

UNIVERSIDAD NACIONAL AUTONOMA DE MEXICO

FACULTAD DE QUIMICA

Evaluación de Coeficientes de Película y Caida de Presión Dentro de Tubos en Calentadores a Fuego Directo

T E S I S QUE PARA OBTENER EL TITULO DE: INGENIERO QUIMICO P R E S E N T A Pedro Enrique Rubles Guzmán MEXICO, D. F. 1977



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.



Jurado asignado originalmente según el tena:

PRESIDEN TE:	Prof. Alejandro Anaya Durand
VOCAL:	Prof. Roberto Andrade Cruz
SECRETARIO:	Prof. José Antonio Ortiz Remirez
1er.SUPLENTE:	Prof. Armando Claudio Aguilar Martínez
2do.SUPLENTE:	Prof. Enrique Bravo Medina

Sitio donde se desarrollo el tema:

Instituto Mexicano del Petróleo

Sustentante

Asesor

10

Pedro Enrique Robles Guzmán Ing. José Antonio Ortiz Ramirez

CON CARIÑO A MIS PADRES

A MI ESPOSA Y A MIS HIJAS

CONTENIDO

Introducción	i
I	
Generalidades	1
II	
Evaluación de Coeficientes de	
Transferencia de Calor	9
III	
Evaluación de Caídas de Presión	27
TV	
Algorítmo de Cálculo	48
▼	
Ejemplo Numérico	59
VI	
Conclusiones	89
Apéndice	92
Nomenclatura	

Bibliografía

INTRODUCCION

El diseño o simulación de los calentadores a fuego directo, mediante el empleo de la zonificación de la cámara de radiación, permite, teniendo un método apropiado para el cálculo de la caída de presión, evitar problemas durante la operación futura del equipo. Así mismo, el contar con correl<u>a</u> ciones de coeficientes de transferencia de calor para el flu<u>í</u> do dentro de tubos, permitirá calcular las temperaturas de p<u>a</u> red basadas en coeficientes, para verificar si las temperaturas consideradas durante la zonificación son correctas.

El capítulo I de esta tesis presenta en forma gene ral, la clasificación, descripción y diseño de los calentadores a fuego directo.

En el capítulo II se describen los fenómenos de transferencia de calor, durante la evaporación de un fluído dentro de un tubo, tanto en fase líquida como en dos fases. -Además, se hace una pequeña revisión de las correlaciones detransferencia de calor.

Los métodos de cálculo de caída de presión report<u>a</u> dos en la literatura para hornos, se describen brevemente enel capítulo III. Se hace referencia más ampliamente a los métodos de Dukler y Orkiszewski.

Se presentan en el capítulo IV, el algorítmo de -

cálculo y el programa de computadora empleados en este trabajo.

Finalmente, en el capítulo V, se presentan los -ejemplos numéricos y los resultados del cálculo.

CAPITULO I

Generalidades

Las elevadas inversiones y costos de operación de los calentadores a fuego directo, hacen que estos equipos ocu pen un lugar muy importante en las industrias de refinación y petroquímica. Aunada a los costos, la operación misma debe -ser muy cuidadosa, tanto desde el punto de vista de produc--ción, como del de seguridad del personal. Por lo anterior, se requiere tener mucho cuidado en las diferentes fases de diseño, fabricación, instalación y operación de estos equipos. Es to permite obtener una unidad que en términos de costo, cfi--ciencia, capacidad, flexibilidad y requerimientos bajos de --mantenimiento, cumpla adecuadamente con las condiciones de --proceso.

Las etapas más importantes en la selección de un horno son:

- a) Determinación del balance de materia y energía.
- b) Estimación de las propiedades termofísicas de los fluídosde proceso y de los combustibles.

c) Cálculo y diseño.

- d) Selección de los materiales de construcción.
- e) Fabricación e instalación.
- f) Arranque.

g) Operación y control.

h) Mantenimiento.

Los hornos se necesitan frecuentemente en las industrias mencionadas, para suministrar calor a corrientes deproceso que se requieren a temperaturas elevadas, mismas queno pueden alcanzarse con otros medios de calentamiento.

Clasificación.

Una forma de clasificar los hornos, es de acuerdo al servicio, siendo los más comunes:

- I. Calentadores de fluídos en una fase, para suministrar calor sensible, tales como los calentadores de gas rea<u>c</u> cionante en Plantas Reformadoras.
- II. Rehervidores para vaporizar una corriente de proceso, lo que ocurre en los calentadores de las torres de frac cionamiento.
- III. Reactores para efectuar una reacción química, siendo un ejemplo el horno de pirólisis de las Plantas de Etileno. En este último proceso, el horno es uno de los equi pos más importantes desde el punto de vista de producción y control de calidad.

Además de la clasificación anterior, los hornos se dividen de acuerdo a su geometría y carga térmica, en una for

- 2 -

ma general como:

- A) Cilíndricos. Calentadores cuya carga térmica es hasta de 30 MMBTU/h.
- B) Caja. La carga térmica de éstos hornos está entre 30 y 120 MMBTU/h.
- C) Celda. Pueden presentar dos o más celdas y tienen una carga térmica de 120 MMBTU/h.en adelante.

Sin embargo, ésta clasificación no es muy rígida al respecto, pudiendo encontrarse hornos cilíndricos de más de 30 MMBTU/h y hornos de celda de menos de 30 MMBTU/h.

Descripción.

Los hornos presentan una sección de radiación y -frecuentemente una sección de convección. El objeto de ésta última es, recuperar calor de los gases de combustión a la sa lida de radiación, de acuerdo con los requerimientos de proce so y su correspondiente estudio económico.

La sección de radiación consta de un serpentín por donde circula el fluído de proceso y la transferencia de ca-lor se efectúa principalmente por radiación, debido a las altas temperaturas de los gases de combustión. Aunque también se tiene transferencia de calor por convección, su efecto esmás apreciable en hornos con cargas térmicas muy grandes. Laposición de los tubos puede ser vertical u horizontal. La sección de convección consta de un banco de tubos que puede tener superficies extendidas (aletas o birlos)y/o lisas; su posición es siempre horizontal. En ésta sección pueden tenerse varios servicios adicionales, además del preca lentamiento del fluído de proceso, como son el calentamientode agua y la generación de vapor, entre otros, con el fin derecuperar la mayor cantidad de calor de los gases de combus-tión.

Diseño.

Los hornos que presentan vaporización o reacción química requieren para el diseño o la simulación, una mayor exactitud que la de los hornos que solo transfieren calor sen sible. Por ejemplo, si en el horno se presenta una vaporización, se requiere establecer un perfil de temperaturas en lapared de los tubos, para efectuar una evaluación correcta delos coeficientes de transferencia de calor. Si se tiene una reacción química, es más importante aún establecer el perfilde temperatura de pared, ya que la velocidad de reacción y el tiempo de residencia se ven afectados por este perfil. El per fil de temperaturas de pared de los tubos guarda, asi mismo,una relación directa con el perfil de temperaturas de los gases de combustión a través de la cámara, al igual que con elflux de calor radiante.

Para el dimensionamiento adecuado de un horno sin-

- 4 -

reacción en el fluído de proceso, se requiere contar con un algorítmo de proposición de geometría que permita obtener una distribución de calor homogénea en la cámara de radiación, de acuerdo con:

- a) Carga de calor radiante.
- b) Criterios establecidos de la relación largo-ancho-alto del horno.
- c) Masa-velocidad recomendada del fluído de proceso.

Una vez establecida la geometría, es posible simular la sección de radiación empleando métodos de tipo globalo de tipo riguroso. Entre los métodos de tipo global se puede mencionar Lobo-Evans(1), Wimpress(2), Kern(3), etc., los cuales con algunas simplificaciones del modelo matemático corre<u>s</u> pondiente y con ayuda de gráficas, permiten revisar el diseño térmico de la cámara de combustión. Para el diseño térmico de la sección de convección se puede utilizar el método de Torr<u>i</u> jos(4).

Ya que se ha obtenido un dimensionamiento, es nece sario verificar si la unidad cumple con los requerimientos de proceso hidráulica y térmicamente dentro de los tubos, es decir, se desean calcular los coeficientes de transferencia decalor y la caída de presión, esta última por un método riguro so. En caso de que la unidad se exceda por caída de presión,será necesario modificar el diseño. Una vez que la unidad se-

- 5 -

ha revisado, tanto térmica como hidráulicamente, se podría h<u>a</u> cer un nuevo análisis térmico de la sección de radiación porun método riguroso.

La simulación térmica de la sección de radiación por un método riguroso, permite determinar si el área propues ta por un método global, corresponde a los requerimientos deabsorción de calor necesarios para la operación del equipo.

Los métodos rigurosos como Hottel-Sarofim(5) y Sig gel-Howell(6) permiten, por medio de modelos matemáticos complejos (que involucran la zonificación del equipo y que re--suelven el problema por medio de balances de calor puntua---les), obtener la distribución de temperaturas de pared de los tubos y los fluxes de calor en cada intervalo considerado del equipo. Es en éste caso donde la estimación de coeficientes de transferencia de calor y caídas de presión en forma pun--tual, tiene mayor importancia, ya que el perfil de temperaturas de pared y la distribución de fluxes de calor, permiten hacer un análisis mas riguroso del comportamiento del fluídode proceso y por lo tanto del comportamiento térmico e hidrán lico de la unidad.

Como un ejemplo de la importancia de la estimación adecuada de la caída de presión, sobre todo en un horno en el que se vaporiza la corriente de proceso, se hará referencia al trabajo de M. Cordero(7). En este se presenta el caso de -

- 6 -

los hornos de calentamiento de crudo de una Planta de Destil<u>a</u> ción atmosférica con capacidad de 110 000 B/D, cuya caída depresión de operación fue aproximadamente dos veces la caída de presión de diseño, ésto ocasionó una disminución en la capacidad de la planta de 2 800 B/D, que a precios internacion<u>a</u> les del producto, representan \$ 4 325 000 dólares anuales. En dicho trabajo se presentan varias alternativas para la solución del problema. La alternativa más adecuada consistió en modificar el arreglo de la sección de convección. Esta solución aunque no permite disminuir la caída de presión lo suficiente para dejarla dentro de los límites permisibles, si logra que la planta opere a la capacidad de diseño.

El ejemplo anterior, nos permite tener presente la importancia del diseño adecuado de los calentadores a fuego directo, y en particular de la transferencia de calor y de la caída de presión en forma puntual, dentro de los tubos, de acuerdo con modelos de simulación térmica que consideren la -distribución de fluxes de calor y temperaturas de pared.

En la presente tesis, se presentan las correlaciones de coeficientes de transferencia de calor y los métodos disponibles para el cálculo de caída de presión, en hornos con tubos verticales y horizontales. Se hace notar que ésta tesis, solo considera el caso de hornos en los que el fluído de proceso mantiene una composición constante, es decir, solo

- 7 -

se consideran el caso de cambio de calor sensible y el de vaporización, ambos sin reacción química.

CAPITULO II

Evaluación de coeficientes de transferencia de calor

La transferencia de calor hacia el fluído en el in terior de los tubos en los calentadores a fuego directo, puede originar ó no un cambio de fase, es necesario entonces de<u>s</u> cribir los fenómenos de transferencia de calor del fluído deproceso y su influencia en el diseño de los hornos.

La conveniencia de calcular los coeficientes de -transferencia de calor dentro de los tubos, está en poder determinar exactamente el perfil de temperaturas del fluído y de la pared. En el capítulo anterior se hizo notar que en elcaso de diseño de calentadores por el método de zonificación, la temperatura de pared cobra gran importancia, puesto que -los balances de calor por radiación, están expresados en función de un perfil de temperaturas de los gases de combustiónradiantes y el perfil de temperaturas en la pared de los tubos. El cálculo de éstos perfiles permite alcanzar los siguientes objetivos:

- a) Determinar adecuadamente las dimensiones del equipo.
- b) Seleccionar el espesor de la pared y pronosticar la vida - útil del equipo, de acuerdo con el material del tubo más -adecuado.

 c) Predecir la formación de coke, ya que la presencia del mis mo actúa como una resistencia adicional a la transferencia de calor.

La tendencia del fluído de proceso a coquizarse odescomponerse en la pared del tubo, es un factor limitante en el diseño de todos los calentadores. Esto limita la absorción de calor a valores entre 6 000 y 20 000 BTU/h ft², dependiendo de la operación. A medida que se deposita coke en la pared del tubo la temperatura en el mismo aumenta, hasta que el tubo adquiere una temperatura carcana a la de los gases de combustión, pudiendo llegar hasta el punto de falla del mate---rial. La formación de coke puede evitarse incrementando la v<u>e</u> locidad del fluído y por lo tanto la transferencia de calor a través de la película del mismo.

A continuación se describen, los fenómenos de ---transferencia de calor durante la vaporización de un fluído dentro de un tubo.

El caso más general es cuando el fluído que se vaa vaporizar está subenfriado y pueden presentarse los siguien tes mecanismos de transferencia de calor:

1.- Transferencia de calor sensible (convección forzada sincambio de fase).

2.- Inicio de ebullición cuando el fluído aún no alcanza su -

- 10 -

temperatura de saturación (este fenómeno corresponde a la ebullición local).

- 3.- Ebullición por nucleación.
- 4.- Transferencia de calor por convección forzada a través de una película de líquido con evaporación en la interfase líquido-vapor.
- 5.- Transferencia de calor por convección forzada a gotas a-rrastradas por el vapor, con evaporación en la interfaselíquido-vapor y cuando las gotas chocan con una pared seca. Esta es la región de deficiencia de líquido.
- 6.- Convección forzada en vapor en una fase.

El flujo de un líquido y un gas en un tubo bajo -condiciones isotérmicas da lugar a varios patrones de flujo, y en general, son alterados ligeramente bajo condiciones de transferencia de calor con evaporación(8).

Cuando el fluído entra subenfriado, la transferencia de calor y los patrones de flujo para flujo vertical as-cendente, son como se muestra en la fig. 1.

La descripción de los mecanismos de transferencia, puede hacerse como sigue:

A. La transferencia de calor por convección forzada en una fa se(líquido subenfriado), se debe al movimiento del fluído-

- 11 -

por una fuente externa de energía. El fluído adyacente a la superficie caliente recibe calor, el cual es transmitido al seno del fluído por mezclado.

B. A medida que el fluído se calienta y su temperatura se a-cerca a la de saturación, se presenta el mecanismo de ebullición. Este mecanismo es similar al que se tiene en ebullición sin flujo o inundada, aún cuando se tenga circulación forzada. Cuando el flux de calor de la superficie seincrementa arriba de cierto valor, la transferencia de calor por convección, no es lo bastante fuerte para evitar que la temperatura de la pared se eleve arriba de la tempe ratura de saturación del fluído que circula. La pared a -temperatura elevada sobrecalienta el fluído y activa los llamados sitios de nucleación, que consisten en pequeñas cavidades y canales que tiene la superficie interna del tu bo, este fenómeno corresponde a la ebullición local. La nu cleación ocurre solo en algunos lugares a los largo de lasuperficie caliente, mientras que la convección persiste alrededor. Las burbujas crecen rapidamente en la capa de líquido sobrecalentado cercano a la superficie, hasta que se separan y se mueven a través del seno del líquido más frío, estableciendose corrientes intensas de micro-convección.

Algunas de estas burbujas se destruyen en la super

- 12 -

ficie de calentamiento y otras se desplazan en el seno del líquido cediendo su calor latente, lo que ocasiona su destrucción.

C. En algún sitio a lo largo del tubo, el líquido alcanza supunto de ebullición, activándose más sitios de nucleacióne incrementandose el crecimiento, la rapidez y la frecuencia de formación de las burbujas; también aumentan las superficies de ebullición. Este fenómeno es la ebullición nu cleada.

A calidades bajas de vapor (abajo de 5 a 8%)(9), el flujo es de tipo burbuja. Debe mencionarse, sin embar-go, que bajo ciertas condiciones el mecanismo de ebulli--ción nucleada puede presentarse aún en fluídos subenfria-dos, y también en la película del líquido en el régimen de flujo anular.

D. A calidades de vapor arriba de 5 a 10%(9), el flujo se ---vuelve anular con una película delgada de líquido en la pa red y un núcleo de vapor, que puede o no contener gotas de líquido. Si existe ebullición nucleada en este régimen, la velocidad del mícleo de vapor puede ser tan alta y la turbulencia en la interfase líquido-vapor tan fuerte, que elmecanismo de transferencia de calor cambia de carácter. El calor es transferido por conducción a través de la película del líquido y la evaporación tiene lugar en la interfase de la capa del líquido y el núcleo de vapor. El coefi-ciente calculado en esta región, depende fuertemente del flujo. Ya que ésta es una característica de la transferencia de calor sin ebullición, se considera para fines de -cálculo que la ebullición nucleada no se presenta en estaregión. Lo anterior da lugar al mecanismo de vaporización en convección forzada.

- E. La condición de deficiencia de líquido se alcanza cuando en la película de éste se tiene una evaporación excesiva, arriba de 65 a 70%(8). Esto se debe a la ebullición por nu cleación, si es que se está en este régimen, o al arrastre de la película de líquido por la alta velocidad del vapor, que se incrementa proporcionalmente a lo largo del tubo. -Esta transición es acompañada por un aumento significativo de la temperatura de pared, por un descenso brusco en el coeficiente de transferencia de calor, para un flux de calor particular.
- F. Finalmente se tiene la región de transición de líquido deficiente a vapor saturado seco.

