

300618

9
2g



UNIVERSIDAD LA SALLE

ESCUELA DE QUIMICA
incorporada a la U.N.A.M.

ESTIMACION DE EFICIENCIAS DE SEPARACION
EN CALCULADORA PROGRAMABLE DE BOLSILLO

Tesis Profesional

Que para obtener el Titulo de
INGENIERO QUIMICO

p r e s e n t a

JUAN CARLOS HERRERO CAGIGAS

México, D. F.

1988

FALLA DE ORIGEN



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 está 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.

INDICE

	Pag.
Introducción	1
Capítulo 1: Generalidades:	
1.01 Plato teórico	6
1.02 Plato real	6
1.03 Conceptos de la eficiencia en platos	6
1.04 Eficiencia general de la columna	7
1.05 Eficiencia del plato base vapor	8
1.06 Eficiencia del plato base líquido	9
1.07 Eficiencia puntual base vapor	10
1.08 Eficiencia puntual base líquido	10
1.09 Eficiencia de plato y de punto	11
1.10 Eficiencia de Murphree en el plato	12
1.11 Concepto de eficiencia con empaques	13
1.12 Altura de una unidad de transferencia	13
1.13 Altura equivalente a un plato teórico	14
1.14 Predicción de la eficiencia en columnas	16

Capítulo 2: Torres de platos:

2.01	Introducción	18
2.02	Procedimiento de cálculo	18
2.03	Tabla 1 con sistemas y eficiencias	20
2.04	Métodos empíricos de predicción	32
2.04.01	Método de O'Connell	32
2.05	Métodos estadísticos de predicción	36
2.05.01	Método de MacFarland, Sigmund y VanWinkle	36
2.06	Métodos teóricos de predicción	37
2.06.01	Método A.I.Ch.E.	39
2.07	Programa para calcular la eficiencia propuesto por O'Connell	49
2.07.01	Explicación del programa	51
2.08	Programa para calcular la eficiencia propuesto por MacFarland, Sigmund y VanWinkle	53
2.08.01	Explicación del programa	56
2.08.02	Ejemplo	57
2.09	Programa para calcular la eficiencia propuesto por el A.I.Ch.E.	58
2.09.01	Explicación del programa	71
2.09.02	Ejemplo	71

2.10 Nomenclatura del capítulo 73

Capítulo 3: Columnas empacadas:

3.01	Introducción	78
3.02	Procedimiento de cálculo	78
3.03	Tabla 2 con sistemas y alturas equivalentes a platos teóricos	80
3.04	Método de Bolles y Fair	86
3.05	Tabla 3 con valores para factores de empaque	101
3.06	Reglas de la experiencia	104
3.07	Programa para calcular la eficiencia propuesto por Bolles y Fair	107
3.07.01	Primera parte del programa	108
3.07.02	Cálculo de las figuras 5 y 7 para anillos Raschig de cerámica	114
3.07.03	Cálculo de las figuras 6 y 10 para anillos Raschig de metal	124
3.07.04	Cálculo de las figuras 7 y 11 para sillas Berl de cerámica	136
3.07.05	Cálculo de las figuras 8 y 12 para anillos Pall de metal	144
3.07.06	Parte final del programa	155
3.07.07	Explicación del programa	160

3.07.08 Ejemplo	162
3.08 Nomenclatura del capítulo	164
Conclusión	167
Bibliografía	171

INTRODUCCION

Este informe es el resultado de la investigación realizada en el año 2000 en el Municipio de Tlalnepantla de Baz, Estado de México, con el fin de establecer las causas que impulsaron a los habitantes de la Colonia Morelos a organizar una protesta social en contra del desmantelamiento de la planta de tratamiento de aguas servidas de Tlalnepantla.

La investigación se realizó en tres etapas principales:

1. Análisis de la situación socioeconómica y ambiental de la Colonia Morelos.
2. Recopilación de información sobre la historia y desarrollo de la planta de tratamiento de aguas servidas.
3. Estudio de las causas y motivaciones de la protesta social.

Los resultados de la investigación muestran que la protesta social fue impulsada por factores socioeconómicos, ambientales y políticos. Los habitantes de la Colonia Morelos se sintieron amenazados por la posible contaminación de sus aguas servidas y la pérdida de empleos en la planta de tratamiento. La protesta social tuvo como resultado la suspensión temporal del funcionamiento de la planta de tratamiento y la realización de reuniones entre autoridades locales y representantes de la población afectada.

Es importante mencionar que este informe no pretende exonerar a nadie ni a ninguna institución. Su objetivo es contribuir a la comprensión de los hechos y a la promoción de una mayor transparencia y participación ciudadana en la toma de decisiones que afectan a la comunidad.

Por medio de esta tesis se dan varios métodos y conceptos acerca de la eficiencia en torres de platos y empacadas.

Es importante tener un método confiable para la obtención de las eficiencias en columnas pues esto trae como consecuencia ahorros importantes en equipos de destilación reduciendo el tamaño de este. Además los costos de la energía incitan a la reducción del tamaño del equipo y a que estos se vuelvan mas complejos, caros y eficientes.

Para obtener mejores diseños en la hidráulica de las columnas y en la transferencia de masa, se requieren métodos mejores para estimar la eficiencia de la torre. En esta tesis se dan las correlaciones mas consistentes y exactas que hay en la literatura para el cálculo de las eficiencias en columnas de destilación y absorción.

En el principio de este trabajo se dan varios conceptos teóricos que están relacionados con el cálculo de las eficiencias en columnas, cada uno de estos conceptos presentan al lector un panorama general en el cálculo de las eficiencias en columnas.

Para hacer mas práctico y fácil el uso de esta tesis se incluyen los listados de los programas para el cálculo de las eficiencias así como una explicación para cada programa; de este modo la persona que utilice los métodos que aquí se dan encontrara una forma fácil para efectuar los cálculos rápidamente y una fuente segura y digna de confianza para el cálculo de las eficiencias.

Dentro de este trabajo se dan dos tablas, una de ellas para torres de platos y la otra para columnas empacadas; en estas tablas se encuentran diferentes sistemas que trabajan con distintos tipos de platos y empaques, cada sistema tiene una o mas condiciones de operación y se dan para cada uno de estos la eficiencia que tiene la columna, estas tablas se realizarón estudiando el sistema en la misma industria, esto quiere decir que estas tablas provienen de la práctica.

Los métodos usados en el cálculo de las eficiencias para torres de platos son los propuestos por: O'Connell, MacFarland, Sigmund y VanWinkle y el del American Institute of Chemical Engineers; cada uno de estos métodos calculan la eficiencia por separado, se comparan los

resultados con la tabla correspondiente y se escoge el valor que sea mas conservador.

Cada uno de los métodos esta desglosado en pasos para que su aplicación sea más fácil.

El método utilizado para las columnas empacadas es el propuesto por Bolles y Fair, el cual también viene dividido por pasos para que su uso sea más fácil, además tenemos una tabla con diferentes sistemas y sus eficiencias, y se da un método extra que proviene directamente de la experiencia.

CAPITULO 1: GENERALIDADES

PLATO TEÓRICO

Un plato teórico, o ideal, es aquel en el cual la composición promedio de todo el gas que abandona el plato alcanza el equilibrio con la composición promedio de todo el líquido que abandona el plato.

PLATO REAL

Es aquel en el que la composición promedio de todo el gas que abandona el plato no alcanza el equilibrio con la composición promedio de todo el líquido que abandona el plato; esto es lo que realmente pasa en la práctica.

CONCEPTOS DE LA EFICIENCIA EN PLATOS

En cualquier operación de separación por transferencia de masa se hace necesario corregir esta por considerar que existe un completo mezclado, una composición uniforme y un perfecto equilibrio entre la fase líquida y la fase vapor en cada plato. Estas

condiciones son imposibles de obtener en las columnas y se hace necesario introducir un factor que exprese la relación entre un plato real y un plato ideal (en el cual si se dan las condiciones anteriores). Este factor es conocido como la eficiencia del plato.

La eficiencia de un plato para la transferencia de masa depende de tres conjuntos de parámetros de diseño:

- 1 -- El sistema: composición y propiedades.
- 2 -- Condiciones de flujo: velocidad de paso.
- 3 -- Geometría: tipo y dimensiones del plato.

Se tiene poco control sobre el primer conjunto pero se pueden modificar eficientemente los otros dos.

EFICIENCIA GENERAL DE LA COLUMNA

Es la más fácil de usar cuando se convierte de platos teóricos a platos reales. La eficiencia general de la columna o de la razón de platos teóricos a platos reales se abrevia como E_0 y está definida como:

$$Eo = Nt / Na$$

dónde:

Nt = número de platos teóricos para la columna, sin incluir el condensador, ni el rehervidor.

Na = número de platos reales para la columna.

La eficiencia del plato se basa en la composición de una sola fase o corriente en cada etapa de la columna de separación. Por ejemplo, la eficiencia de Murphree en el plato puede ser expresada tanto como eficiencia base vapor o eficiencia base líquida, cualquiera de las dos que sea más conveniente.

EFICIENCIA DEL PLATO BASE VAPOR

Esta se abrevia como: Emv y esta definida como:

$$Emv = (Y_n - Y_{n-1}) / (\bar{Y}_n - Y_{n-1})$$

dónde:

y_{n-1} y y_n = composición promedio del vapor que entra y sale del plato respectivamente.

\bar{y}_n = composición del vapor en equilibrio con el líquido de composición x_n que deja el plato.

EFICIENCIA DEL PLATO BASE LIQUIDO

Esta se abrevia como: E_{ml} y esta definida como:

$$E_{ml} = (x_{n+1} - x_n) / (x_{n+1} - \bar{x}_n^*)$$

donde:

x_{n+1} y x_n = composición promedio del líquido que entra y sale del plato respectivamente.

\bar{x}_n^* = composición del líquido en el plato en equilibrio con el vapor de composición y_n que deja el plato.

La eficiencia puntual esta basada solamente en la composición en un solo punto del plato. Para obtener la eficiencia global del plato, se puede tomar y hacer un promedio de varios puntos diferentes del plato.

EFICIENCIA PUNTUAL BASE VAPOR

Esta se abrevia como: Eov y esta definida como:

$$Eov = (\bar{Y}_n - \bar{Y}_{n-1}) / (\bar{Y}_n^* - \bar{Y}_{n-1}^*)$$

donde:

\bar{Y}_{n-1} y \bar{Y}_n = composición del vapor que entra y sale del plato en el punto considerado.

\bar{Y}_n^* = composición del vapor en equilibrio con el líquido de composición \bar{x}_n en el plato en el punto considerado.

EFICIENCIA PUNTUAL BASE LIQUIDO

Esta se abrevia como: Eol y esta definida como:

$$Eol = (\bar{x}_{n+1} - \bar{x}_n) / (\bar{x}_{n+1}^* - \bar{x}_n^*)$$

donde:

\bar{x}_{n+1} y \bar{x}_n = composición del líquido que entra y sale del plato en el punto considerado.

\hat{x}_n = composición del líquido en equilibrio con el vapor de composición \hat{y}_n en el punto que ha sido considerado.

EFICIENCIAS DE PLATO Y DE PUNTO

Estas eficiencias están relacionadas entre sí por funciones complejas las cuales dependen del grado de mezclado del líquido que se encuentra en el plato. Si el líquido en el plato se encuentra perfectamente mezclado y tiene la misma composición que el líquido que deja el plato, las eficiencias puntuales base líquido y base vapor son numéricamente iguales entre sí y también con las eficiencias del plato.

La eficiencia puntual es difícil de medir y es menos conveniente de usar que la eficiencia general.

La relación entre la eficiencia general y la eficiencia del plato está definida como:

$$E_0 = \ln [1 + E_{mv} (\lambda - 1)] / (\ln \lambda)]$$

dónde:

$\lambda = m / (L / V)$ = relación de la pendiente de la curva de equilibrio con la pendiente de la línea de operación.

Si λ es igual a la unidad, la eficiencia general es igual a la eficiencia base vapor del plato. Pero λ es raramente constante y la eficiencia base vapor del plato es función de λ .

EFICIENCIAS DE MURPHREE EN EL PLATO

Esta eficiencia puede ser convertida de base vapor a base líquido y viceversa por medio de las siguientes ecuaciones:

$$Emv = Em_l / (Em_l + \lambda (1 - Em_l))$$

$$Em_l = Emv \lambda / (1 + Emv (\lambda - 1))$$

Si λ es igual a la unidad, Emv es igual a Em_l ; si λ es grande, Emv es menor que Em_l ; y si λ es pequeña, Emv es

mayor que Emi.

Es conveniente, en la mayoría de los casos, convertir la eficiencia de punto Eov a la eficiencia de plato de Murphree Emv. Esto se debe a la mezcla incompleta; solo en pequeñas columnas de laboratorio y condiciones especiales, tiene probabilidades de ser válida la suposición de que Eov sea igual a Emv.

CONCEPTOS DE EFICIENCIAS CON EMPAQUES

Las columnas empacadas para el contacto gas-líquido se usan mucho para operaciones de absorción y, hasta un punto limitado, para la destilación. Por lo común, las columnas se empacan con material orientado en forma aleatoria; pero en algunos casos, se puede colocar cuidadosamente en sus posiciones.

ALTURA DE UNA UNIDAD DE TRANSFERENCIA

Esta se abrevia como HTU.

La HTU es una combinación del flujo y del coeficiente

de transferencia de masa que nos da una unidad de transferencia en la separación. La HTU se expresa como sigue:

$$(\text{HTU})_{\text{og}} = V / (K_a P A)$$

dónde:

(HTU)_{og} = altura de una unidad de transferencia, donde los sufijos " o " y " g " se refieren a la transferencia total de masa con base a la fase gas.

a = área interfacial por unidad de volumen de empaque.

K_g = coeficiente de transferencia de masa general con base en la fase gas.

P = presión total.

V = flujo molar del vapor.

ALTURA EQUIVALENTE A UN PLATO TEORICO

Esta se abrevia como: HETP .

La HETP es la altura de empaque requerida para

ejecutar una separación igual a un plato teórico.

La HETP está relacionada con la HTU a través de una linearización de la pendiente de la curva de equilibrio hasta la pendiente de la linea de operación y esta dada por:

$$HETP = (HTU)_{eq} \ln \lambda / (\lambda - 1)$$

λ variará a través del proceso de destilación, por lo tanto la HETP variará con respecto a la composición aunque la $(HTU)_{eq}$ permanezca constante. Sin embargo, se puede hacer necesario calcular un nuevo valor de la HETP para cada etapa de equilibrio.

Para una separación específica, la $(HTU)_{eq}$ será menor que la HETP si λ es mayor a la unidad y viceversa si λ es menor que uno. En algunos casos λ es igual a uno y la HETP es aproximadamente igual al $(HTU)_{eq}$. Esto es conveniente porque de esta manera el número de platos teóricos requeridos para la separación se pueden calcular por varios métodos como el diagrama de McCabe-Thiele que fue dado para columnas de platos.

PREDICCION DE LA EFICIENCIA EN COLUMNAS

La eficiencia de la columna puede ser calculada de varias maneras:

- 1 -- Comparar instalaciones similares en las cuales se disponen de datos.
- 2 -- Extrapolar los datos de laboratorio o de plantas piloto.

Los dos puntos anteriores se basan en una información directa, pero si no se dispone de ésta se debe recurrir a los métodos de predicción que son:

- 3 -- Métodos empíricos o estadísticos: estos métodos dan directamente los valores de Eoc.
- 4 -- Métodos teóricos o semiteóricos de transferencia de masa: estos métodos implican la predicción de eficiencias individuales.

CAPITULO 2: TORRES DE PLATOS

TORRES DE PLATOS

En esta parte se emplearan métodos empíricos, estadísticos y teóricos para calcular la eficiencia general e individual en una columna. También se incluye una larga lista de datos de eficiencias para propósitos comparativos.

El método empírico utilizado es el método propuesto por O'Connell en 1946.

El método estadístico utilizado es el metodo de MacFarlan, Sigmund y VanWinkle de 1972.

El método teórico utilizado es el método propuesto por el A.I.Ch.E. en 1958.

PROCEDIMIENTO DE CALCULO

1 -- Estime la eficiencia por los tres métodos que son: el método de O'Connell, MacFarland, Sigmund y VanWinkle y por el propuesto por el American Institute of Chemical Engineers.

2 -- Deduzcase un margen de error para obtener un

factor de seguridad en los valores obtenidos.

3 -- Comparense los valores obtenidos con los valores que se dan en la tabla 1 para el sistema que sea igual o similar al que se esta manejando.

4 -- Seleccionese el valor de la eficiencia que sea mas conservador o aquel que se acerque mas a los valores de la tabla 1.

