



INGENIERIA QUIMICA

SECADO DE SOLIDOS EN LECHOS FLUIDIZADOS

## **TESIS PROFESIONAL**

QUE PARA OBTENER EL TITULO DE INGENIERO QUIMICO PRESENTA N MARTHA EDITH MIRANDA SANCHEZ RICARDO MADRID MIRANDA

**ASESORES:** 

DR. JORGE RAMIREZ SOLIS M. C. LUIS CEDEÑO CAERO

CUAUTITLAN IZCALLI, MEXICO

1988

λej.





## UNAM – Dirección General de Bibliotecas Tesis Digitales Restricciones de uso

## DERECHOS RESERVADOS © PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL

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

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

# INDICE

NOMENCLATURA INDICE DE TABLAS INDICE DE FIGURAS

INTRODUCCION

CAPITULO I RECOPILACION BIBLIOGRAFICA

- SECADO.
- TRANSFERENCIA DE MASA Y CALOR ENTRE PARTICULA Y GAS EN LECHOS FLUIDIZADOS. 10

y se en la desta de la dest A desta de la desta desta desta desta desta de la de

16

19

29

28

28

28

31

24

- TRANSPORTE DE MASA DENTRO DEL SOLIDO.

CAPITULO II DISEÑO DE LA INVESTIGACION.

- DESCRIPCION GENERAL DEL APARATO EXPERIMENTAL.
- PROCEDIMIENTO EXPERIMENTAL.
- CONDICIONES EXPERIMENTALES.

CAPITULO III TEORIA DE SECADO.

- INTRODUCCION
- TEORIA DE EVAPORACION CONDENSACION.
- TEORIA DE FLUJO CAPILAR.
- TEORIA DE DIFUSION CMODELO ANALITICO

CAPITULO IV PRESENTACION, ANALISIS, Y DISCUSION DE RESULTADOS.

49

70

75

88

103

99

82

- PRESENTACION DE RESULTADOS
- CALCULO DE LOS COEFICIENTES DE TRANSFERENCIA DE MASA Y CALOR.
- COMPARACION DE LOS NUMEROS DE SHERWOOD Y NUSSELT EXPERIMENTALES, CON LOS CALCULADOS A PARTIR DE LAS CORRELACIONES PROPUESTAS POR AYORA
- DETERMINACION DEL MODELO DE DIFUSION.
- ANALISIS Y DISCUSION DE RESULTADOS.

CONCLUSIONES Y RECOMENDACIONES.

BIBLIOGRAFIA Y REFERENCIAS.

APENDI CES.

A.1.	CARACTERISTICAS DE MATERIALES Y FLUIDO UTILIZADO.	106
A. 2.	CARACTERISTICAS DE LOS EQUIPOS DEL SISTEMA DE	
	ALIMENTACION DEL AIRE.	109
А. Э.	TABLAS DE DATOS PRIMARIOS.	110
A. 4.	CORRELACIONES Y DATOS DE Sh Y Nu EXPERIMENTALES .	140
A. 5.	CALCULO PARA UNA CORRIDA TIPICA EXPERIMENTAL.	143
A. 6.	TABLAS DE DATOS PARA EL CALCULO DEL MODELO DE	
	DI FUSI ON.	147
A.7.	METODO DE SOLUCION DEL MODELO DE DIFUSION	
	CRACIETE UIDER-CINO. PCD	1.84

the second data and

#### NOMENCLATURA

Area de Transferencia por unidad de longitud de lecho (m<sup>2</sup>/m). fluidizado A : Area de Transferencia (m<sup>2</sup>). A : Constante Ec. (3.36). A: Area de Transferencia por unidad de volumen fluidizado  $(m^2/m^3)$ . Ah : Area de Transferencia de Calor (cm²/g). Am : Area de Transferencia de Masa (cm²/g). A : Area Transversal del secador (m<sup>2</sup>). B : Constante Ec. (3.36). Cpa : Capacidad calorífica del aire. (cal/g°C) dp : Diámetro de partícula (cm). D : Diámetro interno del Secador (cm). Dm : Coeficiente de Difusión Efectiva Ec. (3.8) (cm<sup>2</sup>/min). (cm<sup>2</sup>/min). Dv : Difusividad ENu : Error por correlación del Número Nusselt. ESh : Error por correlación del Número Sherwood. f : Factor de espesor Modelo de Capilaridad (adimensional). G : Gasto de aire a través del Lecho Fluidizado a T y P estandar Cit/min). h : Coeficiente de Transferencia de Calor Ec.(3.2) (Kcal/hrm<sup>2</sup> °C). H : Contenido de humedad en el sólido CKg H\_O/Kg s.s.). H : Contenido de humedad promedio en el sólido CKg H O/Kg s.s.). Hc : Contenido de humedad crítica del sólido (Kg H\_O/Kg s.s.). Ho : Contenido de humedad inicial en el sólido Ckg H\_O/Kg s.s.). H<sup>•</sup> : Contenido de humedad de equilibrio del sólido (KgH<sub>0</sub>/Kg s.s.) H : Humedad promedio puntual en el sólido Ec.(3.27) (KgH\_O/Kg s.s) (Hm>:Humedad promedio en la partícula Ec. (3.61) (KgH\_O/Kgss)

Ka : Conductividad Térmica del aire (cal/min cm °C). Km : Coeficiente de Transferencia de Masa Ec. (3.2) (m/min). K' : Coeficiente de Transferencia de Masa (Modelo de Difusión) (cm/min). L : Altura estática de Lecho (cm). L : Relación de Coeficientes definida en la Ec.(3,41). (cm). L: Altura de Lecho Fluidizado. Nu : Número de Nusselt. (adimensional). Nuc : Número de Nusselt Calculado por Correlación (adimensional) Nue : Número de Nusselt Experimental Cadimensional). r : Distancia radial del centro a la superficie del sólido (cm). R : Radio de Partícula (cm). Re : Número de Reynolds Cadimensional). Sc : Número de Schmidt (adimensional). Sh : Número de Sherwood (adimensional). Shc : Número de Sherwood Calculado por Correlación (adimensional). She : Número de Sherwood Experimental Cadimensional). t : Tiempo que dura la Operación de Secado Cmin). Ta : Temperatura Ambiente (°C). Te : Temperatura de Entrada del aire (°C). Ts : Temperatura de Bulbo seco a la salida del Secador (°C). Tsl : Temperatura de Bulbo seco dentro del secador (°C). Tw : Temperatura de Bulbo humedo del aire C<sup>o</sup>CO. Two : Temperatura de Bulbo húmedo corregida con Tsl (°C). U: Gradiente de concentración en función del radio Ec. (3.11). V.: Velocidad de Fluidización (cm/min). Vg : Volumen de poros del sólido (cm<sup>3</sup>/g). Vmf : Velocidad Mínima de Fluidización (cm/min). Vs : Velocidad Superficial del aire (cm/min). W : Peso del sólido (a). Y : Humedad del aire (Kg H\_0/Kg a. s.).

Yw : Humedad de Saturación del aire (Kg  $H_2O/Kg$  a.s.). Ywc : Humedad de Saturación del aire evaluada a Twc . (Kg  $H_2O/Kg$  a.s.).

#### LETRAS GRIEGAS.

 $\begin{array}{l} \beta_{n}: \mbox{Raices de la Ecuación (3.47).} \\ \delta: \mbox{Fracción hueca de Lecho Fijo Cadimensional).} \\ \delta: \mbox{Relación de Radios Modelo de Difusión Ec. (3.19).} \\ \delta: \mbox{Relación de Radios Modelo de Difusión Ec. (3.19).} \\ \delta: \mbox{Fracción hueca de Lecho Fluidizado (adimensional).} \\ \rho_{a}: \mbox{Densidad del aire (g/cm<sup>3</sup>).} \\ \delta: \mbox{Fracción hueca de Partícula Cadimensional).} \\ \rho_{b}: \mbox{Densidad del Lecho Estatico (g/cm<sup>3</sup>).} \\ \rho_{p}: \mbox{Densidad de Partícula Caparente) (g/cm<sup>3</sup>).} \\ \rho_{p}: \mbox{Densidad de Partícula Creal) (g/cm<sup>3</sup>).} \\ \theta: \mbox{Relación de humedad en función de la posición radial Ec. (3.21).} \\ \lambda: \mbox{Calor Latente de vaporización del agua (cal/g).} \\ \theta: \mbox{Fracción mol del componente no difusible.} \end{array}$ 

 $\mu$  : Viscosidad del aire (g/cm min).

L/D : Relación Altura del Lecho a Diámetro de Secador. dp/D : Relación Diámetro de Partícula a Diámetro de Secador. dp/L : Relación Diámetro de Partícula a altura de Lecho Fijo.

#### NUMEROS ADIMENSIONALES.





(Numero de Schmidt)

(Número Prandt1)

Sh = 
$$\frac{K_m dp}{Dv} \frac{y}{H_2 0 - AIRE}$$
 CNúmero de Sherwood

$$Nu = \frac{h dp}{Ka}$$

(Número de Nusselt)

$$Re = \frac{dp P_a Vs}{\mu}$$

(Número de Reynolds)

SUBINDICES : a.s. Aire seco.

s.s. Sólido Seco. w Saturación.

#### INDICE DE TABLAS.

- 4-I Valores de la fracción hueca en el Lecho a diferentes L/D para partículas con dp = 0.0323 cm.
- 4-II Valores de la fracción hueca en el Lecho a diferentes L/D para partículas con dp = 0.0562 cm.
- 4-III Valores de los Coeficientes de Transferencia de Masa a partir de la ecuación (4.4), para los diferentes sólidos y L/D seleccionados para partículas con dp=0.0323 y 0.0582 cm.
- 4-IV Valores de los Coeficientes de Transferencia de Calor a partir de la ecuación (4.6), para los diferentes sólidos y L/D seleccionados para partículas con dp=0.0323 y 0.0582 cm.
- 4-V Valores de Dispersión para cada corrida experimental, para los diferentes materiales y diámetros de Partícula.
- 4-VI Datos para obtener nuevas correlaciones.
- A.3 Tablas 1-30 Datos primarios para las diferentes condiciones de Operación.
- A.4 Tablas 31 y 32 Datos de Sh y Nu Experimentales y correlaciones, para los diferentes sólidos y diámetros de Partícula.