La variación del coeficiente de transferencia de calor, para los mecanismos descritos, se detalla a continua-ción.

En la región de convección forzada en una fase, el

- 14 -

coeficiente es relativamente constante, cambiando solo ligera mente debido a la influencia de la temperatura en las propiedades físicas del líquido. Aumenta durante el régimen de ebullición y continua incrementandose en la región de convección forzada en dos fases, debido, al espesor reducido de la película de líquido y al incremento de la turbulencia ocasionadapor la cantidad del vapor. En la región de deficiencia de líquido, el coeficiente se reduce bruscamente de un valor altoen la región de convección forzada, a un valor cercano al esperado para la transferencia de calor por convección forzadaen un vapor saturado seco. A medida que la calidad se incre--menta en esta región, la velocidad del vapor y el coeficiente aumentan. Por último, en la región de vapor en una fase, el coeficiente vuelve a ser el de convección forzada correspon--diente.

Para la evaluación de coeficientes de transferen-cia de calor, se puede dividir el problema en como estimar -los coeficientes en una fase y como en dos fases. En el casode dos fases, su conocimiento es necesario, para el diseño -cuidadoso de muchos equipos de proceso tales como: evaporadores, condensadores de refrigeración, rehervidores de columnas de destilación y también generadores de vapor de alta pre---sión.

En los equipos mencionados la evaporación tiene lu

- 15 -

gar en tubos horizontales, pero el mecanismo de ebullición ha sido estudiado con mayor detalle en tubos verticales con flujo ascendente.

Los patrones de flujo en tubos horizontales en mez clas líquido-vapor, fueron estudiados por Alves(10), mismos que se muestran en la fig. 2. En la fig. 3, se muestran los patrones de flujo en un tubo horizontal calentado uniformemen te y alimentado con un líquido subenfriado, a velocidades bajas(menores de 3 ft/s). Se puede ver que aunque muchos de los patrones son similares a los de flujo vertical(fig.1), la influencia de la gravedad produce distribuciones no uniformes de gas-líquido. Esto da lugar a tres patrones de flujo que im plican la separación completa de las fases(estratificado, onda y slug). Desde el punto de vista de transferencia de ca---lor. está la posibilidad de secado y mojado intermitente de las partes superiores del tubo en flujo onda, y el secado pro gresivo de la parte superior de la pared en flujo anular. A mayores velocidades del fluído la influencia de la gravedad es menos apreciable, la distribución de las fases se vuelve más simétrica y los patrones de flujo son más cercanos a losencontrados en flujo vertical(11).

A continuación se presentan las correlaciones de coeficientes de transferencia de calor.

En la región de subenfriamiento se recomiendan las

- 16 -

correlaciones de Sieder-Tate(2) para calentamiento y enfria--miento, principalmente para fracciones de petróleo, en tuboshorizontales y verticales.

$$\frac{h D}{k} = 1.86((DG/\mu)(CP \mu/k)(D/L)^{1/3}(\mu/\mu))^{.14}$$
(2.1)

$$\frac{h}{k} = 0.027 (DG/M)^{8} (Cp/M/k)^{1/3} (M/M)^{1/4}$$
(2.2)

La ec. 2.1, tiene una desviación de \pm 12% para ----Re= 10 a Re= 2 100 y la ec. 2.2, da desviaciones máximas de -+15 y -10% para números de Reynolds arriba de 10 000.

Para el cálculo de los coeficientes de transferencia de calor en convección forzada a dos fases, se han publicado numerosas correlaciones, y las referencias (12,13,14) son algunos de los autores que han hecho análisis de las mismas.

Las correlaciones se pueden dividir en dos gruposbásicos. En un grupo los coeficientes son expresados como una función del parámetro de Lockhart-Martinelli. Las ecuacionesdel otro grupo contienen relaciones entre numeros adimensiona les para calcular el coeficiente de transferencia de calor. -Algunas de estas correlaciones dan la relación entre el coef<u>i</u> ciente en dos fases con el de una fase. En general, se supone que este último es de la forma de la ecuación de Dittus-Boelter(15).

$$\frac{h_{L1}D}{k} = 0.023 \ (DG/M)^{.8} (Cp/M/k)^{.4}$$
(2.3)

$$\frac{h_{L2}D}{k} = 0.023 (DG(1-x)/\mu)^{8} (Cp \mu/k)^{4}$$
(2.4)

La ec.2.3, es el coeficiente calculado como si todo el fluído fuera líquido y la ec.2.4, es el coeficiente cal culado con el gasto real de líquido.

El parámetro de Lockhart-Martinelli(16) es:

$$1/Itt = (x/1-x)^{9} (\rho_{\rm L}/\rho_{\rm G})^{5} (\mu_{\rm L}/\mu_{\rm G})^{1}$$
(2.5)

Entre las correlaciones del primer grupo se tie---nen:

Dengler-Addoms(17).

Dengler fue el primer autor en presentar un estudio experimental completo de la transferencia de calor en dos fases. En ese trabajo se reconoce la existencia de una zona donde controla la convección y también que hay una zona de de ficiencia de líquido a altas fracciones de vapor.

El parámetro Xtt, según Dengler, es una función re presentativa de la fracción de vapor. Introduce correccionesde carácter cuantitativo para el efecto de la presión sobre el coeficiente en dos fases, en términos de viscosidad y densidad del líquido y del vapor, cuando no se presenta la ebu-llición nucleada.

$$h_{TP}/h_{I,1} = 3.5 (1/Xtt)^{.5}$$
 (2.6)

Dengler propone también, un factor para el efectode ebullición nucleada y una ecuación para predecir la dife-rencia de temperaturas necesaria para iniciar dicha ebulli--ción. Sin embargo, se reconoce en su estudio que estas últi-mas ecuaciones, se obtuvieron con un número limitado de datos experimentales. La desviación de esta ecuación es + 20%

Guerrieri-Talty(18).

De una manera similar a Dengler-Addoms, estos aut<u>o</u> res correlacionaron sus datos, mismos que fueron obtenidos <u>pa</u> ra varios fluídos orgánicos. La diferencia entre los dos trabajos es que Guerrieri-Talty usaron el coeficiente calculadopara el líquido presente en un punto(h_{L2} ec. 2.4).

$$h_{TP}/h_{1,2} = 3.4 (1/Xtt)^{40}$$
 (2.7)

Obtuvieron también un factor para el efecto de ebu llición nucleada, con la condición de que se aplique si excede la unidad. La desviación de esta ecuación es + 20%.

Schrock-Grossman(19).

Esta correlación es el resultado de un análisis di mensional de la ebullición por convección forzada. Se incluye un término Bo, que es el número de ebullición, con el cual se trata de considerar el efecto de ebullición nucleada.

$$Bo = q/h_{fg}G$$
(2.8)

Como se puede observar, el número de ebullición es el cociente de un flux de transferencia de calor y una masa velocidad. Esto se debe a que el mecanismo de ebullición nucleada, se ve afectado por la diferencia de temperaturas exis tente entre el seno del líquido y la pared, mientras que la <u>e</u> bullición por convección forzada depende del grado de turbulencia en el fluído, la cual puede cuantificarse por su masavelocidad.

$$h_{TP} = 170 \ k_{I} / D \ (DG/\mu)^{8} (Cp / k)_{L}^{1/3} (Bo +.$$

1.5x10⁻⁴ (1/Xtt)⁶⁷) (2.9)

A bajos valores del número de ebullición, el coef<u>i</u> ciente de transferencia de calor será independiente del mismo, mientras que a valores altos, el coeficiente será indepen diente del parámetro de Martinelli. La desviación de esta correlación es <u>+</u> 35%.

Wright(14).

Wright presenta doce correlaciones diferentes obt<u>e</u> nidas del análisis numérico de sus datos. Las correlaciones están expresadas en función de alguno de los números adimencionales siguientes: Re_L, Pr_L, Bo, Bom, y Xtt. Bom es el número de ebullición multiplicado por la relación de densidad del líquido a densidad del vapor. Todas las correlaciones propue<u>s</u>

- 20 -

tas por este autor tienen una desviación del 16%.

$$h_{mp}/h_{T,1} = 2.72 (1/Xtt)^{.581}$$
 (2.10)

Bennett(14).

La ecuación de Bennett, es una modificación a la ecuación de Guerrieri-Talty, y el autor representa el coefi-ciente como una función del flux de calor. Para la región deebullición, Bennett encontró que la correlación propuesta por Rohsenow(20) es aceptable para fluxes de calor mayores de 50mil BTU/h ft². A fluxes menores (30 000 BTU/h ft²) sus datossufren una desviación considerable, misma que fue atribuida a que la turbulencia producida por la convección forzada fue igual o mayor que la producida por el proceso de ebullición nu cleada a estos fluxes bajos.

Chen(21).

Chen propuso una correlación en la cual la corrección por ebullición nucleada fue incorporada como un términoaditivo. Consideró que existen dos mecanismos básicos de ---transferencia de calor, que son:

- a). El mecanismo macroconvectivo ordinario de transferencia de calor que opera normalmente en flujo de fluídos, y
- b). El mecanismo microconvectivo asociado con la formación de burbujas y su crecimiento.

Se supone además, que estos mecanismos son aditi-

Chen establecio que el mecanismo de macroconvec---ción puede ser descrito por una ecuación de la forma de la de Dittus-Boelter:

$$h_{mac} = .023 k_{TP} / D (Re_{TP})^{.8} (Pr_{TP})^{.4}$$
 (2.11)

donde el número de Prandtl, el de Reynolds y la conductivi--dad, son valores efectivos asociados con el flujo en dos fa-ses. Considerando que el número de Prandtl del líquido, del vapor y del fluído en dos fases son de la misma magnitud y ya que el calor es transferido a través de la película de líquido adherida a la pared, es de suponerse que las propiedades del líquido, tengan el efecto dominante. Se define el parámetro F:

$$F = (Re_{TP}/Re_{L})^{\cdot 8} = (Re_{TP}/(G(1-x)D/M))^{\cdot 8}$$
 (2.12)

Este parámetro, que es la relación del Re en dos fases al Re del líquido, se correlaciona con el parámetro Xtt mismo que se muestra en la fig. 4.

Para el mecanismo de microconvección, se utiliza el análisis de Forster-Zuber(22). Este análisis se derivó para el caso de ebullición nucleada, considerando que el meca-nismo microconvectivo es gobernado por la velocidad de crecimiento de las burbujas. En términos de ∆T y AP efectiva se -tiene:

- 22 -

$$h_{\rm mic} = .00122 \ k_{\rm L}^{.79} \ Cp_{\rm L}^{.45} \ j_{\rm L}^{.49} \ g_{\rm C}^{.25} \ \sigma \ M \ L \ \lambda \ P \ G \ \Delta Te^{.24} \ \Delta Pe^{.24}$$
(2.13)

Finalmente Chen define un factor de supresión, como la relación de sobrecalentamiento efectivo del fluído(ATe) a sobrecalentamiento total de la pared(ATsat):

 $S = (\Delta Te/\Delta T)^{.99}$ (2.14)

El factor de supresión(S), se aproxima a la unidad en flujos bajos y a cero en flujos altos. Chen sugiere que S puede representarse como función del número de Reynolds en -dos fases, fig. 5. El coeficiente de transferencia de calor, se obtiene como una suma:

$$h_{\rm TP} = \mathbf{P} h_{\rm mac} + S h_{\rm mic} \tag{2.15}$$

La desviación promedio de esta correlación es ---+ 11%.

En el segundo grupo de correlaciones, basadas en números adimensionales se tienen:

Davis-David(23).

En esta investigación, los autores obtuvieron tres ecuaciones basadas en dos modelos de flujo.

El primer modelo corresponde a flujo anular y se tienen dos alternativas, una es utilizar la ecuación de la r<u>e</u>

lación de desplazamiento de las fases(ec. 2.16), y la otra es usar una ecuación de holdup(fracción de área que ocupa el líquido)(ec. 2.17).

$$\alpha = \mathbf{v}_{G} / \mathbf{v}_{L} \tag{2.16}$$

$$R_{L} = A_{L} / A_{T} = A_{L} / (A_{L} + A_{G})$$

$$(2.17)$$

a) No se presenta la ebullición nucleada.

b) La transferencia de calor ocurre de la pared a la película y se puede cuantificar con el número de Reynolds y las pro piedades del líquido.

Los autores partieron de la siguiente ecuación:

$$hD/k = a (DG_{L}/M_{L})^{b} (Cp M/k)_{L}^{c}$$
 (2.18)

La masa-velocidad del líquido en esta ecuación, -puede relacionarse con la masa-velocidad del vapor por medio de la ecuación de continuidad para cada fase:

 $\rho_{\rm G} \mathbf{v}_{\rm G} = \mathbf{G}_{\rm G} \tag{2.19}$

$$P_{\rm L} \mathbf{v}_{\rm L} = G_{\rm L} \tag{2.20}$$

y por la relación de deslizamiento(ec. 2.17), se tiene:

$$hD/k = a/a^{.87} (DG_{G} \rho_{L}/\mu_{L} \rho_{G})^{.87} (Cp_{M}/k)_{L}^{.4}$$
(2.21)

Finalmente de la evaluación de a/de⁸⁷, por medio -

- 25 -

de los datos experimentales, los autores obtuvieron:

$$hD/k = .060 \left(\beta_{\rm L} / \beta_{\rm G} \right)^{.28} \left(DGx/\mu_{\rm L} \right)^{.87} \left(Cp/\mu/k \right)_{\rm L}^{.4}$$
(2.22)

La segunda correlación en términos de holdup es:

$$hD/k = .017 (D(1-x)G/M_{L}(1-R_{G}))^{.87}(Cp/M/k)_{L}^{.4}$$
 (2.23)

Para la tercera correlación usaron el modelo homogéneo, en el cual se supone que no hay deslizamiento de las fases y las propiedades de la mezcla pueden calcularse como:

$$v_{\rm TP} = (x/g_{\rm G} + (1-x)/f_{\rm L}) G_{\rm t}$$
 (2.24)

$$1/\rho_{\rm TP} = x/\rho_{\rm G} + (1-x)/\rho_{\rm L}$$
 (2.25)

$$1/\mu_{\rm TP} = x/\mu_{\rm G} + (1-x)/\mu_{\rm L}$$
 (2.26)

La ecuación es:

$$hD/k = .033 (DG/M_{TP})^{.87} (Cp/M/k)_L^{.4}$$
 (2.27)

Las tres ecuaciones tienen una desviación de \pm 15%. API(25).

La correlación del American Petroleum Institute -(API), consiste en calcular dos coeficientes de transferencia de calor, uno corresponde a la fase líquida y otro al vapor, en ambos casos se considera que el fluído se encuentra en una fase, usando además las respectivas propiedades físicas. El coeficiente en dos fases, se obtiene ponderando cada uno de los coeficientes en función del porciento en peso de cada fase.

Las ecuaciones para calcular el coeficiente del lí quido son las 2.1 y 2.2.

El coeficiente del gas se calcula por:

$$hD/k = .0243 (DG/M_G)^{\cdot 8} (C_P/M/k)_G^{\cdot 4} (M/M_W)^{\cdot 14} (2.28)$$

La ecuación final es:

$$\mathbf{h}_{\mathrm{TP}} = \mathbf{x}_{\mathrm{L}} \, \mathbf{h}_{\mathrm{L}} + \mathbf{x}_{\mathrm{G}} \, \mathbf{h}_{\mathrm{G}} \tag{2.29}$$

Groothuis-Hendal(24).

La ecuación de Groothuis-Hendal, fue desarrolladapara un sistema aire agua y es similar a la ecuación 2.27 de-Davis-David. Ambas ecuaciones predicen coeficientes del mismo orden de magnitud.

$$hD/k = .029(DG_{L}/\mu_{L} + DG_{G}/\mu_{G})^{.87}(Cp_{M}/k)^{.33}$$

$$(\mu/\mu_{M})^{.14} (2.30)$$

2

De las correlaciones mencionadas se probaron las siguientes: Davis-David, Chen, Dengler-Addoms, Guerrieri-Talty, Schrock-Grossman y la del API.

CAPITULO III

Evaluación de caídas de presión

Se ha expuesto mediante un ejemplo en el capítulo-I, la necesidad de evaluar la caída de presión en los calent<u>a</u> dores a fuego directo, por un método riguroso.

En este capítulo, se presentan los métodos report<u>a</u> dos en la literatura para dicho cálculo, sin perder de vistaque éstos corresponden al caso de hornos con vaporización.

Entre los métodos más importantantes para el cálcu lo de la caída de presión se tienen los siguientes: Dittus----Hildebrand, Maker, Buthod y otros(26,27)(usados específicamen te en hornos que manejan fracciones de petróleo); Lockhart----Martinelli, Dukler y Orkiszewski (métodos generales). De es--tos últimos, los métodos de Lockhart-Martinelli y Dukler, corresponden a flujo de fluídos en tubos horizontales y el méto do de Orkiszewski a flujo en tubos verticales.

Estos métodos proponen la evaluación por interva--los en el equipo, ya sea de la variación de presión con res--pecto a la longitud o la variación de presión con respecto a la entalpía.