T A B L A 1

Sistema	Diam. col., m	Pres., KPa	Temp., K	Alt., m	EoG vert.	Emv %	Eo %
Bubble-cap							
Etanol / Agua	0.46					93	
						70	95
	0.11					64.6	
	0.46	101			85	110	
						95	
					81		
	0.48				0.81	85	
	0.15					99.8	
	0.196	101				80	
Metilciclo- hexano / Tolueno	0.11					64.6	
Aire / Agua	1.52		290				83
Bicóxido de carbono / Agua	0.076					80	125
							100
Ácido acetico / Agua	0.46	101				65	
	0.59	58				54	
Deuterio / Hidrógeno	0.027		20			50	44
Oxígeno / Nitrógeno							76

Sistema	Diam.	Pres., Temp., Alt.,	EoS col.,	Env.	Ec
	m	KPa	K	m	%
Acetona / Agua 5.49				91 83	
Dicloro etileno / Tolueno			0.032		95
Azúcar / Agua 1.52					80
CHCl ₃ / CCl ₄				90	
Amoníaco / Agua	0.305	101	283		77
Metanol / Agua 1.0				90 70	
Acetona / Benceno				79	
Metanol / Isopropanol / Agua	0.45			68 70 68	68
Acetona / Metanol/ Agua	0.45			60 60 60	
Estabilizador de gasolina	1.44	1820		75	100
Benceno / Tolueno	0.2 0.2 0.15			60 70 58	
Amilina / Agua 0.2					58
Nafta / Agua 2.74					65

Sistema	Diam.	Pres., Temp., Alt..	EoG vert.	Env	Eo
	col., m	KPa	m	%	%
<hr/>					
Isopropanol / Agua	0.45			78	
Metanol / Isopropanol	0.45			64	
Acetona / Metanol	0.45			61	
Benceno / Tolueno / Xileno	0.2			75	
Nafta / Pinene / Anilina	0.2			90	
<hr/>					
Sieve					
Etanol / Agua	0.076 101 0.127 0.196 101 lab		45.5 65 90 71.4 120		
Metiletilacetona / Agua	0.08		41		
Acetona / Agua	0.05 101 0.11 0.15	373	25.5 43.5 60		
Benceno / Agua	0.05 101		9.6		

Sistema	Diam.	Pres., Temp., Alt.,	EoS col.,	Emv	Ec
	m	KPa	K	m	%
Tolueno / Agua	0.05	101		7.1	
nHeptano / Metilciclohexano	0.04			77.6	
nHeptano / Ciclohexano	1.2	165	0.05		85
	2.44	165	0.05		75
	1.2	164	0.05	90	
Tolueno / Metilciclohexano	0.15	101			54.6
		27			55.5
Metilciclohexano / Tolueno	0.05	101			91
Propano / Butano					100
Dióxido de carbono / Agua	0.08			80	125
	0.15	111	298		100
nOctano / Tolueno	0.15	101	0.025		38
Aire / Agua / Amoniaco	0.00	298	0.03	85.7	96.4
			0.03	70	
Oxígeno / Agua / Amoniaco	0.15			75	
Amoniaco / Agua	0.3	101	283		89
Metilisobutil- cetona / Agua	0.08	298	0.08	41.5	64

Sistema	Diam.	Pres.	Temp.	Alt.	EoG	Env	Eo
	m	1.Ps	°L	m	vert.	%	%
Bicloro estileno / Tolueno	0.05	101					75
Metiletil- cetona / Tolueno	0.15			0.05			88
Aire / Etanol				0.1	80		
Aire / Propanol				0.03	77		
Metanol / CCl ₄	0.11					25.7	
Metanol / Agua	0.11					56	
						79.2	
				1.0		93	
						90	
Acetona / CCl ₄	0.11					50	
Isopropanol / Agua							72.9
Benceno / Tolueno	0.127					75	
	10.7	101	353	0.03		80.5	
				0.14		80.5	
						85.2	
Benceno / Metanol	0.18	690			0.05	86.4	94.2
Ciclohexano / Tolueno	2.4	103					70
Etilbenceno / Estireno	0.5	13			0.036		75

Sistema	Diam.	Pres., Temp., Alt.,	EoS col..	Env	EoS
	m	KPa	m	%	%
Helio / Metil-isobutilcetona			90		
			0.038		
Nitrogeno / Isobutanol			80		
Nitrogeno / Ciclohexanol			0.051	70	
Acido acatico / Agua	0.46	101			75
Benceno / Propanol	0.46				58.6
Ciclohexano / nHeptano / Tolueno	0.038		78		
			110		
			93		
nHeptano / Tolueno			0.02	45	
				62	
nHeptano / Benceno			0.02	55	
				68	
CCl ₄ / Benceno	0.032			71	
				73	
Isobutano / nButano	2060			110	
Etanol / Agua / Furfural				80	

Sistema	Diam. col., m	Pres.,Temp.,Alt., KPa	EoS vert.	Emv %	En %
nHexano / Etanol / Metil-ciclopentano	0.1	101	333	70	70.3
				71	
nHexano / Etanol / Metil-ciclopentano / Benceno	0.1	101	333	55	60
				6	
Benceno / nPropanol	0.46	101	366	0.03	54
	0.03	101	366		57
Tolueno / nPropanol	0.46	101	366	0.03	61
	0.03	101	366		57
Aire / Agua / Trietilenglicol		101	297	0.05	62

APV-West

Metanol / Agua 1.0	81
<hr/>	

Kascade

Etanol / Agua	0.2	54.1
	0.2	70
Metilciclohexano / Tolueno	0.2	44.6
		72
Oxígeno / Agua	0.2	84

Sistema	Diam.	Pres., Temp., Alt.,	EoG	Emv	Eo
	col.,	vert.			
	m	KPa	K	%	%

Tunnel

Furfural / 4.0 593 318 25
Isobutano & Butileno

Furfural / 4.0 593 318 25
nButano & Butileno

Turbogrid

Amoníaco / 0.3 101 283 75
Agua

Etanol / Agua 0.24 101 85
101 85

Metanol / Agua 0.1 101 298 87
PEQUEÑO 95
86

Metanol / 0.15
Isopropanol / Agua 66.4

Metanol / PEQUEÑO 65
Isopropanol

V-Grid

Aire / Agua / 70 60
Amoníaco

Sistema	Diam.	Pres., Temp., Alt.,	EoG	Env	Eo
	col.,		vert.		
	m	KPa	K	m	%

Combinacion de valve y sive

Benceno / Propanol	0.46	32
Etilenbenceno / Estireno	13	80

Wyatt Perfavalve

Propanol / Tolueno	0.46	76.7
Propanol / Benceno	0.46	55.5

Valve

Benceno / Tolueno / Xileno	2.43	69
Etanol / Agua	0.032	70
	0.06	56
nPropanol / Benceno	0.46	73
nPropanol / Tolueno	0.46	51

Sistema	Diam.	Pres., Temp., Alt.,	EoG col.,	Env	Eo
	m	KPa	K	%	%
<hr/>					
Etilbenceno /	0.5	13		85	
Estireno					
Benceno /	2.43			44	83
C ₆ aromáticos				66	
<hr/>					
Round valve					
Etanol / Agua	0.196	101		92	
<hr/>					
I-Type valve					
Etanol / Agua	0.196	101		68	
<hr/>					
Nutter valve					
C ₆ / C ₄		165		96	
iC ₄ / nC ₄		1131		121	
Propanol /	0.5			63.8	
Benceno					
Propanol /	0.5	303		75.3	
Tolueno					
Ciclohexano /	1.2			96	
Heptano					

Sistema	Diam.	Pres., Temp., Alt.,	EnG	Emv	Eo
	col., m	KPa	L	m	%
			vert.		

Rock valve

Ciclohexano /	1.2				93.8
Haptano					
Benceno /	2.43	92	346	0.05	48
Tolueno /					
Xileno					

Glitsh

nButano /	1.3	1138	0.05	122	
Isobutano					
Ciclohexano /	1.3	165	0.05	99.5	
nHeptano	1.2			97	
Metanol /	0.1	101			alta
Agua			0.05	88	

Ripple

Metanol /	1.0		73	
Agua				
Amoníaco /	0.3	101		82
Agua				
Gasolina ligera	2.0			48

Sistemas	Diam.	Pres., Temp., Alt.,	EoG	Emv	Eo
	col.,	vert.			
	m	KPa	K	m	%
Uniflex					
Metanol /	1.0			87	
Agua					
Baffle					
Tolueno /		101		87	
Metilciclohexano					
Angle					
Metanol / Agua		101		70	
Crossflow plate					
Benceno / Tolueno				60	
Etanol / Agua				70	
Jet					
Aire / Agua /	101	297	0.05	65	
Trietilenglicol					
Metiletil-	0.15		0.03		93
cetona / Tolueno					

METODOS EMPIRICOS DE PREDICCION

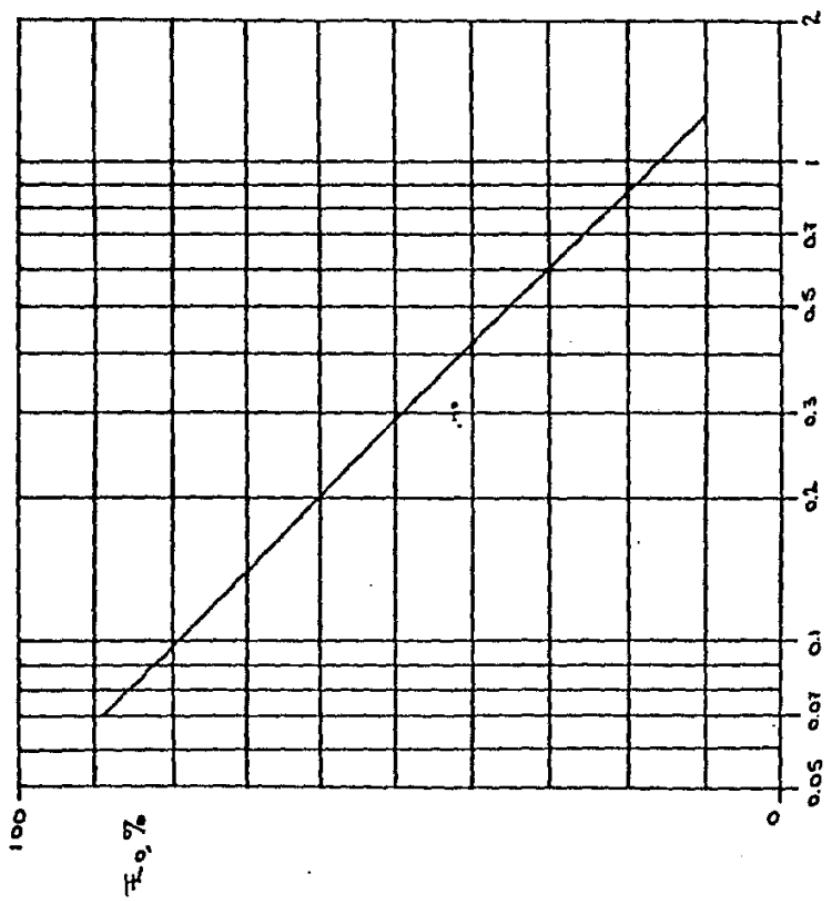
Dos de las correlaciones empíricas que se han llegado a utilizar con mucha amplitud son las de Drickamer y Bradford y una modificación de ella hecha por O'Connell.

La correlación de Drickamer y Bradford se muestra en la figura 1. Se basa en datos de la eficiencia general (E_0) para ochenta y cuatro columnas de refinería. Se destina solo a las separaciones de hidrocarburos en columnas de platos de cauchucha.

El valor de la abcisa es un promedio de la viscosidad molar, basado en las condiciones prevalecientes y la composición de la alimentación. Se debe tener cuidado para no utilizar la correlación fuera del intervalo de aplicaciones indicado.

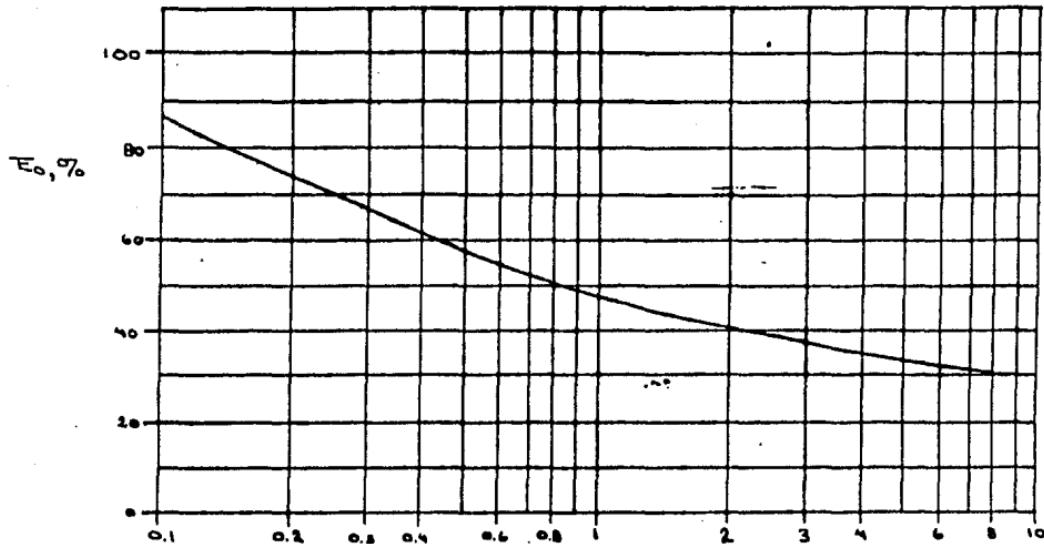
Para poder incluir materiales distintos de los hidrocarburos y sistemas de alta volatilidad relativa, O'Connell modificó la correlación de Drickamer y Bradford, como se muestra en la figura 2. La viscosidad de la alimentación y la volatilidad relativa se evalúan con el promedio aritmético de las temperaturas de la parte

superior e inferior de la columna.



Viscosidad (η_0) en relación con la concentración (α en el sistema de la ecuación (1) en torrs).

Fig. 1. Correlación de Brückamer-Bradford.



\propto / μ , volatilidad relativa del componente clave por la viscosidad de la alimentación, en condiciones (a las condiciones normales de la columna).

METODOS ESTADISTICOS DE PREDICCION

Es posible correlacionar la eficiencia como función de muchas variables que tienen probabilidad de influir en ésta. Una de esas correlaciones la señalaron MacFarlan, Sigmund y VanWinkle. Los datos obtenidos estan dentro del rango normal de operación, esto es arriba del punto de lloriqueo y por debajo del punto de inundación.

La eficiencia del plato de Murphree base vapor se calcula utilizando la siguiente ecuación:

$$Emv = 6.8 \left(NRe \cdot NSc \right)^{0.1} \left(NDg \cdot NSc \right)^{0.116}$$

El promedio de la desviación absoluta con respecto a los valores experimentales se encontro que era de mas-menos 10.6 %. Los grupos adimensionales usados en la correlación son los siguientes:

Número de Reynolds modificado:

$$NRe = \frac{hw \cdot U_{vs} \cdot p_v}{ml \cdot Fa} = \frac{hw \cdot G}{ml \cdot Fa}$$

Número líquido de Schmidt:

$$NSc = \frac{ml}{\rho_1 D_{ll}}$$

Número de la tensión superficial:

$$NDg = \frac{\sigma l}{ml U_{vs}}$$

METODOS TEORICOS DE PREDICCION

El método para abordar el equilibrio en un plato se puede definir como la relación del cambio real de la composición del gas al pasar por el plato al cambio que se producirá, si el gas alcanzara un estado de equilibrio con el líquido. Si se toma en cuenta un punto sobre el plato, n, esta definición nos lleva a la eficiencia de punto:

$$Eov = \frac{\bar{Y}_n - \bar{Y}_{n-1}}{\bar{Y}_n - \bar{Y}_{n-1}} \text{ punto}$$

en donde \bar{Y}_n es la concentración del gas en equilibrio con

la concentración del líquido en el punto. Esta eficiencia no puede sobrepasar la unidad (100 %). Si hay gradientes de concentración de líquido en el plato (o sea, si el líquido del plato no está completamente mezclado), entonces, Y_n variará y E_{ov} puede variar de un punto a otro del plato. Se debe observar que es posible expresar una definición análoga de la eficiencia sobre la base de las concentraciones de líquido.

Para el plato completo y para concentraciones de gases, se utiliza la eficiencia de Murphree para el vapor:

$$E_{mv} = \frac{Y_n - Y_{n-1}}{Y_n - Y_{n-1}} \text{ plato}$$

en donde Y_n es la concentración de gas en equilibrio con la concentración del líquido que sale del plato (que fluye a la bajante, para un plato de flujo transversal).

Debido a los gradientes de concentraciones en el líquido, E_{mv} puede sobrepasar el 100 %.

El método teórico mejor establecido para la predicción de E_{ov} es el del A.I.Ch.E..

METODO A.I.Ch.E.

Se basa en la predicción secuencial de la eficiencia de punto, la eficiencia de Murphree y la eficiencia general de la columna:

$$E_{ov} \longrightarrow E_{mv} \longrightarrow E_o$$

con una corrección adecuada de E_{mv} debida al arrastre.

