} = 14.93 \text{ lb/h pie}$$

$$H_{1} = 0.945 \left[ \frac{(0.0872)^{3} (39.15)^{2} (4.17 \times 10^{8})}{(0.7744) (14.93)} \right]^{4} = 313.9 \text{ BTU/h(pie)}^{2} \cdot F$$

Agua:

$$G_{2} = \frac{W_{2}^{\prime}}{L_{t} N_{t}^{2/3}} = \frac{15000.75}{20 (1820)^{2/3}} = 5.05 \text{ lb/h pie}$$

$$h_{2} = 0.945 \left[ \frac{(0.40)^{3} (58.0)^{2} (4.17 \times 10^{4})}{(0.847)(5.05)} \right]^{1/3} = 2606.7 \text{ BTU/h(pie)}^{2} \cdot F$$

Ecuación de la compañía Kellog.
 Porciento en peso de agua:

$$W = \frac{15000.75}{44534.25 + 15000.75} = 25.19\%$$

 $h_{c.e.} = h_1 + 0.7 W^{.5} = 313.9 + 0.7(25.19)^{.5} = 402.43 BmU/h(pie)^{2} F$ Coeficiente global de diseño,  $U_d$ :

$$U_{a} = \left[\frac{1}{1116} + \frac{1}{402.43} + 0.0043\right] = 132.8$$

Area de condensación eutéctica, A....:

$$A_{c.e.} = \frac{Q_{c.e.}}{\Delta T_{c.e.}} = \frac{0.95 \times 10^8}{(90.9) (13^{2}.8)} = 7867.2 \text{ pies}^2$$

2.) Ecuación de Bernhardt.
 Fracción volumen de agua:

$$\mathbb{V}_2 = \frac{1}{1 + \frac{\alpha}{x}} = \frac{1}{1 + (2.968/0.682)} = 0.18684$$

Fracción volumen de hidrocarburo, V1:

$$V_1 = 1 - V_2 = 1 - 0.18684 = 0.81316$$

$$118$$

$$h_{c.e.} = h_{1} V_{1} + h_{2} V_{2} = 313.9(0.81316) + 2606.7(0.18684) =$$

$$h_{c.e.} = 742.0 \quad \text{EMU/h} (\text{pie})^{5} \cdot \text{F}$$

$$U_{d} = \left[\frac{1}{(1116} + \frac{1}{742} + 0.0043\right]^{-1} = 152.8 \quad \text{EMU/h} (\text{pie})^{2} \cdot \text{F}$$

$$A_{c.e.} = \frac{0.95 \times 10^{6}}{(90.9)(152.8)} = 6838.8 \quad \text{pies}^{2}$$
3.) Ecuación de Baker y Tsao.
$$h_{c.e.} = \frac{366(1/D_{0})^{5}(1 - 0.0284/D_{0})}{1 - 0.0085(\%_{vol.H} 0)} + \frac{1.67}{D_{0}}$$

$$\#_{vol.H} = 100 V_{2} = 100(0.18684) = 18.684$$

$$D_{0} = (0.75/12) = 0.0625 \quad \text{pies}$$

$$h_{c.e.} = \frac{366(1/0.0625)^{5}((1 - 0.0284/0.0625))}{1 - 0.0085(18.684)} + \frac{1.67}{0.0625} = 501.5$$

$$U_{d} = \left[\frac{1}{501.5} + \frac{1}{1116} + 0.0043\right]^{-1} = 139.0$$

$$A_{c.e.} = \frac{0.95 \times 10^{6}}{(90.9)(139.0)} = 7517.9 \quad \text{pies}^{2}$$
4.) Ecuación de Kirkbride.
$$h_{c.e.} = \frac{\alpha \cdot \frac{1}{4}}{1 + \alpha \cdot \frac{1}{4}} h_{1} + \frac{1}{1 + \alpha \cdot \frac{1}{5}} h_{2}$$

$$h_{c.e.} = 1739.2 \quad \text{ETU/h} (\text{pie})^{2} \cdot \text{F}$$

$$U_{d} = \left[\frac{1}{(739.2} + \frac{1}{1116} + 0.0043\right]^{-1} = 173.3 \quad \text{ETU/h}(\text{pie})^{2} \cdot \text{F}$$

$$A_{c.e.} = \frac{0.95 \times 10^{6}}{(90.9)(173.3)} = 6031.3 \quad \text{pies}^{2}$$

119

5.) Sykes y Marcello (Doble película).