A. 6 Tablas 35-64. Datos para el cálculo del Modelo de Difúsión.
 A. 6 Tabla 85 Coeficiente de Difúsión Efectiva en Función de el No. de Corrida y Humedad inicial del sólido.

#### INDICE DE FIGURAS

FIGURA No.1 Representación del Fenómeno de Fluidización. FIGURA No.2 Representación de la Operación de Secado. FIGURA No.3 Equipo Experimental.

FIGURAS 4 A 18 Curvas Experimentales de Secado (correspondientes a las tablas 1 a 30.

FIGURA No.18 Comparación del Sh Experimental con el Sh calculado por la correlación (1.1) para partículas con dp = 0.0323 cm FIGURA No.20 Comparación del Sh Experimental con el Sh calculado por la correlación (1.1) para partículas con dp = 0.0562 cm FIGURA No.21 Comparación del Nu Experimental con el Nu calculado por la correlación (1.2) para partículas con dp = 0.0323 cm FIGURA No.22 Comparación del Nu Experimental con el Nu calculado por la correlación (1.2) para partículas con dp = 0.0323 cm FIGURA No.22 Comparación del Nu Experimental con el Nu calculado por la correlación (1.2) para partículas con dp = 0.0562 cm FIGURAS 23 A 27 Modelo de Difusión a partir de Datos Experimentales(correspondientes a las tablas 36, 46, 52, 58, y 64 del Apendice A.6).

FIGURA No.28 Comparación del Sh Experimental con el Sh calculado por las correlaciones (4.11), (4.13) y (4.15) para partículas con dp = 0.0323 cm

FIGURA No.29 Comparación del Sh Experimental con el Sh calculado por las correlaciones (4.18) y (4.18) para partículas con dp = 0.0562 cm

FIGURA No.30 Comparación del Nu Experimental con el Nu calculado por las correlaciones (4.12) y (4.14) para partículas con dp = 0.0323 cm

FIGURA No.31 Comparación del Nu Experimental con el Nu calculado por las correlaciones (4.17) y (4.19) para partículas con dp = 0.0562 cm

# INTRODUCCION

#### INTRODUCCION

De un gran número de Operaciones Unitarias que son aplicadas en la Industria Química, existen algunas que comúnmente por su importancia, sobresalen de otras. Una de estas Operaciones es la de Secado, Proceso que básicamente comprende la separación de cualquier líquido (generalmente agua), de un sólido.

A través del tiempo se han utilizado diferentes mecanismos y equipos para realizar esta Operación. Perry (21), muestra una clasificación amplia de ellos, separándolos en secadores directos e indirectos, dependiendo de la forma en que se proporciona el calor necesario para la evaporación de la humedad.

En los ultimos años, la fluidización ha tenido gran aceptación en los Procesos Industriales ya que en comparación con los Procesos tradicionales, ofrece grandes ventajas, de entre las cuales son de importancia mencionar Eficiencia y Economía.

La operación de Fluidización se describe como una técnica para dar a las partículas sólidas las propiedades de un fluído, haciendo pasar un gas o un líquido a través del lecho de partículas sólidas a un gasto suficiente como para que las partículas sólidas queden suspendidas. En estas condiciones las partículas sólidas individuales son separadas un poco una de otra y pueden ser facilmente movidas de un lado a otro, esto es sumamente favorable para la transferencia simultánea de masa y calor.

بكاليتين الأيوجية والتعلي الرفاة المحيطية فالمتقوم والمووديان والعمران المحتور والمتأو يقربني المرادي وأركار التهيين

En general el fenómeno de fluidización se puede definir en la siguiente secuencia (ver Figura 1).

 Cuando una corriente fluye únicamente a través de los espacios entre partículas de un sólido, sin moverlas, se considera que el lecho es fijo.

ii) Si las partículas se encuentran solamente suspendidas en la corriente fluída, se le denomina lecho a fluidización mínima.

iii) Al aumentar la velocidad del fluido, las partículas empezarán a moverse, consecuentemente el lecho se expanderá dando lugar a lo que se conoce como lecho fluidizado.

iv) Si la velocidad del fluido es suficientemente alta, las partículas de sólido son arrastradas y entonces se considera que el lecho está en un estado de fluidización con transporte neumático de sólidos.

En la región transitoria entre lecho fljo y lecho fluidizado, se encuentra la región de fluidización incipiente, en la cual se localiza la velocidad mínima de fluidización.

Algunas características de los secadores de lecho fluidizado (27) Son :

a) El fluido usado da un gran movimiento a los sólidos, lo cual favorece el mezclado.

b) La temperatura a través del lecho es uniforme.

c) La Transferencia de Calor es muy rápida.

 d) El sólido húmedo recibe calor directamente del gas-caliente por convección.

in Status

manager of the first of the second

فللقبي يتهيقها بالاستراب بالرئيس كالمتكب سالتها فالمحاف



e) El sólido húmedo, además recibe calor por conducción al ponerse en contacto con la pared del recipiente y con el plato distribuidor.

na se in the second second

El Estudio del comportamiento de un lecho fluidizado es bastante complicado debido a los fenómenos físicos que allí se presentan, como son la formación de burbujas, la presencia de acanalamientos, etc. Esto provocó que en las primeras publicaciones hechas por los investigadores, se mostrara cierta confusión ya que estas aparecían en forma desorganizada, además de que las correlaciones existentes para la Transferencia de masa y calor, en su gran mayoría, eran para la zona de Reynolds altos (Re>10), mientras que los estudios para la zona de Reynolds bajos eran escasos.

En los trabajos de Vizcarra (30) y Ayora (1), que son los predecesores de este trabajo, se estudió la región de Reynolds bajos y se probó, que es importante la introducción de los factores geométricos (dp/L) y (dp/D), en las correlaciones para estimar los coeficientes de transferencia de masa y calor.

El Objetivo de este trabajo es, determinar experimentalmente los coeficientes de Transferencia de Masa y Calor, en la región de Reynolds bajos y determinar si las correlaciones propuestas por Ayora (1), son válidas para diferentes tipos de sólidos. Para el período de velocidad decreciente de Secado, se analiza la validez del modelo de Difusión.

# CAPITULO I

### RECOPILACION BIBLIOGRAFICA

e y samende en stater en senten en en senten en senten forset forset forset for a senten en senten en senten s En senten e

#### CAPITULO I

#### RECOPILACION BIBLIOGRAFICA

SECADO:

El secado puede definirse como un proceso mediante el cual se remueve una sustancia volátil (comúnmente agua) de un sólido, por evaporación (28).

Usualmente la eliminación de humedad se lleva a cabo mediante una corriente de gas (comúnmente aire), que circula alrededor del sólido. La conducta que presenta el secado de sólidos, se analiza de acuerdo a las condiciones externas y a las diferentes etapas por las que atraviesa el proceso (17).

La Operación de Secado es realmente la combinación de dos mecanismos de Transferencia, el primero, al que podríamos llamar convectivo, donde la rapidez de secado es controlada por la resistencia externa, y el mecanismo difusivo, en donde el Secado es controlado por la resistencia interna, con una etapa intermedia, donde no se logra distinguir que mecanismo es el controlante, es decir, en esta etapa los dos efectos son importantes. Esta combinación es la que nos proporciona las curvas típicas de secado, Fig (2). En las curvas de Secado se observan básicamente las siguientes etapas, etapa inicial, etapa de velocidad constante de Secado y la etapa de velocidad decreciente de Secado.



La etapa inicial, es una etapa de estabilización que empieza con el sólido totalmente húmedo (saturado) y termina cuando el sólido ilega a la temperatura de saturación adiabática o temperatura de bulbo húmedo del gas, su duración es corta y por ello es poca su importancia e influencia en la Operación.

Cuando la superficie del sólido está totalmente mojada, comienza la etapa de velocidad constante de Secado, durante esta etapa el proceso que controla, es la evaporación del agua superficial. Si se graficara la velocidad de Secado contra la humedad en el sólido, podría apreciarse un tramo horizontal más o menos largo, que corresponde precisamente a este período. La evaporación superficial, que controla la velocidad de Secado en este período, es un proceso de Transferencia de Masa y Calor que ocurre en la superficie del sólido y el gas caliente. En este período las condiciones del gas que sale del secador, así como la velocidad de Transferencia de Masa y Calor, deben permanecer contantes (28).

Esta etapa termina cuando se alcanza el contenido de humedad crítica (He). En este punto, el movimiento del líquido hacia la superficie externa del sólido, no es lo suficientemente rápida para reemplazar al líquido que se esta evaporando de la superficie, así, aparecen las primeras zonas de superficie no saturadas en el sólido. El contenido de humedad crítico depende de las propiedades del sólido y de las condiciones externas que se establezcan.

La etapa en la que la superficie del sólido está solo parcialmente mojada, corresponde al período de velocidad decreciente de Secado. Durante este período el proceso que

controla la velocidad de Secado es la Difusión del agua del seno del sólido a la superficie del mismo.

La teorías que tratan de explicar como se transfiere la humedad del interior del sólido a la superficie, son la teoría de Evaporación-Condensación, la teoría de Capilaridad, D. Berger & Pei (3), Peck (19) y la teoría de Difusión, Cranck (2) y Romankov (20). Estas teorías se analizarán a detalle en el Capitulo III.

Cuando el sólido alcanza la humedad de equilibrio (H<sup>®</sup>), con la humedad del aire existente, termina la etapa de velocidad decreciente de Secado. Es ciaro que el Proceso de Secado es de por sí complejo, y lo será más a medida que la estructura porosa del sólido sea heterogénea.

Métodos de Secado :

Como se comentó anteriormente, existen una gran cantidad de métodos de Secado; cada uno va de acuerdo al material y a las condiciones de Secado, Keey (10).

En general el propósito de todo equipo de Secado es incrementar la velocidad de transferencia de masa y calor simultáneamente. En este caso partícular se analiza el Secado por medio de Lechos Fluidizados.

El Secador de Lecho Fluidizado presenta las características de los secadores por convección y por conducción.

Las principales ventajas de los Lechos Fluidizados son :

i) La rápidez de mezclado del sólido, lo que da lugar a condiciones prácticamente isotérmicas a lo largo del lecho fluido.
ii) La velocidad de transferencia de masa y calor entre el gas y las partículas es mayor que en otros métodos de contacto.
iii) La Transferencia de Calor entre dos Lechos fluidizados hace posible el transporte de grandes cantidades de calor.
iv) Facilidades en su manejo y control.