En una forma breve se presentan a continuación los
métodos de Dittus-Hildebrand, Maker y Buthod, los cuales porlas simplificaciones que hacen y las gráficas que emplean, originan resultados poco exactos por lo que no se consideran <u>a</u> decuados para el cálculo riguroso de la caída de presión en los hornos.

Dittus-Hildebrand(28).

Este método, considera que la entalpía del fluído-(H), es proporcional a la longitud del tubo. Partiendo de laecuación de Fanning y de la de Bernoulli, los autores sustit<u>u</u> yen el valor de la variación de presión con la longitud(dP/dL) por el de la variación de presión con la entalpía(dP/dH). Seemplean gráficas como: curva de destilación flash(cálculo dela fracción de vapor), curva de contenido de calor(evaluación de entalpías del fluído), carta de Cox(determinación de temp<u>e</u> raturas de ebullición) y curva de porciento de vaporización contra peso molecular entre otras.

Se evalua la caída por fricciones y se adiciona la caída de presión debida al incremento de la velocidad, basada en un volumen específico medio.

Finalmente se lleva a cabo una integración gráfica de dP/dH vs. H desde la presión de salida, para evaluar la -presión a la entrada del equipo.

- 28 -

Maker(29).

Maker presenta el método simplificado más completo, ya que considera los siguientes casos: el fluído es líqui do a través de todo el equipo, flujo de gas sin y con cambios apreciables de densidad del fluído, y el caso que nos ocupa,líquido con cambio de fase a lo largo del equipo. Este autoremplea las ecuaciones de Ludwig(30).

El enfoque de este método es construir líneas de porciento de vaporización, en una gráfica presión-entalpía. -Como en el método anterior, se usan gráficas como: carta de -Cox, curva de vaporización flash y una gráfica de dP/dH vs. -H, para obtener el valor de la caída de presióm.

Maker modifica la forma de la ecuación de dP/dH, para el caso en que el término de energía cinética sea apreciable con respecto a la caída de presión total, incluye un término de velocidad, pero de tal forma que permite hacer laintegración gráfica.

Buthod(31).

Buthod hace uso del balance de energía mecánica yde gráficas tales como: equilibrio de vaporización flash, ---TEP, diagrama de fases y la correlación de flujo a dos fasesde Lockhart-Martinelli. Modifica la ecuación de balance mecánico de tal manera que al hacer la integración gráfica, la so lución es que el área bajo la curva sea igual a la longitud del equipo.

Métodos generales.

A continuación se presentan en forma detallada, -los métodos más importantes para evaluar la caída de presiónen dos fases. La descripción de estos métodos, tiene por propósito plantear su aplicación en calentadores a fuego direc-to.

Antes de presentar los métodos, se discutirá breve mente la ecuación general para el cálculo de la caída de presión.

En general, la caída de presión tanto en una, como en dos fases, tiene contribuciones de tres efectos: fricción, aceleración y elevación.

(dP/dZ)t = (dP/dZ)f + (dP/dZ)ac + (dP/dZ)el (3.1)

Un breve análisis nos permite obtener las diferentes expresiones de esta ecuación.

Si se tiene un horno con tubos horizontales y además el fluído entra subenfriado, el término de aceleración es despreciable y el de elevación es practicamente cero, por lo que solo se requiere calcular las pérdidas por fricción. Cuan do se presenta el flujo en dos fases, se estiman las pérdidas por fricción y por aceleración, ya que el término de eleva---ción es cero como ya se mencionó.

Si el horno tiene tubos verticales y el fluído está subenfriado, se desprecia el término de aceleración. En el punto donde se presenta el flujo a dos fases, se deben eva--luar los tres términos.

La evaluación de cada uno de estos términos en flu jo a dos fases, se presenta de acuerdo al tratamiento dado por De Gance y Atherton(32), a cada uno de los métodos presen tados.

Si el fluído entra subenfriado, se puede evaluar la caída de presión por medio de la ecuación de Darcy o la -ecuación de Fanning. Ya que el planteamiento de los métodos de cálculo en flujo a dos fases, que se describen a continuación, es en términos de ecuaciones diferenciales, es necesa-rio considerar una ecuación diferencial para la estimación de la caída de presión en una fase, De acuerdo con los resulta-dos de Dukler, se tiene:

$$dP/dZ = f \rho_L v_{sL}^2 / 2 g_C D \qquad (3.2)$$

La ecuación anterior es la ecuación de Darcy expresada en forma diferencial. La deducción de esta ecuación, está basada en el principio de similaridad: "dos sistemas de -flujo con las mismas ecuaciones diferenciales y condiciones - de frontera, tendrán la misma solución dimensional". Dukler <u>a</u> plica este principio para la obtención de las ecuaciones para flujo en dos fases.

Lockhart y Martinelli(16, 32).

Este es un método empírico, desarrollado para sistemas aire-agua y está basado en las siguientes suposiciones:

- La caída de presión estática de la fase líquida, debe serigual a la caída de presión estática de la fase gaseosa, sin importar el patrón de flujo.
- El volumen ocupado por el líquido mas el volumen ocupado por el gas, en cualquier instante, debe ser igual al volumen total del tubo.

Para el desarrollo matemático de su correlación, -Lockhart-Martinelli consideran la relación de caídas de presión por fricción de las fases, como si cada fase ocupara por entero el tubo. La raíz cuadrada de esta relación, es el par<u>á</u> metro X de Lockhart-Martinelli.

$$X = ((dP/dZ)_{L}/(dP/dZ)_{Q})^{1/2}$$
 (3.3)

Puesto que la caída de presión en dos fases ⊕s mayor que la caída de presión en una fase, estos autores defi-nieron un parámetro Ø, que es la relación entre la caída de presión en dos fases y la caída de presión en una fase.

Calculando la caída de presión en cualquiera de -las fases y el parámetro Ø, se puede calcular la caída de pre sión por fricción de las dos fases, por la siguiente expre--sión:

$$(dP/dZ)_{f} = (dP/dZ)_{L} \mathscr{O}_{L}^{2}$$
(3.6)

$$dP/dZ)_{f} = (dP/dZ)_{G} \mathscr{P}_{G}^{2}$$
(3.7)

Para calcular el término \emptyset , Lockhart y Martinellireconocen tres mecanismos de flujo:

a) Ambas fases en flujo laminar.

b) Ambas fases en flujo turbulento.

c) Una fase en flujo laminar y una en turbulento.

Estos mecanismos se determinan calculando el número de Reynolds superficial de cada fase. Si Re < 2 000 el flu jo es laminar y si Re > 2 000 el flujo es turbulento.

Con el parámetro X y la fig. 6, se determina el va lor de \emptyset_L o \emptyset_G .

Dukler(32,33).

(

El método de Dukler, como ya se mencionó, está ba-

- 33 -

sado en el análisis de similaridad. Además de plantear una co rrelación para estimar pérdidas por fricción, Dukler prestó particular atención al término de aceleración del fluído y -consideró que la manera en que éste debe ser calculado, depen de del patrón de flujo, o mejor aún, de la distribución de l<u>í</u> quido y gas en el área de sección del tubo.

Adicionalmente a su desarrollo de ecuaciones, Dukler reunió una gran cantidad de datos experimentales, para después de una cuidadosa selección, comparar su método con -las principales correlaciones usadas hasta entonces(14,34,35, 36,37). Así mismo, analiza las correlaciones(14,38 39) para el cálculo de la fracción del área de flujo ocupada por el lí quido(holdup (R_L)). Del análisis estadístico de los resulta-dos, el autor concluye que el método de Lockhart-Martinelli y los casos I y II planteados por él, son las mejores correla-ciones. Recomienda también la correlación de Hughmark(39) para el cálculo del holdup(R_L).

De los casos presentados por Dukler, dos son los más importantes, mismos que se explican a continuación.

Caso I. Flujo homogéneo o sin deslizamiento de las fases.

En este caso, la mezcla en dos fases es considerada como un solo fluído, cuyas propiedades son los promedios -

- 34 -

volumétricos de las fases. El concepto clave es el holdup volumétrico(λ) y se define como la relación del flujo volumétr<u>i</u> co del líquido al flujo volumétrico total.

$$\lambda = Q_{\rm L} / (Q_{\rm L} + Q_{\rm G}) \tag{3.8}$$

Con esta definición las propiedades físicas, densi dad y viscosidad de flujo homogéneo se determinan como sigue:

$$\rho_{\rm ns} = \rho_{\rm T} + \rho_{\rm G}(1-\lambda) \tag{3.9}$$

$$\mu_{ns} = \mu_L + \mu_G(1-\lambda)$$
(3.10)

$$R_{\rm L} = \lambda \tag{3.11}$$

$$R_{c} = 1 - \lambda \tag{3.12}$$

Del análisis de Dukler se obtienen el número de Re y el número de Euler(Eu) para flujo homogéneo:

$$Re = DG/\mu_{ns}$$
(3.13)

Eu =
$$(dP/dZ) g_C \beta_{ns} D / G^2 = f / 2$$
 (3.14)

De esta última ecuación despejando dP/dZ, se determinan las pérdidas por fricción.

$$dP/dZ = f G^2 / 2 g_C \rho_{ns} D$$
 (3.15)

El cálculo del factor de fricción se puede hacer por la ecuación de Moody:

$$\mathbf{f} = (1 / (2 \log(\text{Re}/(4.5223 - 3.8215)))^2$$
(3.16)

Caso II. Deslizamiento constante de las fases.

En este caso Dukler define un término que es larelación entre la densidad de deslizamiento constante y la -densidad sin deslizamiento.

$$\beta = (\rho_{\rm L}/\rho_{\rm ns}) \,\lambda/R_{\rm L} + (\rho_{\rm G}/\rho_{\rm ns}) \,(1-\lambda)^2/(1-R_{\rm L}) \qquad (3.17)$$

Como se puede observar esta ecuación incluye el -holdup(R_L) referido al área de flujo. La siguiente ecuación y la fig. 7, corresponden al cálculo de R_L de acuerdo con el m<u>é</u> todo de Hughmark.

$$1/(1-x) = 1 - f_{\rm L}/f_{\rm G} (1 - K/(1 - R_{\rm L}))$$
 (3.18)

En la fig. 7, se tiene un parámetro Z definido como:

$$Z = Re^{1/6} Fr^{1/8} / \chi^{1/4}$$
(3.19)

Donde se tiene el número de Reynolds, el número de Froude y el holdup volumétrico, este último como ya se ha definido. El Re y el Fr son:

$$Re = D G/(R_{L} H_{L} + R_{G} H_{G})$$
(3.20)

$$\mathbf{Fr} = \mathbf{\nabla}_{ns}^2 / \mathbf{g}_{C} \mathbf{D} \tag{3.21}$$

Puesto que el número de Reynolds, está expresado en función del holdup(R_L), la resolución de la ec. 3.18 es -iterativa. El procedimiento es el siguiente: se supone un $R_{T,p}$ se calculan Re, Fr y , se calcula el valor de Z y se lee elvalor de K en la fig. 7, se sustituye este valor en la ec. --3.18, misma que se resuelve para R_L . El cálculo termina cuando el R_L calculado es aproximadamente igual al supuesto.

El número de Reynolds y el de Euler para el caso -II, se expresan mediante las ecuaciones:

$$Re = (\rho_{\rm L} \ \lambda^2 / R_{\rm L} + \rho_{\rm G} (1-\lambda)^2 / (1-R_{\rm L}) \ D \ V_{\rm ns} / \mu_{\rm ns}$$
(3.22)

$$Eu = (dP/dZ) g_c \rho_{ns} D/G^2 = f/2$$
 (3.23)

De la ecuación anterior se despeja dP/dZ,que es la pérdida por fricción.

El factor de fricción, se calcula de acuerdo a laecuación desarrollada por Dukler. Esta ecuación relaciona elholdup volumétrico(λ), con el factor de fricción.

$$f = f_0 \alpha(\lambda) \tag{3.24}$$

El múmero de Reynolds definido por la ec. 3.22, se sustituye en la ecuación de Moody para tubos lisos(ec. 3.16).

La función que relaciona el factor de fricción con es:

$$\alpha(\lambda) = f/f_0 = 1 - \ln \lambda/\xi \qquad (3.25)$$

Finalmente ξ es:

 $\xi = 1.281 + .478 \ln \lambda + .444(\ln \lambda)^2 + .094(\ln \lambda)^3$

Aunque en algunos casos, es suficiente calcular la caída de presión por fricción, se recomienda calcular también las pérdidas por aceleración, ya que si éstas son apreciables influirán en el cálculo total.

Para el caso de flujo homogéneo se tiene la si----

$$AC = G \nabla_{G} / g_{C} P \qquad (3.27)$$

En el caso de deslizamiento se tiene la expresión: $AC = 1/g_{C} \Delta Z(G_{G}^{2} \Delta(1/\rho_{G} R_{G}) + G_{L}/\rho_{L} \Delta(1/R_{L})) \qquad (3.28)$

Esta última, requiere una solución iterativa por lo que se utiliza la forma propuesta por DeGance y Atherton:

$$AC = (G_{L}V_{L}/R_{L} + G_{G}V_{G}/R_{G}(1 - R_{L}/R_{G}))/g_{C} P \qquad (3.29)$$

La expresión final para la caída de presión total, en flujo horizontal es para ambos casos:

$$(dP/dZ)_{+} = (dP/dZ)_{\phi} / (1 - AC)$$
 (3.30)

Donde (dP/dZ), y AC son las definidas en cada caso.

Orkiszewski(40).

Este autor ha presentado el método más preciso, <u>pa</u> ra calcular la caída de presión en flujo vertical a dos fases. Al igual que el método de Dukler, éste está basado en una ---- gran cantidad de datos experimentales, lo que permite establ<u>e</u> cer fronteras confiables entre los patrones de flujo. El des<u>a</u> rrollo de este método se basa en los trabajos de Griffith y -Wallis(41), Duns y Ros(42) y Nicklin(43).

Los patrones de flujo considerados por Orkiszewski son: burbuja, slug, transición de slug-anular y anular-niebla. De acuerdo con éstos, Orkiszewski define cuatro parémetros de patrón de flujo que son los siguientes: número de burbuja -= (N1b), número de slug(N1s), número de niebla(N1m) y número de velocidad del gas(Ngv).

					2	
NIP	=	1.071	-	.2218	V ² _{ns} /D	(3.31)

$$N1b \ge .13$$
 (3.32)

Nls = 50 + 70
$$(\nabla_{sL}(\rho_L/\sigma)^{\cdot 25})^{\cdot 75}$$
 (3.33)

Nlm = 75 + 138 $(\nabla_{sL} (\rho_{L} / \sigma)^{25})^{75}$	(3.34)
$Ngv = 1.938 V_{gG} (f_{L}/\sigma)^{.25}$	(3.35)

Los patrones de flujo se definen como sigue:

Flujo burbuja:

$$v_{sG}/v_{ns} < Nlb$$
 (3.36)

Flujo slug:

$$\nabla_{gG}/\nabla_{ng} > Nlb y N_{gv} < Nls$$
 (3.37)

Flujo de transición:

Nlm > Ngv > Nls

Flujo niebla:

Ngv > Nlm

(3.39)

(3.38)

Para calcular la caída de presión por fricción, se aplican las ecuaciones correspondientes al patrón de flujo, desarrolladas por Orkiszewski.

Flujo burbuja. En este caso se tienen las expresi<u>o</u> nes siguientes:

Densidad de las dos fases:

$$\rho_{ob} = R_L \beta_L + (1 - R_L) \beta_G \qquad (3.40)$$

$$Holdup(R_L):$$

$$R_{\rm L} = .5 - .625 V_{\rm ns} + ((.5 + .625 V_{\rm ns})^2 - 1.25 V_{\rm sG})^{1/2}$$
(3.41)

Número de Reynolds:

$$Re_{ob} = 1488 \rho_L D \nabla_{sL} / \mu_L R_L$$
(3.42)

Caída de presión por fricción:

$$(dP/dZ)_{f} = f \rho_{L} (v_{sL}/R_{L})^{2}/2 g_{C} D$$
 (3.43)

Flujo slug. Para este régimen se tienen ecuaciones más complicadas.