El modelo A.I.Ch.E. es la base para el desarrollo que sigue:

El modelo consiste en fijar el diseño del plato y calcular o fijar las variables de operación y las variables del sistema. Las variables son: presión total, temperatura del plato, carga total de vapor, carga total de líquido, densidades de vapor y líquido y tensión superficial del líquido.

El método propuesto por el A.I.Ch.E. demostró tener una exactitud del 90 %.

El procedimiento de cálculo para el método propuesto por el A.I.Ch.E. es el siguiente:

1 -- Calcúlese la carga de vapor " Qv " y la carga de líquido " Ql " en metros cúbicos por segundo.

2 -- Determine la velocidad del vapor basada en el área activa en metros por segundo:

$$U_{Va} = \frac{Q_{V}}{A_a}$$

3 -- Calcúlese Fva:

$$F_{Va} = \frac{U_{Va}}{0.3048} \left[\frac{p_v}{16.0185} \right]^{0.6}$$

4 -- Calcúlese el gasto de flujo de líquido por anchura de trayectoria de flujo en el plato:

$$Q_l / W_a$$

5 -- Calcule el factor de absorción:

$$\lambda = \frac{m \cdot G_m}{L_m} = \frac{m \cdot Q_v \cdot p_v \cdot M}{Q_l \cdot p_l \cdot M_v}$$

6 -- Calcúlese la altura de la espuma:

$$hf = 2.53 Fva + 74.41 hw - 1.6$$

7 -- Calcúlese la altura de claro del líquido:

$$hc = \frac{103 + 464.57 hw - 40.5 Fva + 6039.59 Bl}{p_1 / 16.0185}$$

8 -- Calcúlese el tiempo de residencia del líquido:

$$Dl = \frac{0.95 hc Aa}{Q1}$$

9 -- Determine el número de unidades de transferencia con base en la fase líquida:

$$Nl = 103 (38750.078 Dl)^{0.8} (0.26 Fva + 0.15) Bl$$

10 -- Calcúlese el número de unidades de transferencia con base en la fase gas:

$$Ng = [Pv \cdot Dv + mw]^{0.5} [0.776 + 4.57 \cdot hw - 0.29 \cdot Fva + 104.84 \cdot Q1 / Wa + 7.874 \cdot \Delta]$$

11 -- Evalúese la eficiencia general con base en la fase gas: EoG:

$$\rightarrow \ln (1 - EoG) = 0.434 \frac{Nl \cdot Ng}{Nl + \sqrt{Ng}}$$

12 -- Determine el por ciento de resistencia de la fase líquida:

$$\% Rl = \lambda \cdot Ng \cdot 100 \frac{}{Nl + \lambda \cdot Ng}$$

13 -- Determine el coeficiente de difusión turbulenta:

$$De = E \cdot J + 0.044 ((dL / 0.0254) - 3)^2 [0.0124 + 0.591 \cdot hw + 0.056 \cdot Uva + 12.078 \cdot Q1 / Wa]^2$$

dónde:

$d_c = 0.0762$ metros aproximadamente para operaciones con platos tipo válvula.

14 -- Evalúe el número de Peclet:

$$Pe = \frac{(Zl / 0.0229)^2}{De \cdot \theta l}$$

15 -- Evalúe el término " λ_{EoG} " para que así se pueda utilizar la figura 3 para determinar Emv / EoG .

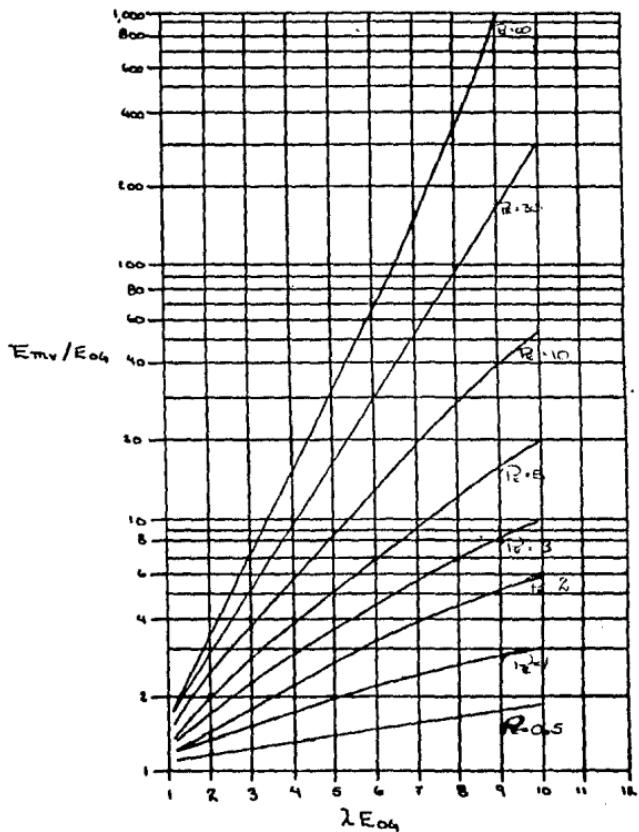


Fig. 3. Curva de mezclado, usada en el paso 15.

16 -- Evalúe Emv.

17 -- Calcule el espaciamiento efectivo entre platos:

$$S' = S - 0.0254 \text{ hf}$$

18 -- Usando el valor de Uva / S', determine ewr de la figura 4.

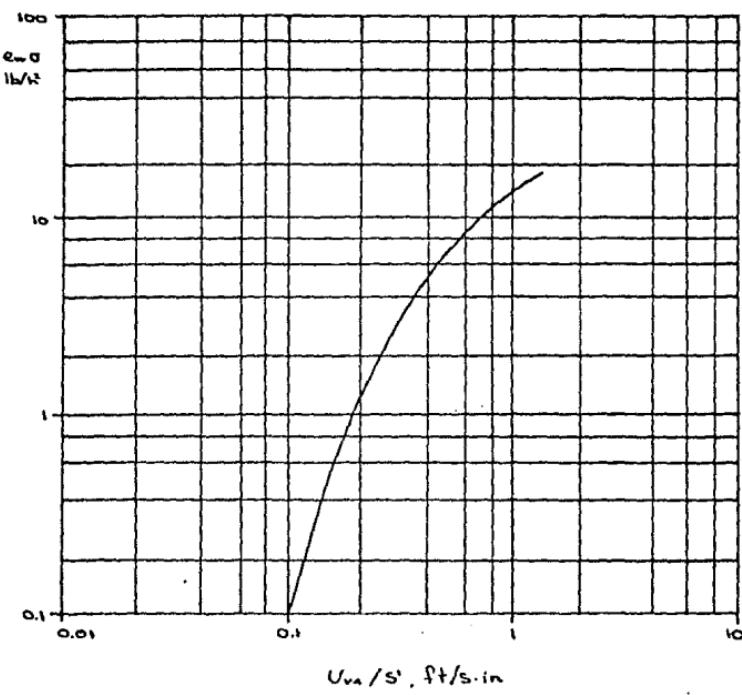


FIG. 4. Relación de arrastre, usada en el paso 18.

19 -- Calcúlese la fracción neta de líquido arrastrado:

$$re = \frac{449 \cdot ew \cdot Qv \cdot pv}{Q1 \cdot pl}$$

20 -- Determinese la eficiencia del plato mojado:

$$Ew = \frac{Emv}{1 + re \cdot Emv}$$

21 -- Determinese la eficiencia general de la columna:

$$Eo = \frac{\log [1 + Ew (\lambda - 1)]}{\log \lambda}$$

A continuación se dan los programas para calcular las eficiencias por medio de la calculadora Hp-41.

PROGRAMA POR EL METODO DE O'CONNELL

01 *LBL "000"
02 *ALFA =?
03 PPROMPT
04 STO 01 _____
05 *MA =?
06 PPROMPT
07 ST* 01 _____ Viscoideal * ex
08 RCL 01
09 -.2411552546
10 Y1X
11 49.05891567
12 *
13 *E = *
14 RRCL X
15 *F Z?
16 AVIEW
17 END

Incognitas	Nomenclatura en la tesis
------------	--------------------------

ALFA	volatilidad relativa del componente clave.
------	--

MA	viscosidad de la alimentación.
----	--------------------------------

E	E_0
---	-------

EXPLICACION DEL PROGRAMA

Para este programa se vió que la ecuación $y = a X^b$ se ajusta en un 99.68 % a la curva en la gráfica de O'Connell, donde " y " es la eficiencia, " X " es el producto de la volatilidad por la viscosidad, " a " es una constante igual a 47.05091567 y " b " es otra constante igual a -0.2411552546.

El programa funcionará con el comando " run/stop " (R/S), esto es, se pregunta la volatilidad en la calculadora como " ALFA =? " se teclea el valor de la volatilidad y despues la tecla " R/S ", posteriormente pregunta la viscosidad como " MA =? ", se teclea el valor de la viscosidad en las unidades especificas y despues la

tecla " R.S ", hecho esto la eficiencia aparecerá en la pantalla como " E= % ", y será la eficiencia general.

PROGRAMA PARA EL METODO DE MACFARLAND, SIGMUND Y VANWINKLE

01 *LEL *HSV*
 02 *HW =?
 03 PROMPT
 04 STO 01 h_{ω}
 05 *G =?
 06 PROMPT
 07 STO 01 $\text{h}_{\omega} G$
 08 *ML =?
 09 PROMPT
 10 STO 02 μ_s
 11 1/X
 12 STO 01 $\text{h}_{\omega} b / \mu_s$
 13 STO 03 $1/\mu_s$
 14 *FA =?
 15 PROMPT
 16 STO 01 $\frac{\text{h}_{\omega} b}{\mu_s F_0} = \lambda_{se}$
 17 *DL =?
 18 PROMPT
 19 STO 02 μ_s / ρ_s
 20 *DLK =?
 21 PROMPT
 22 STO 02 $\mu_s / \rho_s D_{av} = \lambda_{se}$
 23 *TSL =?
 24 PROMPT
 25 STO 03 σ_s / μ_s
 26 *UVS =?
 27 PROMPT
 28 STO 03 $\sigma_s / \mu_s U_{vs} = \lambda_{dg}$
 29 RCL 01
 30 RCL 02
 31 *
 32 .1
 33 Y1X
 34 RCL 03
 35 RCL 02
 36 *
 37 .115
 38 Y1X
 39 *
 40 6.8
 41 *

42 *E= *
43 AFCL X
44 *† %*
45 AVIEW
46 END

Incógnita	Nomenclatura en la tesis
HW	hw
G	g
ML	m1
FA	fa
dl.	pl
Dlk	Dlk
Tsl	σl
Uvs	Uvs
E	E _{mx}

EXPLICACION DEL PROGRAMA

El programa funcionará con el comando run/stop (R/S), preguntará cada incógnita que necesite, se tecleará el valor en las unidades requeridas y se tecleará la tecla " R/S " para que corra el programa; la eficiencia la dará como " E= % " y será la eficiencia de Murphree.

EJEMPLO

A continuación se dan los siguientes datos para utilizarlos en el programa para fines comparativos y como un ejercicio:

Altura del vertedero = 0.06 m

Masa velocidad = 1.617 Kg / (s m²)

Viscosidad del líquido = 2×10^{-3} Kg / (m s)

Área fraccional libre = 0.3207

Densidad del líquido = 996 Kg / m³

Difusividad del clave ligero = 2.421×10^{-5} m² / s

Tensión superficial = 68×10^{-3} Kg / m²

Velocidad superficial del vapor = 2.4858 m / s

Los datos anteriores son los que deben ser introducidos al programa y como resultado nos dará que la eficiencia es igual a 64.3666 %.

PROGRAMA POR EL METODO A.I.C.H.E.

01+LBL "RIC"
02 "QV =?"
03 PROMPT
04 STO 01 ————— Qv
05 STO 02 ————— Qv
06 STO 03 ————— Qv
07 STO 04 ————— Qv
08 "RA =?"
09 PROMPT
10 ST/ 01 ————— Qv/Az = Uva
11 ST/ 02 ————— Qv/Az = Uva
12 STO 05 ————— Az
13 "dV =?"
14 PROMPT
15 STO 06 ————— Pv
16 ST/ 03 ————— Qv Pv
17 ST/ 04 ————— Qv Pv
18 SORT
19 1.219904646
20 /
21 ST/ 01 ————— Fva
22 "QL =?"
23 PROMPT
24 ST/ 03 ————— Qv Pv / Qz
25 ST/ 04 ————— Qv Pv / Qz
26 STO 07 ————— Qz
27 ST/ 05 ————— Az / Qz
28 "WA =?"
29 PROMPT
30 ST/ 07 ————— Qz / Wz
31 "M =?"
32 PROMPT
33 ST/ 03 ————— Qv Pv m / Qz
34 "dL =?"
35 PROMPT
36 ST/ 03 ————— Qv Pv m / Qz Pz
37 ST/ 04 ————— Qv Pv / Qz Pz
38 15.217575
39 /
40 ST/ 05 ————— 0.95(16.0185)Az Qz Pz
41 "PML =?"

42 PROMPT
43 ST+ 03 ————— Avg.m H₂/α_{H2}
44 "PHV =?"
45 PROMPT
46 ST+ 03 ————— 2
47 "HM =?"
48 PROMPT
49 STD 03 ————— h_w
50 -1.890014
51 *
52 .64964
53 +
54 RCL 01
55 Xf2
56 .961262
57 *
58 -
59 STD 09 ————— -0.0254 hg
60 RCL 07
61 6038.69
62 *
63 RCL 01
64 48.5
65 *
66 -
67 RCL 03
68 464.57
69 *
70 +
71 103
72 +
73 ST+ 05 ————— 0₂
74 "DL =?"
75 PROMPT
76 SORT
77 20275.59069
78 *
79 RCL 05
80 *
81 RCL 01
82 .26

83 *
84 .15
85 +
86 *
87 ST+ 01 ————— N_A
88 -.29
89 ST+ 01 ————— -0.29 T_{V2}
90 "LG =?"
91 PROMPT
92 7.874
93 *
94 RCL 07
95 104.84
96 *
97 +
98 RCL 08
99 4.57
100 *
101 +
102 .776
103 +
104 ST+ 01 ————— $0.776 + 4.57 h_w - 0.29 T_{V2} + 104.84 \frac{Q_2}{W_2} + 7.874 \frac{A}{W_2}$
105 "DV =?"
106 PROMPT
107 ST+ 06 ————— P_V D_V
108 "MV =?"
109 PROMPT
110 ST+ 06 ————— P_V D_V / μ_V
111 RCL 06
112 SORT
113 ST+ 01 ————— N_A
114 1
115 -.434
116 RCL 10
117 RCL 01
118 *
119 *
120 RCL 01
121 RCL 03
122 *
123 RCL 10

124 +

125 /

126 10¹²

127 -

128 STO 06

F04

129 RCL 03

130 RCL 01

131 100

132 *

133 *

134 RCL 10

135 RCL 03

136 RCL 01

137 *

138 +

139 /

140 STO 01

% R2

141 "DC =?"

142 PROMPT

143 .0254

144 /

145 3

146 -

147 .044

148 *

149 1

150 +

151 X†2

152 RCL 07

153 12.078

154 *

155 RCL 02

156 .856

157 *

158 +

159 RCL 08

160 .591

161 *

162 +

163 .0124

164 +

165 X12
166 *
167 RCL 05
168 *
169 1/X
170 STO 10 —————— 1/P_eθ₂
171 *ZL=?*
172 FROMT
173 .0929
174 /
175 X12
176 STO 10 —————— P_e
177 RCL 03
178 RCL 06
179 *
180 STO 11 —————— λ E₀₅

181 1 ——————
182 STO 15
183 RCL 10
184 X>Y?
185 GTO 10
186 XE2 01
187 STO 12
188 XEQ 02
189 STO 13
190 .5
191 STO 14
192 GTO 09
193 LBL 10
194 2
195 STO 15
196 RCL 10
197 X>Y?
198 GTO 11
199 XEQ 02
200 STO 12
201 XEQ 03
202 STO 13
203 1
204 STO 14
205 GTO 09

Cálculo de la Figura 3

206LBL 11
207 3
208 STO 15
209 RCL 10
210 X?Y?
211 GTO 12
212 XEQ 03
213 STO 12
214 XEQ 04
215 STO 13
216 2
217 STO 14
218 GTO 09
219LBL 12
220 5
221 STO 15
222 RCL 10
223 X?Y?
224 GTO 13
225 XEQ 04
226 STO 12
227 XEQ 05
228 STO 13
229 3
230 STO 14
231 GTO 09
232LBL 13
233 10
234 STO 15
235 RCL 10
236 X?Y?
237 GTO 14
238 XEQ 05
239 STO 12
240 XEQ 06
241 STO 13
242 5
243 STO 14
244 GTO 09
245LBL 14
246 38

247 STO 15
248 RCL 10
249 X>Y?
250 GTO 15
251 XEQ 06
252 STO 12
253 XEQ 07
254 STO 13
255 10
256 STO 14
257 GTO 09
258*LBL 15
259 .6985
268 .7785
261 RCL 11
262 •
263 E^{TX}
264 •
265 GTO 08
266*LBL 01
267 1.0473
268 .0847
269 RCL 11
270 •
271 +
272 RTN
273*LBL 02
274 1.0101
275 .2039
276 RCL 11
277 •
278 +
279 RTN
280*LBL 03
281 1.0116
282 .1746
283 RCL 11
284 •
285 E^{TX}
286 •
287 RTN

288•LBL 84
289 L.11621
296 .2317
291 RCL 11
292 *
293 E1X
294 *
295 RTN
296•LBL 85
297 L.11117
298 .3
299 RCL 11
300 *
301 E1X
302 *
303 RTN
304•LBL 86
305 L.11278
306 .3993
307 RCL 11
308 *
309 E1X
310 *
311 BTN
312•LBL 87
313 .9235
314 .5794
315 RCL 11
316 *
317 E1X
318 *
319 RTN
320•LBL 89
321 RCL 13
322 RCL 12
323 -
324 RCL 15
325 RCL 14
326 -
327 /
328 RCL 10

329 RCL 14

330 -

331 *

332 RCL 12

333 +

334LBL 08

335 STO 06

336 "S =?"