Algunas desventajas son :

i) La dificultad para la descripción del flujo de gas y sólidos.
ii) Ciertos tipos de sólidos son pulverizados y arrastrados fuera del lecho, por lo que éstos deben ser reemplazados.
ii) Se presenta erosión de los recipientes y tuberías debida a la abrasión de los sólidos.

Debido a los puntos anteriores se puede ver que es dificil y complejo el proceso de fluidización y por consiguiente la simulación de un Secador.

TRANSFERENCIA DE MASA Y CALOR ENTRE PARTICULA Y GAS EN LECHOS FLUIDIZADOS.

A continuación se revisará la información relativa al Secado de sólidos y a los procesos de Transferencia de Masa y Calor Sólido-Gas que se llevan a cabo en un Lecho Fluidizado.

Migración de la Humedad en Sólido.

A medida que el sólido poroso se seca externamente se pueden distinguir cuatro fases de movimiento de humedad. En la primera

fase, la humedad fluye como un líquido bajo un gradiente hidráulico creado por diferencias de presión debidas a la distribución de radios de los poros capilares. En esta fase inicial, los poros están llenos, pero gradualmente el aire entra en las cavidades para reemplazar la humedad perdida. En la segunda fase la humedad concentrada en la parte angosta de los poros, puede emigrar hasta la superficie a través de la cavidad (que se produce al descender el nivel). En la tercera etapa el líquido pasa de cuello a cuello del poro por sucesiva evaporación-condensación, hasta llegar a la superficie. En la cuarta etapa el líquido se evapora en la superficie externa.

Es claro que una sola teoría en partícular no podría abarcar todas estas etapas de transferencia, no obstante en la práctica se escoge una que describa el fénomeno y permita estimar los coeficientes de Difusión y Conductividad.

La migración de la humedad a través de sólidos con estructura porosa homogénea, ofrecerá menos complicaciones. En este caso la teoría de Difusión podría ser la más apropiada, dado que los gradientes de temperatura dentro del sólido húmedo son pequeños.

Predicción de Coeficientes de Transferencia (antecedentes).

En el trabajo de Ayora (1), se muestra una gran cantidad de correlaciones empíricas para la predicción de Coeficientes de Transferencia de Masa y Calor.

De un análisis del trabajo de Ayora, se pudo observar que los criterios bajo los cuales se trataba de explicar el comportamiento de los lechos fluidizados eran muy diferentes, originando con esto, la poca coincidencia entre los resultados experimentales obtenidos.

En general podemos decir que los parámetros más comunes que se habían manejado para tratar de explicar el comportamiento hidrodinámico de lecho fluidizado fueron :

a) Tamaño de partícula.

b) Fracción hueca del lecho.

c) Velocidad superficial del gas.

d) Relación L/D, dp/L, o dp/d.

La mayoría de las correlaciones existentes hasta este momento eran de la forma :

 $Sh = a(Re)^{b}$ 

para la transferencia de masa . y

Nu = c(Re)<sup>d</sup>

para la transferencia de calor.

Estas no incluyen los factores de escala dp/L y dp/D, conjuntamente, sin embargo existian también algunas correlaciones un poco más elaboradas, por ejemplo :

Walton & Levenspiel (31) en su correlación para la transferencia de calor incluye el factor geométrico radial dp/D, pero no se considera la altura del lecho fluidizado, además de trabajar con

rangos de Reynolds mayores de 10.

Ferron & Watson (4) en su correlación

$$Sh = 0.000038 \text{ Re}^{-0.5} \text{ D}^{-0.7} (L/D)^{-0.7}$$

toman en cuenta la relación L/D pero no se considera el factor de escala que incluye el diámetro de partícula dp/L o dp/D.

P.M. Heertjes (22) en su artículo de transferencia de masa y calor simultáneamente, en lechos fluidizados muestran las siguientes correlaciones :

Sh = 10.0 
$$(e_0)^3$$
 Fr<sup>0.49</sup> Re<sup>0.97</sup> (dp/D)<sup>0.7</sup> Sc<sup>0.33</sup>  
Nu = 10.0  $(e_0)^3$  Fr<sup>0.40</sup> Re<sup>0.97</sup> (dp/D)<sup>0.7</sup> Pr<sup>0.53</sup>

En estas correlaciones se incluye el factor de escala dp/D, pero no se consideran los factores L/D y dp/L, además de que trabajan a números de Reynolds altos de 10 a 100 y de 60 a 2,200.

Como se puede apreciar, la región de Reynolds bajos, comprendida entre 0.2 y 10 no ha sido estudiada lo suficiente y la introducción de los factores de escala dp/L, L/D y dp/D solo se ha estudiado a Reynolds altos.

Kato y Wen (8), (9) indicaron, después de haber observado, para el caso de lechos fijos, una dependencia de los números de Sherwood y Nusselt, con la relación dp/L. Es evidente que las correlaciones de transferencia de masa y calor obtenidas hasta la fecha tienen un valor limitado, precisamente por no incluir los efectos de los factores geométricos dp/L o L/D.

Importancia de los Factores de Escala.

Como se ha mencionado anteriormente, el tratar de explicar el comportamiento de un lecho fluidizado, no es sencillo, esto se debe principalmente a que su hidrodinámica es muy compleja.

De experiencias sobre el estudio de lechos fluidizados, es ya conocido que las burbujas son de gran importancia, si se busca la descripción de estos sistemas.

Mori & Wen (18) muestran una influencia de la relación dp/D en el crecimiento de burbujas, ya que como se sabe las burbujas se aglomeran (fenómeno de coalescencia), es decir, estas crecen cuando pasan a través del lecho. De esta manera podemos apreciar claramente la importancia de incluir los factores geométricos, ya que de esta manera se puede describir (en forma global), lo que sucede en el lecho, si se considera éste como una unidad de volumen.

Los estudios más recientes son los de Vizcarra (30), sugeridos por las investigaciones de Kato y Wen en lechos empacados. El incorpora el factor dp/L en las correlaciones y estudia la zona de Reynolds bajos, esto dio un avance significativo, sin embargo no llega a plantear con claridad los efectos de los factores dp/D y L/D, sobre los coeficientes de masa y calor. Esto debido a que en su trabajo no se utilizaron diferentes diámetros de partícula.

Posteriormente, son propuestas nuevas correlaciones en el artículo publicado por J. Ramirez, M. Vizcarra y M. Ayora (7), tomando como base principal los estudios realizados por Ayora (1).

Estas correlaciones son de nuestro partícular interés, ya que éstas fueron obtenidas para un solo sólido, dando buenos resultados.

El objetivo principal de esta tesis, es probar si estas correlaciones son válidas para otros sólidos con diferentes estructuras porosas, y si es posible adoptar estos factores geométricos como parámetros de diseño.

Las correlaciones propuestas son las siguientes :

Sh = 0.00632 Re<sup>1.15</sup> (dp/L)<sup>0.78</sup> (dp/D)<sup>-0.91</sup> Sc<sup>0.33</sup> (1.1.)

para la transferencia de masa y

Nu = 0.004948 Re<sup>1.14</sup> (dp/L)<sup>0.71</sup> (dp/D)<sup>-0.94</sup> Pr<sup>0.33</sup> (1.2)

para la transferencia de calor.

TRANSPORTE DE MASA DENTRO DEL SOLIDO.

Existe una gran dificultad, al analizar el transporte de masa dentro de un sólido pequeño, debido a su complejidad y a lo dificil que es medir el gradiente de concentración de humedad entre el centro de la partícula y la superficie de la misma.

Para tratar de describir este fenómeno se acude a las teorías de Secado. Estas teorías son las de Capilaridad (3) (19) y la teoría de Difusión (2) (11).

Durante el período de velocidad decreciente de Secado, el proceso que controla es el transporte del líquido, del seno del sólido a la superficie.

Teoría de Flujo Capilar : Esta teoría supone que el movimiento del líquido es por capilaridad y la evaporación ocurre en la superficie externa del sólido, es decir, el área externa para transferencia de masa va decreciendo a medida que el sólido se va secando y el área para la transferencia de calor permanece constante.

Teoría de Difusión : Esta teoría considera que el líquido se mueve a través del sólido como resultado de un gradiente de concentraciones. Este movimiento es por Difusión y el modelo que lo representa es :

 $\frac{\partial H}{\partial t} = Dm \left( \frac{\partial^2 H}{\partial r^2} + \frac{2}{r} \left( \frac{\partial H}{\partial r} \right) \right)$ 

Donde Dm es un Coeficiente de Difusión Efectiva.

En el trabajo de Vizcarra (30) se aplicó esta ecuación al período de velocidad constante de Secado, y observó que a medida que la relación L/D aumenta, los valores del coeficiente de Difusión disminuyen, y a medida que aumenta el flujo de aire, hay una cierta variación en los valores del Dm (Coeficiente de Difusión efectiva).

-16

Al aplicar esta ecuación al período de velocidad decreciente los resultados teóricos se alejan mucho de las curvas experimentales, debido principalmente a que no considera el efecto combinado de las resistencias internas y externas (superficiales) que se presentan en la mayoría de los casos, esto da como resultado que no se pueda simular adecuadamente el proceso completo de Secado.

La solución dada por Vizcarra es :

$$\frac{\overline{H} - H^{\bullet}}{H_{0} - H} \stackrel{6}{=} \prod_{n=1}^{\infty} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n^{2}} EXP \left(-n \prod^{2} \right) \frac{D_{m} t}{R^{2}}$$

Una consideración hecha por Vizcarra fue que la temperatura dentro del secador sería la misma que temperatura de bulbo seco del aire a la salida del secador, esto también es una fuente de error, ya que se puede comprobar que existe una diferencia entre la temperatura del Lecho y la de fuera del secador.

Esta diferencia de temperatura no es constante, es decir, varia de acuerdo al gasto y a la temperatura ambiente, que como se sabe en ocasiones puede variar hasta en 4 o 5 grados en un lapso de tres horas de trabajo. Para eliminar este tipo de error se midio la temperatura dentro del secador, lo cual nos permite hacer una corrección de las humedades del aire a la salida del secador.

### CAPITULO II

## DISENO DE LA INVESTIGACION

#### CAPITULO II

DISEÑO DE LA INVESTIGACION.

Estudios experimentales llevados a cabo anteriormente por Vizcarra (30) y Ayora (1), han mostrado que la confiabilidad de los datos obtenidos experimentalmente, es apoyada básicamente en una operación correcta del Lecho Fluidizado y en una medición precisa de las variables del proceso, tales como, gasto de aire, la determinación de humedad, tanto del gas como del sólido, y temperaturas.