Densidad:

$$\rho_{os} = (G + \rho_{L} \nabla r) / (\nabla_{ns} + \nabla r) + r \rho_{L}$$
(3.44)

En esta ecuación aparecen Vr(velocidad de creci---miento de la burbuja) y el parámetro Γ . El cálculo de éstoses como sigue:

Número de Reynolds:

$$Re_{os} = 1488 f_{L} D V_{ns} / A_{L}$$
(3.45)

Para calcular Vr, se determinan dos parámetros N1y N2:

$$N1 = .572 \times 10^{5} (-.35 + (.1225 + .04931 \nabla_{ns}/D^{.5})^{.5})$$
(3.46)

$$N2 = .572 \times 10^{5}(-.546 + (.2981 + .01849 \nabla_{ns}/D^{.5})^{.5}) \qquad (3.47)$$

Las siguientes condiciones, determinan la ecuación con la que se calcula Vr:

Si Re > N1;
$$Vr = (1.985 + 4.958 \times 10^{-5} Re_{os}) D^{-5}$$
 (3.48)

Si Re < N2;
$$Vr = (3.097 + 4.958 \times 10^{-5} \text{Re}_{os}) D^{5}$$
 (3.49)
Si N1 > Re > N2; $Vr = .5(3 + (3^{2} + 1)^{-5})$

$$13.59 \ \mu_{\rm L} / \ \mathcal{P}_{\rm L} {\rm D}^{.5})^{.5}) \qquad (3.50)$$

$$\mathscr{V} = (11.423 + 4.958 \times 10^{-5} \text{Re}_{os}) \text{D}^{\circ 5}$$
 (3.51)

Se calcula ^Г de acuerdo con:

Si
$$V_{ns} < 10; \Gamma = (.0127 \log(\mu_{L} + 1)/D^{1.415} -$$

- 41 -

$$.284 + .167 \log \nabla_{ns} + .113 \log D \qquad (3.52)$$

Si $\nabla_{ns} > 10; = .0274 \log(\mu_{L} + 1)/D^{1.371} + .161 + .569 \log D - (.01 \log(\mu_{L} + 1)/D^{1.571} + .397 - .63 \log D)$
log $\nabla_{ns} \qquad (3.53)$

- 42 -

El parámetro T tiene los valores límites sigui----

Si
$$V_{ns} < 10; \Gamma = -.065 V_{ns}$$
 (3.54)

Si
$$V_{ns} > 10$$
 $\Gamma = Vr(G/\rho_L - V_{ns})/(Vr + V_{ns})Vns$ (3.55)

Estas restricciones eliminan discontinuidades en-

La expresión de pérdidas de fricción es:

$$(dP/dZ)_{f} = (f \rho_{L} \nabla_{ns}^{2}/2 g_{C}D)(\nabla_{sL} + \nabla r)/(\nabla_{ns} + \nabla r) + \Gamma)$$

$$+ \Gamma) \qquad (3.56)$$

Flujo de transición. Para este patrón, Orkiszewski sugiere una ponderación como sigue:

Densidad:

$$\rho_{\rm ot} = t \,\rho_{\rm os} + (1 - t) \,\rho_{\rm om} \tag{3.57}$$

Pérdidas por fricción:

$$(dP/dZ)_{p} = t (dP/dZ)_{os} + (1 - t)(dP/dZ)_{om}$$
 (3.58)

Donde t se calcula con la siguiente ecuación:

$$t = (Nlm - Ngv)/(Nlm - Nls)$$
(3.59)

Como se observa, la densidad y la caída de presión por fricción para flujo de transición, son un promedio de los términos respectivos de los patrones de flujo slug y niebla.

Flujo niebla. El cálculo de (dP/dZ)_f para flujo -niebla es análogo al de flujo burbuja, empleando la densidad de flujo sin deslizamiento(ec. 3.9). La caída de presión se define en términos de fricción del gas.

$$(dP/dZ)_{f} = f \rho_{G} v_{sG}^{2}/2 g_{C} D$$
 (3.60)

El factor de fricción se evalúa con el número de -Reynolds definido como:

$$\operatorname{Re}_{sG} = 1488 \, \beta_{G} \, \mathrm{D} \, \nabla_{sG} / \mu_{G} \tag{3.61}$$

Se incluye una corrección para la rugosidad relat<u>i</u> va(ϵ /D), donde ϵ es la rugosidad absoluta, evaluada por Duns y Ros. Para el cálculo de ϵ /D, se define el parámetro Nw.

$$NW = 4.52 \times 10^{-7} (V_{sQ} M_{L} / \sigma)^{2} (\rho_{g} / \rho_{L})$$
(3.62)

Si Nw 7.005;
$$\epsilon/D = .38537 \sigma \text{ Nw} \cdot \frac{302}{(\rho_{g} v_{gG}^{2} D)}$$
 (3.63)

Si Nw < .005;
$$\epsilon/D = .074958 \, \sigma/(\rho_{\rm G} \, v_{\rm sG}^2 \, D)$$
 (3.64)

Los límites de
$$\epsilon/D$$
 son: 10 $\frac{1}{2} \epsilon/D \leq 5$.

En todos los patrones de flujo se estima el factor de fricción con la ecuación de Colebrook:

$$1/\sqrt{f} = -2 \log(\epsilon/3.7D + 2.51/\text{Re } t^{1/2})$$
 (3.65)

Para todos los casos en este método, el término de aceleración es:

$$AC = G V_{aC}/g_{C} P \qquad (3.66)$$

La caída de presión por elevación es por defini--ción:

$$(dP/dZ)_{e1} = \Theta f(g/g_{c})$$
(3.67)

La ecuación se aplica a todos los patrones de flujo, donde la densidad (f), es la definida en cada patrón. El ángulo de inclinación θ , toma el valor de 0 en flujo horizontal, 1 en flu jo vertical ascendente y -1 en flujo vertical descendente.

Una vez definidos los términos de la ec. 3.2, se tiene la expresión general para el cálculo de la caída de pr<u>e</u> sión total en flujo vertical.

$$(dP/dZ)_{t} = ((dP/dZ)_{f} + \Theta \int g/g_{C})/(1 - AC)$$
 (3.68)

Dada la gran cantidad de datos experimentales, empleados para su comprobación, es de esperarse que los métodos de Dukler y Orkiszewski, sean los más apropiados para evaluar la caída de presión de los calentadores a fuego directo, siem pre y cuando, se considere también la variación de la tempera tura del fluído respecto a la longitud del equipo.

Uno de los aspectos más importantes, que se presen

- 44 -

tan en flujo a dos fases, es el "flujo crítico". Este problema, se observa sobre todo, en el caso de hornos, cuando se -tienen operaciones al vacío. El flujo crítico se tiene debido a cambios bruscos en el diámetro de los tubos. Estos cambiosobedecen en hornos que trabajan al vacío, a condiciones de di seño como lo es la caída de presión. Se requiere entonces, ve rificar que no se presente este tipo de flujo.

El flujo crítico se alcanza cuando en un punto del sistema, se tiene un incremento en volumen específico del -fluído, para una disminución pequeña en presión, tan grande que la entalpía y la presión no pueden disminuirse simultá---neamente en una sección dada del tubo. Esta condición ocurreen el sistema, en el punto donde la energía disponible para mover el fluído a través del tubo, es consumida totalmente --por la aceleración del fluído, y por lo tanto no se tiene e--nergía disponible para disipación por fricción. Se requiere más energía para expander el fluído, que la que se produce --por la disminución de presión del mismo. Este flujo es simi--lar al flujo sónico que se tiene en fluídos gaseosos, pero no es exactamente lo mismo.

La velocidad del sonido en flujo a dos fases, es dificil de caracterizar. Por otro lado, el concepto de flujocrítico es una limitación termodinámica, ya que al tenerse -flujo crítico, no es posible aumentar el gasto del fluído. Lo

- 45 -

anterior puede expresarse con las condiciones siguientes:

$$dZ/dP = 0$$
 (3.69)
- $dP/dZ = \infty$ (3.70)

Para calcular la velocidad crítica se tienen dos formas, de acuerdo con los métodos de Dukler y Orkiszewski -presentados anteriormente.

Flujo homogéneo.

Si el término de aceleración de la ec. 3.30, AC se aproxima a la unidad, el gradiente de presión se hace muy grande. Para calcular la velocidad crítica(Vcrit), sea AC=1.

$$AC = G V_{sGerit}/g_C Perit = 1$$
 (3.71)

$$Verit = Perit g_{\sigma} / Q \qquad (3.72)$$

Debido a la definición de flujo homogéneo, la vel<u>o</u> cidad crítica es también la velocidad sónica. Las ecuacionesanteriores se aplican tanto al caso I de Dukler, como al mét<u>o</u> do de Orkiszewski.

Flujo con deslizamiento constante,

Si en la ec. 3.29, que es la expresión para flujocon deslizamiento constante, se hace AC = 1, se obtiene la -siguiente expresión:

$$AC = ((G_L V_{BLCrit} / R_L) + (G_G V_{BGCrit} / R_G)(1 -$$

$$R_{I}/R_{G}/g_{C}$$
 Perit (3.73)

Dividiendo entre G, resolviendo para el término --Pcrit g_{C}/G y definiendo la velocidad crítica(Vcrit) se tiene: Pcrit $g_{C}/G = Vcrit$ (3.74)

$$Vcrit = (G_{I}/G)(V_{sLcrit}/R_{I}) + (G_{G}V_{sGcrit}/R_{G})(1 - R_{I}/R_{G})/g_{c} Pcrit \quad (3.75)$$

Ya que la calidad del vapor x es:

$$\mathbf{x} = \mathbf{W}_{\mathbf{G}} / \mathbf{W}_{\mathbf{t}}$$
(3.76)

La ecuación final es:

$$Vcrit = (1 - x)(V_{sLcrit}/R_L) + x(V_{sGcrit}/R_G)(1 - R_L/R_G) \quad (3.77)$$

Las ecuaciones de velocidad crítica, describen las condiciones del fluído en un punto, lo que resulta acorde con los métodos propuestos de Dukler y Orkiszewski.

CAPITULO IV

Algorítmo de cálculo

El objeto de este algorítmo, es determinar en cada paso del calentador, el perfil de temperaturas del fluído y de pared, así como el de presiones del fluído dentro de los tubos, ya sea en posición vertical u horizontal. Esto obedece a que no necesariamente se tienen los mismos perfiles a tra-vés de cada paso del calentador, ya que debe tomarse en cuenta, que la absorción de calor radiante, depende de la distribución de los pasos dentro del horno.

Se hace el cálculo de manera rigurosa, empleando los resultados de la zonificación como son: flux de calor y temperatura de pared por zona. Se requiere además contar conla geometría propuesta para el horno. Finalmente se plantea el uso de esta secuencia mediante un programa de computadora.

Con objeto de entender la aplicación de la zonificación, se presentan en las figuras 8 y 9, la forma en que se puede zonificar un horno cilíndrico y un horno de caja. La zo nificación, es similar en hornos de tipo celda(fig. 11). Se presenta además en la fig. 10, la disposición posible de lospasos en un horno de tipo caja.

Diagrama de bloques del programa.

En la fig. 12, se presenta el diagrama de bloquespropuesto para esta secuencia de cálculo. A continuación se describen las partes de que consta dicho diagrama.

A. Información necesaria.

- Características y condiciones de operación del fluído. Dentro de esta información se encuentran flujo, composi ción, presiones y temperaturas a la entrada y a la sali da del equipo(fijando las presiones en términos de la caída de presión permisible y tomendo como base la presión de salida).
- Geometría del horno.
 Correponde basicamente al número de pasos, número de tu bos por paso, diámetro y longitud de los tubos.
- 3. Distribución o perfiles de fluxes de calor y temperaturas de pared en las zonas del equipo.
- B. Inicialización de variables y evaluación de propiedades físicas.

Las condiciones iniciales, estarán definidas por la presión y temperatura del fluído de proceso a la salida -del equipo, puesto que el cálculo se hace de la salida haciala entrada. La evaluación de propiedades físicas y equilibrio físico, se hace a las condiciones iniciales, por medio de un-

- 49 -

paquete de cálculo externo al programa, pero que está integra do a él.

C. Definición de número de veces que se efectua el cálculo.

Esta definición corresponde al número de pasos que tiene el calentador pudiendo ser uno, dos, cuatro, seis u o-cho, si se tienen tubos horizontales. Si se tienen tubos verticales, esta definición se hace con el número de tubos por paso. Aunque el calentador con tubos verticales tenga variospasos, el flujo se distribuye uniformemente en cada uno de ellos, ésto implica que el análisis de uno de los mismos será representativo de todo el calentador.

D. Repetición del cálculo tantas veces como zonas se tengan.

Si se tienen tubos horizontales, cada zona presentará un cierto número de tubos del total del calentador. Si los tubos son verticales, cada zona corresponderá a una longi tud determinada del tubo.

Los pasos C y D permitirán calcular los valores de temperatura(T(i+1)) y presión(P(i+1)), a la salida de cada zo na del calentador.

E. Determinación del número de intervalos de la zona, cálculo del área de transferencia de calor y de la longitud equiv<u>a</u> lente del intervalo.

Con objeto de que el cálculo sea lo más preciso po

- 50 -

sible, se subdivide cada zona del calentador en intervalos de longitud, mediante un criterio externo. Este criterio se apl<u>i</u> ca solo en hornos con tubos horizontales, ya que al zonificar los tubos verticales, éstos se han subdividido en tantos tramos como número de zonas se hayan considerado.

La subdivisión en intervalos consiste en efectuarel cálculo de tres formas posibles: tomar como intervalo la longitud de un tubo, hacer el intervalo igual a la mitad de la longitud y considerar el intervalo como un tercio de la -longitud(fig. 13).

Una vez determinado el número de intervalos, se -calcula el área de transferencia externa.

La longitud equivalente del intervalo, se calculacomo la longitud de tramo recto mas la longitud equivalente de los codos.

F. Repetición del cálculo tantas veces como intervalos se ten gan.

G. Cálculo de la entalpía del fluído al final del intervalo.

Este cálculo tiene por objeto, determinar la tempe ratura y propiedades físicas del fluído en dicho punto.

Es interesante hacer notar que mientras que en hor nos con tubos horizontales, el flux de calor en una zona afec ta a un número de tubos, en hornos con tubos verticales, un - solo tubo recibe distintos fluxes, lo anterior ha sido considerado en este algorítmo, para el cálculo de la entalpía. H. Suposición de la presión de salida del intervalo.

Ya que la relación entre la temperatura y la ental pía del fluído es de la forma T = T(H,P), se requiere suponer una presión a la salida del intervalo. Adicionalmente la presión depende de la trayectoria del fluído dentro de los tu--bos. La forma más simple de suponer la presión, es considerar una relación lineal entre la longitud del equipo y la presión. Los primeros cálculos se harán de esta manera, pudiendose hacer un estimado más aproximado por un polinomio de Lagrange,como se explicará más adelante.

I. Propiedades físicas y temperatura al final del intervalo.

En este punto se calcula la temperatura, con la -entalpía calculada y la presión supuesta. Una vez obtenida la temperatura, se calculan las propiedades físicas del fluído al final del intervalo.

J. Evaluación de la caída de presión en el intervalo.

El cálculo de la caída de presión en el intervalo, se realiza conforme a los métodos de Dukler(Caso II) y Orkiszewski, discutidos en el capítulo anterior. Puesto que se desea conocer la presión final del intervalo, es necesario resolver el problema con un método numérico. En este caso se es

- 52 -

cogio el método de la línea tangente o método de Euler(44,45). Este método puede explicarse de la siguiente manera: dadas las condiciones iniciales de la ecuación diferencial (x_0, y_0) y la pendiente de la línea tangente a la solución $\emptyset^{\circ}(x_0)$, esposible obtener un valor aproximado de la solución y_1 , con la ecuación:

$$y_1 = y_0 + \emptyset^*(x_0)(x_1 - x_0)$$
 (4.1)

y en general:

$$y_{n+1} = y_n + \emptyset^*(x_n)(x_{n+1} - x_n)$$
 (4.2)

Esta expresión aplicada en el caso que nos ocupa, es el siguiente:

$$P(i+1) = P(i) + (dP/dZ) \triangle Z \qquad (4.3)$$

Para la solución de las ecuaciones de factor de fricción de Colebrook y holdup de Hughmark, se usa el métodode Newton-Raphson(45), con el que se obtienen las raíces de estas ecuaciones. Este método consiste en determinar una tangente a una curva en un punto $(x_0, f(x_0))$, esta tangente inter cepta el eje de las abcisas, lo que genera un punto x_1 , el cual se toma como primera aproximación de la raíz, de tal manera que se puede deducir la ecuación:

$$x_1 = x_0 - f(x_0)/f'(x_0)$$
 (4.4)

en general (fig. 15):

$$x_{n+1} = x_n - f(x_n)/f'(x_n)$$
 (4.5)

Para resolver la ecuación de factor de fricción - (ec. 3.65), se reuiere hacer un cambio de variable, que es el siguiente:

$$\mathbf{x} = 1/\sqrt{\mathbf{f}} \tag{4.6}$$

Con esta sustitución, se puede resolver la ecua--ción en forma más sencilla. Una vez encontrado el valor de la raíz, el factor de fricción será:

$$f = 1/x^2$$
 (4.7)

En la fig. 16, se muestra el diagrama de flujo dela solución de esta ecuación.

La ecuación de holdup de Hughmark, se resuelve deacuerdo a los resultados de DeGance y Atherton(32). De la grá fica de Hughmark(39)(K vs. d), éstos obtuvieron dos correla--ciónes(K = K(d)). Estas correlaciones son:

Para
$$d < 10$$
;
 $K = -.16367 + .31037 d - .3525 d^{2} + .001366 d^{3}$ (4.8)
Para $d > 10$;
 $K = .75545 + .003585 d - .1436 d^{2}$ (4.9)
La ecuación a resolver es la siguiente:

 $B_{L} = 1 - (1 - \lambda) K$ (4.10)

- 54 -

Puesto que K es función de d, la cual es función de R_T, la relación es implícita.

Se define F, tal que:

 $F = R_{T_1} - 1 + K(1 - \chi) = 0 \qquad (4.11)$

La ecuación de Newton-Raphson a resolver es:

$$R_{L}(i+1) = R_{L}(i) - (F/(dF/dR_{L})(i))$$
 (4.12)

Para obtener $F'(dF/dR_L)$, se necesitan las siguientes derivadas: (dd/dR_L) , (dK/dc) y (dF/dR_L) . Esta última der<u>i</u> vada es:

$$dF/dR_{T_{i}} = 1 + (1 - \lambda)(dK/dd)(dd/dR_{T_{i}})$$
(4.13)

Como primera aproximación, se sugiere $R_L = 1$. El diagrama de flujo de este cálculo se presenta en la fig. 17. K. Comparación entre la presión supuesta y la calculada.