337 PROMPT

338 STO 09

339 RCL 02

340 RCL 09

341 /

342 12

343 *

344 STO 11

345 .1786

346 RCL 11

347 X<=Y?

348 GTO 16

349 .6

350 RCL 11

351 KC=Y?

352 GTO 17

353 -1.6361

354 16.6411

355 RCL 11

356 *

357 +

358 GTO 18

359LBL 16

360 398.4481

361 RCL 11

362 3.5999

363 YYX

364 *

365 GTO 18

366LBL 17

367 -2.5139

368 18.4512

369 RCL 11

Fin del cálculo de la Figura 3.

Emv

S'

12000/s

Cálculo de la Figura 4

370 *
371 +
372 •LBL 18
373 1.5714735 E-5
374 *
375 STO 04 ————— $[P_1 \cdot P_2 \cdot 0.454 (449) / Q_1 \cdot P_2 (3,600)^2] 2wT$
376 •TS =?
377 PROMPT
378 STO 04 ————— T_a
379 RCL 06
380 1
381 RCL 04
382 RCL 06
383 *
384 +
385 /
386 RCL 03
387 1
388 -
389 *
390 1
391 +
392 LOG
393 RCL 03
394 LOG
395 /
396 100
397 *
398 STO 02 ————— E.
399 •RL *
400 ARCL 01
401 •+ %
402 AVIEN
403 PSE
404 PSE
405 PSE
406 PSE
407 PSE
408 PSE
409 •E= *
410 ARCL 02

Fin del cálculo de la Figura 4

411 F 2
412 AVIEW
413 END

Incógnitos	Nomenclatura en la tesis
QV	Qv
AA	Aa
dV	Pv
QL	Q1
WA	Wa
M	m
dL	p1
PML	M1
PMV	Mv
HW	hw
DL	D1
LG	Δ
DV	Dv
MV	m.v
DC	dc
ZL	Z1
S	S
TS	σ
RL	% R1

ESTA TESIS
SALIR DE LA NO DEBE
BIBLIOTECA

Incógnita

Nomenclatura en la tesis

E

E_o

EXPLICACION DEL PROGRAMA

El programa preguntará el valor para cada variable en las unidades correspondientes, se tecleará y se presionará la tecla " R/S " para que corra el programa.

Como resultados nos dará el porciento de resistencia en la fase líquida como " RL= % " y la eficiencia general como " E= % ".

EJEMPLO

A continuación se darán los siguientes datos para que sean introducidos a la calculadora para que esto sirva como ejercicio y para un fin comparativo:

Carga del vapor = 0.9978 m³ / s

Área activa = 0.3001 m²

Densidad del vapor = 0.716 Kg / m³

Carga de líquido = 0.006406 m³ / s

Espesor promedio de flujo = 0.5307 m

Pendiente de la curva de equilibrio = 0.05

Densidad del líquido = 996 Kg / m³

Peso molecular del líquido = 18.0226 Kg / Kgmol

Peso molecular del vapor = 0.78 Kg / Kgmol

Altura del vertedero = 0.06 m

Difusividad en la fase líquida = 2.421×10^{-9} m² / s

Gradiente de líquido = 0.04 m

Difusividad en la fase vapor = 2.296×10^{-9} m² / s

Viscosidad del vapor = 1.122×10^{-5} Kg / (m s)

Diámetro de la cachucha = 0.0762 m

Distancia entre vertederos = 0.5307 m

Espacio entre platos = 0.5 m

Tensión superficial = 68×10^{-3} Kg / s²

Estos son todos los datos necesarios para que corra el programa y como resultado nos dará que la eficiencia es igual a 77.2241 %.

NOMENCLATURA

A = área seccional de la columna, metros cuadrados.

A_a = área activa, metros cuadrados = A - 2 Ad.

Ad = área de la bajante, metros cuadrados.

D_t = diámetro de la torre, metros.

D_e = coeficiente de difusión turbulenta, pies cuadrados / segundo.

D_l = coeficiente de difusión volumétrico en la fase líquida, metros cuadrados / segundo.

D_v = coeficiente de difusión volumétrico en la fase vapor, metros cuadrados / segundo.

D_{lk} = coeficiente de difusión molecular del clave ligero, metros cuadrados / segundo.

d_c = diámetro de la cachucha, metros.

E_{MV} = eficiencia de Murphree con base en la fase vapor.

E_G = eficiencia general con base en la fase vapor.

E_o = eficiencia general.

E_w = eficiencia corregida por el arrastre.

e_w = relación de arrastre, kilogramos de líquido /

kilogramos de vapor.

FA = área fraccional libre.

Fva = factor " F " basado en el área activa.

G = masa velocidad del vapor, kilogramos / (segundo, metro cuadrado).

Gm = moles velocidad del vapor, moles / (segundo, metro cuadrado).

hc = altura clara del líquido, pulgadas.

hf = altura de la espuma, pulgadas.

hw = altura del vertedero, metros.

lm = longitud del vertedero, metros.

L = flujo del líquido, kilogramos / (segundo, metro cuadrado).

Lm = velocidad molar del líquido, moles / (segundo, metro cuadrado).

M = peso molecular.

m = pendiente de la curva de equilibrio, y / x.

Ng = unidades de transferencia de la fase gaseosa.

Nl = unidades de transferencia de la fase líquida.

Ql = flujo del líquido, metros cúbicos / segundo.

Qv = carga de vapor, metros cúbicos / segundo.

r_e = fracción neta de líquido arrastrado.

S = espacio entre platos, metros.

S' = espacio entre platos corregido, metros = $S - 0.0254 hf$.

U_{vs} = velocidad del vapor basado en el área superficial, metros / segundo.

U_{va} = velocidad del vapor basado en el área activa, metros / segundo.

V = flujo de vapor, kilogramos / (segundo, metro cuadrado).

$W_a = (D_t + l_w) / 2$, anchura promedio de la trayectoria del flujo líquido en el plato, metros.

Zl = distancia entre vertederos, longitud del desplazamiento del líquido, metros.

SUBFIJOS

l = líquido.

lk = líquido clave ligero.

v = vapor.

w = agua.

LETRAS GRIEGAS

Δ = gradiente del líquido, metros.

λ = factor de absorción, m Gm / Lm.

η_v = viscosidad del vapor, kilogramos / (metro,
segundo).

η_l = viscosidad del líquido, kilogramos / (metro,
segundo).

ρ_l = densidad del líquido, kilogramos / metro cúbico.

ρ_v = densidad del vapor, kilogramos / metro cúbico.

σ = tensión superficial, kilogramos / segundo
cuadrado.

θ_l = tiempo de residencia del líquido, segundos.

CAPITULO 3: COLUMNAS EMPACADAS

COLUMNAS EMPACADAS

Las columnas empacadas se están utilizando ampliamente para relaciones grandes de flujo gás-líquido, como en las operaciones de destilación, absorción y en agotadores. Las columnas empacadas ofrecen la ventaja de que tienen un costo bajo y tiran poca presión.

PROCEDIMIENTO DE CALCULO

El siguiente procedimiento se usa para estimar la HETP (altura de empaque equivalente a un plato teórico) en operaciones de destilación.

1 -- Consulte la tabla 2 para obtener la HTU y la HETP para el sistema deseado o en su defecto para un sistema similar.

2 -- Si no se encuentran los datos en la tabla 2, usando el método de Bolles y Fair calcúlese la HETP. Este método ha sido verificado experimentalmente y es digno de confianza en la mayoría de los casos.

3 -- Comparense los valores calculados contra los valores recomendados en la industria (los cuales son obtenidos por la experiencia).

4 -- Seleccionese el valor mas conservador.

T A B L A 2

Sistema	Diam., m.	Empaque, tipo	tamaño, m.	Altura de la cama, m.	HETP, m.	HTU m.
Hidrocarburos						
Absorbedor	0.91	anillos Pall	0.05	7	0.85	
Olefinas ligeiras	0.91	anillos Pall	0.05	5.2	0.76	
Olefinas pesadas	1.22	anillos Pall	0.05	5.2	0.85	
Destaniza- dor domos	0.46	anillos Pall	0.038	6.1	0.88	
Deetaniza- dor fondos	0.76	anillos Pall	0.05	5.5	1.01	
Depropani- zador domos	0.59	anillos Pall	0.038	4.86	0.98	
Depropani- zador fondos	0.59	anillos Pall	0.038	7.32	0.73	
Debutani- zador domos	0.5	anillos Pall	0.038	3.66	0.73	
Debutani- zador fondos	0.5	anillos Pall	0.038	5.49	0.61	
Pentano / Isopentano	0.46	anillos Pall	0.025	2.74	0.46	

Sistema	Diam., m.	Empaque, tipo	tamaño, m.	Altura de la cama, m.	HETP, m.	HTU m.
Nafta	0.38	anillos Pall	0.025	3.05	0.62	.54
	0.38	Intalox	0.025	3.05	0.76	.61
	0.38	anillos Raschig	0.025	3.05	0.71	.52
Isooctano / Tolueno	0.38	anillos Pall	0.025	3.05	0.43	.45
	0.38	anillos Pall	0.025	3.05	0.53	.51
Absorbedores de plantas de gas	1.22	anillos Pall	0.025	7	0.88	
2,2,4-trimetilpentano / metilciclohexano	0.91	Stedman		7.6	0.88	
	3.35	Stedman		2.1	0.13	

Hidrocarburos / Agua

Acetona	0.36	Intalox	0.025	3.96	0.46
	0.46	anillos Pall	0.025	8.38	0.37
Metanol	0.61	Intalox	0.038	4.27	.76
	0.41	anillos Pall	0.025	4.27	.52

Sistema	Diam., m.	Empaque, tipo	tamano, m.	Altura de la cama, m.	HETP, m.	HTU m.
	0.3	Intalox	0.025	6.26	0.46	
Isopropanos	0.53	Pall plasticos	0.038	4.88		.84
	0.33	Intalox	0.025	6.4		.76
	0.46	Intalox	0.025	3.35	0.48	
Etilenglicol	1.07	anillos Pall	0.038	4.88	0.91	
Propilenglicol	0.25	Intalox	0.013	1.83		.86
Furfural	0.51	Intalox	0.038	5.49	0.61	
Acido Formico	0.91	anillos Pall	0.05	10.67	0.76	
Acetona	0.61	Intalox	0.038	5.49		.46
Cloruro de benzol / Benceno / Vapor de agua	0.61	anillos Pall	0.025	5.18		1
Aceite de pino / vapor de agua	3.66	Intalox	0.05	10.46	0.76	
Metilisobutilacetona / vapor de agua	1.07	Intalox	0.038	8.53	1.22	
Acetona	0.38	Intalox	0.05	2.9	0.53	.47

Sistema	Diam., m.	Empaque, tipo	tamano, m.	Altura de la cama, m.	HETP, m.	HTU m.
	0.38	anillos Pall	0.038	2.9	0.46	.55
	0.38	anillos Pall	0.025	2.9	0.44	.34
	0.38	Intalox	0.025	2.9	0.52	.32
	0.38	Berl	0.025	2.9	0.52	.34
	0.38	Raschig cerámica	0.025	2.9	1.05	.36
	0.38	anillos Raschig	0.025	2.9	0.52	.36
	0.38	anillos Pall	0.016	2.9	0.4	.32
Metanol	0.38	anillos Pall	0.025	2.9	0.66	.67

Hidrocarburos polares

Metil furan / Metil tetra-hidrofuran	0.61	Intalox	0.038	14.63	0.53
Acido benzoico / Tolueno	0.61	Intalox	0.038	6.4	0.46

Sistema	Diam., m.	Empaque, tipo	tamaño, m.	Altura de la cama, m.	HETP, m.	HTU m.
5,5 dime- til 1,3 ciclo- hexanodiona	0.56	anillos Pall	0.038	9.75	0.49	
Alquitran	0.46	anillos Pall	0.038	9.14	0.49	
Cresoles / Benceno / Monocloro- benceno	0.46	anillos Pall	0.038	9.14	0.85	
	0.38	Intalox	0.038	2.9	1.8	.52
	0.38	Intalox	0.025	2.9	1.13	.76
Metiletil- cetona / Tolueno	0.38	anillos Pall	0.025	2.9	0.35	.29
	0.38	anillos Raschig	0.025	2.9	0.3	.31
	0.38	Intalox	0.025	2.9	0.23	.27
	0.38	Berl	0.025	2.9	0.31	.31
	0.38	Raschig cerámica	0.025	2.9	0.46	.3
	0.38	anillos Pall	0.025	2.9	0.4	.28
	0.38	anillos Raschig	0.025	2.9	0.35	.3
	0.38	Intalox	0.025	2.9	0.29	.26
	0.38	Berl	0.025	2.9	0.34	.29

Sistema	Diam., m.	Empaque, tipo	tamaño, m.	Altura de la columna, m.	HETP, m.	HTU, m.
	0.38	Raschig ceramica	0.025	2.9	0.21	.27
Fenol / Orto-cresol	0.46	anillos Pall	0.038	9.14	0.49	
Acidos grasos	0.76	anillos Pall	0.038	12.19	0.85	
Benceno / Mono cloro-benceno	1.83	Intalox	0.038	9.75	1.07	
$\text{CH}_3\text{Cl} / \text{CH}_3\text{CL}_1 / \text{CHCl}_3 / \text{CCl}_4$	0.48	Intalox	0.025	20.73	0.46	
Metileno	0.64	Intalox	0.038	13.72	0.46	
Cloroformo	0.56	Intalox	0.038	27043	0.46	

Para la absorción y para las columnas de secado de hidrocarburos (separación del agua de los hidrocarburos) los valores de la HETP pueden ser muy grandes. En estos casos, se debe de consultar el manual del tipo de empaque usado pues en estos casos no existe una correlación que sea adecuada y confiable para calcular la HETP para este tipo de columnas.

METODO DE BOLLES Y FAIR

El modelo original fue hecho para anillos Raschig de cerámica y para sillas Berl. Bolles y Fair hicieron ajustes al parámetro de empaque para poder extender el método para que pudiera ser utilizado con empaques de metal. El ajuste consistió en estudiar la relación entre dos factores que son: el área superficial específica ap del empaque seco y de la fracción de espacios vacíos de empaque. Esta relación se ha usado en modelos a velocidades de inundación para distinguir los efectos debidos a las dimensiones de los empaques.

Su modelo mejorado de transferencia de masa utiliza

las siguientes ecuaciones, con correlaciones de parámetros
ajustados, para dar la altura de una unidad de
transferencia para la fase líquida y para la fase gas.

La altura de una unidad de transferencia de masa para
la fase gas esta dada por:

$$H_v = [\Psi (D_t / 0.3048)^a (Z_p / 3.048)^{b/3} (Scv)^{0.5}] / [737.34 G_1 f_m f_c]^b$$

donde:

Ψ = parámetro para un material dado de empaque;
véanse las figuras de la 5 a la 8.

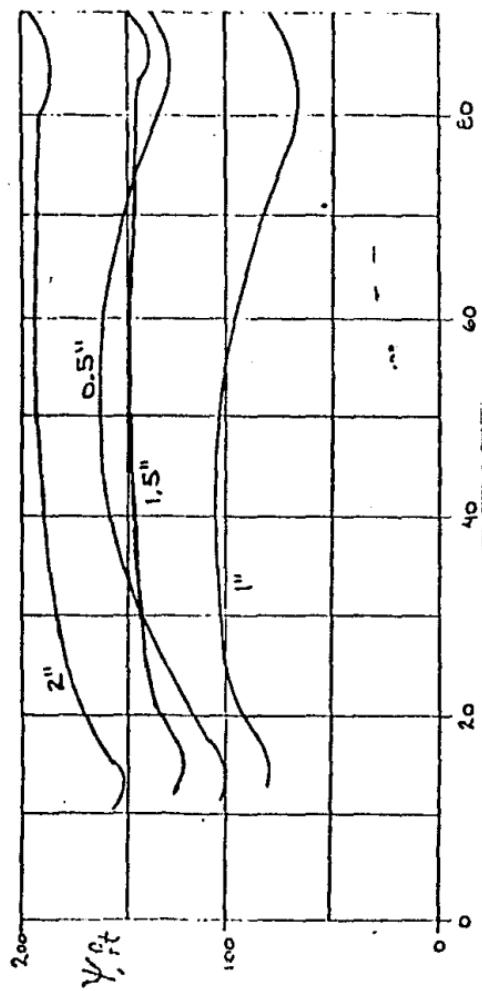


Fig. 5. Anillos Raschig de cerámica, usada para Calcular I.