El equipo que se detalla a continuación fue diseñado tomando en cuenta estos criterios.

#### DESCRIPCION GENERAL DEL APARATO.

El equipo experimental usado en este trabajo, se encuentra esquematizado en la fig. (3). Básicamente el sistema consta de un compresor centrífugo (A) que alimenta el aire a un tanque (B) con el fin de uniformizar y mantener un gasto constante. Del tanque del aire pasa a una columna empacada (C) de sílica gel con indicador de humedad, para secar el aire de entrada. Inmediatamente después, el aire pasa a un rotámetro y un medidor de orificio (E) para medir con precisión el gasto que se maneja. Por medio de una conexión de termómetros (D), de bulbo seco y bulbo húmedo, se miden las condiciones de humedad del aire de entrada.



FIG.3 EQUIPO EXPERIMENTAL

Antes de entrar al secador, el aire pasa por un baño de temperatura constante (F), el cual regula la temperatura de aire deseada. El secador (G), es una columna de vidrio, en cuya parte inferior esta colocado el plato distribuidor.

En la parte superior del secador se tiene colocado un tapón de hule con perforaciones para la salida del aire y la introducción de un termómetro, para medir la temperatura del lecho. La caida de presión a través del secador se mide mediante un manómetro diferencial con agua CH). A la salida del secador, se determina la humedad del aire (J). El aire pasa después a un ciclón CI) para recoger los finos.

A continuación se detallan algunas características de las partes más importantes del aparato experimental.

Lecho Fluidizado :Este es una columna de vidrio QVF de 5.08 cm de diámetro interno y 30.0 cm de longitud.

Plato distribuidor : Es una placa de acero con 188 perforaciones de 0.5 mm de diámetro y en arreglo cuadrado con una separación de 0.5 mm. Por debajo de esta placa se tiene colocada una malla de acero inoxidable 325 para evitar que los sólidos muy finos caigan a la base del secador. Esta placa perforada está sellada a un tramo de tubería de 5.08 cm de diámetro interno y una longitud de 3.0 cm, que cuenta con una salida lateral.

#### Sistema de Medición :

Aire: El medidor del gasto del aire al secador es un manómetro construido con un tubo de vidrio de 0.5 cm de diámetro interno y 70.0 cm de longitud en forma de U, con un capilar de 4.0 cm de longitud y 0.1 cm de diámetro interno. El medidor de orificio puede manejar gastos de 0 a 40.0 lt/min, el líquido indicador es mercurio. Temperaturas : Los termómetros usados en la medición de temperaturas de bulbo seco y húmedo, cuentan con una precisión décima de grado y cubren un rango de -1 a 101 $^{\circ}$ C.

Para hacer las lecturas correspondientes de bulbo seco y bulbo húmedo de entrada, nos auxiliamos de una válvula esmerilada de 3 pasos que manda la totalidad del gasto a los termómetros, las condiciones del aire de salida son leídas directamente por el juego de termómetros (J).

En la parte inferior del secador está colocado otro termómetro el cual mide la temperatura de entrada del aire al secador.

Humedad del Sólido : Para la determinación de humedad del sólido se muestrea por la parte superior del socador mediante una cucharilla de plastico de 40.0 cm de longitud. La determinación de humedad se lleva a cabo por diferencia de peso (base seca).

#### Muestra Humeda - Muestra Seca X 100= % Humedad (2.1) Muestra Seca

En esta operación se usa una balanza análitica con precisión de diezmilécima de gramo.

Después de secar la muestra en una estufa durante 5 horas y dejarla enfriar dentro de un desecador, se determina el peso de la muestra.

PROCEDI MI ENTO EXPERIMENTAL.

1. - Verificar el nivel de aceite de la compresora y purgarla. 2. - Poner un tapón sin orificios a la columna y abrir la válvula de purga que se encuentra a la entrada del secador. 3. - Arrancar la compresora y regular la presión hasta obtener el gasto deseado. 4. - Leer las temperaturas de bulbo seco y bulbo húmedo. 5. - Cerrar la válvula de 3 pasos del lado del sistema de termómetros. 8. - Controlar el baño de temperatura constante a una temperatura tal que se pueda alcanzar la temperatura de el aire de entrada deseada. 7. - Teniéndose la temperatura deseada se cambia el tapón sin orificios por un tapón horadado, (salida de aire y termómetro para medir la temperatura de bulbo seco del lecho). 8. - Cerrar la válvula de purga. 9. - Accionar el cronómetro. A intervalos regulares de tiempo se saca una muestra del lecho por la parte superior, se coloca en un pesafiltro previamente tarado, se pesa y se mete a la estufa. 10. - Se hacen las lecturas de bulbo seco y húmedo a la salida del secador. 11. - Se repite la operación a intervalos regulares de tiempo. 12. - Las muestras se meten al horno de 5 a 6 horas y se dejan enfriar en un desecador. Se calcula el contenido de humedad con la ec. (2.1). 13. - Se apaga todo el sistema, compresora, baño de temperatura constante y se cierran las válvulas.

Operacion de Humidificación :

 Conectar un saturador en la línea de aire que entra al secador.
 Eliminar del sistema la columna empacada con sílica gel.
 Dejar saturando el aire por un lapso de 2 horas.

4. - Hacer pasar el aire saturado a través del lecho.

5. - Sacar muestras del sólido hasta obtener la humedad deseada.

6. - Desconectar saturador.

#### CONDICIONES EXPERIMENTALES.

Durante los experimentos los diámetros de particula fueron :

dp = 0.0323 cm (carbón, poliester y polvo de ladrillo) dp = 0.0582 cm (café y resina Amberlyst)

Para partículas con dp = 0.0323 cm los gastos de aire fueron de 20.8, 23.5, 28.8 y 38.2 lt/min, a temperatura y presión ambiental lo que implica números de Reynolds de 2.885, 3.259, 3.994 y 5.298 respectivamente.

Para partículas con dp = 0.0582 cm los gastos de aire fueron de 28.8 y 38.2 lt/min, lo que implica números de Reynolds de 8.949 y 9.218 respectivamente. Las relaciones L/D usadas fueron de 3.937  $(10)^{-9}$ , 7.874  $(10)^{-4}$  y 1.161. Para partículas con dp = 0.0323 cm dp/D = 6.358  $(10)^{-9}$  y dp/L = 1.615  $(10)^{-2}$ , 8.075  $(10)^{-9}$  y 5.383  $(10)^{-9}$ . Para partículas con dp = 0.0582 cm dp/D = 1.1083  $(10)^{-2}$  y dp/L = 2.81  $(10)^{-2}$ , 1.405 $(10)^{-2}$  y 9.388  $(10)^{-9}$ .

### CAPITULO III

### TEORIA DE SECADO

d sig
# CAPITULO III

# INTRODUCCION

En forma general, por secado se entiende la eliminación de el agua contenida en un material. Sin embargo, como Operación Unitaria, el término se aplica no solo a la eliminación del agua, sino tambien a la eliminación de cualquier líquido, debe igualmente hacerse notar que el término no se aplica a todos los medios de lograr dicha eliminación, sino solo al proceso de evaporar y remover respectivamente el líquido y el vapor formado.

Como se indico en el Capitulo I el Proceso de secado consiste de distintas etapas. Una simulación completa de este proceso deberá entonces plantear un modelo para cada una de estas etapas.

Al inicio de la Operación el sólido húmedo está en una etapa de estabilización hasta alcanzar la temperatura de saturación adiabática, correspondiente a las condiciones de operación y al sistema gas-vapor con el que se trabaja.

Una vez que se alcanzado la temperatura de bulbo húmedo, se inicia el segundo período en el cual, la velocidad de secado se mantiene constante si las condiciones del gas utilizado se mantienen inalterables. En este período se evapora solamente la humedad localizada sobre la superficie del sólido estableciéndose un equilibrio entre el calor transferido al material y el calor consumido en la evaporación. Durante este período el área para la transferencia de masa y calor permanece constante (28).

26

El balance de masa para esta parte del proceso está dado por el equilibrio dinámico de transferencia de masa y calor.

•

$$\frac{dW}{dt} = K_m A_f (Y_v - Y) = \frac{h A_f}{\lambda} (CT - T_v) (C 3.1)$$

y en términos de contenido de humedad en el sólido se tiene:

$$\frac{dH}{dt} = \frac{K_m}{\rho_a} f (Y_v - Y) \rho_a = \frac{h}{\rho_a} \frac{A}{\lambda} f (T - T_v) \qquad (3.2)$$

La velocidad de secado en este período de evaporación superficial depende entonces, del coeficiente de transferencia de masa (o de calor) externo, el área de transferencia y de la diferencia de temperatura o humedad entre el gas de secado y la superficie húmeda del sólido.

Cuando la humedad de la película superficial ha sido evaporada, la velocidad de secado depende no solamente de los factores anteriormente señalados, sino también de la rapidez del movimiento de la humedad interna hacia la superficie externa del sólido. Este movimiento es quien impone el paso controlante de velocidad de secado, la cual decrece hasta hacerse nula (si se alcanza la humedad de equilíbrio del sólido).

La Naturaleza del movimiento de la humedad en la fase sólida ha sido explicada a través de varias teorías de entre las cuales las que han sido de mayor aceptación son : La teoría de Evaporación-Condensación, La teoría de Flujo Capilar y la Teoría de Difusión.

a a secondar consecutive provinciana de la consecutiva (secondar secondar secondar secondar secondar secondar s

A continuación se describiran brevemente las teorías de Evaporación-Condensación y de Flujo Capilar, así como la solución analítica de la Ecuación de Difusión en las que se consideran las resistencias interna y superficial en el período de velocidad decreciente de secado.

### TEORIA EVAPORACION-CONDENSACION

Esta teoría supone que el movimiento de la humedad se lleva a cabo en fase gaseosa dentro de los poros. Esta suposición es aceptable cuando existen gradientes de temperatura a través del sólido y cuando el calor se aplica por una de las caras del sólido a secar como es el caso de tortas.

### TEORIA DE FLUJO CAPILAR

A muchos sólidos se les puede considerar como un conjunto de tubos capilares de diferentes tamaños extendidos en todas direcciones. Durante el período de velocidad constante de secado estos capilares están llenos y toda la superficie del sólido está cubierta por una película de agua.