Ya que se ha calculado la presión al final del in tervalo, se compara con la presión supuesta con respecto a una tolerancia (Z).

La forma de esta comparación es:

$$|Ps - Pc|/Ps \leq G \tag{4.14}$$

Si no se cumple esta condición, el algorítmo pasaa un bloque de convergencia, de otro modo se continua con elcálculo de coeficientes de transferencia de calor. M. Bloque de convergencia.

En este paso se tienen dos formas de suponer nue-vos valores de presión, además de la relación lineal antes --mencionadas. La primera de ellas correponde a la sustitucióndirecta del valor calculado por el nuevo valor supuesto. Losvalores calculados que cumplen con la tolerancia se almacenan en dos vectores, uno contiene las presiones y el otro las lon gitudes correspondientes del equipo. Ya que se han almacenado cuatro valores, se aplica el segundo método que es el de in-terpolación de Lagrange(45). Aunque este método es de interpo lación, se usa en este algorítmo para extrapolar valores, ---siendo su aplicación satisfactoria. El método se explica como sigue: teniendo una serie de valores conocidas, se paede esta blecer un polinomio de orden N, tal que la curva representada por éste, pase a través de todos los puntos. El valor deseado se encuentra mediante la suma de los coeficientes de dicho po linomio.

Las expresiones del método de Lagrange, son las s<u>i</u> guientes:

$$y = \sum_{i=1}^{n} a_{i} y_{i}$$
(4.15)
$$a_{i} = \frac{n}{\pi \pi} (x - x_{i})/(x_{j} - x_{i})$$
(4.16)
$$i = 1$$
(4.16)

- 56 -

donde <u>x</u> es el valor de la variable independiente, <u>y</u> es el valor calculado por el polinomio(fig. 18).

En el cálculo de este coeficiente, se consideran todas las resistencias a la transferencia de calor que se --tienen dentro de los tubos. Las resistencias son: el coefi---ciente de transferencia de calor de la película del fluído -(hio), el factor de ensuciamiento del mismo(Rd) y la resisten cia debida al metal(x/k). Lo anterior se representa com la ex preción:

$$h = 1 / (1/hio + Rd + x/k)$$
 (4.17)

O. Cálculo de la temperatura de pared (Tw_i) , presión final dela zona (P_i) y temperatura (T_i) final de la zona.

En este punto se calcula la temperatura de pared con objeto de comprobar si la temperatura propuesta externa-mente a esta secuencia, es la misma. La temperatura se calcula con la ecuación:

$$Tw_{i} = T_{i} + (q/A)/h$$
 (4.18)

donde T_i es la temperatura promedio del fluído de proceso, en la zona.

La presión y temperatura finales de la zona se obtienen con los procedimientos descritos en la sección D. P. Nueva inicialización de variables.

La inicialización de variables consiste em hacer las condiciones finales de la zona i, iguales a las condiciones iniciales de la zona i+1.

P(i+1) = P(i) (4.19) T(i+1) = T(i) (4.20)

Q. Impresión de resultados.

Una vez que se han barrido todos los pasos o tubos y zonas, se procede a la impresión de resultados. Estos son: presiones y temperaturas del fluído de proceso, coeficientesde transferencia de calor, temperaturas de pared por zona, -caídas de presión por zona y por paso.

El listado del programa se muestra en el apéndice.

CAPITULO V

Ejemplo numérico

Con objeto de mostrar la aplicación y la variación de las correlaciones de coeficientes de transferencia de ca-lor, y de los métodos de Dukler(Caso II) y Orkiszewski, trata dos en los capítulos II y III, se presentan las condiciones de operación y los resultados del caículo, para dos ejemplos.

Puesto que el método de Dukler, ha sido comprobado ampliamente, se ha empleado en este trabajo para ilustrar suaplicación, en la evaluación de la caída de presión de un calentador a fuego directo, diseñado por un fabricante. Este primer ejemplo, es un horno de celda con tubos horizontales en la sección de radiación. Se ha considerado además, una dis tribución de fluxes de calor en la cámara de radiación.

Deseando establecer y ya que no se ha verificado,la precisión del método de Orkiszewski, para la evaluación de la caída de presión en un horno con tubos verticales, el segundo ejemplo tiene por objeto determinar el porciento de – error del método, comprobandolo con un equipo que se encuentra en operación. En este caso se ha considerado un horno dilíndrico, con un flux de calor promedio en la cámara de radia ción.

Ambos ejemplos corresponden a hornos de Plantas de

Destilación Atmosférica.

Los resultados se presentan en forma de tablas y gráficas. Estas últimas se han elaborado de la siguiente mane ra: Las gráficas 5.1 y 5.4, muestran los valores de los coefi cientes de película, en las gráficas 5.2 y 5.5, se muestra el valor del coeficiente parcial de transferencia de calor, finalmente las gráficas 5.3 y 5.6 muestran la variación de presión y temperatura del fluído y de pared, éstas últimas obtenidas para cada una de las correlaciones mencionadas al final del capítulo II. Estas variables se han graficado contra porciento de longitud y se ha establecido además, una escala adi cional para el porciento de vaporización.

Análisis de resultados.

Para el análisis de resultados, se han dividido las gráficas del horno cilíndrico en dos partes, una corresponde a la sección de convección y la otra a la de radiación. Esto obedece a que se tiene un cambio de diámetro de 4.5"(com vección) a 6"(radiación). En el horno de celda, todo el equipo presenta tubos de 6".

Transferencia de calor.

De las gráficas 5.1 y 5.4, se observa que las co-rrelaciones predicen coeficientes en orden de magnitud decreciente, de la siguiente manera: Davis-David(DD), Dengler-A---

- 60 -

ddoms(DA), Guerrieri-Talty(GT), Chen(CH), Schrock-Grossman(S-G) y American Petroleum Institute(API), para vaporizaciones mayores de 10%; para vaporizaciones entre 4 y 10%, el orden es: Dengler-Addoms, Guerrieri-Talty, Davis-David, Chen, API y Schrock-Grossman. A vaporizaciones menores de 2%, las ecua--ciones de Dengler-Addoms y Guerrieri-Talty, predicen coefi--cientes más bajos que las ecuaciones de API y Chen, mientrasque, la ecuación de Davis-David predice coeficientes bajos avaporizaciones menores de 4%, y la ecuación de Schrock-Grossman desde vaporizaciones menores a 10%.

En las gráficas 5.2 y 5.5, se tiene que el comportamiento del coeficiente parcial dentro de tubos, es el mismo.

En la gráfica 5.3, en el caso en que se ha consid<u>e</u> rado una distribución de fluxes de calor en la cámara de ra-diación, la temperatura del fluído tiene una variación pronu<u>n</u> ciada y las temperaturas de pared experimentan aumentos y de<u>s</u> censos, en toda la sección donde se presenta la vaporización. Encontrandose además, que las temperaturas de pared calcula--das con las correlaciones de Davis-David, Dengler-Addoms, Gu<u>e</u> rrieri-Talty y Schrock-Grossman, son muy altas a vaporiza---ciones menores de 4%.

La gráfica 5.6, muestra que cuando el cálculo de temperaturas del fluído y de pared, se hace considerando un - flux constante en toda la cámara de radiación, los perfiles de temperaturas descienden en forma casi lineal. Se observa también que en la sección de convección, donde se tienen vapo rizaciones bajas, las correlaciones mencionadas en el parrafo anterior, predicen temperaturas de pared altas, a excepción de las correlaciones del API y Chen.

Flujo de fluídos.

En el ejemplo, en el que se ha aplicado el métodode Dukler(Caso II), la gráfica 5.3 muestra que el perfil de presiones con respecto a la longitud, consta de una parte enla que la variación de presión, es practicamente una línea -recta, ésto identifica la región del equipo donde se tiene el fluído en fase líquida. En la región de flujo en dos fases, el perfil toma la forma de una curva. En este equipo la vaporización se tiene en la sección de radiación.

La aplicación del método de Orkiszewski, en el hor no cilíndrico, produce el perfil de presiones con respecto ala longitud, presentado en la fig. 5.6. El perfil en cierto modo no es continuo, siendo ésto atribuible a que como ya semencionó, hay un cambio de diámetro de la sección de convec-ción a la de radiación. Existiendo también el hecho de que la vaporización, se inicia en la sección de convección.

- 62 -

INFORMACION DE ENTRADA AL PRUGRAMA

HORNO DE LA TORRE ATMOSFERICA

CONDICIONES DE OPERACION DE LA UNIDAD

HORNO TIPO CELDA

CARGA TERMICA (MMBTU/H) 241.20

	ENTRADA	SALIDA
*FLUJO TOTAL (LB/H)	1106908.00	1106908.00
& DE VAPORIZACION	• 60	20.00
TEMPERATURA (F)	406.00	714.00
**PRESION (PSIA)	142.70	42.70

GEOMETRIA, DISTRIBUCION DE FLUXES DE CALOR, TEMPERATURAS DE PARED Y NUMERO DE TUDOS PUR ZONA

SECCION DE CONVECCION

DIAMETRO TUBOS (IN)	EXTERNO 6.625 INTERNO 6.065			
NUMERO DE PASOS	4			
NUMERO DE TUBOS	80			
LONGITUD DEL TUBO (FT)	90.0			
POSICION TUBOS	HORIZONTAL			

PASO	ZONA	Q/A (BTU/H-FT2)	TW (F)	NO.TUBOS
1	1	4715.0	500.00	20
SECCION DE RADIACION

DIAMETRO TUBOS	(IN)	EXTERNO	6.625	INTERNO	6.065
NUMERO DE PASOS			4		
NUMERO DE TUBOS			112		
LONGITUD DEL TUBO	(FT)		90.0		
POSICION TUBOS		н	ORIZONT	AL	

PASO	ZONA	Q/A (BTU/H-FT2)	TW (F)	NO.TUBCS
1	1	7300.0	587.00	5
1	2	10900.0	658.00	5
1	3	13000.0	729.00	5
1	4	15400.0	803.00	5
• 1	5	9100.0	775.00	4
1	6	5640.0	755.00	4

**PRESION DE ENTRADA BASADA EN LA CAIDA DE PRESION PERMISIBLE *COMPOSICION Y PROPIEDADES FISICAS DEL FLUIDO

RESULTADOS DEL PROGRAMA (PERFILES DE TEMPERATURA Y PRESION)

SECCION DE CONVECCTON

PASO		PRESION	(PSIA)	TEMPERATURA	(F)
1	ENTRADA SALIDA	160 140	•38 •06	409.20 495.57	

TEMP.DE PARED, COEF. DE TRANSFERENCIA DE CALOR Y CAIDA DE PRESION EN LA SECCION

PASO	TW (F)	HIO	DP	(PSI)	SUMA	DP
		(BTU/H-FT2-F)				

1 512.30 82.60 20.32 20.32

SECCION DE RADIACIÓN

PASO	ZONA	PRESION (PSIA)	TEMPERATUPA (F)
1	1	140.06	495.60
1	2	134.85	527.90
1	3	129.58	573.90
ī	4	122.58	626.90
1	5	107.93	634.40
1	6	86.74	708.20
ī	7	42.70	714.00

TEMP.DE PARED, COEF. DE TRANSFERENCIA DE CALOR Y CAIGA-DE PRESION EN LA SECCION

P\S0	ZONA	Tw (F)	HIO	DP (PSI)	SUMA DP
			(BIU/H-FT2-F)		
1	1	590.16	97.20	5.21	25.53
1	2	660.80	103.60	5.27	30.80
1	3	725.60	108.90	7.00	37.00
1	4	798.60	112.50	14.66	52.46
1	5	777.40	116.90	21.18	73.64
1	6	760.30	118.80	44.04	117.68

CAIDA DE PRESION TOTAL (PSI)

117.68

COEFICIENTES DE TRANSFELENCIA DE CALOR (DOS FASES)

(BTU/H-FT2-F)

VAP.	H(API)	h	H(DD)	н	H(DA)	н
.1913	25 ₀ .97	126.27	1111.38	208.45	954.47	202.21
.1444	247.90	120.08	808.72	194.78	770.14	192.45
.1204	237.82	123.42	665.98	185.22	679.41	186.24
.1029	233.96	122.37	565.16	176.46	612.49	180.82
.0869	231.28	121.63	486.65	168.24	560.54	176.01
.0755	227.42	120.56	415.62	158.64	508.57	170.54
.0641	223.91	119.56	337.62	145.78	462.47	165.02
.0543	220.65	118.63	301.56	138.62	421.08	159.43
.0458	215.56	116.55	256.56	128.28	383.82	153.77
.0358	209.11	115.21	203.38	113.45	336.06	145.49
.0274	204.85	113.90	158.24	97.87	291.98	136.56
.0203	200.76	112.63	119.76	81.65	250.01	126.62
.0143	190.64	111.96	87.21	65.08	210.01	115.48
.0095	190.38	111.24	60.08	48.68	171.61	102.83
.0061	193.12	110.18	40.11	34.69	138.09	89.77
.0033	189.89	109.12	23.28	21.34	103.43	73.71
.0011	106.69	108.06	9.06	8.75	63.03	50.60

COEFICIENTES DE TRANSFERENCIA DE CALOR (DOS FASES)

(BTU/H-FT2-F)

VAP.	H(GT)	н ×	H(SG)	н	н(сн)	н
.1913	763.48	198.04	281.12	134.14	669.24	185.47
.1444	659.12	184.08	235.07	122.67	522.10	172.03
.1204	602.16	179.91	233.12	122.14	452.96	163.79
.1029	557.19	175.08	217.52	117.72	404.18	156.94
.0889	520.92	171.90	215.95	117.26	368.35	151.23
.0755	482.69	167.52	211.98	116.08	333.89	145.08
.0641	440.75	162.97	203.12	113.37	304.74	139.29
.0543	414.23	158.44	199.92	112.36	279.82	133.84
.0458	363.61	153.74	194.62	110.67	259.97	129.13
.0358	342.72	146.73	190.01	109.16	234.85	127.61
.0274	303.67	139.07	184.39	107.28	214.98	116.97
.0203	265.19	130.40	178.05	105.11	213.38	116.49
.0143	227.38	120.55	168.57	102.09	201.74	112.94
.0095	190.00	109.16	135.48	86.66	198.66	111.96
.0061	156.42	97.17	124.40	83.78	196.27	111.20
.0033	120.66	82.07	113.64	78.76	193.56	110.33
.0011	77.25	59.37	102.60	73.29	190.83	109.43

	TEMPER.	TURAS DE F	PARED (F) (DOS FASES)		
TF	[#(API)	Tw(00)	TW (DA)	Tw(GT)	TW(SG)	TW(CH)
714.00	784.93	741.34	742.18	742.78	756.49	744.73
713.20	758.41	742.40	742.81	744.06	759.66	746.33
712.50	758.68	743.27	743.10	744.18	759.16	747.30
711.10	757.07	743.40	742.62	743.54	759.52	747.42
708.20	783.01	702.20	759.90	761.13	785.80	768.37
702.60	778.07	755.96	755.96	756.92	780.99	765,32
090.70	772.80	759,12	751.84	752.53	776.96	762.03
090.60	707.30	750,24	747.67	748.03	771.50	758,59
684.40	816.53	004.45	784.55	784.56	823.55	803,66
673.30	806.96	809.04	779.14	778.25	814.37	798.90
062.00	797.19	819.35	774.77	772.73	805.55	793.65
650.50	787.23	839.11	772.12	768.59	797.01	782.70
038.80	776.34	875.43	772.15	766.54	789.64	775.15
626.90	743.76	893.95	753.32	745.99	773.52	743.01
616.70	734.68	991.43	761.50	750.47	771.86	733.60
600.40	725.52	1251.32	782.74	764.80	771.45	724.22
595.90	716.19	2081.01	852.81	812.83	773.35	714.69

COEFICIENTES DE TRANSFERENCIA DE CALOR (UNA FASE)

(BTU/H-FT2	2-F) Y TE⊠F	PERATURAS DE	PARED (F)
H(ST)	н	TF	Τwi
183.60	107.02	585.30	706.77
175.47	105.20	573.90	677.45
170.82	104.68	565.20	669.33
173.53	103.52	55.60	660.89
171.57	102.82	546.70	652.71
168.30	101.66	537.00	644.22
160.30	90.68	527.90	601.88
158.23	97.87	521.40	595.99
150.71	97.28	515.20	590.24
154.68	96.50	508.70	584.35
152.95	95.82	502.40	578.58
133.61	87.85	495.90	549.57
135.52	87.30	491.70	454.66
129.35	85.99	485.90	540.73
120.27	85.40	483.30	538.51
127.30	85.08	477.60	533.02
120.98	34.99	474.50	530.28
125.20	84.34	469.70	525.10
124.65	84.14	466.30	522.34

123.04	03.27	460.80	517.42
124,28	03.10	457.70	514.40
120.03	02.10	452.30	509.69
119.66	82.14	449.10	506.50
110.57	01.09	443.80	501.95
118.39	01.01	440.40	498.60
116.25	80.00	435.20	494.14
115.88	79.83	431.60	490.00
113.86	79.87	426.50	466.28
113.33	78.60	422.30	462.79
111.45	77.70	417.20	478.48
110.72	77.34	413.90	474.86



FIG. 5.1. Coeficiente interno de transferencia de calor, h_{io}



FIG. 5.2. Coeficiente parcial de transferencia de calor, h



FIG. 5.3. Perfiles de temperatura y presión

INFORMACION DE ENTRADA AL PROGRAMA

HORNO DE LA TORRE ATMOSFERICA

CONDICIONES DE OPERACION DE LA UNIDAD

HORNO TIPO CILINDRICO

CARGA	TERMICA	(MMBTU/H)	144.20	
			ENTRADA	SALIDA

*FLUJO TOTA	L (LB/H)	682560.00	682560.00
S DE VAPOR	IZACIÓN	•00	55.00
TEMPERATUR	(A (F)	460.00	710.00
**PRESION	(PSIA)	131.70	41.70

GEOMETRIA, DISTRIBUCION DE FLUXES DE CALOR, TEMPERATURAS DE PARED Y NUMERO DE TUBOS POR ZONA

SECCION DE CONVECCION

DIAMETRO TUBOS (IN)	EXTERNO	4.500	INTERNO	4.026
NUMERO DE PASOS		4		
NUMERO DE TUBOS		96		
I ONGITUD DEL TUBO (FT)		27.8		
POSICION TUBOS	н	ORIZONT	AL .	