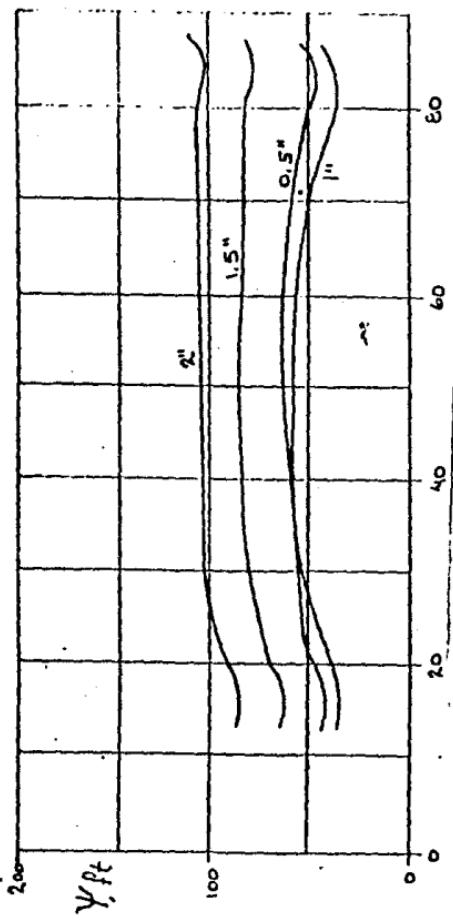


Fig. 6. Anillos Raschig de metal, usada para calcular I.

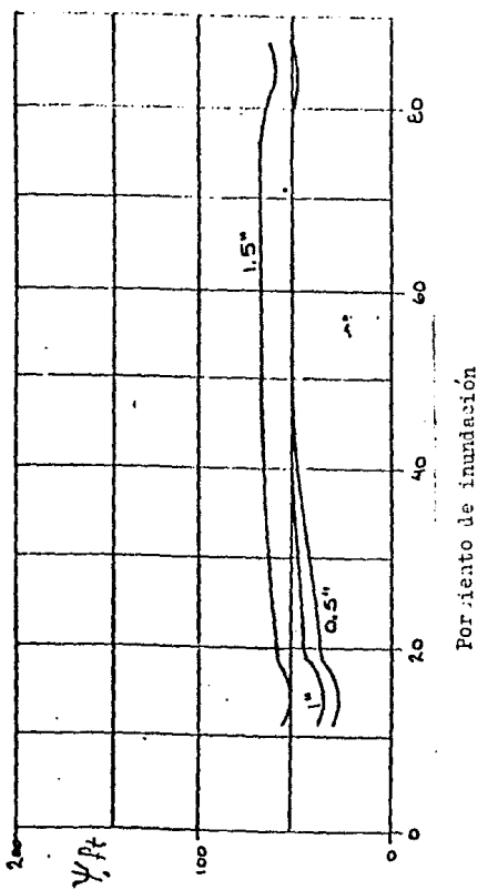
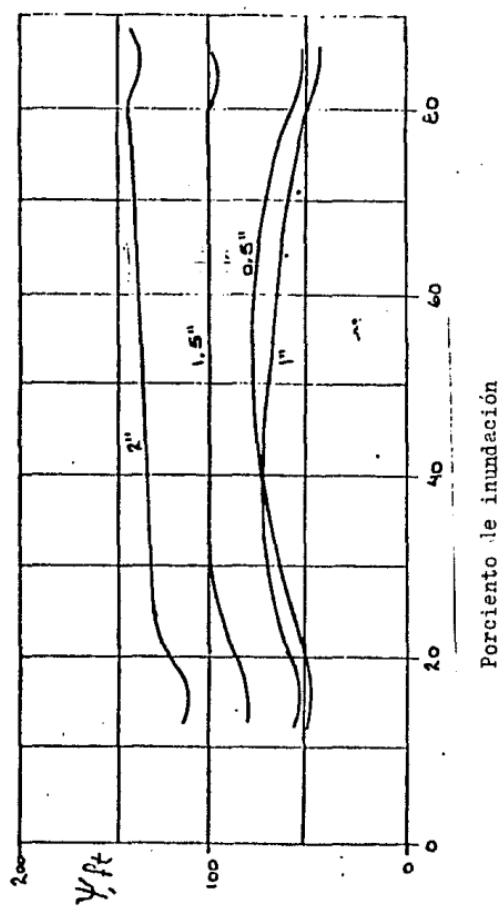


Fig. 7. Sillas Berl de cerámica, usada para calcular I.



Porcentaje de inundación

Fig. 8. Anillos Pall de metal, usada para calcular I.

D_t = diámetro de la torre, si es mayor a 0.6096 metros entonces D_t será igual a 0.6096 metros.

a = 1.24 para anillos y 1.11 para silla.

b = 0.6 para anillos y 0.5 para sillas.

$f_m = (m_l / m_w)$

$f_p = (p_l / p_w)$

$f_{\sigma} = (\sigma_l / \sigma_w)$

G_l = masa velocidad del líquido basada en el área seccional de la columna, kilogramos / (segundo, metro cuadrado).

$S_{cv} = m_v / (p_v D_v)$

Z_p = altura de la cama empacada, metros.

La altura de una unidad de transferencia de masa para la fase líquida está dada por:

$$H_l = \Phi C_{fl} (Z_p / 3.048)^{0.6} (S_{cl})^{0.6}$$

donde:

Φ = parámetro para un material dado de empaque,
véanse las figuras de la 9 a la 12.

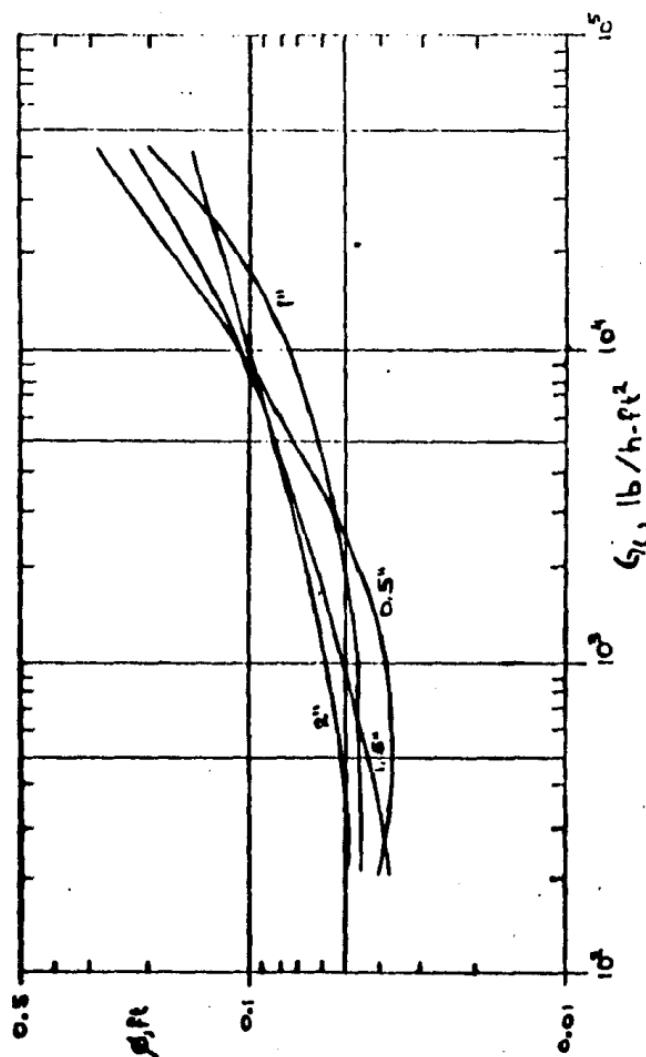


Fig. 9. Anillos Raschig de cerámica, usada para calcular I.

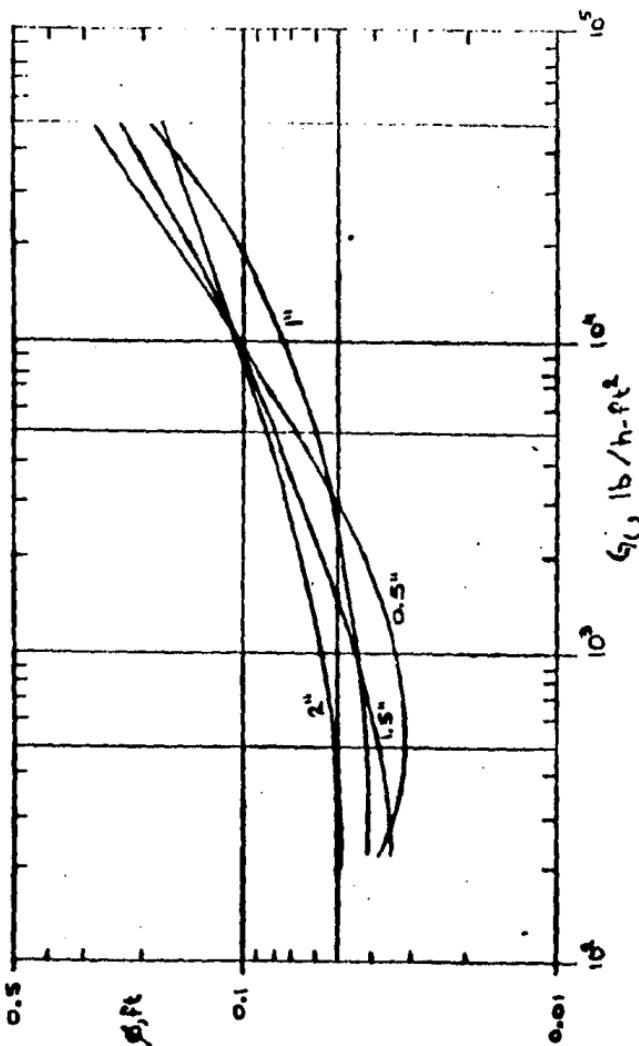


Fig. 16. Anillos Rasching de metal, usada para calcular I.

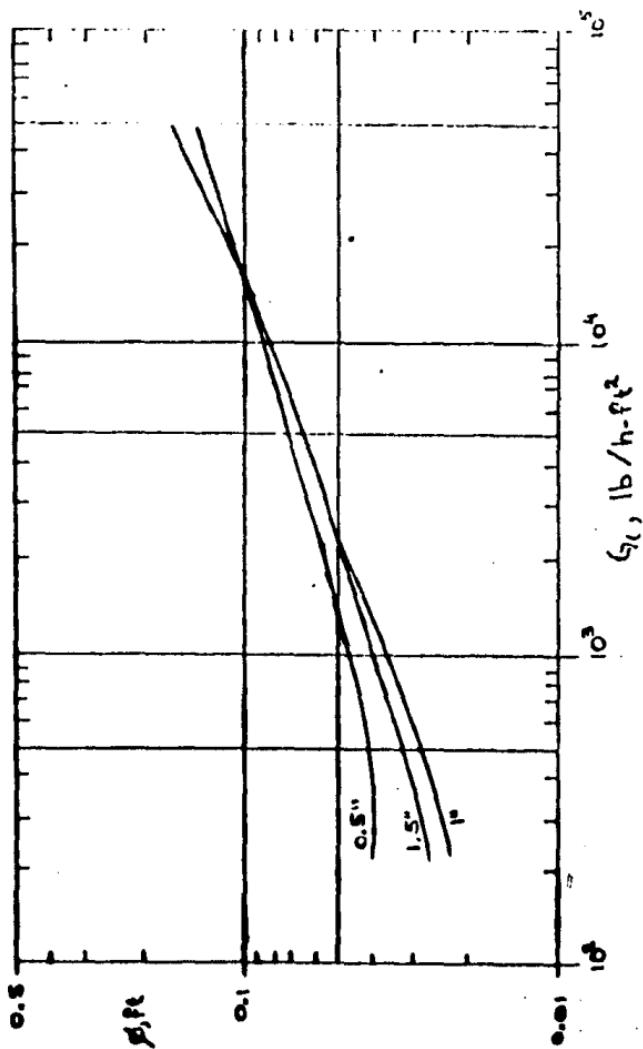


Fig. 11. Sillas Berl de cerámica, usada para calcular I.

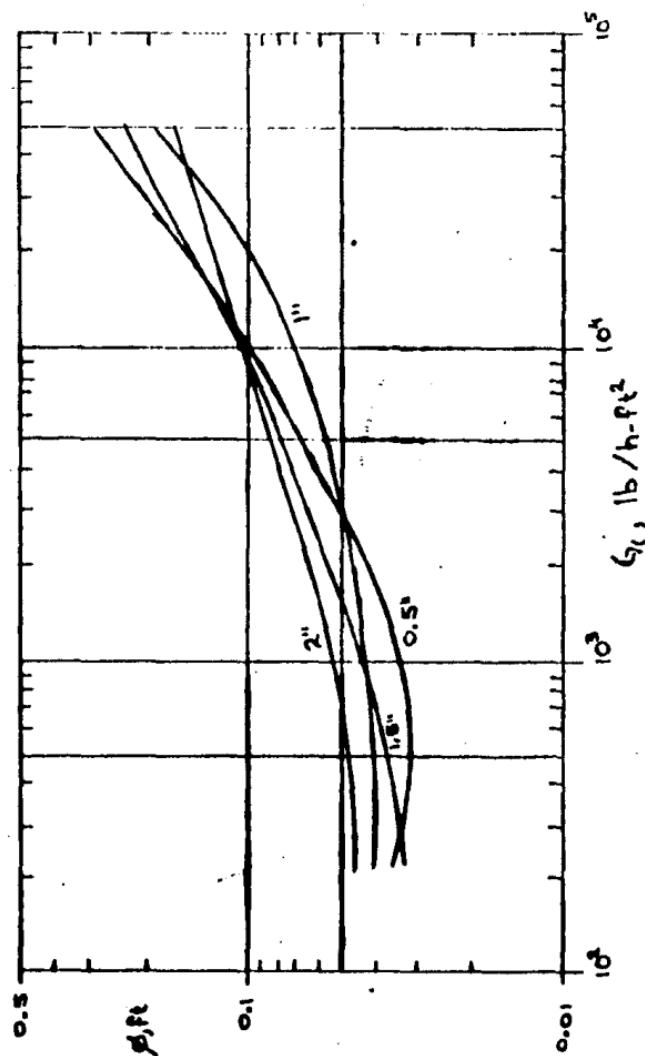


Fig. 12. Anillos Pall de metal, usada para calcular I.

$C_{fl} = \text{función de } Fr, \text{ véase la figura 13.}$

Porcentaje de inundación

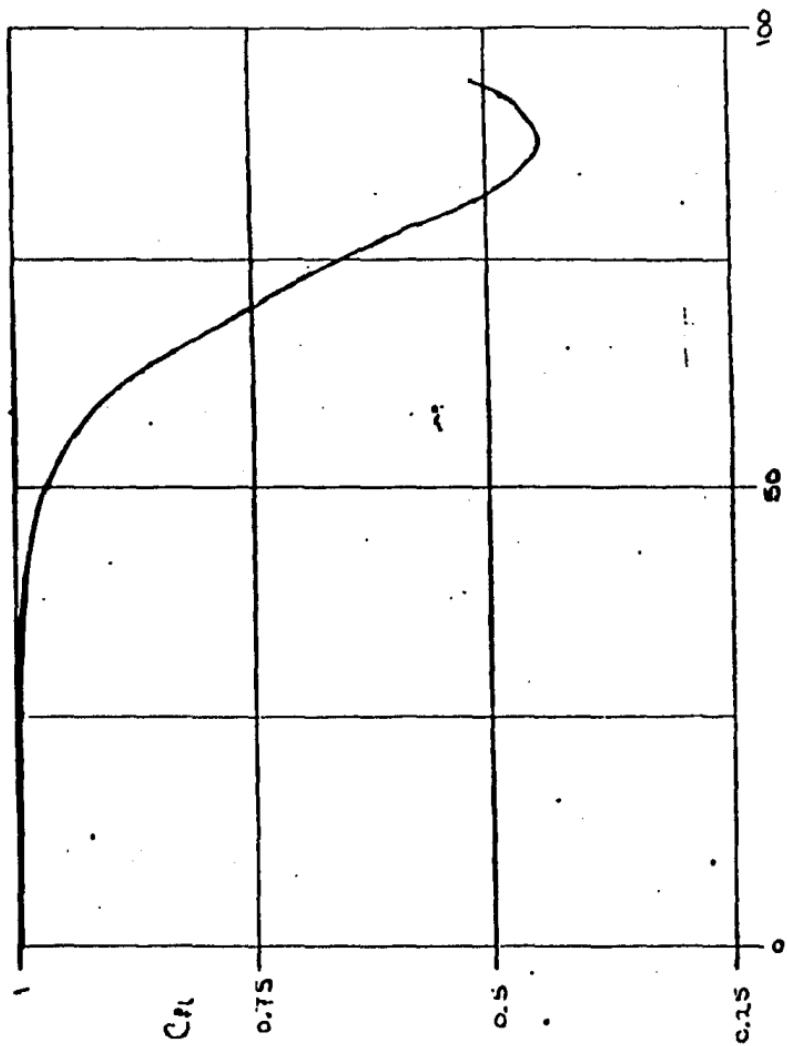


Fig. 13. Coeficiente para la transferencia de masa en la fase líquida, usado para calcular C_{fl} .