A medida que el secado continua la película de agua se evapora y la superficie empieza a secarse. Al aparecer la primera superficie seca (período de velocidad decreciente de secado), el agua es succionada del interior de la partícula sólida y llevada a la superficie a través de los capilares pequeños, conforme los capilares se vacian aumentará la superficie seca del sólido.

### Postulados :

i) La humedad de líquido dentro del sólido se mueve solo por capilaridad.

 ii) La evaporación toma lugar solo en la superficie del sólido.
 iii) La temperatura de la superficie es igual a la temperatura de bulbo húmedo correspondiente a la humedad crítica.

iv) Conforme avanza el secado, el área para la transferencia de masa disminuye, mientras que el área para la transferencia de calor permanece constante.

v) El proceso termina cuando el sólido alcanza la humedad de equilibrio con el medio ambiente.

Suponiendo que el área de transferencia de masa en el sólido es proporcional a la concentración de humedad superficial y/o al promedio en el mismo, Kisa Kurek, Peck & Cakalos (12), establecen la siguiente ecuación.

 $\frac{Am}{Ah} = \left(\frac{H_0}{H_c}\right)^n \qquad (3.3)$ 

Para el cálculo de n. Peck considera una loza de un solo lado y la divide en pequeños cubos de longitud unitaria, tomando uno de estos cubos y en un tiempo dado, una cierta cantidad de humedad existirá en los capilares del cubo.

Los capilares del cubo se extienden en diferentes direcciones, sin embargo, dependiendo de su orientación se vaciaran hasta cierto nivel, de tal manera que el sistema puede ser confinado a aquellos

capilares de tamaño rea (es el radio de un capilar el cual lleva justamente el líquido hasta la superficie en el sentido contrario al efecto de la gravedad), basado en esto se puede concentrar todo el líquido presente en el cubo, en otro cubo hipotético de longitud L y localizarlo en una esquina del cubo de longitud unitaria.

La relación volumen-área de estos cubos dará :

relación de volumen  $H_P/H_C = L^3$ relación de área  $A_M/A_h = L^2$ 

Eliminando L se obtiene

$$\frac{Am}{Ah} = \left(\frac{Ha}{Hc}\right)^{2/3}$$

3.4.)

que comparando con (3.3) n = 2/3

Para el caso de Materiales delgados la ecuación queda :

 $\frac{A_m}{Ah} = \left(\frac{\overline{H}}{H_c}\right)^{2/3} \qquad (3.5)$ 

ya que el contenido de humedad superficial es aproximadamente igual al contenido de humedad promedio.

Para el caso de materiales gruesos se define un factor de espesor f definido de la siguiente manera:

$$f = \frac{H_{B}}{H}$$

En el punto de humedad crítico f=1 y a medida que el secado continua decrece y se aproxima a cero. Entonces para materiales gruesos.

$$\frac{A_m}{A_h} = \frac{f^{2/3}}{\left(\frac{H}{H_c}\right)} \qquad (3.6)$$

la ecuación de balance de masa (ec. 3.2) de acuerdo a esta teoría queda de la siguiente manera (para materiales delgados):

$$-\frac{dH}{dt} = K_{m} Ah \left(\frac{H}{Hc}\right)^{2/9} (Yv - Y) \frac{\rho_{a}}{\rho_{0}}$$
(3.7)

Durante el secado el área de transferencia de calor permanece constante por lo que el balance de calor será descrito por la ecuación :

$$-\frac{dH}{dt} = \frac{h}{\lambda} \frac{Ah}{\rho_{B}} (T - Tv)$$

### TEORIA DE DIFUSION

La teoría de Difusión establece que en un medio estacionario constituido por más de un componente cuyas concentraciones varían de un punto a otro en el espacio, se presenta una transferencia de masa de los puntos de alta concentración hacia los puntos de menor concentración, e indica que el flujo de masa por unidad de área de transferencia es proporcional al gradiente de concentración.

la expresión matemática para este fénomeno es la primera ley de Fick:

N = - Dm ⊽C (3.8)

Donde :

N = Flux de masa por Difusión

- Dm = Coeficiente de Difusión Efectiva de Masa
- ♥ = Operador Nabla

C = Concentración del componente Difundiendose

La expresión (3.8) desde el punto de vista de la teoría de Difusión, es válida para un punto en el espacio.

En el proceso de Secado de un sólido, la concentración de humedad varía con el tiempo, igualmente los gradientes de concentración no se mantienen constantes, y el flujo entonces no es constante, es decir, el secado es un proceso no estacionario. Para este tipo de procesos, la expresión de la variación de la concentración con respecto al tiempo debida al fénomeno de Difusión es :

La teoría de Difusión supone que el movimiento de humedad a través del sólido es debido a las diferencias de concentración que se presentan en el interior sólido durante el secado, e identifica dichas diferencias como las fuerzas directrices para la Difusión o el potencial que produce dicha Difusión.

A continuación se presenta la solución analitica de la ecuación de Difusión en la cual se consideran las resistencias interna y superficial en el período de velocidad decreciente de Secado.

La ecuación de Difusión expresada en coordenadas esféricas y considerando solo difusión radial es :

$$\frac{\partial H}{\partial t} = \frac{D_m}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left( r^2 \frac{\partial H}{\partial r} \right) \qquad (3.10)$$

Donde Dm es el coeficiente de Difusión Efectiva.

Donde U es un gradiente de concentración en función del radio entonces:

$$\frac{U}{r} = (H - H^{*})$$
 (3.12)

de donde :  $\frac{\partial H}{\partial r} = \frac{\partial}{\partial r} \left( \frac{U}{r} \right) = \frac{1}{r} \left( \frac{\partial U}{\partial r} \right) - \frac{U}{r^2}$  (3.13)

У

 $\frac{\partial H}{\partial t} = \frac{\partial}{\partial t} \left( \frac{U}{F} \right) = \frac{1}{F} \left( \frac{\partial U}{\partial t} \right) \qquad (3.14)$ 

sustituyendo (3.13) y (3.14) en (3.10) se tiene :

$$\frac{1}{r} \frac{\partial U}{\partial t} = \frac{D_m}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left\{ r^2 \left\{ \frac{1}{r} \left( \frac{\partial U}{\partial r} \right) - \frac{U}{r^2} \right\} \right\}$$
(3.15)

simplificando

# $\frac{\partial U}{\partial t} = \frac{D_m}{r} \frac{\partial}{\partial r} \left( \begin{array}{c} r & \frac{\partial U}{\partial r} & U \end{array} \right)$

aplicando el operador diferencial

$$\frac{\partial}{\partial r} \left( r \frac{\partial U}{\partial r} - U \right) = r \frac{\partial^2 U}{\partial r^2} + \frac{\partial U}{\partial r} - \frac{\partial U}{\partial r}$$

se tiene :

$$\frac{\partial U}{\partial t} = D_m \frac{\partial^2 U}{\partial r^2} \qquad (3.16)$$

n selen di Antoni, an anterna de la color de produces de directo de la color de la constance en la de Antonia de la color de la c Antonia de la color de la c

La ecuación (3.16) es una simplificación de la ecuación de Difusión y su solución nos permitirá representar la operación de Secado.

Para resolver esta ecuación de manera práctica se efectuarán algunos camblos de variables, por lo que definiremos parámetros adimensionales que serán utiles posteriormente.

$$\tilde{H} = \frac{H}{Ho} - \frac{H^{*}}{H}$$

(3.17)

donde : H es una humedad promedio puntual Crelación de la humedad en el sólido respecto a su humedad inicial)

$$\Theta = \frac{tD_m}{R^2} \qquad (3.18)$$

donde : è es un parámetro adimensional

R es el radio de la partícula.

$$\mathcal{S} = \frac{r}{R}$$
 (3.19)

donde : & es una relación de radios con limites

de las ecuciones (3.11) y (3.17)

si definimos :

У

$$9 = \frac{0}{(Ho - H^{2})R}$$
 (3.21)

( 3.20 )

( 3.22 )

donde : 0 es la relacion de humedades en función de la posición radial . Entonces de acuerdo a (3,19) y (3,20)

de la ecuación (3.21) se obtiene :

$$\frac{\partial U}{\partial t} = (H_0 - H^{\bullet})R\left(\frac{\partial Q}{\partial t}\right) \qquad (3.23)$$

$$\frac{\partial^2 U}{\partial r^2} = (H_0 - H^{\bullet})R\left(\frac{\partial^2 Q}{\partial r^2}\right) \qquad (3.24)$$

de la ecuación (3.18) se obtiene :

$$dt = \frac{R^2}{Dm} d\theta \qquad (3.25)$$

y de la ecuación (3,19) se obtiene :

$$dr^2 = R^2 ds^2$$
 (3.25)

sustituyendo (3.25) en el segundo miembro de (3.23)

y sustituyendo (3.26) en el segundo miembro de (3.24)

$$\frac{\partial^2 U}{\partial r^2} = \frac{(H_0 - H^{\bullet})}{R} \left( \frac{\partial^2 Q}{\partial S^2} \right) \qquad (3.28)$$

sustituyendo finalmente (3.27) y (3.28) en (3.16)

$$\frac{\partial \theta}{\partial \theta} = \frac{\partial^2 \theta}{\partial \theta^2} \qquad (3.29)$$

una solución de la ecuación (3.29) será en general, una función de dos variables independientes  $\theta$  y  $\theta$ .

Resolviendo la ecuación por el método de separación de variables:

definimos  $\emptyset$  como una solución, que es el producto de la función de  $\delta$  sola, por una función exclusivamente de  $\Theta$ .

C 3.30 )

así :  $\emptyset = f(B) g(\Theta)$ 

donde : f es una función solo de & y g solo lo es de 0.

obteniendo las diferenciales

 $\frac{\partial \theta}{\partial \Theta} = f\left(\frac{\partial g}{\partial \Theta}\right) \qquad y \qquad \frac{\partial^2 Q}{\partial S^2} = g\left(\frac{\partial^2 f}{\partial S^2}\right)$ 

sustituyendo en (3.29)

$$f\left(\frac{\partial g}{\partial \Theta}\right) = g\left(\frac{\partial^2 f}{\partial S^2}\right)$$
$$\frac{1}{\sigma}\left(\frac{\partial g}{\partial \Omega}\right) = \frac{1}{\sigma}\left(\frac{\partial^2 f}{\partial S^2}\right)$$

reordenando

puesto que  $\Theta$  y & son variables independientes, el unico camino para que se satisfaga la ecuación (3.31), es que ambos miembros sean igual a una constante.