PASO	ZONA	Q/A	TW (F)	NO.TU205
		(ETU/H-FT2)		

1 1	6960.0	594.00	54
-			

SECCION DE RADIACIÓN

DIAMETRO TUBOS (IN) EXTERNO 6.625 INTERNO 6.065 NUMERO DE PASOS 4 NUMERO DE TUBOS 80 LONGITUD DEL TUBO (FT) 64.0 POSICION TUBOS VERTICAL

PASO ZONA		Q/A (ETU/H-FT2)	TW (F)	NO.T'1805
1	1	11000.0	666.00	20

**PRESION DE ENTRADA BASADA EN LA CAIDA DE PRESION PERMISIBLE *COMPOSICION Y PROPIEDADES FISICAS DEL FLUIDO RESULTADOS DEL PROGRAMA (PERFILES DE TEMPERATURA Y PRESION) SECCION DE CONVECCION

PASO		PRESION	(PSIA)	TEMPERA	TURA (F)
1 1	ENTRADA SALIDA	243 185	•40 •00	52 50	5.50 1.70
TEMP.DE P	PARED, COEF. ION EN LA SE	DE TRANS	SFERENCIA	DE CALOR Y CA	ICA
PASO	Tw (F) (BT	HIO U/H-FT2-F	DP (PSI)	SUMA DP
1	591.1	0	417.50	58.44	53.44
SECCION L	DE RADIACIÓN				
PASO ZONA	A	PRESION	(PSIA)	TEMPERA	TURA (F)
1 1		185.5	0	551.	70

TEMP.DE PARED, COEF. DE TRANSFERENCIA DE CALOR Y CAIDA DE PRESION EN LA SECCION

PASO ZONA TW (F) HIO DP (PSI) SUMA CP (BTU/H-FT2-F)

1 1 731.74 225.28 143.33 201.77

CAIDA DE PRESION TOTAL (PSI) 201.77

COEFICIENTES DE TRANSFERENCIA DE CALOR (DOS FASES)

(BTU/H-FT2-F)

VAP.	H(API)	н	H(DD)	н	H(DA)	н
.5531	254.59	127.79	2262.77	230.44	1665.33	222.32
.5186	246.23	125.64	1958.37	226.85	1448.91	217.97
.4984	242.96	124.79	1837.53	225.14	1362.58	215.92
.4799	240.41	124.11	1743.33	223.66	1296.49	214.19
.4615	237.70	123.39	1658.37	222.20	1237.26	212.50
•4427	205.08	122.07	1579.92	220.73	1183.88	210.50
.4234	232.57	121.99	1502.83	219.16	1132.25	209.17
.4036	230.06	121.30	1428.95	217.52	1084.10	207.47
.3831	227.65	120.02	1354.07	215.70	1036.22	205.65
.3620	225.28	119.95	1280.83	213.75	990.17	203.77
.5402	222.52	119.17	1255.20	213.03	943.85	201.73
.3177	220.73	118.05	1131.15	209.14	898.92	199.60
.2946	219.24	118.22	1054.53	206.36	853.35	197.26
.2711	2157	118.02	978.27	203.26	808.94	194.79
.2471	214.55	116.84	906.82	199.69	764.08	192.07
.2230	212.74	116.30	822.24	195.55	718.65	189.07
.1989	211.06	115.80	744.21	190.79	673.73	185.81
.1749	209.54	115.34	665.91	185.21	628.39	182.18
.1511	208.16	114.92	587.22	178.56	582.41	178.11

.1278	200.96	114.55	508.32	170.51	534.66	173.37
.1050	433.02	161.11	904.77	199.89	993.25	203.90
.0956	424.74	159.95	828.95	195.93	942.88	201.69
.0807	423.98	159.84	759.13	191.76	896.54	199.48
.0764	423.27	159.74	092.82	187.23	850.79	197.12
.0705	422.64	159.65	636.09	182.33	806.27	194.03
.0631	422.08	159.57	571.02	177.03	763.32	192.03
.0500	421.56	159.50	514.26	171.17	720.55	189.20
.0494	421.05	159.42	466.01	164.71	677.79	186.12
.0431	420.66	159.37	407.97	157.51	634.90	182.73
.0371	420.28	159.31	350.02	149.46	591.68	178.97
.0315	419.96	159.27	309.25	140.23	546.87	174.64
.0261	419.67	159.23	202.98	129.87	502.02	169.79
.0209	419.30	159.17	217.30	117.65	453.81	163.90
.0161	419.20	159.16	172.62	103.19	402.07	156.62
.0114	410.95	159.12	128.25	85.51	344.14	146.98
.0070	418.25	159.02	84.08	63.33	275.45	132.84
.0027	417.84	158.96	37.15	32.45	180.73	106.03

	(BTU/H-FT2-F)						
VAP'	n(GT)	н	H(SG)	н	н(сн)	н	
.553,	705.31	192.15	406.30	157.26	978.34	203.27	
.5186	717.64	189.00	375.18	152.37	851.37	197.16	
.4904	702.53	187.93	365.48	150.74	805.50	194.59	
.4755	692.19	137.19	356.96	149.62	772.09	192.58	
.4015	003.03	136.51	353.40	148.65	742.50	190.68	
.4427	675.40	185.94	348.99	147.86	714.29	188.77	
.4234	007.40	130.33	344.01	147.07	688.58	186.92	
.4006	500.02	184.75	341.77	146.55	664.33	185.00	
.3831	651.70	184.09	33t.82	145.64	639.73	183.13	
.3620	043.32	183.42	333.12	144.94	615.50	181.00	
.3402	633.57	182.02	320.97	144.15	590.47	178.85	
. 3177	62.48	181.77	325.01	143.38	565.51	176.49	
.2940	011.60	180.75	320.49	142.49	539.42	173.87	
.2711	596.98	179.03	310.03	. 141.60	513.34	171.07	
.2471	504.53	178.31	311.11	140.61	486.27	167.95	
.2230	507.79	176.72	305,46	139.44	458.28	164.48	
.1989	549.57	174.91	299.65	138.22	430.27	160.73	
.1749	529.04	172.78	293.28	136.85	401.83	156.59	
.1511	505.93	170.24	286.58	135.31	373.14	152.03	

COEFICILINTES DE TRANSFERENCIA DE CALOR (DOS FASES)

.1278	479.12	167.09	278.19	133.47	343.75	146.91
.1050	916.28	200.54	306.52	139.66	634.80	182.72
.0956	853.82	198.65	294.94	137.21	604.80	180.15
.0867	851.61	197.17	284.41	134.89	578.11	177.70
.0784	816.52	195.34	273.85	132.46	552.42	175.20
.0705	785.41	193.39	263.58	130.01	528.30	172.70
.0631	752.69	191.35	253.74	127.57	506.01	170.25
.0560	719.08	189.10	243.88	125.03	484.81	167.78
.0494	604.55	186.02	234.02	122.39	464.95	165.33
.0431	649.00	183.68	224.16	119.64	446.95	163.00
.0371	612.29	180.01	214.30	116.77	431.84	160.95
.0315	57.13	177.23	204.01	113.64	421.05	159.42
.0201	532.55	173.15	194.12	110.51	418.09	159.00
.0209	489.02	160.28	183.49	106.98	416.52	158.77
.0101	440.38	162.12	172.33	103.09	411.23	157.99
.0114	3036	153.86	160.21	98.62	400.33	156.36
.0070	315.75	141.55	146.49	93.25	384.91	153.95
.0027	215.86	117.52	129.14	85.90	378.22	152.87

	TENPERA	TURAS DE I	PARED (F)	(DOS FASES)		i.
1F	Ta(AFI)	TW (DD)	W(DA)	Tw(GT)	TW(SG)	TW(CH)
710.00	796.07	757.73	759.47	767.54	779.94	764.11
704.50	792.05	752.99	754.96	762.70	776.69	760.29
697.Ou	,05.14	745.85	747.94	755.53	769.97	753.52
089.30	777.93	738.48	740.65	748.06	762.82	746.41
081.50	770.04	731.00	733.26	740.47	755.49	739.18
073.76	703.07	725.53	725.85	732.85	748.09	731,92
060.06	756.17	716.19	718.58	725.35	740.79	724.84
050.40	749.08	700.97	711.42	717.94	733.46	717.83
50.7 0	741.09	701.09	704.18	710.45	726.22	710.76
643.20	754.90	694.66	697.18	703.17	719.09	703.94
035.70	728.00	687.33	690.22	695.93	712.00	697.22
020.30	721.01	680.89	683.41	688.81	705.01	690,62
020,90	713.94	674.20	670.66	081.75	698.09	684.62
013.60	106.00	667.71	£70.07	674.83	691.28	677.90
000.30	700.44	661.30	663.57	667.99	684.53	671.79
590.90	093.48	655.15	657.08	661.14	677.78	665.77
591.60	006.39	049.25	50.80	654.48	671.18	660.03
584.20	c79.57	643.59	644.58	647.86	664.58	654.44
570.80	.72.51	038.40	638.56	641.41	658.09	649.15

569.30	665.32	633.81	632.74	635.13	651.71	644.17
561.70	604.90	596.51	595.83	596.40	611.53	599.79
560.90	604.41	596.42	595.40	595.90	611.62	599.53
560.00	603.54	596.29	594.89	595.29	611.56	599.16
559.10	002.67	596.27	594.40	594.73	611.64	598.83
558.00	601.00	596.17	593.76	593.99	611.53	598.30
557.00	n00.02	596.32	593.24	593.37	611.56	597.88
555.80	599.44	596.46	592.59	592.01	611.47	597.28
554.70	598.36	596.96	592.10	592.00	611.67	596,28
553.50	.97.17	596.69	591.59	591.35	611.96	596.20
552.20	595.09	598.77	591.09	590.69	611.80	595,44
550.90	594.00	600.53	590.75	590.17	612.15	594,56
549.60	573.01	603.19	590.59	589.80	612.58	593.37
548.30	592.03	007.46	590.76	589.66	613.36	592.14
546.90	590.03	614.35	591.34	589.83	614.41	590.95
545.50	589.24	626.89	592.85	590.74	616.07	590,01
544.00	587.77	653.90	596.39	593.17	618.64	589.39
542.60	586.38	757.08	608.24	601.82	623.62	588.13

COEFICIENTES DE TRANSFELENCIA DE CALOR (UNA FASE)

(BTU/H-FT2-F) Y TE PERATURAS DE PARED (F)

H(ST)	h	TF	ΤW
1014.15	257.54	461-90	494.33
1008.98	257.17	459.20	491.67
1003.98	256.84	456.50	489.01
999.10	256.52	453.80	486.35
994.34	256.21	451.00	483.59







FIG. 5.5. Coeficiente parcial de transferencia de calor, h



CAPITULO VI

Conclusiones

El algorítmo planteado en esta tesis, permite calcular la caída de presión en forma rigurosa, tanto en el caso en que se quiera diseñar un calentador, como en el que se quiera verificar un diseño o simular un equipo para distintas condiciones de operación.

Al emplear el método de Orkiszewski, en la evaluación de la caída de presión de un calentador en operación, se tiene lo siguiente: la caída de presión de operación es 230 psi, la calculada por este método 201 psi. La desviación evaluada con estos valores es -12.6%. De acuerdo con la desviación reportada para el método en la literatura de $\pm 10\%$, se puede concluir que la caída de presión así calculada es co--rrecta. Además puesto que no se dispone un método que ofrezca mayor precisión, se considera recomendable el empleo de éste, para el diseño de calentadores a fuego directo que presentantubos verticales.

En el ejemplo presentado para la revisión de la caída de presión de diseño, el fabricante reporta un valor de 90 psi, por el método de Dukler se ha estimado en 117 psi. -Desde el punto de vista de evaluación de propuestas técnicas, y ya que la confiabilidad de este método ha sido probada, per mitirá detectar aquellas propuestas que son incorrectas y que por lo tanto deban ser desechadas, con objeto de eliminar futuros problemas durante la operación del equipo.

En el análisis de resultados, se hizó ver que lascorrelaciones de Davis-David, Dengler-Addoms, Guerrieri-Talty y Schrock-Grossman, predicen coeficientes bajos a vaporiza ciones menores de 10%. Si consideramos que a estas vaporizaciones, la mayor parte del fluído es líquido, el valor del coeficiente calculado por estas correlaciones, debería ser al menos igual al del coeficiente en una fase. Solo las ecuaciones del API y Chen, son consistentes con lo anterior. Ya quela correlación del API no tiene fundamentos teóricos, en lesaspectos de la ebullición discutidos en el capítulo II, se re comienda para el cálculo de los coeficientes de transferencia de calor, la correlación de Chen, puesto que ésta considera los fenómenos tanto de ebullición nucleada, como convección forzada en dos fases.

Finalmente, el emplear métodos rigurosos en el diseño de calentadores para evaluar la caída de presión, no esposible si no se tienen distribuciones de fluxes de calor cal culadas adecuadamente. Puesto que la caída de presión y por lo tanto los coeficientes de transferencia de calor, se calcu lan en función de la distribución de fluxes, es importante -comprobar que las temperaturas usadas para evaluar éstos, -

- 90 -

sean las mismas al calcularse por medio de los coeficientes de transferencia de calor. Es decir, la zonificación y el cál culo de la caída de presión y de los coeficientes, no son pro blemas independientes sino que son uno solo, siendo la solución del problema global de tipo iterativo.

APENDICE



FIG. 1. Regiones de transferencia de calor en ebullición por convección





FIG. 3. Patrones de flujo durante la ebullición de un líquido en un tubo horizontal