$F_r = U_{vs} / U_{v sf}$ a valor constante de L / V .

U_{vs} = velocidad del vapor basada en el área superficial, metros / segundo.

$U_{v sf} = G_{v sf} / \rho v$.

$S_{el} = m_1 / (\rho_1 D_1)$

$G_{v sf}$ = véase la figura 14.

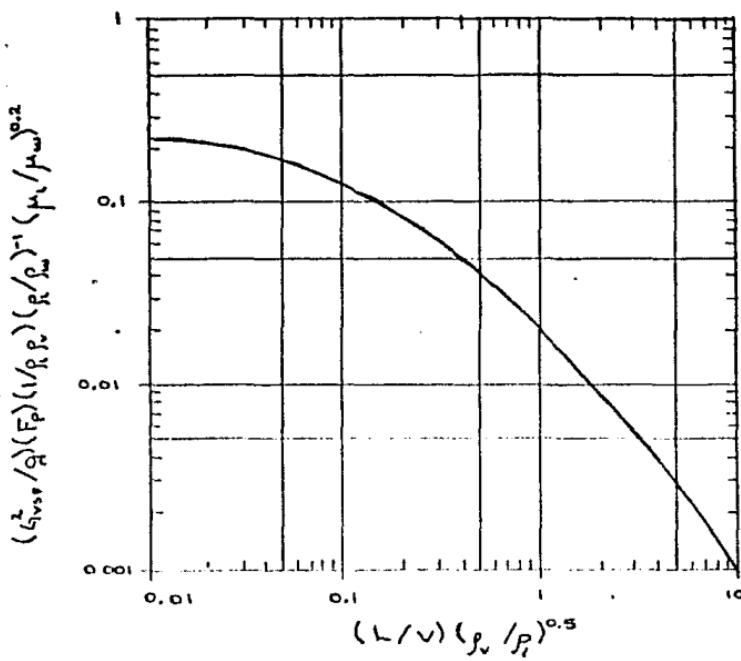


Fig. 14. Correlación de Eckert para la inundación,
usada para calcular Gvsf.

T A B E L A 3

Valores para factores de empaque (F_p).

Tipo de empaque	Material	Diámetro exterior o tamaño nominal, pulgadas	Longitud, pulgadas	Espesor de pared, pulgadas	$F_p, 1 / m$
<hr/>					
Anillos Raschig	cerámica	0.5 1 1.5 2	0.5 1 1.5 2	3 / 32 1 / 8 3 / 16 1 / 4	1,903 509 312 213
<hr/>					
	metal	0.5 1 0.5 1 1.5 2	0.5 1 0.5 1 1.5 2	1 / 32 1 / 32 1 / 16 1 / 16 1 / 16 1 / 16	984 377 1,345 449 272 187

Tipo de empaque	Material	Diametro exterior o tamaño nominal,	Longitud, pulgadas	Espesor de pared, pulgadas	Fp, 1 / m
=====					
Sillas Berl	cerámica	0.5 1 1.5			787 361 213
Anillos Pall	metal	1 1.5 2	1 1.5 2		157 92 66

Se debe hacer notar que las expresiones para calcular la H_v y la H_l incluyen contribuciones debidas a la distribución del líquido, empaque, humedecimiento y propiedades del sistema así como de la forma y tamaño del empaque utilizado.

De acuerdo con Ludwig, Silver y Keller, y Billet, la correlación de altura de empaque ($Z_p / 3.048$), puede ser ignorada si la columna tiene una buena distribución de líquido. Más aun, se recomienda que para alturas de camas empacadas que se encuentren entre 3.048 metros y 7.62 metros, $Z_p / 3.048$ sea igual a uno, donde se utilizan distribuidores de líquido y el diámetro de la columna es igual o mayor a 0.61 metros.

Para obtener la altura equivalente a un plato teórico utilizando la H_l y la H_v se resuelven las siguientes ecuaciones:

$$H_{ov} = H_v + \lambda H_l$$

$$H_{tp} = H_{ov} \ln \lambda / (\lambda - 1)$$

donde:

λ = relación de las pendientes de la curva de equilibrio a las curvas de operación (factor de absorción), m V / L.

Bolles y Fair recomiendan que el valor obtenido de Htp se multiplique por un factor de seguridad (F_s) que sea igual a 1.7 (basado en un 95 % de seguridad en la confiabilidad de los datos correlacionados).

Sin embargo, Porter y Jenkins revisaron la información usada por Bolles y Fair y eliminaron corridas a valores máximos y mínimos de velocidades de borboteo o burbujeo. Estos solo usaron valores de destilación y omitieron los valores del sistema aire-agua. Basados en estos datos, encontraron que el factor de seguridad (F_s) es igual a 1.19 . Para nuestros diseños se recomienda que se utilice un factor de seguridad (F_s) igual a 1.25 .

REGLAS DE LA EXPERIENCIA

Se establece que los valores de la HETP son notablemente constantes para sistemas orgánicos e

inorgánicos. Hasta con valores altos de tensión superficial del líquido, se consigue un buen cumplimiento si el empaque se humedece apropiadamente por ejemplo, si el flujo del líquido se mantiene superior a 1.356 kg / (s m) y la dificultad de humedecer plásticos como los fluorocarbonos es prevenida .

En columnas comerciales, los valores de la HETP para eficiencias altas en el empaque están alrededor de los 0.457 metros para un empaque de tamaño nominal igual a 0.0254 metros; 0.66 metros para un tamaño nominal igual a 0.0381 metros, y 0.889 metros para un tamaño nominal de 0.0508 metros. Estos valores están de un 0.15 a un 0.305 metros mayores que los valores publicados obtenidos en la operación muy controlada de columnas en plantas piloto.

Debido a la poca irrigación la eficiencia en las columnas que trabajan a vacío, se recomienda que se sume un valor extra de 0.15 metros a los valores listados anteriormente para la HETP. En sistemas de absorción generalmente los valores para la HETP van de 1.52 hasta 1.83 metros. Para columnas pequeñas (diámetros menores a 0.61 metros), una antigua regla dada por la experiencia

prueba una exactitud sorprendente si se usa el tamaño de empaque correcto y si se carga la columna con el empaque apropiadamente. Esta regla establece que los valores para la HETP es igual al diámetro de la columna.

A continuación se da el programa para calcular la eficiencia por el método propuesto por Bolles y Fair para una calculadora Hp-41.

PROGRAMA POR EL METODO DE BOLLES Y FAIR

PRIMERA PARTE

- 01+LBL "BFI"
02 1.24
03 STO 01 — Constante "a" para anillos
04 .6
05 STO 02 — Constante "b" para anillos.
06 TONE 1
07 "TIPO EMPAQUE"
08 AVIEW
09 PSE
10 "RC, RM, BC, FM"
11 AON
12 PROMPT
13 ROFF
14 ASTO 03 — Tipo de empaque
15 TONE 1
16 "TAMAÑO =?"
17 AVIEW
18 PSE
19 ".5, 1, 1.5, 2 ="
20 "I?"
21 PROMPT
22 STO 09 — Tamaño de empaque
23 1
24 RCL 09
25 X=Y?
26 SF 01
27 1.5
28 X=Y?
29 SF 02
30 2
31 RCL 09
32 X=Y?
33 SF 03
34 "BC"
35 ASTO X — Meter "BC" en la memoria x
36 RCL 08
37 X=Y?
38 GTO 01
39 1.11
40 STO 01 — Constante "a" para sillas.
41 .5

42 STO 02 — Constante "b" para cíclitos.
 43 RCL 01
 44 "dL =?"
 45 PROMPT
 46 STO 03 — ρ_1
 47 X^{1/2}
 48 9.807
 49 *
 50 STO 04 — $\rho_1^2 \ g$
 51 "dV =?"
 52 PROMPT
 53 STO 04 — $\rho_1^2 \ g \ \rho_v$
 54 STO 05 — ρ_v
 55 "FP =?"
 56 PROMPT
 57 1000
 58 *
 59 STO 04 — $\rho_0^2 \ g \ \rho_v / F_p$
 60 "ML =?"
 61 PROMPT
 62 STO 06 — μ_1
 63 .001
 64 /
 65 -.2
 66 Y^{1/2}X
 67 STO 04 — $\rho_1^2 \ g \ \rho_v (\mu_0 / \mu_w)^{0.2} / F_p$
 68 "L =?"
 69 PROMPT
 70 STO 07 — L
 71 "V =?"
 72 PROMPT
 73 STO 07 — L/V
 74 RCL 05
 75 RCL 03
 76 /
 77 SQRT
 78 STO 07 — $(\rho_v / \rho_0)^{0.6} (L/V)$
 79 .07
 80 RCL 07
 81 X=Y?
 82 GTO 02

Cálculo de la Figura 14

83 .1
84 RCL 87
85 X=Y?
86 GTO 83
87 .3
88 RCL 87
89 X=Y?
90 GTO 84
91 .7
92 RCL 87
93 X=Y?
94 GTO 85
95 1
96 RCL 87
97 X=Y?
98 GTO 86
99 5
100 RCL 87
101 X=Y?
102 GTO 87
103 .0332
104 RCL 87
105 -1.5188
106 Y+X
107 *
108 GTO 88
109LBL 82
110 .2459
111 -6.9403
112 RCL 87
113 *
114 E+X
115 *
116 GTO 88
117LBL 83
118 .2079
119 -.0029
120 RCL 87
121 *
122 +
123 GTO 88

124+LBL 84
125 .029
126 RCL 07
127 -.6459
128 Y¹X
129 *
130 GTO 08
131+LBL 05
132 .023
133 RCL 07
134 -.8376
135 Y¹X
136 *
137 GTO 08
138+LBL 06
139 .0199
140 -.0382
141 RCL 07
142 LH
143 *
144 +
145 GTO 08
146+LBL 07
147 .0199
148 RCL 07
149 -1.1938
150 Y¹X
151 *
152+LBL 08 —————
153 RCL 04
154 *
155 SQRT
156 RCL 05
157 /
158 1/X
159 STO 04 ————— 1/U_{VSF}
160 "UFS =?"
161 PROMPT
162 100
163 *
164 ST* 04 ————— U_{VS}/U_{VF}

Fin del cálculo de la Figura 14

165 "GL =?"

166 PROMPT

167 737.34

168 *

169 STO 89

170 MRG

61 (737.34)

CALCULA DE LAS FIGURAS 5 Y 9

RASCHIO DE CERAMICA

01•LBL "RC"
02 FS?C 01
03 GTO 09
04 FS?C 02
05 GTO 10
06 FS?C 03
07 GTO 11
08 500
09 RCL 09
10 X<=Y?
11 GTO 13
12 5000
13 RCL 09
14 X<=Y?
15 GTO 14
16 8900
17 RCL 09
18 X<=V?
19 GTO 15
20 20000
21 RCL 09
22 X<=Y?
23 GTO 16
24 .0002
25 RCL 09
26 .6962
27 Y+X
28 •
29 GTO 17
30•LBL 13
31 .0899
32 RCL 09
33 -.1336
34 Y+X
35 •
36 GTO 17
37•LBL 14
38 .0322
39 RCL 09
40 .0002
41 *

Cálculo de la figura 9 para 0.5"

42 E₁X
43 *
44 GTO 17
45LBL 15
46 .081
47 RCL 89
48 .592
49 Y₁X
50 *
51 GTO 17
52LBL 16
53 .0393
54 RCL 89
55 6.7556 E-6
56 *
57 + 1
58LBL 17 }
59 STO 88
60 45
61 RCL 84
62 X<=Y?
63 GTO 18
64 55
65 RCL 84
66 X<=Y?
67 GTO 19
68 65
69 RCL 84
70 X<=Y?
71 GTO 20
72 85
73 RCL 84
74 X<=Y?
75 GTO 21
76 -14.3
77 RCL 84
78 1.68
79 *
80 +
81 GTO 12
82LBL 18

Continuación del cálculo de la figura 9 párrafo 5"

Cálculo de la figura 5 párrafo 5"

63 81.1167
64 RCL 84
65 1.8567
66 *
67 +
68 GTO 12
69LBL 19
70 133.9321
71 7.0871
72 RCL 84
73 LN
74 *
75 +
76 GTO 12
77LBL 20
78 196.6984
79 RCL 84
80 -.0035
81 *
82 ETX
83 *
84 GTO 12
85LBL 21
86 251.7
87 RCL 84
88 -1.456
89 *
90 +
91 GTO 12
92LBL 09
93 6988
94 RCL 09
95 X=Y?
96 GTO 13
97 20000
98 RCL 09
99 X=Y?
100 GTO 14
101 .0206
102 RCL 89
103 4.3386 E-6

Fin del cálculo de la figura 8 para 0.5"

1

↓

Cálculo de la figura 9 para 1"

124 *
125 +
126 GTO 15
127LBL 13
128 .8433
129 RCL 89
130 3.5578 E-6
131 *
132 +
133 GTO 15
134LBL 14
135 .8514
136 RCL 89
137 3.7361 E-5
138 *
139 E^{TX}
140 *
141LBL 15
142 STO 88
143 40
144 RCL 84
145 X<=Y?
146 GTO 16
147 85
148 RCL 84
149 X<=Y?
150 GTO 17
151 -120.8
152 RCL 84
153 2.24
154 *
155 +
156 GTO 12
157LBL 16
158 74.4187
159 RCL 84
160 .8636
161 *
162 +
163 GTO 12
164LBL 17

Final del cálculo de la figura 9 para 1°

Cálculo de la figura 5 para 1°

165 151.1267
166 RCL 84
167 -.9787
168 *
169 +
170 GTO 12 —————
171LBL 10 —————
172 500
173 RCL 89
174 X<=Y?
175 GTO 13
176 800
177 RCL 89
178 X<=Y?
179 GTO 14
180 2000
181 RCL 89
182 X<=Y?
183 GTO 15
184 5000
185 RCL 89
186 X<=Y?
187 GTO 16
188 .068
189 RCL 89
190 3.8329 E-6
191 *
192 +
193 GTO 17
194LBL 13
195 -.00842
196 .0075
197 RCL 89
198 LN
199 *
200 +
201 GTO 17
202LBL 14
203 -.0271
204 .0112
205 RCL 89

Fin del cálculo de la figura 5 para 1°

Cálculo de la figura 9 para 1.5°

206 LH
207 *
208 +
209 GTO 17
210LBL 15
211 -.0511
212 .0148
213 RCL 09
214 LH
215 *
216 +
217 GTO 17
218LBL 16
219 .0041
220 RCL 09
221 8.7 E-6
222 *
223 +
224LBL 17
225 STO 08
226 50
227 RCL 04
228 X=Y?
229 GTO 18
230 00
231 RCL 04
232 X=Y?
233 GTO 19
234 85
235 RCL 04
236 X=Y?
237 GTO 20
238 -3.1
239 RCL 04
240 1.68
241 *
242 +
243 GTO 12
244LBL 18
245 120.0133
246 RCL 04

Línea del cálculo de la figura 9 para 1.5"

Cálculo de la figura 8 para 1.5"

247 .614
248 *
249 +
258 GTO 12
251+LBL 19
252 156.25
253 RCL 84
254 -.15
255 *
256 +
257 GTO 12
258+LBL 28
259 211.1
260 RCL 84
261 -.84
262 *
263 +
264 GTO 12
265+LBL 11
266 500
267 RCL 89
268 X<=Y?
269 GTO 13
270 2000
271 RCL 89
272 X<=Y?
273 GTO 14
274 5000
275 RCL 89
276 X<=Y?
277 GTO 15
278 .0092
279 RCL 89
280 .2611
281 Y+X
282 *
283 GTO 16
284+LBL 13
285 .0475
286 RCL 89
287 .0001

Final del cálculo de la figura 8 para 1.5"

Cálculo de la figura 9 para 2"

288 *
289 E1X
298 *
291 GTO 16
292LBL 14
293 -.8135
294 .8105
295 RCL 89
296 LN
297 *
298 +
299 GTO 16
300LBL 15
301 .0543
302 RCL 89
303 .0001
304 *
305 E1X
306 *
307LBL 16
308 STO 83
309 48
310 RCL 84
311 X<=Y?
312 GTO 17
313 50
314 RCL 84
315 X<=Y?
316 GTO 18
317 85
318 RCL 84
319 X<=Y?
320 GTO 19
321 19.4
322 RCL 84
323 1.96
324 *
325 +
326 GTO 12
327LBL 17
328 148.9321