Definimos a la constante como :

$$cte = -\beta^2 \qquad (3.32)$$

( 3.31 )

( 3.34 )

se da el valor de -  $\beta^{\mathbf{z}}$  para asegurar que el valor de  $\beta$  sea siempre positivo, logrando con esto dar estabilidad a la ecuación solución, (24).

entonces :

$$\frac{1}{g} \left( \frac{dg}{d\theta} \right) = -\beta^2 \qquad (3.33)$$

cuya solución es :  $g = EXP(-\beta^2 \Theta)$ 

У



37 -

Santine in anna

cuya solución es :

$$f = C_e^{-\beta\delta} + C_e^{\beta\delta}$$

f = A sen (β6) + B cas (β6) (3.36)

sustituyendo (3.34) y (3.38) en (3.30) se tiene la solución de la ecuación (3.29).

 $\theta = \{ A \text{ sen } (\beta S) + B \text{ cro } (\beta S) \} EXP (-\beta^2 \Theta) \qquad (3.37)$ 

la determinación de las constantes A, B y  $\beta$  se obtiene a partir de las siguientes condiciones.

Condición inicial

(3.38)

recordando que  $\theta = \tilde{H} \delta$  de manera que para  $\theta = 0$  el valor de  $\tilde{H}$ es de  $\tilde{H} = 1$ .

Condiciones de frontera

A =

$$\delta = 0 \qquad \frac{\partial (\theta/\delta)}{\partial \delta} = 0 \qquad (3.39)$$
$$\delta = 1 \qquad -\frac{\partial (\theta/\delta)}{\partial \delta} = L\left(\frac{\theta}{\delta}\right) \qquad (3.40)$$

se considera que la humedad en la superficie del sólido no es la misma que la humedad en equilibrio y por lo tanto se toma en cuenta el efecto de la resistencia superficial, es decir, la condición de frontera en 6×1 (r=R) es representado por el balance de masa en la superficie del sólido.

$$-D_{m} \left(\frac{\partial H}{\partial r}\right)_{r=R} = K' (H - H') \Big|_{r=R}$$

donde si se consideran las definiciones (3.17), (3.18), (3.19), y (3.22) tendrá la notación de la ecuación (3.40).

$$asi: L = \frac{K'R}{Dm} \qquad (3.41)$$

de acuerdo con la ecuación (3.37)

$$\left(\frac{\Theta}{B}\right) = \frac{1}{B} \left\{A \text{ out } (\beta b) + B \text{ ove } (\beta b)\right\} \text{ EXP } (-\beta^2 \Theta) \quad (3.42)$$

de donde :

$$\frac{\partial (\theta / \theta)}{\partial S} = \left(\frac{1}{S} \left\{ A \beta cro(\beta \theta) - B \beta con(\beta \theta) \right\} - \frac{1}{S^2} \left\{ A con(\beta \theta) + B cro(\beta \theta) \right\} \right] EXP(-\beta^2 \theta)$$

por la condición de frontera dada en (3.39) 8 = 0

$$\frac{1}{4} \{A\beta \cos(\beta\delta) - B\beta \sin(\beta\delta)\} - \frac{1}{62} \{A \cos(\beta\delta) + B\beta \cos(\beta\delta)\} = 0$$

multiplicando por  $\delta^2$ 

8 {A/3 cro(138) - B/1 sen(138) } - { A sen(138) + B cro(138) } = 0

y si S = 0 esto implica que

la unica forma de que se cumpla la igualdad, es que la constante B sea igual con cero.

B = 0

والمحافظ والمعاصية فالمتقالية ومعاقب ومعاولين ومعاور ومعادي

C 3. 44 )

por lo que la ecuación (3.37) se reduce a :

$$\Theta = \{A \text{ sen } (\beta \Theta) \} \text{ EXP } (-\beta^* \Theta) \qquad (3.45)$$

y la ecuación (3.43) se simplifica a :

$$\frac{\partial(\partial/\partial)}{\partial \partial} = \frac{A}{\partial} \{\beta \text{ and } (\beta\partial) - \frac{1}{\partial} \text{ and } (\beta\partial) \} \text{ EXP } (-\beta^2 \theta) \quad (3.48)$$

Por la condición de frontera (3.40)

$$\delta = 1 \qquad - \frac{\partial (\theta / \delta)}{\partial \delta} = L \left( \frac{\theta}{\delta} \right)$$

se obtiene sustituyendo (3.45) y (3.46)

$$-\frac{A}{\delta}\left(\beta \cos(\beta\delta) - \frac{1}{\delta} \sin(\beta\delta)\right) = EXP(-\beta^2 \Theta) = \frac{L}{\delta}\left(A \cosh(\beta\delta) = EXP(-\beta^2 \Theta)\right)$$

Simplificando y puesto que 8 = 1 se tiene :

oen  $\beta = \beta$  ceo  $\beta = L$  oen  $\beta$ dividiendo entre oen  $\beta$  y rearreglando

$$\beta \cot \beta = 1 - L \qquad (3, 47)$$

Esta ecuación define el valor que debe tomar la constante  $\beta$ . La ecuación (3.45) es una solución partícular de  $\theta$ , y la solución general de  $\theta$  se obtiene por :

$$\theta = \sum_{n=1}^{\infty} \{A_n \text{ den } (\beta_n \theta) \} \text{ EXP } (-\beta_n^2 \theta) \qquad (3.48)$$

40

que es la combinación líneal de las soluciones del tipo dado por La equación (3.45).

De acuerdo a la condición inicial en (3.38) :

8 = R

o bien :

$$\sigma = \sum_{n=1}^{\infty} A_n \text{ oen } (\beta_n \delta) \qquad (3.49)$$

Multiplicando ambos miembros por sen ( $\beta_{n}$ 8), e integrando de 8=0 a & = 1

$$\int_{0}^{4} \mathcal{S} \operatorname{cen} (\beta_{n} \mathcal{S}) \, d\mathcal{S} = \operatorname{An} \int_{0}^{4} \operatorname{cen}^{2} (\beta_{n} \mathcal{S}) \, d\mathcal{S}$$

$$\operatorname{An} = \frac{\int_{0}^{4} \mathcal{S} \operatorname{cen} (\beta_{n} \mathcal{S}) \, d\mathcal{S}}{\int_{0}^{3} \operatorname{cen}^{2} (\beta_{n} \mathcal{S}) \, d\mathcal{S}} \qquad (3.50)$$

Resolviendo la integral del numerador por la fórmula de integración (5) 

-

$$\int u^{m} \operatorname{sen} (\operatorname{au}) \, \mathrm{du} = \frac{u^{m-2}}{a} (m \operatorname{sen} (\operatorname{au}) - \operatorname{au} \operatorname{cos} (\operatorname{au}) -$$

$$-\frac{m(m-1)}{a^2}\int u^{m-2} du du$$

$$-\frac{m}{n} \sum_{n=1}^{\infty} \sum_{j=1}^{n} \int u^{m-2} \cos (au) du$$
sustituyendo
$$\int_{0}^{1} S \cos (\beta_{n} S) dS = \frac{1}{\beta_{n}^{2}} \{ \cos (\beta_{n} S) - \beta_{n} S \cos (\beta_{n} S) \} \Big|_{0}^{1}$$
41

41

 $\int_{0}^{1} S \operatorname{sen}(\beta_{n} S) dS = \frac{\operatorname{sen}(\beta_{n})}{\beta_{n}^{2}} - \frac{1}{\beta_{n}} \operatorname{ces}(\beta_{n})$ C 3.51 )

y resolviendo la integral del denominador, introduciendo la constante  $\beta_n$  en la diferencial.

$$\int_{0}^{1} \operatorname{cen}^{2} (\beta_{n} \delta) \, \mathrm{d} \delta = \frac{1}{\beta_{n}} \int_{0}^{1} \operatorname{cen}^{2} (\beta_{n} \delta) \, \mathrm{d} (\beta_{n} \delta)$$

haciendo un cambio de variable ; si u =  $\beta_{p} \delta^{-1}$ 

$$\int_{0}^{1} \operatorname{den}^{2} \left(\beta_{n} \mathbf{6}\right) \, \mathrm{d}\mathbf{6} = \frac{1}{\beta} \int_{0}^{1} \operatorname{den}^{2} \mathrm{u} \, \mathrm{d}\mathbf{u}$$

y por la fórmula de integración (5)

$$\int \operatorname{den}^2 \mathbf{u} \, \mathrm{d} \mathbf{u} = \frac{1}{2} \mathbf{u} - \frac{1}{2} \operatorname{den} \mathbf{u} \operatorname{ceo} \mathbf{u}$$

sustituyendo se tiene :

$$\int_{0}^{1} \operatorname{cen}^{2}(\beta_{n}, \beta) \, d\beta = \frac{1}{\beta_{n}} \left( \frac{\beta_{n}}{2} - \frac{1}{2} \operatorname{cen}^{2}(\beta_{n}, \beta) \operatorname{croc}(\beta_{n}, \beta) \right) \Big|_{0}^{1}$$

$$\int_{0}^{1} \operatorname{cen}^{2}(\beta_{n}, \beta) \, d\beta = \frac{1}{2\beta_{n}} \left( \beta_{n} - \operatorname{cen}(\beta_{n}) \operatorname{croc}(\beta_{n}) \right) \quad (3.52)$$

sustituyendo (3.51) y (3.52) en (3.50)

$$A_{n} = \frac{\left[\frac{\partial en(\beta_{n})}{\beta_{n}^{2}\beta_{n}} - \frac{e\sigma(\beta_{n})}{\beta_{n}}\right]}{\frac{1}{2\beta_{n}}\left[\beta_{n} - oen(\beta_{n}) e\sigma(\beta_{n})\right]}$$

$$A_{n} = \frac{\frac{1}{\beta_{n}^{2}} \left( \text{sen}(\beta_{n}) - \beta_{n} \text{coo}(\beta_{n}) \right)}{\frac{1}{2\beta_{n}} \left(\beta_{n} - \text{sen}(\beta_{n}) - \text{coo}(\beta_{n})\right)}$$