Relación de espesores de las películas, :

$$G_1 = 1 + \frac{3}{2 \text{ is } \phi} = 1 + \frac{3}{2(0.682)(3.0)} = 1.733$$

$$G_2 = 1 + \frac{3\phi}{m} + \frac{3\phi^2 \times 1}{2m} = 1 + \frac{3(3.0)}{(0.914)} + \frac{3(3.0)}{2(0.914)} = 20.92$$

$$h_{c.e.} = h_{1} \left[ \frac{G_{1} \phi^{3} + G_{2}(m/k \ \chi)}{(\phi + k)} \right]^{k}$$

$$h_{c.e.} = 313.9 \left[ \frac{1.733(3.0) + 20.92(0.914/0.205(0.682))}{(3.0 + 0.218)} \right]^{k} = 480.8$$

$$U_{d} = \left[ \frac{1}{1116} + \frac{1}{480.8} + 0.0043 \right]^{1} = 137.44$$

$$A_{c.e.} = \frac{0.95 \times 10^{6}}{(90.9) (137.44)} = 7603.7 \text{ pies.}^{2}$$

6.) Sykes y Marcello (Nudeación controlante).

$$\mathbf{Pr}_{1} = \frac{\mathbf{Cp}_{1} \, \mu_{1}}{\mathbf{k}_{1}} = \frac{0.579(0.774)}{0.0872} = 5.139$$

$$\Pr_2 = \frac{O_2 / 2}{k_2} = \frac{1.0(0.847)}{0.40} = 2.117$$

 $H_{\infty} = 7.6 - 1.8(Pr_1 - Pr_2) = 7.6 - 1.8(5.139 - 2.117) = 2.16$ 

$$N_{Oh_{1}} = \frac{\mu_{1}}{\left[\rho_{D_{0}} \sigma_{I} \sigma_{C}\right]^{\frac{1}{2}}}$$

$$N_{Oh_{1}} = \frac{0.774}{\left[39.15(0.0625)(0.0008)(4.17\times10^{3})\right]^{\frac{1}{2}}} = 8.563 \times 10^{-4}$$

$$\Delta \sigma = \sigma_{2} - \sigma_{I} = 0.0052 - 0.0008 = 0.0044$$

$$H_{20} = \frac{17.30 \times 10^{-10} \text{ Pr}_{1}}{\left[N_{0h_{1}}\left(\frac{\Delta S}{f_{1}}\right)^{\frac{1}{2}} \text{ m } (M_{2}/M_{1})\right]^{2}}$$

$$H_{20} = \frac{17.30 \times 10^{-10} (5.139)}{\left[9.563 \times 10^{-1} \left(\frac{0.0044}{0.0008}\right)^{\frac{1}{2}} (0.914) \frac{18}{125.2}\right]^{2}} = 0.1276$$

$$h_{c.e.} = h_{1} \left[\frac{1}{H_{00}} + \frac{1}{H_{20} (1 + \alpha \frac{1}{2}) e^{B\Delta T_{f}}}\right]^{-1}$$

$$\Delta T_{f} = T_{eut} - t_{w}$$

$$t_{m} = \frac{t_{1}^{1} + t_{2}^{1}}{2} = \frac{94 + 104}{2} = 99 \text{ P}$$

$$t_{w} = t_{m} + \frac{h_{c.e.} + h_{10}}{h_{c.e.} + h_{10}} (T_{eut} - t_{m})$$
Suponer:  $h_{c.e.} = 677.0$ 

$$t_{w} = 99 + \frac{677}{677 + 1116} (190 - 99) = 133.3^{\circ}\text{F}$$

$$\Delta T_{f} = 190 - 133.3 = 56.6^{\circ}\text{F}$$

$$h_{c.e.} = 313.9 \left[\frac{1}{2.16} + \frac{1}{0.1276(1+0.205(2.963))e^{0.35(56.6)}}\right]^{-1} = 678.$$

$$U_{d} = \left[\frac{1}{678.1} + \frac{1}{1116} + 0.0043\right]^{-1} = 149.9$$

Método de Gilmour (Inmiscibles). PARED ENSUCIAMIENTO TUBOS CORAZA Hidrocarburo Agua x y Fn 2.62 3820 4.75 4.75 159  $Cp_{i}$  1.0  $Cp_{x}$  0.579  $Cp_{y}$  1.0  $k_{w}$  63  $R_{d}$  0.0043  $Z_{i}$  0.36  $Z_{x}$  0.32  $Z_{v}$  0.35 PM<sub>i</sub> 18 PM<sub>x</sub> 125.2 PM<sub>y</sub> 18 Sg; 0.994 Sg 0.675 Sg 0.99 F 1.186 1.884 12.97 0.0158 0.0043 Wi 2335.26 Wx 44.534 Wy 15.0  $\Delta t$  10  $\lambda_x$  201.8  $\lambda_y$  984.1 ∆T 90.9 **\$** 1.6425 **\$** 0.6088 F<sub>w</sub> 0.519 926.03 644.31 256.9 256.9 n 415 d<sub>i</sub> 0.62 N<sub>p</sub> 2 d<sub>o</sub> 0.75 L 40  $F_{m} 0.0051 1.0367 \times 10^{-5} 1.0367 \times 10^{-5} 1.044 \times 10^{-5} 8.032 \times 10^{-5}$ P.F. 0.0082 0.59147 0.05977 0.00673 0.33893 Suma de los productos = 1.00  $N_t = n N_p = 415 (2) = 830$ Area de condensación eutéctica:  $A_{c.e.} = 4 N_t L_t a' = 4(830)(20)(0.1963) = 13034.3 pies^2$ 

Resumen de resultados.