FIG. 4. Factor de número de Reynolds, F



ReTP=ReLXF^{1.25}

FIG. 5. Factor de supresión, S



PARAMETRO X

FIG. 6. Parámetro Ø de Lockhart-Martinelli



FIG. 7. Correlación del parámetro de flujo K de Hughmark


FIG. 8. Zonificación de un horno cilíndrico







FIG. 10. Horno de caja de dos y cuatro pasos



FIG. 11. Horno de celda



FIG. 12. Diagrama de Bloques





FIG. 13. Subdivisión de la zona en intervalos

FIG. 14. Representación gráfica del método de Euler

FIG. 15. Representación gráfica del método de Newton-Raphson

FIG. 16. Diagrama de flujo de la solución de la ecuación del factor de fricción

FIG. 17. Diagrama de flujo de la solución de la ecuación de holdup de Hughmark

FIG. 19. Diagrama de flujo del método de interpolación de Lagrange

```
SUBROUTINE INTER (X,Y,XIN,YOUT,N)

DIMENSION X(5),Y(5)

YOUT=0.0

DO 40 I=1.N

TERM=Y(I)

DO 45 J=1.N

IF (I-J)50.45.50

50 TERM=TERM*(XIN-X(J))/(X(I)-X(J))

45 CONTINUE

40 YOUT=YOUT+TERM

RETURN

END
```

```
SUBROUTINE FAN(ROUGH, DI, RE, FF)

IF(RE-2100,)2,2,5

2 FF= 64.0/RE

RETURN

5 A=(12.*ROUGH)/(3.7*DI)

B=2.51/RE

x=-2.*ALOG10(A+1.0E-12)

10 Y=X+2.*ALOG10(A+B*X)

IF(ABS(Y)-1.0E06)30,30,20

20 YPRIM=1.+(.4329448*2.*B)/(A+B*X)

x=X-Y/YPRIM

GO TO 10

30 FF=1.0/(X*X)

RETURN

END
```

```
SUBROUTINE EDP(IIS, ITTF, DI, WET, AN, ROUGH, LET, P, DPI)
    COMMON/APFM/VAP, ROL, ROG, CPL, CPV, MUL, MUG, KL, KG, TES, QLV
    REAL MUL, MUG, LET
    REAL LDA, NLB, NLS, NLM, NGV, N1, N2, NW, MUCS, K, MUP, MUGP
    IF(II)20,19,21
19 AN=0.
    GO TO 18
20 AN=SIN(AN)
    GO TO 18
21 AN=-SIN(AN)
 18 D= DI/12.
    AF= 0.7854*D*D
    WL=(1.-VAP) *WET
    WG=VAP*WET
    VSL= WL/(AF*ROL*3600.)
    VSG= WG/(AF*ROG*3600.)
    VNS= (wG/ROG + WL/ROL)/(AF*3600.)
    GT= WET/(AF*3600.)
    GG= WG/(AF*3600.)
    GL= WL/(AF*3600.)
    LDA= WL/(ROL*(WL/ROL+WG/ROG))
    GO TO(22,23,24), ITTF
23 ROT=(ROL*453.6/TES) **.25
    NLB=1.071-0.2218*VNS**2/D
   NLS=50.+70.+VSL*ROT
   NLM=75.+138.*(VSL*ROT)**.75
   NGV=1.938*VSG*ROT
    IF (VSG/VNS.LT.NLB) GO TO 40
    IF (VG/VNS.GT.NLB.AND.NGV.LT.NLS) GO TO 42
    IF (NLM.GT.NGV.AND.NGV.GT.NLS) GO TO 43
   IF (NGV.GT.NLM) GO TO 44
40 VN5=.5-.625*VNS
   RL=VN5+(VN5**2-1.25*VSG)**.5
   REOB=1488 . * ROL * D* VSL/(MUL *RL)
   CALL FAN(ROUGH, DI, REOB, FOB)
   TAOB=FOB*ROL*(VSL/RL)**2/(64.348*D)
   ACNS=GT*VSG/(32.174*P)
   ROB=ROL*RL+(1.-RL)*ROG
   DPI=IIS*(TAOB+AN*ROB)/(1.-ACNS)*LET
   P=P+DPT
   RETURN
42 REOS=1488*ROL*D*VNS/MUL
   N1=.572E5*(-.35+(.1225+.04931*VNS/D**.5)**.5)
   N2=.5721E5*(-.546+(.2981+.01849*VNS/D**.5)**.5)
   IF (REOS.GT.N1)GO TO 45
   IF (REOS.LT.N2) GO TO 46
   IF (REOS.LT.N1.AND.REOS.GT.N2) GO TO 47
   RETURN
45 VR=(1.985+4.958E-5*REOS)*D**.5
   GO TO 48
46 VR=(3.097+4.958E-5*RE05)*D**.5
   GO TO 48
47 AGA=(1.423+4.958E-5*REOS)*D**.5
   VR=.5*(AGA+(AGA*AGA+13.59*MUL/(ROL*D**.5))**.5)
48 IF (VNS.LT.10.) GO TO 49
   IF (VNS.GT.10.) GO TO 50
49 AMG= •0127*ALOG10(MUL+1)/D**1•415-•284+•167*ALOG10(VNS)+•113*ALOG1
  10(D)
   AGMR=-0.065+VNS
```

```
IF (AMG.LT.AGAR) AMG=AGMR
    60 TO 51
  50 AMG= .0274*ALCG10(MUL+1)/D**1.371+.161+.569*ALOG10(D)-(.01*ALOG10(
    1HUL+1)/D**1.571+.397-.63*ALOG10(D))*ALOG10(VNS)
     AG.R=VR*(GT/ROL-VNS)/((VR+VNS)*VNS)
     IF (AMG.LT.AGHR) AMG=AGMR
  51 CALL FAN(ROUGH, DI, REOS, FFS)
     TAUS=Fr S*AUL*VI.S*VNS/(64+348*D)*((VSL+VR)/(VNS+VR)+AMG)
     ACI:S=GT +VSG/(32.174+P)
    ROS=(GT+RUL*VR)/(VNS+VR)+ANG*ROL
    UFI=IIS*(TAOS+AN*ROS)/(1.-ACNS)*LET
    P=P+UP1
    RETURN
  44 NW= 4.52E-7*(453.59*VSG*MUL/TES)**2*ROG/ROL
     1F(11-.005)52.52.53
  52 KOUGR=.074958*TES/(ROG*VSG*VSG*D)
    60 TO 54
  53 ROUGR=.30537*TES*NW**.302/(ROG*VSG*VSG*D)
  54 RESH=1488. *RUG+D*V56/MUG
    ROLGU=ROUGR*D
    CALL FAN (KOUGO, DI, RESM, FFM)
    TAOM=FFM*KOG*VSG*VSG/(64.348*D)
     ACHS=G1 *VSG/(32.174*P)
    RON =ROL*LOA+(1.-LOA)*ROG
     UFI=IIS*(TAOM+AL*ROM)/(1.-ACNS)*LET
    P=P+OPI
    RETURN
  43 T= (ILM-NGV) / (NLM-NLS)
     TACT=T * TAUS+(1.-T) * TAOM
     ACI S=GT +VSG/ (32.174+P)
    RUTR=T*PUS+(1.-T)*ROM
    UP1=IIS*(TAOT+AN*ROTR)/(1.-ACNS)*LET
    P=P+DP1
    NL TURN
  2c C1= U.642+Vii5**0.5*GT**0.1667*D**0.04167/VSL**0.25
    MUN=(MUL-MUG)*0.000672
     HUGP=MUG*0.000672
     NL=1.0
    DC 2800 1=1.50
     THUE RL*MUP + MUGP
     UTA= C1/TMU**0.1667
                                                                      a
    PLFRL=: UP*C1/(TMU**1.1667)
     1F (DTA - 10.)420.420.421
420 K=-0.10367+0.31037*DTA-0.03525*DTA*DTA+0.001366*DTA*DTA*DTA
    F=RL-1.+K*(1.-LDA)
     IF (F.EG.0.) GO TO 350
    PKPD=0.31037-0.0705+DTA+.004098+DTA+DTA
    PEPEL= 1.+(1.-LDA) *PKPD*PDPRL
     KLI = RL - FIPPRL
     1F (ABS((RL-RLN)/RL).LE. 0.0001)60 TO 350
    L=RLI
    160 TO 2800
421 H= 0.75545+0.003585*DTA-0.00001436*DTA*DTA
     PAPD=.003585-.00002872*DTA
     F=4L-1.+**(1.-LDA)
     1F(F .E0.0.)60 TO 350
     PFFRL= 1.+(1.-LDA) *PKPD*PDPRL
     RLI.=RL - F/PFPRL
     IF (ASSI (KL-RLN)/RL).LE. 0.0001)60 TO 350
    RL=RLM
2800 CONTINUE
```

```
350 KL=RLN
    RG=1.-RL
    RONS= ROL*LDA+ROG*(1.-LDA)
    BETA=ROL*LDA**2/(RONS*RL)+ROG*(1.-LDA)**2/(RONS*(1.-RL))
    ROCS= ROL*LDA**2/RL+ROG*(1.-LDA)**2/(1.-RL)
    MUCS=(MUL*LDA+MUG*(1.-LDA))
    RECS=BETA*D*GT/MUCS
    FRE=ALOG10(RECS)
    F0=1./(2.*ALOG10(RECS/(4.5223*FRE-3.8125)))**2
    EPSI=1.281+.478*ALOG(LDA)+.444*ALOG(LDA)**2+.094*ALOG(LDA)**
   13+.00843*ALOG(LDA)**4
    ALFA=1.-ALOG(LOA)/EPSI
    FTP=FO*ALFA
    TAOF=FTP*BETA*GT*GT/(64.348*RONS*D)
    ACTP=((GL*VSL/RL)+(GG*VSG/RG)*(1.-RL/RG))/(32.174*P)
    UPI=IIS*TAOF/(1.-ACTP)*LET
    P=P+DPI
    RETURN
 24 REF=1488.*D*GT/MUL
    CALL FAN(ROUGH, DI, REF, FF)
    TAOUF=FF*ROL*VSL*VSL/(64.348*D)
    DPI=IIS*(TAOUF+ROL*AN)*LET
    P=P+DPI
    RETURN
```

```
END
```

```
SUBROUTINE TC(T,THW,FZ,DI,OD,KTT,RD,WET,TWM,VWL,VWG,ICTC,HN,H)
    DIMENSION TWM(5) . VWG(5) . VWL(5)
    COMMON/APFM/VAP, ROL, ROG, CPL, CPG, MUL, MUG, KL, KG, TES, QLV
    REAL MUL, MUG, KL, KG, KTT, ML, MG, MWL, MWG
     TMI=T
    N=5
     CALL INTER (TWM, VWL, THW, MWL, N)
     CALL INTER (TWM, VWG, THW, MWG, N)
     D=DI/12.
     AF=3.14159*D*D/4.
     RW=KTT/(OD-DI)
     GT=WET/AF
     ML=MUL+2.42
     RET=D*GT/ML
     PR=CPL*ML/KL
     REL=D*GT*(1.-VAP)/ML
     GO TO(1000,1000,1003,1004,1004,1004,1004),IHTC
1000 PHIL=(MUL/MWL) **.14
     HL=.027*KL/D*REL**.8*PR**(1./3.)*PHIL*DI/OD
     IF(IHTC-2)1005,1006,1006
1005 HN=HL
     GO TO 2000
1006 MG=MUG*2.42
     REG=D*GT/MG
     PRG=CPG*MG/KG
     PHIG=(MUG/MWL) **.14
     HG=.0243*KG/D*REG**.8*PRG**(1./3.)*PHIG*DI/OD
     HN=VAP+HG+(1.-VAP)+HL
     GO TO 2000
1003 HN=0.060*KL/D*(ROL/ROG)**0.28*(RET*VAP)**0.87*PR**0.4
     GO TO 2000
1004 XT=(MUG/MUL)**0.1*(ROL/ROG)**0.5*(VAP/(1.-VAP))**0.9
     IHHTC=IHTC-4+1
     GO TO(1007,1008,1009,1010), IHHTC
1008 HL1=0.023*KL/D*RET**0.8*PR**0.4
     HN=3.5+HL1*XT**0.5
     GO TO 2000
1009 HL2=0.023*KL/D*REL**0.8*PR**0.4
     HN=3.4*HL2*XT**0.45
     GO TO 2000
1007 B=FZ/(GT*QLV)
     HN=170*KL/D*(B+1.5E-04*XT**0.6667)*REL**0.8*PR**0.3333
     GO TO 2000
1010 X=ALOG(XT)
     X2=X*X
     x3=x2*x
     X4=X3*X
     x5=x4*x
     x6=x5*x
     x7=x6*x
     x8=x7*x
     x9=x8*x
                            .
     F1=.9815766
     F2=.6611843
     F3=.3944216E-01
     F4=-.246844E-01
     F5=.1370373E-02
     F6=.3259142E-02
     F7=-.2421426E-03
```

```
F8=-.3953431E-03
    F9=.1115233E-03
    F10=-.9044875E-05
    G=F1+F2*X+F3*X2+F4*X3+F5*X4+F6*X5+F7*X6+F8*X7+F9*X8+F10*X9
    F=EXP(G)
    RE=REL*F**1.25
    Y=ALOG(RE)
    Y2=Y*Y
    Y3=Y2*Y
    Y4=Y3*Y
    Y5=Y4*Y
    51=659.9776
    52=-293.9312
    53=52.14822
    54=-4.595163
    $5=.2008973
     56=-.34853E-02
    S=S1+S2*Y+S3*Y2+S4*Y3+S5*Y4+S6*Y5
    DT=THW-T
     VLG=1./ROG-1./ROL
     DP=DT*QLV/(T*VLG)
     SHIC=.00122*KL**.79*CPL**.45*R0L**.49*(32.2*3600*3600)**.25
     BHIC=TES**.5*(2.42*MUL)**.29*QLV**.24*ROG**.24
     HMIC=SHIC/BHIC*DT**.24*DP*.75*S
     HLP=.023*KL/D*REL**.8*PR**.4
     HMAC=F*HLP
     HN=(HMIC+HMAC)*DI/OD
2000 H=1./(1./HN+1./RW+RD)
     RETURN
     END
```

```
DIMENSION APF(13), Z(40), FMEN(20), PSC(3), PSR(3), TIPO(3)
    DIMENSION TFP(10,31), TW(10,30), AFZ(10,30), ATWZ(10,30), ANTZ(10,30),
   1DP(10,30),DPTP(3),PPFP(10,31),ALZ(10),HIO(10,30),
                     TWM(5), PWM(5), VWL(5), VWG(5)
   1
    COMMON/APFM/VAP, ROL, ROG, CPL, CPV, MUL, MUG, KL, KG, TES, QLV
    REAL MUL, MUG, KL, KG, LT, LET, LEC, KTT
    NAMELIST /IH/NS, IPH, NZ, NP, IDI, ICTC, NPC, IIS, NTC/ALEC/LT, LEC, RD, KTT,
   1ANT/DIAM/OD, DI, ALT, ODC, DIC, ALTC/IN/NPROB/COP/TE1, TE2, PE1, PE2, WET,
   1QT/
     JLB=5
     JCZ=6
     IIL=0
     READ(JLB, IN)
     DO 88888 IPROB=1 PROB
     READ (JLB, 1) FMEN
     READ(JLB.1)TIPO
     READ(JLB, 1)PSC, PSR
     READ (JLB, COP)
     IE=2
     TWMAX=TE2+100.
     DTW=(TWMAX-TE1)/4.
     DPMAX=ABS(PE2-PE1)
     DPW=DPMAX/4.
     TWM(1)=TWMAX
     PWM(1)=PE2
     DO 1500 IV=1.5
     IF(IV-1)1501,1501,1502
1502 TWM(IV)=TWM(IV-1)-DTW
     PWM(IV)=PWM(IV-1)+DPW
1501 TV=TWM(IV)
     PV=PWM(IV)
     CALL EPF(TV, PV, Z, APF, IE)
     VWL(IV) = APF(14)
     VWG(IV)=APF(15)
1500 CONTINUE
     READ(JLB, IH)
     READ (JLB , ALEC)
     READ(JLB, DIAM)
     WT=WET/NP
     ANTP=ANT/NP
      IF(IIS)3,3,4
   3 PPI=PE1
      TPI=TE1
     GO TO 99
   4 PPI=PE2
      TPI=TE2
  99 DO 99989 ICR=1.NS
      GO TO(100,101,102), IPH
 100 IG1=1
      IG2=NP
      NZ1=1
      NZ2=NZ
      II=0
      GO TO 113
 101 IG1=1
      IG2=IFIX(ANTP)
      NZ1=1
      NZ2=NZ
      II=1
```

102	GO TO 114 IF(ICR-1)103,103,104
103	IG1=1 IG2=1
	NZ1=1
	NZ2=1
	GO TO 113
104	IG1=2
	IG2=IFIX(ANTP)+1 NZ1=2
	NZ2=NZ
114	$READ(J_B, 105)(AFZ(1, 1), 1-NZ1, NZ2)$ READ(J_B, 105)(ATWZ(1, 1), I=NZ1, NZ2)
	READ(JLB,105)(ALZ(I), I=NZ1, NZ2)
113	GO TO 199
113	READ(JLB, 105)((AFWZ(I,J), I=NZ1, NZ2), J=IG1, IG2)
	READ(JLB, 105) ((ANTZ(I, J), I=NZ1, NZ2), J=IG1, IG2)
199	D0 99998 IG=IG1+IG2
	GO TO(200,201,202), IPH
202	IF(IG-1)203,203,204
203	IF(IZ=1)205,205,204 IF(IG=1)206,206,204
206	IF(IZ-1)207,207,204
200	IF(IG.EQ.1.AND.IZ.EQ.1)GO TO 207
	GO TO 300
204	IF(II)208,300,209
208	$IF(IZ=NZI) \ge 10, = 10, = 10, > 10, = 10,$
210	TFP(IZ+1,IG)=TFP(IZ+1,IG-1)
	PPFP(IZ+1,IG)=PPFP(IZ+1,IG-1)
205	TFP(IZ,IG)=TFP(IZ,IG-1)
	PPFP(IZ, IG)=PPFP(IZ, IG-1)
207	P=PPI
	T1=TPI
	TFP(12,1G)=TP1 PPFP(17,1G)=PP1
300	IF(II)302,303,302
302	NI=1
	$\frac{FZ-AFZ(1Z,1)}{THW=ATWZ(1Z,1)-FZ*(0D-DI)/(KTT)}$
	A=3.14159*00/12.*ALZ(IZ)
	$IF(IZ \cdot EQ \cdot NZ1)GO TO 304$ $IF(IZ \cdot EQ \cdot NZ2)GO TO 304$
	LET=ALZ(IZ)
304	GO TO 400
504	GO TO 400
303	ANT=ANTZ(IZ,IG)
4	$F7 = \Delta FZ(TZ + IG)$
	THW=ATWZ(IZ,IG)-FZ*(OD-DI)/(KTT)
	A=3.14159*00/12.*LT/IDI
400	STW=0.

```
SUP=0.
      SHI=0.
      00 99995 M=1.NI
      T=11
     P=P1
      1F(IIL.EQ.1)IE=2
      IF(IIL.GE.2)IE=3
      CALL EPF(T.P.Z.APF.IE)
     H = APF(4)
      IF(VAP)501,501,502
 501 1TTF=3
      IHTC=1
      GO TO 505
 502 IF(II)503,504,503
 503 ITTF=2
      60 TO 506
 504 ITTF=1
 500 INTC=ICTC
 505 CALL EUP(IIS, ITTF, DI, WET, AN, ROUGH, LET, P, DPI)
      CALL AJUSTE (P.P1.SLT)
      CALL TC(T, THW, FZ, DI, OD, KTT, RD, WET, TWM, VWL, VWG, ICTC, HN, H)
      THIZ=FZ/H+T
      SH1=SH1+H
      STH=STH+THIZ
      SOP=SDF+UPI
      IIL=IIL+1
      n2=H1-IIS*FZ*A/WT
      T1=T
      H1=H2
99995 CONTINUE
      HIO(12.IG)=SHI/NI
      Tw(IZ, IG)=STA/NI
      IF(II)700,701,701
  700 PPFP(IZ,IG)=P
      TFP(12,10)=T1
      60 TU 702
  701 PPFP(IZ+1,IG)=P
      TFP(12+1,1G)=T1
  702 DP(12,16)=SDP
      LPT=DPT+UP(IZ,IG)
99997 COLTINUE
      GO TO(803,301,802), IPH
  802 IF(ICR-1)803,803,804
  804 IF(II)205,803,806
  800 NZ1=1
      NZ2=11Z
      11=1
      60 TO 003
  800 NZI=NZ
      1.22=1
      II=-1
      GU TU 803
  801 IF(II)807,803,808
  807 NZ1=2
      1.22=112
      II=1
      60 TO 003
  800 NZ1=14Z
     · NZ2=2
      II=-1
  803 UPTP(IG)=UPT
```