"Inici del cálculo de la figura 9 parte 2"

Cálculo de la Figura 5 parte 2"

329 RCL 84
330 1.2736
331 *
332 +
333 GTO 12
334+LBL 18
335 172.6862
336 RCL 84
337 .0022
338 *
339 E1X
340 *
341 GTO 12
342+LBL 19
343 200.95
344 RCL 84
345 -1333
346 *
347 +
348+LBL 12
349 MRC

Fin del calculo de la figura 5 page 27

**CALCULO DE LAS FIGURAS 6 Y 10
ANILLOS RASCHIG DE METAL**

01LBL "RM"
02 FS?C 01
03 GTO 09
04 FS?C 02
05 GTO 10
06 FS?C 03
07 GTO 11
08 500
09 RCL 09
10 X<=Y?
11 GTO 13
12 6000
13 RCL 09
14 X<=Y?
15 GTO 14
16 10000
17 RCL 09
18 X<=Y?
19 GTO 15
20 .0003
21 RCL 09
22 .6425
23 Y1X
24 0
25 GTO 16
26LBL 13
27 .217
28 RCL 09
29 -.3164
30 Y1X
31 0
32 GTO 16
33LBL 14
34 .0258
35 RCL 09
36 0.1885 E-6
37 0
38 +
39 GTO 16
40LBL 15
41 .6457

Cálculo de la Figura 10 para 0.5"

42 RCL 09
43 .0001
44 *
45 EIX
46 *
47LBL 16
48 STO 08
49 20
50 RCL 04
51 X<=Y?
52 GTO 17
53 30
54 RCL 04
55 X<=Y?
56 GTO 18
57 50
58 RCL 04
59 X<=Y?
60 GTO 19
61 85
62 RCL 04
63 X<=Y?
64 GTO 20
65 -116.3
66 RCL 04
67 1.94
68 *
69 +
70 GTO 12
71LBL 17
72 51.3924
73 -4.6809
74 RCL 04
75 LN
76 *
77 +
78 GTO 12
79LBL 18
80 -74.1188
81 37.7146
82 RCL 04

Fin del cálculo de la figura 10 para 0.5"

Cálculo de la figura 6 para 0.5"

83 LH
84 *
85 +
86 GT0.12
87LBL 19
88 -8.7429
89 18.6484
90 RCL 84
91 LH
92 *
93 +
94 GT0.12
95LBL 28
96 98.8607
97 RCL 84
98 -.4757
99 *
100 +
101 GT0.12
102LBL 89
103 6888
104 RCL 89
105 X<=Y?
106 GT0.13
107 20000
108 RCL 89
109 X<=Y?
110 GT0.14
111 .0001
112 RCL 89
113 .6816
114 Y+X
115 *
116 GT0.15
117LBL 13
118 .0398
119 RCL 89
120 3.7674 E-6
121 *
122 +
123 GT0.15

Foto del cálculo de la figura 6 para 0.5"

Cálculo de la figura 10 para 1"

124•LBL 14
125 .8437
126 RCL 09
127 2.9724 E-6

128 *

129 +

130•LBL 15

131 STO 08

132 45

133 RCL 04

134 X<=Y?

135 GTO 16

136 55

137 RCL 04

138 X<=Y?

139 GTO 17

140 70

141 RCL 04

142 X<=Y?

143 GTO 18

144 88

145 RCL 04

146 X<=Y?

147 GTO 19

148 .1293

149 RCL 04

150 .0693

151 *

152 E^{IX}

153 *

154 GTO 12

155•LBL 16

156 42.856

157 RCL 04

158 .4052

159 *

160 +

161 GTO 12

162•LBL 17

163 93.8242

164 RCL 04

Término del cálculo de la figura 10 parte 1"

Cálculo de la figura 6 parte 1"

165 -.1193
166 Y₁X
167 *
168 GTO 12
169LBL 18
170 85.15
171 RCL 84
172 -.47
173 *
174 +
175 GTO 12
176LBL 19
177 158.7167
178 RCL 84
179 -.53
180 *
181 +
182 GTO 12
183LBL 18
184 500
185 RCL 09
186 X<=Y?
187 GTO 13
188 800
189 RCL 09
190 X<=Y?
191 GTO 14
192 2000
193 RCL 09
194 X<=Y?
195 GTO 15
196 6000
197 RCL 09
198 X<=Y?
199 GTO 16
200 20000
201 RCL 09
202 X<=Y?
203 GTO 17
204 .0006
205 RCL 09

Final del cálculo de la figura 6 para 1"

Cálculo de la figura 10 para 1.5"

206 .5471
207 Y₁X
208 *
209 GTO 18
210LBL 13
211 .0321
212 RCL 09
213 .0003
214 *
215 E₁X
216 *
217 GTO 18
218LBL 14
219 .0285
220 RCL 09
221 1.7643 E-5
222 *
223 +
224 GTO 18
225LBL 15
226 .0353
227 RCL 09
228 .0002
229 *
230 E₁X
231 *
232 GTO 18
233LBL 16
234 .0033
235 RCL 09
236 .372
237 Y₁X
238 *
239 GTO 18
240LBL 17
241 .0585
242 RCL 09
243 4.3655 E-6
244 *
245 +
246LBL 18

Final del cálculo de la figura 10 page 1.5

Cálculo de la figura 6 page 1.5

247 STO 83
248 28
249 RCL 84
250 X=Y?
251 GTO 19
252 35
253 RCL 84
254 X=Y?
255 GTO 28
256 45
257 RCL 84
258 X=Y?
259 GTO 21
260 55
261 RCL 84
262 X=Y?
263 GTO 22
264 65
265 RCL 84
266 X=Y?
267 GTO 23
268 75
269 RCL 84
270 X=Y?
271 GTO 24
272 85
273 RCL 84
274 X=Y?
275 GTO 25
276 -85.7
277 RCL 64
278 1.94
279 *
280 +
281 GTO 12
282 LBL 19
283 83.6969
284 -5.3446
285 RCL 84
286 LM
287 *

283 +
289 GTO 12
290•LBL 28
291 -3.0277
292 24.6456
293 RCL 84
294 LN
295 •
296 +
297 GTO 12
298•LBL 21
299 64.7951
300 5.6298
301 RCL 84
302 LN
303 +
304 +
305 GTO 12
306•LBL 22
307 80.364
308 1.5187
309 RCL 84
310 LN
311 •
312 +
313 GTO 12
314•LBL 23
315 97.5333
316 RCL 84
317 -.2
318 +
319 +
320 GTO 12
321•LBL 24
322 91.6667
323 RCL 84
324 -.11
325 •
326 +
327 GTO 12
328•LBL 25

329 122.6593
330 RCL 04
331 -.005
332 *
333 E1X
334 *
335 GTO 12
336 LBL 11
337 500
338 RCL 09
339 X=Y?
340 GTO 13
341 800
342 RCL 09
343 X<=Y?
344 GTO 14
345 2000
346 RCL 09
347 X<=Y?
348 GTO 15
349 5000
350 RCL 09
351 X<=Y?
352 GTO 16
353 8000
354 X<=Y?
355 RCL 09
356 X<=Y?
357 GTO 17
358 .0049
359 RCL 09
360 .3326
361 YX
362 *
363 GTO 18
364 LBL 13
365 .0493
366 RCL 09
367 .0001
368 *
369 E1X

Fino del cálculo de la figura 6 parte 1"

Cálculo de la figura 10 parte 2"

378 *
371 GTO 18
372LBL 14
373 .8174
374 .0855
375 RCL 89
376 LH
377 *
378 +
379 GTO 18
380LBL 15
381 .8464
382 RCL 89
383 9.5886 E-6
384 *
385 +
386 GTO 18
387LBL 16
388 .0553
389 RCL 89
390 .0001
391 *
392 E^X
393 *
394 GTO 18
395LBL 17
396 .8646
397 RCL 89
398 3.9643 E-6
399 *
400 +
401LBL 18
402 STO 88
403 48
404 RCL 84
405 X<=Y?
406 GTO 19
407 65
408 RCL 84
409 X<=Y?
410 GTO 28

"Fin del cálculo de la figura 10 pase 20"

Cálculo de la figura 6 pase 20"

411 80
412 RCL 84
413 X=Y?
414 GTO 21
415 -26.4333
416 RCL 84
417 1.64
418 *
419 +
420 GTO 12
421LBL 19
422 82.9929
423 RCL 84
424 .6157
425 *
426 +
427 GTO 12
428LBL 20
429 189.5573
430 RCL 84
431 .0011
432 *
433 E1X
434 *
435 GTO 12
436LBL 21
437 107.0786
438 RCL 84
439 .0002
440 *
441 E1X
442 *
443LBL 12
444 MRG

Final del cálculo de la Figura 6 para 2°

CALCULO DE LAS FIGURAS 7 Y 11

SILLAS BERL DE CERAMICA

01LBL "BC"
02 FS?C 01
03 GTO 09
04 FS?C 02
05 GTO 10
06 5000
07 RCL 09
08 X<=Y?
09 GTO 13
10 8000
11 RCL 09
12 X<=Y?
13 GTO 14
14 .0053
15 RCL 09
16 .3033
17 Y?X
18 *
19 GTO 15
20LBL 13
21 .9827
22 RCL 09
23 7.0038 E-6
24 *
25 +
26 GTO 15
27LBL 14
28 .0606
29 RCL 09
30 3.6466 E-5
31 *
32 E?X
33 *
34LBL 15
35 STO 08
36 58
37 RCL 04
38 X<=Y?
39 GTO 16
40 85
41 RCL 04

Cálculo de la figura II para 0.5"

Fin del cálculo de la figura II para 0.5"

Cálculo de la figura I para 0.5"

42 XC=Y?
43 GTO 17
44 -149.1
45 RCL 84
46 2.22
47 *
48 +
49 GTO 12
50LBL 16
51 24.89
52 RCL 84
53 .5737
54 *
55 +
56 GTO 12
57LBL 17
58 56.0667
59 RCL 84
60 .8812
61 *
62 E1X
63 *
64 GTO 12
65LBL 89
66 500
67 RCL 89
68 XC=Y?
69 GTO 13
70 800
71 RCL 89
72 XC=Y?
73 GTO 14
74 2000
75 RCL 89
76 XC=Y?
77 GTO 15
78 5000
79 RCL 89
80 XC=Y?
81 GTO 16
82 10000

Final del cálculo de la figura 7 pasa 0.5°

Cálculo de la figura 11 pasa 1°

83 RCL 09
84 X=Y?
85 GTO 17
86 .0814
87 RCL 09
88 .444
89 Y>X
90 *
91 GTO 18
92+LBL 13
93 .0193
94 RCL 09
95 1.7871 E-5
96 *
97 +
98 GTO 18
99+LBL 14
100 -.041
101 .0111
102 RCL 09
103 LN
104 *
105 +
106 GTO 18
107+LBL 15
108 .0024
109 RCL 09
110 .3885
111 Y>X
112 *
113 GTO 18
114+LBL 16
115 .0031
116 RCL 09
117 .3566
118 Y>X
119 *
120 GTO 18
121+LBL 17
122 .051
123 RCL 09

124 4.8284 E-5

125 *

126 ETX

127 *

128+LBL 18

129 STO 08

130 25

131 RCL 84

132 X=Y?

133 GTO 19

134 35

135 RCL 84

136 X=Y?

137 GTO 20

138 55

139 RCL 84

140 X=Y?

141 GTO 21

142 85

143 RCL 84

144 X=Y?

145 GTO 22

146 -140.1

147 RCL 84

148 2.22

149 *

150 +

151 GTO 12

152+LBL 19

153 14.61

154 RCL 84

155 2.018

156 *

157 +

158 GTO 12

159+LBL 20

160 314.2614

161 -75.5629

162 RCL 84

163 LN

164 *

Línea del cálculo de la figura 11 para 1°

Línea de la figura 7 para 1°

165 +
166 GTO 12
167LBL 21
168 41.4816
169 RCL 84
170 .0584
171 Y¹X
172 *
173 GTO 12
174LBL 22
175 57.516
176 RCL 84
177 -.0015
178 *
179 ETX
180 *
181 GTO 12
182LBL 10
183 600
184 RCL 89
185 X<=Y?
186 GTO 13
187 4000
188 RCL 09
189 X<=Y?
190 GTO 14
191 18000
192 RCL 89
193 X<=Y?
194 GTO 15
195 .0014
196 RCL 89
197 .444
198 Y¹X
199 *
200 GTO 16
201LBL 13
202 .0221
203 RCL 89
204 1.9714 E-5
205 *

Fin del cálculo de la figura 7 parte 1"

Cálculo de la figura "parte 5"

206 +
207 GTO 16
208+LBL 14
209 .0027
210 RCL 09
211 .3735
212 Y¹X
213 *
214 GTO 16
215+LBL 15
216 .046
217 RCL 09
218 3.6603 E-6
219 *
220 +
221+LBL 16
222 STO 08
223 20
224 RCL 04
225 X<=Y?
226 GTO 17
227 35
228 RCL 04
229 X<=Y?
230 GTO 18
231 55
232 RCL 04
233 X<=Y?
234 GTO 19
235 70
236 RCL 04
237 X<=Y?
238 GTO 20
239 85
240 RCL 04
241 X<=Y?
242 GTO 21
243 -127.6
244 RCL 04
245 2.22
246 *

trio del cálculo de la figura 11 para 1.5"

Cálculo de la figura 7 para 1.5"

247 +
248 GTO 12
249+LBL 17
250 78.705
251 -7.4584
252 RCL 04
253 LN
254 *
255 +
256 GTO 12
257+LBL 18
258 50.08
259 RCL 04
260 .4482
261 *
262 +
263 GTO 12
264+LBL 19
265 62.56
266 RCL 04
267 .0017
268 *
269 E1X
270 *
271 GTO 12
272+LBL 20
273 66.887
274 RCL 04
275 .00085
276 *
277 E1X
278 *
279 GTO 12
280+LBL 21
281 111.25
282 RCL 04
283 -.58
284 *
285 +
286+LBL 12
287 MPG

Fin del cálculo de la figura. 7 page 1.5"

CALCULO DE LAS FIGURAS 8 Y 12

ANILLOS PALL DE METAL

81*LBL "FM"
82 FS?C 81
83 GTO 89
84 FS?C 82
85 GTO 10
86 FS?C 83
87 GTO 11
88 500
89 PCL 89
10 X<=Y?
11 GTO 13
12 5000
13 RCL 89
14 X<=Y?
15 GTO 14
16 8000
17 RCL 89
18 X<=Y?
19 GTO 15
20 20000
21 RCL 89
22 X<=Y?
23 GTO 16
24 .0001
25 RCL 89
26 .7181
27 Y!X
28 *
29 GTO 17
30*LBL 13
31 .1006
32 RCL 89
33 -.1912
34 Y!X
35 *
36 GTO 17
37*LBL 14
38 .0259
39 RCL 89
40 8.2512 E-6
41 *

Cálculo de la Figura 12 para 0.5"

42 +
43 GTO 17
44LBL 15
45 .0009
46 RCL 09
47 .5113
48 Y^X
49 *
50 GTO 17
51LBL 16
52 .0002
53 RCL 09
54 .653
55 Y^X
56 * ——————
57LBL 17 ——————
58 STO 08
59 55
60 RCL 04
61 X=Y?
62 GTO 18
63 65
64 RCL 04
65 X=Y?
66 GTO 19
67 75
68 RCL 04
69 X=Y?
70 GTO 20
71 85
72 RCL 04
73 X=Y?
74 GTO 21
75 -16.9
76 RCL 04
77 .82
78 *
79 *
80 GTO 12
81LBL 18
82 41.1139

+ fin del cálculo de la figura 12 para 0.5"

Cálculo de la figura B para 0.5"

83 RCL 04
84 .7479
85 *
86 +
87 GTO 12
88+LBL 19
89 96.5436
90 RCL 04
91 -.0036
92 *
93 E¹X
94 *
95 GTO 12
96+LBL 20
97 139.6667
98 RCL 04
99 -.97
100 *
101 +
102 GTO 12
103+LBL 21
104 212581.8113
105 RCL 04
106 -1.8695
107 Y¹X
108 *
109 GTO 12
110+LBL 09
111 8888
112 RCL 09
113 X<=Y?
114 GTO 13
115 20000
116 RCL 09
117 X<=Y?
118 GTO 14
119 .0347
120 RCL 09
121 3.2114 E-6
122 *
123 +

Fin del cálculo de la figura 8 para 0.5°

Cálculo de la figura 12 para 1°

124 GTO 15
125+LBL 13
126 .8395
127 RCL 89
128 3.3533 E-6
129 *
130 +
131 GTO 15
132+LBL 14
133 .0503
134 RCL 89
135 3.3875 E-5
136 *
137 E9X
138 *
139+LBL 15
140 STO 88
141 28
142 RCL 84
143 X<=Y?
144 GTO 16
145 38
146 RCL 84
147 X<=Y?
148 GTO 17
149 40
150 RCL 84
151 X<=Y?
152 GTO 18
153 55
154 RCL 84
155 X<=Y?
156 GTO 19
157 70
158 RCL 84
159 X<=Y?
160 GTO 20
161 88
162 RCL 84
163 X<=Y?
164 GTO 21

lino del cálculo de la figura 12 pasa 1°.