Area	de	condensación aislada del hidrocarburo.	-	18844.8	pies <sup>2</sup>
Area	de	subenfriamiento de la mezcla líquida.	-	26686.3	pies <sup>2</sup>
Area	rea	al total del aparato. A	-	57162.5	pies <sup>2</sup>

Método	Area condens. eutéctica	Area total	Precisión %
Cia.Kellog	7867.21	53398.3	93.4
Baker-Tsao	6031.3	53049.1	92.8
Bernhardt	6838.8	52369.9	91.6
Kirkbride	6031.3	51562.4	90.2
Sykes-Marcello			
(Doble pelic.)	7603.7	53134.8	93.0
(Nucleac.contr)	6971.6	52502.7	91.8
Gilmour	13034.3	58565.4	102.4

IV. CONCLUSIONES.

Basándose en los resúmenes de resultados obtenidos en este trabajo se puede inferir lo siguiente:

CONDENSACION DE VAPOR SIMPLE .- La ecuación propuesta por Nusselt modificando la carga de condensado como lo sugiere Kern, produjoun resultado muy aceptable. En cuanto a las correcciones, la queaconsejan Peck y Reddie tiene una magnitud muy poco considerable; en cambio, la que plantean Henderson y Marcello, mediante el núme ro de Ohnesorge, es más apreciable y su resultado entra en un ran go de precisión admisible; en el caso de que una o más variablesde las que intervienen en el número de Chnesorge (diémetro del tu bo, viscosidad, tensión superficial, densidad) tuvieran una magni tud poco común, ésta podría ser una corrección más importante y necesaria. Con respecto a los métodos de diseño, el de Gilmour re sultó ser el más exacto, además de permitir mayor orden y rapidez en los cálculos; el método de Abe Devore proporcionó una área detransferencia pequeña en relación con la real, pero puede suponer se que, si el fluído condensante correspondiera más fielmente a los que especifica en sus nomogramas, lograría un resultado más acertado. Por su parte, el método de Lord, Minton y Sleusser, pese a su similitud con el de Gilmour y no obstante ser més reciente, no mostró ser más preciso en este caso. Se puede concluir que en la condensación de un vapor simple es conveniente y suficiente el uso de la ecuación de Nusselt o el del método corto de Gilmour para calcular el área de transferencia.

CONDENSACION DE MEZCLA MULTICOMPONENTE DE VAPORES .- Tanto el método propuesto por Kern, como los de Gilmour y Lord, Minton y ---

Sleusser proporcionaron resultados muy conservadores, produciendo áreas de transferencia excesivamente grandes. Por el contrario, el método de Gloyer muestra que las resistencias supuestas y evaluadas por él son las más acertadas y su precisión la más destaca da, por lo que es este método el que indiscutiblemente se reco---mienda para este aspecto de la condensación.

CONDENSACION DE UN VAPOR MEZCLADO CON GAS INCONDENSABLE.- Este -fue el capítulo que produjo los resultados más diversos entre síy poco precisos todos ellos. Esta situación se puede explicar sise considera que en esta faceta de la condensación toman parte un mayor número de variables, ya que se incluye al fenómeno de difusión de masa; y que, además, fue difícil conocer con exactitud el comportamiento de las propiedades del fluído condensante.

El método de diseño de Colburn-Hougen, aún siendo el más antiguo de los que se probaron, consiguió el resultado más certero. El método de Gilmour, que no toma en cuenta al fenómeno de transferencia de masa, obtuvo también efectos que se pueden considerar como aceptables. En cambio, las resistencias al flujo de calor su puestas por Gloyer no fueron lo suficientémente grandes que el ca so requería y el resultado fue una área demasiado pequeña.

Lo aconsejable en este caso es el uso del método de Colburn-Hougen; pero si no se dispone de mucho tiempo para hacer los cálculos ni de suficientes datos de difusividad del fluído condensam te, se recomienda utilizar el método corto de Gilmour.

CONDENSACION DE VAPORES CUYO CONDENSADO ES INMISCIBLE.- Los estudios hechos en este caso produjeron ecuaciones que, en general, cumplen su cometido de generar coeficientes de condensación rela-

tivamente altos, apoyándose para esto en distintas bases teóricas. Esta situación ocasiona que las áreas calculadas para la condensación eutéctica sean muy similares y proporcionalmente reducidas.