9	9998	CONTINUE
	4001	1 + (16 - 162) 999891400014000
	4002	I-11
	4000	
_		CALL EPF(I)P)Z)APF)IE)
9	9989	CONTINUE
8	8888	CONTINUE
		NZZ=NZ+1
		WRITE(UCZ-10002/TIPO
		WRITE(JC2)10003)WEIVWAPVQIVTEIVTE2VPCIVPCC
	7000	IF(IPH)/000+7000+8000
	1000	WRITE(JC2/10004)
	8000	60 10 9000
	5000	wR1[E(JC2/10011)
	9000	
	9002	WRITE (JCZ/10005)
		WRITE(JCZ, 10007)
		WRITE(JCZ/1000B)AF2(1/1//ATW2(1/1//ATW2
	9001	WRTE(J(2,20011))
		WRITE(JCZ+100097
		WRITE(JC2)10003/00/01/NP/MI/ALITISK
	2003	IF(IPH)9003/9003/9004
	9005	DO 2200 L=1.NP
		00 2200 J=1.NZ
		ANT=ANTZ(I,J)
		NT=IFIY(ANT)
	2200	WRITE(JCZ, 10010) I, J, AFZ(I, J), ATWZ(I, J), NT
		WRITE(JCZ, 10014)
		GO TO 2400
	9004	WRITE (JCZ. 10012)
		WRITE(JCZ, 10013) I, J, AFZ(I, J), ATWZ(I, J), ALZ(I)
		WRITE(JCZ, 10014)
	2400	wRITE(JCZ.20000)
		IF(IC)9005,9005,9006
	9006	WRITE(JCZ:10005)
		WRITE(JCZ, 20001) 1C, ((PPFP(1))) (FP(1)) (1-1)2) (0-1)2)
		WRITE(JCZ+20002)
		WRITE(JC2/2000)
	0007	WRITE(JCZ/20004)1C/ATW2(1/1)/HI0(1/1//DF(1/1//DF(1/1//DF
	9005	WRITE (JCZ) 100097
	0007	IF(IPH)9007/9007/9000
	9007	
	0000	BUTE (167,20009)
	9000	DO 2201 I=1.NP
	9009	DO 2201 J=1.NZZ
	2201	WPITE(JC7,20006) I, J, PPFP(I, J), TFP(I, J)
	2201	WRITE(107,20002)
		IF(IPH)9010,9010,9011
	9010	WRITE (JCZ, 20007)
		GO TO 9012
	9011	WRITE(JCZ, 20010)
	9012	DO 2203 I=1.NP
		DO 2203 J=1.NZ
	2203	WRITE(JCZ,20008)I,J,ATWZ(I,J),HIO(I,J),DP(I,J),DP(P(I)

...RITE(JCZ,20011) 1 FORMATIZUA4) 105 FORMAT(10F10.0) 10000 FORMATIINI, //, 10X, 'INFORMACION DE ENTRADA AL PROGRAMA', //) 10001 FORMAT(21X,20A4) 10002 FURMAT(//,222, CONDICIONES DE OPERACION DE LA UNIDAD',//.10x HORNO 1 TIPO ', 3A4,/) (LB/H) ... TX. F12.2. /. 10X. * DE VAPORIZACION 10003 FORMAT (9X . *FLUJO TOTAL 1',13x,F8.2./,10X, 'CARGA TEPMICA (MMBTU/H)',7X,F8.2.//, 38X, 'ENTRADA', 12X, MLIDA', //, 10X, 'TEMPERATURA 1 (PSIA) ., 10X, F7.2, 11X, F7 2(F) +13X+F7.2+11X+F7.2+/+8x+***PRESION 3.2) GEOMETRIA, DISTRIBUCION DE FLUXES DE CALOR, 10004 FORMAT(6(/),13x," 1',/,13x, 'TEMPERATURAS DE PARED Y NUMERO DE TUBOS POR ZONA',//) 10005 FORMAT(10X, 'SECCION DE CONVECCION',//) (IN) ',7X, 'EXTERNO',2X, F5.3,3X, 'INTERN 10000 FORMAT(10X, 'DIAMETRO TUBOS 10', 2X + 5.3, /, 10X, 'NUMERO DE PASOS', 24X, 13, /, 10X, 'NUMERO DE TUBOS', 224X, I3, /, 10X, 'LONGITUD DEL TUBO', 21X, F4, 1, /, 10X, 'POSICION TUBOS', 33x . 3A4 . //) ZONA', 11X, 'Q/A', 10X, 'TW (F)', 5X, 10007 FURMAT(13x, 'PASO 1'NU.TULOS' . / . 34X . ' (BTU/H-FT2) ' . /) 10000 FORMAT(/, 36X, F7.1,7X, F7.2,8X, I3,/) 10009 FORMAT(10X, 'SECCION DE RADIACION',//) 10010 FORMAT(//13X/13/7X/13/14X/F7.1/7X/F7.2/8X/13) GEOMETRIA, DISTRIBUCION DE FLUXES DE CALOR, 10011 FORMAT(6(/),13x." 1',/,13x, 'TEMPERATURAS DE PARED Y LONGITUD DE TUBO POR ZONA',//) ZONA ', 11X, 'Q/A', 10X, 'TW (F)', 5X, 10012 FORMAT(13x, 'TUBO 1'LCNG.TUBC',/,34X, '(BTU/H-FT2)',/) 10013 FORMAT(/,13X,13,7X,13,14X,F7.1,7X,F7.2,7X,F4.0) 10014 FORMAT(5(/),0X, *** PRESION DE ENTRADA BASADA EN LA CAIDA DE PRESION 1 PERMISIBLE ', /, 9X, '* COMPOSICION Y PROPIEDADES FISICAS DEL FLUIDO') 20000 FORMAT (1H1, //, 10X, "RESULTADOS DEL PROGRAMA (PERFILES DE TEMPERATUR 1A Y PRESION ///) 20001 FORMAT(13X, 'PASO', 13X, 'PRESION (PSIA)', 9X, 'TEMPERATURA (F)',///1 13x, 13, 4X, 'ENTRADA', 7X, F7.2, 17X, F7.2, /, 13X, 13, 4X, 'SALIDA', 8X, F7.2, 117X .F7.2./) 20002 FORMAT(/,10X, 'TEMP.DE PARED, COEF. DE TRANSFERENCIA DE CALOR Y CAI 1DA . . /. 10X. DE PRESION EN LA SECCION . /) 20005 FORMAT(10x, 'PASO', 11x, 'TW (F)', 9X, 'HIO', 8X, 'DP (PSI)', 4X, 'SUMA DP' 1:/,35X, '(BTU/H-FT2-F)',//) 20004 FORMAT(10X.IJ.11X.F7.2.7X.F7.2.6X.F7.2.5X.F7.2./) 20005 FORMAT (10x, PASO ZONA', 11x, PRESION (PSIA) ,9X, TEMPERATURA (F) * 1.//) 20000 FORMAT(10x, 13, 1X, 13, 15X, F7.2, 17X, F7.2) 20007 FORMAT(10x, PASO ZONA', 6X, TW (F)', 9X, HIO', 8X, DP (PSI)', 4X, SUMA 1 DP ' + / + 35x + ' (BTU/H-FT2-F) ' + //) 20005 FORMAT(10X+13+1X+13+6X+F7-2+7X+F7-2+6X+F7-2+5X+F7-2) 20009 FOR MAT (10X, 'TUBO ZONA', 11X, 'PRESION (PSIA)', 9X, 'TEMPERATURA (F) * 1.//) 20010 FORMAT(10x, 'TUDO ZONA', 6X, 'TW (F)', 9X, 'HIO', 8X, 'DP (PSI)', 4X, 'SUMA 1 UP 1/1) 20011 FORMAT(1H1) 99999 STOP LINU

NOMENCLATURA

¥C.	- Término de aceleración
Во	- Número de ebullición
Cp	- Capacidad calorífica BTU/lb°F
D	- Diámetro interno ft
Bu	- Número de Euler adimensional
f	- Factor de fricción
g	- Aceleración de la gravedad 32.2 ft/seg ²
G	- Masa velocidad lb/ft ² h o lb/ft ² seg
e.	- Constante gravitacional 32.174 lbm ft/lb _f seg ²
h	- coeficiente de transferencia de calor BTU/h ft ² °F
H	- Entalpía BTU/1b
hfg	- Calor latente de vaporización BTU/lb
k	- Conductividad térmica BTU/h ft °F
L	- Longitud ft
Р	- Presión lb _f /in ² o lb _f /ft ²
Pr	- Número de Prandtl adimensional
q	- Flux de calor BTU/h ft ²
Q	- Gasto volumétrico ft ³ /h
Re	- Número de Reynolds adimensional
RL	- Holdup
T	- Temperatura °F
v	- Velocidad ft/seg

x	- Calidad del vapor
	Espesor de la pared del tubo (Ec. 4.17) ft
	LETRAS GRIEGAS
X	- Relación de desplazamiento de las fases (2c. 2.16)
	Función que relaciona el factor de fricción con
B	- Relación de la densidad sin deslizamiento a la densi-
	dad con deslizamiento constante adimensional
λ	- Calor latente de vaporización (Ec. 2.13)
	Holdup volumétrico (Cap. IV)
м	- Viscosidad 1b/h ft
P	- Densidad 1b/ft ³
б	- Tensión superficial dinas/cm
	SUBINDICES
ac	- Aceleración (Ec. 3.1)
el	- Elevación
f	- Fricción
G	- Gas
L	- Líquido
ns	- Sin deslizamiento
TP	- Dos fases
W	- Referida a la pared

BIBLIOGRAFIA

- Lobo, W.E. and Evans, J.E. Heat transfer in the radiant section of petroleum heaters Trans. Am. Inst. Chem. Engrs., Vol. 35, 1939
- Kern, D.Q.
 Process Heat Transfer
 MeGraw-Hill, 1950
- 3. Wimpress, R.N. Rating fired heaters Hydrocarbon Processing and Petroleum Refiner, Vol. 42, No. 10, 1963
- Torrijos, C.Q. and Schweppe, J.L.
 How to rate finned-tube convection section in fired heaters
 Hydrocarbon Processing and Petroleum Refiner, Vol. 43,
 No. 6, 1964
- Hottel, H.C. and Sarofim, A.F. Radiative Transfer McGraw-Hill, 1967
- Siegel, R. and Howell, J.R. Thermal Radiation Heat Transfer McGraw-Hill, 1972

7. Cordero, T.M.

Determinación de la caída de presión de una mezcla líqui do-vapor que fluye a través de un serpentín de calenta--miento de un calentador de petróleo crudo Primer Congreso Nacional de Transferencia de Calor, IMP, Agosto, 1976

8. Routhwaite, C.

Two phase heat transfer in horizontal tubes Journal of the Institute of Fuel, Feb., 1968

- Rohsenow, W.M. and Hartnett, J.P. Handbook of Heat Transfer McGraw-Hill, 1973
- Alves, G.E.
 Cocurrent liquid-gas flow pipe line contactor
 Vol. 50, pág. 449, 1954
- Collier, G.J.
 Convective Boiling and Condensation
 McGraw-Hill, 1972
- Hodossy, L. Momentum, heat and mass transfer in two phase flow International Chemical Engineering Vol. 8, No. 3, Julio 1968
- 13. Davis, E.J. and David, M.M.

Two phase gas-liquid convection heat transfer Industrial Engineering Chemistry Fundamentals Vol. 3, No. 2, 1964

- 14. Gouse, W.S. and Dickson, A.J. Report No. DSR 8734-7 M.I.T., 1965
- Dittus, F.W. and Boelter, L.M.K.
 University of California(Berkley) Publ. Eng. 2, pág 443, 1930
- 16. Lockhart, R.W. and Martinelli, R.C. Proposed correlation of data for isothermal two phase, two component flow in pipe Chemical Engineering Progress Vol. 45, No. 1, 1949
 - 17. Dengler, C.E. and Addoms, J.N. Heat transfer for vaporization of water in a vertical tube Chemical Engineering Progress Symposium Series Vol. 52, No. 18, 1956
 - 18. Guerrieri, S.A. and Talty, R.D.,

A study of heat transfer organic liquids in single-tube, natural circulation vertical-tube boilers Chemical Engineering Progress Symposium Series Vol. 52, No. 18, 1956

- Schrock, V.E. and Grossman, L.M. Forced convection boiling in tubes Nuclear Science and Engineering Vol. 12, 1962
- 20. Rohsenow, W.M.

A method of correlating heat transfer data for surface boiling of liquids Trans. ASME

Vol. 74, Agosto, 1952

21. Chen, J.C.

A correlation for boiling heat transfer to saturated fluids in convective flow ASME Paper 63-HT-34, 1963

- 22. Forster, H.K. and Zuber, N. Dynamics of vapor bubbles and boiling heat transfer AICHE Journal Vol. 1, No. 4, 1955
- 23. Davis, E.J. and David, M.M. Heat transfer to high quality steam-water mixtures flowing in a horizontal rectangular duct Canadian Journal of Chemical Engineering Vol. 39, 1961
- 24. Groothuis, H. and Hendal, W.P.

Heat transfer in two-phase flow Chemical Engineering Science Vol. 11, pág. 212, 1959

- 25. American Petroleum Institute Supplement to API RP 530 Segunda Edición, 1973
- 26. Doll-Steinberg, A. Use Enthalpy for two-phase P Petroleum Refiner Vol. 38, No. 1, 1959
- 27. Harbert, W.D. Pipestill coil design Petroleum Refiner Vol. 26, No. 9, 1947
- 28. Dittus, F.W. and Hildebrand, A.A. A method of determining the pressure drop for oil-vapor mixtures flowing through furnace coils Trans. ASME Abril 1942

29. Maker, F.L. Flashflow pressure drop in heaters Petroleum Refiner Vol. 34, No. 11, 1955 30. Ludwig, M.

Pressure drop in furnace tubes, part of notes on hydraulics of pipe lines Engineering Science War Training, Stanford University 1944

31. Buthod, P.

Pressure drop in heaters The Oil and Gas Journal Julio 1, 1957

- 32. DeGance, A.E. and Atherton, R.W. Chemical Engineering Aspects of Two-Phase Flow Reprint Chemical Engineering 1970
- 33. Dukler, A.E., Wicks, M. and Cleveland, R.G. Frictional pressure drop in two-phase flow:
 - A. A comparison of existing correlations for pressure loss and holdup AICHE Journal Vol. 10, No. 1, 1964
 - B. An approach through similarity analysis AICHE Journal, Vol. 10, No. 1, 1964

34. Baker, 0.

Simultaneous flow of oil and gas The Oil and Gas Journal Julio 26, 1954

- 35. Chenoweth, J.M. and Martin, M.W. A pressure drop correlation for turbulent two phase flow of gas-liquid mixtures in horizontal pipes Petroleum Refiner Vol. 34, No. 10, 1955
- 36. Bankoff, S.G.

Trans. ASME

Vol. 82, pág. 265, 1960

37. Yagi, S.

Flow mechanism and pressure drop of two phase flow through vertical pipe Chemical Engineering(Japan) Vol. 18, No. 2, 1954

38. Hoogendorn, C.J.

Gas-liquid flow in horizontal pipes Chemical Engineering Science

Vol. 9, pág. 205, 1959

- 39. Hughmark, G.A. Holdup in gas-liquid flow Chemical Engineering Progress Vol. 58, No. 4, 1962
- 40. Orkiszewski, J.

Predicting two-phase pressure drops in vertical pipe Journal of Petroleum Technology Jun., 1967

- 41. Griffith, P. and Wallis, G.B. Two phase slug flow Journal of Heat Transfer Agosto 1961
- 42. Duns, H.Jr. and Ros, N.C.J. Vertical flow of gas and liquid mixtures from boreholes Proc. 6th World Pet. Congress, Frankfort, Section II, Paper 22-PD6 Junio, 1963
- 43. Nicklin, D.J., Wilkes, J.O. and Davidson, J.F.
 Two-phase flow in vertical tubes
 Trans. AICHE
 Vol. 62, pág. 61, 1962
- 44. Boyce, W.E. and DiPrima, R.C. Elementary Differential Equations and Boundary Value Problems John Wiley and Sons, 2da. Edición, 1969

45. Kuo, S.S.

Computer Applications of Numerical Methods Addison-Wesley, 1972