Multiplicando numerador y denominador por  $oen(\beta_n)$ 

$$An = \frac{\frac{\partial en(\beta_n)}{\beta_n^2} \left(1 - \beta_n col(\beta_n)\right)}{\frac{1}{2\beta_n} \left(\beta_n - oen(\beta_n) coo(\beta_n)\right)}$$

C 3.53 )

simplificando de acuerdo con (3.47)

$$A_n = \frac{2 L \operatorname{oen}(\beta_n)}{\beta_n \{\beta_n - \operatorname{oen}(\beta_n) \subset \operatorname{oeo}(\beta_n)\}}$$

Multiplicando ambos miembros por  $oen(\beta_n)$ 

$$\frac{1}{\beta_n}(L-1)\operatorname{sen}^2(\beta_n) = -\operatorname{sen}(\beta_n) \operatorname{cos}(\beta_n)$$

que sustituyendo en (3.53) conduce a :

An = 
$$\frac{2 \text{ L oen(}\beta \text{ )}}{\beta_n \left(\beta_n + \frac{1}{\beta_n} \text{ (L-1)oen}^2 \beta_n\right)}$$

An = 
$$\frac{2 L \operatorname{oenc}(\beta)}{\beta_n \left(\frac{\operatorname{oenc}(\beta)}{\beta_n}\right) \left(\frac{\beta_n}{\operatorname{oenc}^2 \overline{\beta_n}} + (L-1)\right)}$$

$$= \frac{1}{\operatorname{sen}(\beta_n) \left(\frac{\beta_n}{\operatorname{sen}^2(\beta_n)} + (L-1)\right)}$$

$$\sum_{\alpha=1}^{n} \frac{1}{\alpha e \alpha^2} \left( \frac{\beta_n}{\beta_n} \right) = \cos^2(\beta_n) \quad y \quad \cos^2(\beta_n) = 1 + \cos^2(\beta_n)$$

entonces

An = 
$$\frac{2 L}{\operatorname{sen}(\beta_n) \left(\beta_n^2 \left[1 + \operatorname{col}^2(\beta_n)\right] + (L-1)\right)}$$

$$An \approx \frac{2 L}{\operatorname{oen}(\beta_n) \left(\beta_n^2 + \left(\beta_n \operatorname{cer}(\beta_n)\right)^2 + (L-1)\right)}$$

sustituyendo de (3.47)

An

$$(\beta_{n} \cos(\beta_{n}))^{2} = (1-L)^{2} = 1 - 2L + L^{2}$$
  
y rearreglando

y rearreglando

$$A_{n} = \frac{2 L}{\partial en(\beta_{n})[\beta_{n}^{2} + L(L-1)]}$$
 (3.54)

que sustituyendo en (3.48) se obtiene :

$$\theta = \sum_{n=1}^{\infty} \frac{2 L}{\sigma en(\beta_n)} \frac{EXP(-\beta^2 \Theta) \sigma en(\beta_n \Theta)}{FL(L-1)}$$
(3.55)

Donde las  $\beta_n$  's son las raices de la ecuación (3.47)

Esta expresión permite conocer los diferentes valores de 0 en la dirección radial mediante la variable  $0 \approx r r/R$ , así como los

diferentes valores de Ø en función del tiempo mediante la variable  $\Theta = D_m t / R^2$ . Sin embargo, esta expresión de Ø proporciona valores de humedad puntual y no es útil en la práctica, donde se requiere conocer, más que la distribución. el contenido total de humedad en el sólido, por lo que es más útil obtener la expresión del valor medio de H dado para una partícula esférica por :

$$\langle \vec{H} \rangle = \frac{\int_{0}^{R} 4 \prod r^{2} \vec{H} dr}{\int_{0}^{R} 4 \prod r^{2} dr}$$

obien

$$\langle \hat{H} \rangle = \frac{\int_{0}^{1} 4 \prod \delta^{2} \tilde{H} d\delta}{\frac{4}{3} \prod}$$

Si se considera la ecuación (3.22), entonces :

C 3,58 )

Sustituyendo (3.55) en (3.57) 

$$\langle \widetilde{H} \rangle = 3 \int_{-\infty}^{\infty} \left[ \sum_{n=1}^{\infty} \frac{2 \left[ \sum_{\alpha \in G(\beta_n)}^{\infty} \left[ \frac{-\beta_n^2}{\beta_n^2} + \frac{1}{L(L-1)^2} \right] \right]}{\alpha_n^2} d\delta$$
 (3.58)

Como  $\beta_n$  es constante y además e y L no dependen de S

$$\langle H \rangle = \sum_{n=1}^{\infty} \frac{6 \ L \ EXPC_{n}^{2}(\beta_{n}^{2} \oplus \beta_{n})}{cen(\beta_{n})[\beta_{n}^{2}(\beta_{n}^{2} \oplus \beta_{n})]} \int_{0}^{1} 6 \ cen(\beta_{n} \otimes) \ ds$$

es decir solo conduce a resolver :

cuya solución esta dada en la ecuación (3.51) n album da ang pagan sa ang nagbum da ang pagan sa ang nagbum da ang pagan sa ang nagbum da ang pagan da ang pagan sa ang

$$\int_{0}^{1} \delta \operatorname{cent}(\beta_{n}, \delta) \, d\delta = \frac{\operatorname{sen}(\beta_{n})}{\beta_{n}^{2}} - \frac{\operatorname{coo}(\beta_{n})}{\beta_{n}^{2}}$$

$$= \frac{\operatorname{sen}(\beta_{n})}{\beta_{n}^{2}} - (1 - \beta_{n} \operatorname{cot}(\beta_{n}))$$

$$= \frac{\operatorname{sen}(\beta_{n})}{\beta_{n}^{2}} - L \quad (3.59)$$
and o en (3.58)
$$\langle \tilde{H} \rangle = \sum_{n=1}^{\infty} \frac{\beta_{n}^{2} \frac{L^{2} \text{EXP}(-\beta_{n}^{2} \Theta)}{\beta_{n}^{2} + L(L-1)} \quad (3.60)$$

sustituyendo en (3.58)

$$\langle \hat{H} \rangle = \sum_{n=1}^{\infty} \frac{6}{\beta^2} \frac{L^2 E X P (-\beta^2 \Theta)}{[\beta^2_n + L (L-1)]}$$
 (3.60)

Finalmente (  

$$\left( \widetilde{H}_{m} \right) = \frac{H - H^{*}_{m}}{Ho - H^{*}} = \sum_{n=1}^{\infty} \left[ \frac{6}{\beta_{n}^{2}} \frac{L^{2} E X P (-\beta_{n}^{2} D m t / R^{2})}{\beta_{n}^{2} (\beta_{n}^{2} + L C L - 1)} \right]$$
(C.3, 61.)

46

ye. De waarde een ste en halle gewaa astrok een waarde waarde al gebruike gebruike gebruike kaal gebruike waard

da Antonio Asi llegamos a la ecuación final que queda en función de los dos parámetros Dm y K' recordando que :

$$L = \frac{K'}{Dm} R$$

El método de solución de esta ecuación se efectuó por medio de un paquete de Optimización HYPER-GINO PC y se describe en el apéndice A.7.

Conviene tener presente las consideraciones hechas aquí para obtener (3.61).

i) La ecuación de Difusión (3.9) es el punto de partida, esta ecuación considera a Dm (Coeficiente de Difusión Efectiva o de Difusividad) constante.

11) La Difusión es unicamente en la dirección radial Cecuación 3.10).

iii) Al inicio de la Operación de Secado, la humedad es uniforme en el sólido (ecuación 3.38).

iv) En el centro de la partícula, la humedad es máxima durante el secado (ecuación 3.39).

v) El flujo por unidad de área en la superficie de la partícula, es proporcional a la diferencia de la humedad en la superficie del sólido y la humedad de equilibrio (ecuación 3.40).

# CAPITULO IV

# PRESENTACION DE RESULTADOS

# CAPITULO IV

## PRESENTACION, ANALISIS Y DISCUSION DE RESULTADOS

### PRESENTACION DE RESULTADOS

Como se ha mencionado en los capitulos anteriores, el objetivo del presente trabajo es la Determinación Experimental de los Coeficientes de Transferencia de Masa y Calor y probar con los resultados obtenidos la validez de las correlaciones propuestas por Ayora (1), así como la Determinación Experimental del Coeficiente de Difusión durante el Proceso de Secado de Sólidos en un Lecho Fluidizado Sólido-Gas. A continuación se dan los rangos de las variables de Operación que se manejaron.

Para partículas con dp=0.0323 cm los Gastos de aire fueron de 20.8, 23.5, 23.8 y 38.2 lt/min lo que implica números de Reynolds de 2.885, 3.259 y 5.298 respectivamente.

Para partículas con dp=0.0562 cm los Gastos de aire fueron de 28.8 y 38.2 lt/min, lo que implica números de Reynolds de 6.994 y 9.218 respectivamente.

Las relaciones L/D usadas fueron de  $3.937(10)^{-4}$ ,  $7.874(10)^{-4}$  y 1.181.

De un Análisis de las corridas experimentales se observan variaciones de las condiciones experimentales :

Para partículas con dp = 0.0323 cm :

Porciento de humedad relativa = 2,7-13.42 Kg H\_O/Kg ....

49

 $Y = 0.0021 - 0.0073 \text{ Kg } H_20/\text{Kg } a.s.$ Ta = 17.1-32.2 °C Te = 17.0-24.5 °C

Para partículas con dp = 0.0562 cm : % H = 14.65-150.1 Kg H<sub>2</sub>0/Kg a. a. Y = 0.0023-0.0058 Kg H<sub>2</sub>0/Kg a. a. Ta = 22.0-32.4 °C Te = 19.0-24.0 °C

Para calcular la fracción hueca del Lecho se emplearon las siguientes ecuaciones Kunii & Levespiel (13).

$$S = 1 - \frac{\rho_b}{\rho_p}$$
 (4.1)  
 $S_t = 1 - \frac{L}{L_t} (1 - S)$  (4.2)

Con la altura de Lecho Estático, la altura de Lecho Fluidizado y las ecuaciones (4.1) y (4.2), se pueden obtener los datos de fracción hueca en el Lecho que se presentan en las tablas 4-I y 4-II.

Debido a la dificultad de lectura de la altura  $L_{f}$  Cya que una vez que el Lecho está fluidizado realmente es dificil hacer una lectura con precisión), se opta por hacer una lectura promedio con un escalimetro.

TABLA 4-I Valores de la fracción hueca en el Lecho a diferentes L∕D para partículas con dp = 0.0323 cm.