Fundándose en el hecho de que su desarrollo teórico es el más completo y, por lo tanto, su uso puede generalizarse más, se recomiendan las ecuaciones encontradas en los trabajos de Sykes y Marcello. Sin embargo, por su mayor sencillez y celeridad en los cálculos, además de que reditúa resultados altamente aceptables, también se sugiere la utilización del método de Gilmour.

Se considera que el objetivo de la tesis se ha cumplido más plenamente en los casos de condensación de un vapor simple y con-densación de una mezcla multicomponente de vapores, ya que en és-tos se encontró cuando menos un método con precisión sobresaliente. En el caso de condensación de mezcla de dos vapores cuyo condensado es inmiscible, aunque se lograron resultados uniformes y precisiones altas, no se puede ser muy rotundo en las conclusiones, debido a que hubo otras operaciones en el ejemplo ilustrativo (con-densación de hidrocarburo solo, subenfriamiento del condensado) -que dominaron a la condensación eutéctica y obtuvieron la mayor -parte del área total. Por su parte, el hecho de que ningún métodohaya logrado una precisión especialmente elevada en el caso de con densación de un vapor en presencia de un gas incondensable ocasiona que, en este aspecto, el objetivo se haya realizado de modo menos contundente.

- V. BIBLIOGRAFIA.
- Baker E. y Tsao U..- Industrial Engineering Chemistry; Vol. 32 pag. 115, (1940).
- Bell K.J., Ghaly M.A. A.I.Ch.E. Sy. Ser. Vol. 69, No. 131, pag. 72.
- Bell K.J., Taborek J. y Fenoglio F.- Chem. Eng. Progress Sy-Ser., Vol. 66, No. 102, pag. 150.
- 4.) Boyes A.P. y Ponter A.B..- Chemical Process Engineering "Heat Transfer Survey", pag. 26, (1972).
- 5.) Brass G.H.P..- Petroleum Refiner, Vol. 35, No. 6, pag. 177; --Petroleum Refiner, Vol. 36, No. 2, pag. 149.
- Clement D. y Colver P.- A.I.Ch.E. Sy. Ser. Vol. 69, No. 131, pag. 18.
- 7.) Devore A. .- Petroleum Refiner, Vol. 38, No. 6, pag. 205.
- 8.) Gilmour C.H.- Chem. Eng. abril 1953, pag. 214, (vap. simple);-Chem. Eng. octubre 1953, pag. 203, (multicomponentes); Chem. -Eng. febrero 1954, pag. 190, (inmiscibles); Chem. Eng. marzo -1954, (presencia de no condensable).
- 9.) Gloyer W. Hydrocarbon Processing, junio 1970, pag. 103; julio 1970, pag. 107.
- Henderson C.L. y Marcello J.M. A.I.Ch.E. Journal, Vol. 13,-No. 3, pag. 613, (1967).
- 11.) Kern D.Q. .- "Procesos de transferencia de calor", 1a. Ed.
- 12.) Kirkbride C.G..- Ind. Eng. Chem., Vol. 25, pag. 1324.
- 13.) Lord R.C., Minton P.E. y Sleusser R.P..- Chem. Eng. enero 26de 1970; pag. 96.
- 14.) Lord, Minton y Sleusser -- Chem. Eng. marzo 23 de 1970; pag. 127.

- 15.) Mc Adams W.H ..- "Heat Transmission". 3a. Ed.
- 16.) Ortiz Peña Juan.- Tesis profesional: "Nétodo de cálculo parael diseño de condensadores de mezclas inmiscibles". U.N.A.M. (1977).
- 17.) Peck R. y Reddie W.A..- Ind. Eng. Chem. Vol. 43, No. 12, --pag. 2926; (1951).
- 18.) Perry J ..- "Chemical Engineer's Handbook"; 5a. Ed.
- 19.) Sparrow E.M. y Eckert R.G.- A.I.Ch.E. Journal, Vol. 7, No. 3 pag. 473; (1961).
- 20.) Sykes J.A. y Marcello J.M.- A.I.Ch.E. Journal, Vol. 15, ---No. 2, pag. 307; (1969).
- 21.) Sykes y Marcello.- Ind. Eng. Chem. Proc. Des. Dev. Vol. 9 --No. 1, pag. 69; (1970).
- 22.) Ward D. .- Petro/Chem Engineer, octubre 1960, pag. C-42.



**TESIS "CLASICAS"** 

PASEO DE LAS FACULTADES 32-D FRACC. COPILCO UNIVERSIDAD CIUDAD UNIVERSITARIA 20, D. F.