Cálculo de la figura 8 pasa 1°

165 186.5524
166 -31.3218
167 RCL 84
168 LM
169 *
170 +
171 GTO 12
172*LBL 16
173 76.8905
174 -6.7786
175 RCL 84
176 LM
177 *
178 +
179 GTO 12
180*LBL 17
181 -44.5452
182 34.4054
183 RCL 84
184 LM
185 *
186 +
187 GTO 12
188*LBL 18
189 57.4038
190 RCL 84
191 .6632
192 Y1X
193 *
194 GTO 12
195*LBL 19
196 86.84
197 RCL 84
198 -.384
199 *
200 +
201 GTO 12
202*LBL 20
203 99.1
204 RCL 84
205 -.542

206 *
207 +
208 GTO 12
209LBL 21
210 21710.0696
211 RCL 04
212 -1.3824
213 Y¹X .
214 *
215 GTO 12
216LBL 18
217 500
218 RCL 09
219 X=Y?
220 GTO 13
221 800
222 RCL 09
223 X<Y?
224 GTO 14
225 2000
226 RCL 09
227 X<Y?
228 GTO 15
229 5000
230 RCL 09
231 X=Y?
232 GTO 16
233 8000
234 RCL 09
235 X<Y?
236 GTO 17
237 .0009
238 RCL 09
239 .5184
240 Y¹X
241 *
242 GTO 18
243LBL 13
244 .0295
245 RCL 09
246 .0005

+ fin del cálculo de la figura 8 pasa 1°

Cálculo de la figura 12 pasa 1.5°

247 *
248 E1X
249 *
250 GTO 18
251 LBL 14
252 .0366
253 RCL 09
254 .6684
255 *
256 E1X
257 *
258 GTO 18
259 LBL 15
260 .0344
261 RCL 09
262 .0082
263 *
264 E1X
265 *
266 GTO 18
267 LBL 16
268 .0036
269 RCL 09
270 .3619
271 Y1X
272 *
273 GTO 18
274 LBL 17
275 -.1811
276 .0384
277 RCL 09
278 LN
279 *
280 +
281 LBL 18
282 STO 08
283 35
284 RCL 04
285 X=Y?
286 GTO 19
287 85

—Fin del cálculo de la figura 120 pág 1.5"

Cálculo de la figura B pág 1.5".

288 RCL 84
289 X<=Y?
290 GTO 20
291 -264
292 RCL 84
293 4.26
294 *
295 +
296 GTO 12
297LBL 19
298 71.7267
299 RCL 84
300 .884
301 *
302 +
303 GTO 12
304LBL 20
305 182.9365
306 RCL 84
307 -.0003
308 *
309 ETX
310 *
311 GTO 12
312LBL 11
313 4000
314 RCL 89
315 X<=Y?
316 GTO 13
317 6000
318 RCL 89
319 X<=Y?
320 GTO 14
321 10000
322 RCL 89
323 X<=Y?
324 GTO 15
325 .0072
326 RCL 89
327 .2914
328 Y↑X

Final del cálculo de la figura B page 1.5"

Cálculo de la figura 120 page 2"

329 *
338 GTO 16
331LBL 13
332 .0447
333 RCL 09
334 8.7686 E-6

335 *

336 +

337 GTO 16

338LBL 14

339 -.1237

340 .0244

341 RCL 09

342 LN

343 *

344 +

345 GTO 16

346LBL 15

347 .0691

348 RCL 09

349 4.1893 E-5

350 *

351 E^{YX}

352 *

353LBL 16

354 STO 08

355 60

356 RCL 04

357 X<=Y?

358 GTO 17

359 119.2333

360 RCL 04

361 .28

362 *

363 +

364 GTO 12

365LBL 17

366 90.1287

367 11.8874

368 RCL 04

369 LN

Fin del cálculo de la figura 12 para 2°

Cálculo de la figura 8 para 2°

Fina del cálculo de la figura B para 21

370 +
371 +
372+LBL 12 —————
373 MRC

PARTE FINAL DEL PROGRAMA

81 LEL "EF2" ————— Tercera parte del programa
82 STO 07 ————— Ψ
83 "DT =?"
84 PROMPT
85 .3948
86 /
87 RCL 01
88 Y1X
89 STO 07 ————— $\Psi(D_e/0.3048)^2$
10 "ZF =?"
11 PROMPT
12 3.048
13 /
14 3
15 1/X
16 Y1X
17 STO 07 ————— $\Psi(D_e/0.3048)^2 (Z_p/3.048)^{1/2}$
18 .45
19 Y1X
20 STO 01 ————— $(Z_p/3.048)^{0.15}$
21 "DV =?"
22 PROMPT
23 STO 05 ————— $\rho_v D_v$
24 "MV =?"
25 PROMPT
26 RCL 05
27 /
28 SORT
29 STO 07 ————— $\Psi(D_e/0.3048)^2 (Z_p/3.048)^{1/2} (S_{cv})^{0.5}$
30 RCL 09
31 STO 05 ————— 61 (737.34)
32 "TSL =?"
33 PROMPT
34 .0728
35 /
36 -.8
37 Y1X
38 RCL 06
39 .0891
40 /
41 .16

42 Y¹X
43 *
44 1000
45 RCL 03
46 /
47 1.25
48 Y¹X
49 *
50 RCL 05
51 *
52 RCL 02
53 Y¹X
54 STO 07 ————— H_v
55 RCL 08
56 STO 01 ————— Φ(Z_e / 3.048)^{0.15}
57 68 —————
58 RCL 04
59 X=Y?
60 GTO 30
61 75
62 RCL 04
63 X=Y?
64 GTO .31
65 87.6553
66 RCL 04
67 X=Y?
68 GTO 32
69 .0535
70 RCL 04
71 .024
72 *
73 E¹X
74 *
75 GTO 33
76+LBL 30
77 1.0204
78 RCL 04
79 -.0013
80 *
81 +
82 GTO 33

Cálculo de la Figura 13

83LBL J1
84 1.9802
85 RCL 04
86 -.0165
87 *
88 +
89 GTO 33
90LBL 32
91 27199.6387
92 RCL 04
93 -2.4652
94 Y?X
95LBL 33
96 STO 01 $\rightarrow C_{f_1} (z_p / 3.048)^{0.15}$
97 "DL=?"
98 PROMPT
99 RCL 03
100 *
101 RCL 06
102 /
103 SQRT
104 STO 01 $\rightarrow H$
105 "FH =?"
106 FROMT
107 STO 02 $\rightarrow \lambda$
108 RCL 01
109 *
110 RCL 07
111 +
112 RCL 02
113 LN
114 RCL 02
115 1
116 -
117 /
118 *
119 "HTP=?"
120 RCL X
121 AVIEW
122 END

Final del cálculo de la figura 13

Incógnita	Nomenclatura en la calculadora
RC	anillos Raschig de cerámica
RM	anillos Raschig de metal
BC	sillas Berl de cerámica
PM	anillos Pall de metal
dL	p1
dV	pV
FP	Fp
ML	ml
L	L
V	V
UVS	Uvs
GL	G1
DT	Dt
ZP	Zp
DV	Dv
MV	mv
TSL	σ1
DL	D1
FA	λ

Incógnita

Nomenclatura en la calculadora

HTP

Htp

EXPLICACION DEL PROGRAMA

Este programa se divide en 3 partes.

La primera parte es el programa inicializado como " BF1 ".

La segunda parte consta de cuatro programas inicializados como " RC ", " RM ", " BC ", y " PM ", cada uno de estos cuatro programas calculan los parámetros de empaque para la transferencia de masa en la fase líquida y en la fase vapor para anillos Raschig de cerámica, anillos Raschig de metal, sillas Berl de cerámica y anillos Pall de metal respectivamente. Por problemas de espacio en la calculadora solo se podra meter un solo programa de los cuatro anteriormente mencionados.

Al final del programa de " BF1 " se encuentra la instrucción " MRO " la cual se utiliza con el lector de tarjetas y sirve para encadenar programas hechos por

separado, esto es, la calculadora al llegar a la instrucción " MIG " preguntará el programa nuevo que se unirá al ya existente y correrá como si fuera una unidad (para una mayor explicación dirigirse al instructivo de operaciones de la lectora de tarjetas).

Al llegar al final del programa de " BF1 " se introducirá uno de los cuatro programas inicializados como " RC, RM, BC o PM " para que calcule los parámetros y por último se introducirá el programa inicializado como " BF2 " que es la parte final del programa completo.

El diagrama de la secuencia de como se deben meter los programas es el siguiente:

BF1 ... Programa

 inicial

RC o RM o BC o PM ... Programas

 secundarios

BF2 ... Programa

 final

El programa preguntará el valor para cada variable en la unidades correspondientes, se tecleará y se presionará la tecla " R/S " para que corra el programa. Como resultado nos dará la altura de un plato teórico.

EJEMPLO

A continuación se dan los siguientes datos para que sirvan como ejercicio y para fines comparativos:

Berl de cerámica de 1.5 pulgadas

Densidad del líquido = 840 Kg / m³

Densidad del vapor = 0.472 Kg / m³

Factor de empaque = 213 m

Viscosidad del líquido = 2×10^{-4} Kg / (m s)

Flujo de líquido = 2.71 Kg / (m² s)

Flujo de vapor = 0.716 Kg / (m² s)

Velocidad superficial del vapor = 1.5169 m / s

Gasto máscico de líquido = 2.71 Kg / (m² s)

Diámetro de la columna = 0.47 m

Altura de la cama empacada = 12.8 m

Difusividad del vapor = 1.3×10^{-5} m² / s

Viscosidad del vapor = 1×10^{-5} kg / (m s)

Tensión superficial = 1×10^{-3} kg / s²

Difusividad del líquido = 4.71×10^{-5} m² / s

Factor de absorción = 0.7022

Como resultado nos dará que la altura del plato teórico es igual a 6.8317 m.

NOMENCLATURA

a, b = exponentes en la ecuación de transferencia de masa en la fase líquida.

A_p = área superficial específica del empaque seco; área superficial total del empaque dividida entre el volumen de empaque, metros cuadrados / metros cúbicos.

C_{fl} = coeficientes debido al efecto de aproximación al punto de inundación en la transferencia de masa de la fase líquida.

D_t = diámetro de la torre, metros.

D = coeficiente de difusión volumétrico, metro cuadrado / segundo.

Fr = relación de inundación a valores de L / V constantes.

F_s = factor de seguridad.

F_p = factor de empaque determinado empíricamente.
1 / metro.

f_m = factor de corrección para viscosidades.

f_p = factor de corrección para densidades.

f_σ = factor de corrección para tensiones

superficiales.

G = masa velocidad basada en el área seccional de la columna, kilogramos / (segundo, metro cuadrado).

G_{vsf} = masa velocidad superficial del vapor a la inundación, kilogramos / (segundo, metro cuadrado).

\dot{G}_m = velocidad molar del vapor, moles / (segundo, metro cuadrado).

g = constante gravitacional.

H_{ov} = altura general de una unidad de transferencia (HTU) en términos de la composición del vapor, metros.

H_{tp} = altura de un plato térmico (HEFF), metros.

H = altura de una unidad de transferencia, metros.

L = flujo de líquido, kilogramos / (segundo, metro cuadrado).

\dot{L}_m = velocidad molar del líquido, moles / (segundo, metro cuadrado).

m = pendiente de la curva de equilibrio, y / x .

U_{vs} = velocidad del vapor basada en el área superficial, metros / segundo.

V = flujo de vapor, kilogramos / (segundo, metro cuadrado).

Z_p = altura de la cama empacada, metros.

SUBFIJOS

l = líquido

v = vapor

w = agua

LETRAS GRIEGAS

τ = espacio vacío, sin empaque.

λ = $m \text{ Gm} / \text{Lm}$, factor de absorción.

m = viscosidad, kilogramos / (metro, segundo).

Ψ = parámetro de empaque para la transferencia de masa en la fase líquida, metros.

Φ = parámetro de empaque para la transferencia de masa en la fase vapor, metros.

ρ = densidad, kilogramos / metro cúbico.

CONCLUSION

En general, las correlaciones derivadas de sistemas binarios se aplican igualmente bien para sistemas multicomponentes, y correlaciones derivadas para tipos individuales de platos, por ejemplo de cachucha y válvula.

En general, la eficiencia del plato desciende cuando el flujo de vapor a través de los orificios se reduce al punto de descarga y para áreas abiertas del plato mayores al 30 %. Las eficiencias mas altas se obtienen en areas de los orificios abiertas de un 20 a un 25 porciento y son obtenidas para condiciones de operación que fluctuan entre el 85 a el 95 porciento del punto de inundación del plato.

El método recomendado por el " American Institute of Chemical Engineers " se basa en un modelo de doble película para la transferencia de masa y la relación de todas las eficiencias con las concentraciones en la fase gaseosa. Se incluye una corrección para la eficiencia de Murphree por efectos de arrastre. Este método se baso en pequeñas columnas con platos de cachucha en un régimen espumante. Puede que no sea satisfactoriamente bueno para columnas con diámetros muy grandes, donde la eficiencia decrece debido a que puede haber un mal mezclado en el

líquido. Este método no es bueno para platos de flujo cruzado debido a la complejidad del diseño hidrodinámico envuelto. El método de el A.I.Ch.E. no es bueno para sistemas donde la fase controlante es la fase líquida como en columnas de absorción y agotadoras.

La correlación es insatisfactoria para sistemas cuyas propiedades y flujos de vapor y líquido son inusuales o raras. No provee la manera para determinar los efectos del paso del líquido o vapor, lo cual es importante para valores inusuales de K, particularmente en combinación con condiciones extremas de V / L. El método no debe usarse para sistemas que operan cerca del punto de inundación, o cuando se dispone de muchos datos empíricos. El método da resultados razonablemente buenos para platos de valvula con tubería y ha tenido validez para platos de cachucha.

Las torres empacadas se han usado por muchos años a poca escala para separar: materiales corrosivos a los metales, sistemas donde la caida de presión se debe mantener baja como en los sistemas de destilación a vacío, donde la retención debe ser baja como en el destilación batch, donde el diámetro de la columna es pequeño, y donde

valores muy grandes de platos teóricos o unidades de transferencia se deben obtener a relativamente poca altura a pequeña escala.

Recientemente, las torres empacadas se han usado a gran escala para operaciones vapor-líquido de todos tipos debido a sus ventajas en economía y exactitud.

BIBLIOGRAFIA

Manual del Ingeniero Químico,

Robert H. Perry y Cecil H. Chilton,

McGraw-Hill.

Operaciones de transferencia de masa,

Robert E. Treybal,

McGraw-Hill.

Unit Operations of Chemical Engineering,

Warren L. McCabe y Julian C. Smith,

McGraw-Hill.

Separation Process,

C. J. King,

McGraw-Hill.

Chemical Engineering Science,

S. Bakowski,

Vol. 1, Noviembre 6, 1952, p. 266.

The Chemical Engineering,

G. L. Standart,

Noviembre 1974, p. 716.

Distillation,

M. VanWinkle,

McGraw-Hill.

Design of Equilibrium Stage Processes,

B. D. Smith,

McGraw-Hill.

Hydrocarbon Processing,

S. A. MacFarland, P. M. Sigmund y M. VanWinkle,

Vol. 51, No. 7, Julio 1972, p. 111.

Chemical Engineering,

G. E. English y M. VanWinkle,

Vol. 70, No. 23, Noviembre 11, 1963, p. 241.

Chemical Engineering,
anonimo,
Vol. 61, No. 3, Marzo 1954, p. 122.

The Elements of Fractional Distillation,
C. S. Robinson y E. R. Guillelman,
McGraw-Hill.

Chemical Engineering,
anonimo,
Vol. 62, Agosto 1955, p. 116.

Hydrocarbon Processing,
M. W. Biddulph,
Vol. 56, No. 10, Octubre 1977, p. 145.

British Chemical Engineering,
P. Foldes e I. Evangelidi,
Vol. 13, No. 9, 1968, p. 1291.

British Chemical Engineering,
P. E. Barker y M. H. Choudhury,
Vol. 4, Junio 1959, p. 353.

The Canadian Journal of Chemical Engineering,
B. B. Pruden, W. Hayduk y H. Laudie.
Vol. 52, Febrero 1974, p. 64.

Chemical Engineering,
O. Frank,
Vol. 84, No. 6, Marzo 14, 1977, p. 111.

Chemical Engineering,
W. L. Bolles y J. R. Fair,
Vol. 89, No. 14, Julio 12, 1982, p. 109.

Chemical Engineering Science,
H. A. C. Thijssen,
Vol. 4, 1955, p. 81.

Chemical Engineering Science.

A. Tane y H. Sawistawski.

Vol. 23, 1968, p. 943.

British Chemical Engineering,

M. Huml y G. Standart,

Vol. 11, No. 11, 1966, p. 1370.