L = 2.0 cm

L/D = 3.937(10)

MATERIAL	Re	L (cm)	8	8,
CARBON	2.885	2.5	0.4326	0.5461
CARBON	3. 994	2.9	0.4326	0, 6087
POLIESTER	3.994	3.7	0. 5351	0.7487
POLIESTER	5.298	4.8	0.5351	0.8063
LADRILLO	3.994	2.6	0.4091	0.5455
LADRILLO	5.298	3.8	0.4091	0.6890

 $L = 4.0 \, cm$ 

L/D = 7.874(10)-4

MATERIAL	Re	L(cm)	8	8,	
CARBON	3.259	5.7	0.4326	0.6018	
CARBON	5.298	7.2	0.4326	0.6848	
POLIESTER	3.994	7.2	0. 5351	0.7417	
POLIESTER	5, 298	8.9	0. 5351	0.7911	
LADRILLO	3, 994	6.2	0.4091	0.6188	
LADRILLO	5,298	7.5	0. 4091	0.6849	

L = 6.0 cm

L/D = 1.181

MATERIAL	Re	L(cm)	8	<u> </u>
CARBON	2.885	7.8	0.4326	0.5521
CARBON	5.298	11.7	0.4326	0.7090
POLIESTER	3.994	7.8	0.5351	0. <b>6</b> 330
POLIESTER	5. 298	9.4	0.5351	0.7033
LADRILLO	3.994	8.3	0. 4091	0.5728
LADRILLO	5.298	11.1	0.4091	0.6806

TABLA 4-II Valores de la fracción hueca en el Lecho a diferentes L/D para partículas con dp = 0.0562 cm

L/D = 3.937(10)<sup>-1</sup>

MATERI AL	R <del>e</del> L.C.c.m.		8	<u> </u>	
CAFE	6.949	2.5	0. 4381	0.5489	
CAFE	9.218	3.1	0.4361	0.6362	
RESINA	6.949	2.8	0.5269	0.6621	
RESINA	9.218	э. о	0.5269	0.6846	

L = 4.0 c

L/D = 7.874(10)-4

MATERI AL	Re	LCcmJ	8	8,	
CAFE	6.949	4.9	0.4361	053979	
CAFE	9.218	5.5	0.4361	0.5899	
RESINA	6.949	5.4	0.5269	0.6496	
RESINA	9.218	6.4	0.5269	0.7043	

 $L = 6.0 \, cm$ 

.∕D = 1.181

 MATERIAL	Re	LComD	8	8,	
CAFE	6. 949	8.2	0.4361	0.5874	
CAFE	9.218	8. <del>8</del>	0.4361	0.6155	
RESINA	6.949	7.9	0.5269	0. 6407	
RESINA	9.218	8.4	0.5269	0.6621	

Los datos que se obtienen directamente del equipo a intervalos regulares de tiempo durante una corrida experimental son Ta, Te, a la entrada, Ts, Tw, y Tsl a la salida, éstas temperaturas se obtienen directamente de los termómetros colocados en el equipo que aparece en la figura No. 3 (pag. 20). El valor de la humedad del aire se obtuvo a partir de las temperaturas Ts y Tw y con una carta psicrómetrica (P = 586 mm Hg).

El porciento de humedad del sólido se obtiene a partir de la ecuación (2.1) del Capitulo II. Todos estos datos se identifican como datos primarios, ya que a partir de ellos se desarrollaron los cálculos para llegar a establecer los valores de los Coeficientes de Transferencia de Masa y Calor, durante el período de velocidad constante.

Los intervalos de tiempo para las mediciones en cada corrida, variaron de acuerdo al sólido y a la relación L/D, esto se debe a que el sólido se seca mucho más rápido a alturas de Lecho pequeñas, por esto la variación del contenido de humedad crítica en el sólido disminuye conforme aumenta la relación L/D, consecuentemente el tiempo necesario para alcanzar el contenido de humedad de equilibrio en el sólido aumenta.

En las figuras 4 a 18 se graficaron los datos de humedad (H) contra tiempo (t), para los diferentes L/D, diámetro de Particula y gastos que se manejaron.






























En la mayoría de las figuras se observa lo que ya se ha mencionado de las diferentes etapas de Secado : En el período de velocidad constante de secado, se presenta una relación lineal entre H y t, y al aumentar el flujo de aire la duración de este período disminuye, por lo que la pendiente aumenta.

En la etapa de velocidad decreciente la pendiente disminuye y al alcanzarse la humedad de equilibrio se tiene la forma de una línea de pendiente cero.

También de las graficas se puede observar claramente el punto de humedad crítica, que es el punto donde cambia la curva del período de velocidad constante al período de velocidad decreciente de secado. Como puede verse, éste punto de humedad crítica aumenta al disminuir el flujo de aire.

La humedad crítica es tambien función de la temperatura del aire de entrada, a mayor temperatura la humedad crítica disminuye y se establece más rápido la humedad de equilibrio.

CALCULO DE LOS COEFICIENTES DE TRANSFERENCIA DE MASA Y CALOR

Como se indicó en el capítulo I, los Coeficientes de Transferencia de Masa y Calor, se obtienen de las ecuaciones de balance de Masa y Calor, utilizando para ello los datos de las tablas 1 a 30 del apéndice A.3.

C 4.4 )

( 4.5 )

Balance de Masa :

$$-\frac{\rho_a}{dt}\left(\frac{dH}{dt}\right) = Km A_f (Ywc - Y) \frac{\rho_a}{ML}$$

despejando Km se tiene :

$$K_{m} = \frac{-\rho_{m} \left(\frac{dH}{dt}\right)}{A_{f} \rho_{a} (Ywc - Y)_{ML}}$$

Balance de Calor :

$$- \frac{\rho_{a}}{dt} \left( \frac{dH}{dt} \right) = \frac{h}{\lambda} - (Ts - Twc)_{ML}$$

Despejando h se tiene :

$$h = \frac{-\rho_{e} \left(\frac{dH}{dt}\right) \lambda}{A_{f} CTs - Twc} \qquad (4.8)$$

El área de Transferencia de Masa y Calor se obtuvo mediante la relacion propuesta por Heertjes (8).

$$a = \frac{6 \text{ W}}{\rho_{\text{d}} dp L_{\text{f}}} \qquad (4.7)$$

Donde : a = Superficie de Transferencia por unidad de Longitud de Lecho Fluidizado  $m^2/m$ .

Multiplicando el área a por el inverso del área transversal del secador, se obtiene el área de Transferencia por unidad de volumen de Lecho Fluidizado.  $m^2/m^3$ .

$$A_{f} = \frac{a}{A_{i}} \qquad (4.8)$$

Con los datos de Ts, Tw y una carta psicrómetrica se obtien Ys (humedad del aire a la salida), con este valor y el de Tsl se obtienen los valores de Twc y Ywc que son las condiciones de saturación dentro del secador (del sólido).

Se utilizan los valores de Two y Ywo, que son los valores de la temperatura y humedad de saturación corregidos con la temperatura de bulbo seco dentro del lecho Tsi. La corrección se hace debido a que se pudo probar experimentalmente que existe una diferencia entre la temperatura del Lecho con la de fuera del secador, esta variación no es constante ya que depende del gasto, y de la temperatura ambiente, que como se pudo observar puede variar de 4 a 5 grados en una corrida experimental.

En las ecuaciones (4.3) a (4.6) se observa un subíndice ML en los gradientes de temperatura y humedad del aire, esto se debe a que se ha considerado al secador como un recipiente con flujo en pistón, por lo que se utiliza las diferencias medias logarítmicas:

$$\Delta T_{ML} = \frac{CISI - IWCJ - CT}{LN \left(\frac{TWC - TS}{TWC - TS}\right)} \qquad (4.9)$$

$$\Delta Y_{ML} = \frac{(YWC - YS) - (YWC - YS)}{LN \left(\frac{YWC - YS}{YWC - YS}\right)} \qquad (4.10)$$

A partir de las ecuaciones (4.4) y (4.8) se han obtenido los Coeficientes de Transferencia de Masa y Calor que se presentan en las tablas 4-III y 4-IV. TABLA 4-III-A.Valores de los Coeficientes de Transferencia de Masa a partir de la Ecuación (4.4) para los diferentes sólidos, y L/D selecionados, para partículas con dp = 0.0323 cm.

MATERIAL	Re	L/D=0.3937	L/D=0.7874	L/D=1.181
CARBON	2.885	25.475		7.601
CARBON	3.259		17.368	
CARBON	3.994	31.595		
POLIESTER	3.994	23.001	25. 371	12.337
LADRILLO	3.994	57.780	41.065	31.872
CARBON	5.298		29.059	19.114
POLIESTER	5.298	60.915	24.999	18.885
LADRILLO	5.298	93.290	57.611	56.973

K\_ (m∕hr)

TABLA 4-III-B.Valores de los Coeficientes de Transferencia de Masa a partir de la Ecuación (4.4) para los diferentes sólidos, y L/D selecionados, para partículas con dp = 0.0582 cm.

K_ (m/hr	2
----------	---

MATERIAL	Re	L/D=0.3937	L/D=0.7874	L/D=1.181
CAFE	6.949	28.288	18.735	15.041
RESINA	6.949	115.921	59.734	37.250
CAFE	9, 218	42.946	29.249	22.316
RESINA	9.219	106.452	81.391	57.321

n ya kuyana ang

TABLA 4-IV-A.Valores de los Coeficientes de Transferencia de Calor a partir de la Ecuación (4.6) para los diferentes sólidos, y L/D selecionados, para partículas con dp = 0.0323 cm.

MATERIAL	Pe	1.40=0.3937	1 20=0 7974	LZD=1 181
INT DRAME		D-0-0.0001	D D 0, 1014	
CARBON	2.685	13.554		3.238
CARBON	3, 259		5. 303	
CARBON	3.994	9.499		
POLIESTER	3.994	7.600	12.235	6.251
LADRILLO	3.994	9,155	10.534	6. 326
CARBON	5.298		7.942	5.432
POLIESTER	5.298	14,275	6.992	8.290
LADRILLO	5.298	37. 341	25.692	10.182

h (Kcal/hr m<sup>2</sup>°C)

TABLA 4-IV-B. Valores de los Coeficientes de Transferencia de Calor a partir de la Ecuación (4.6) para los diferentes sólidos, y L/Dselecionados, para partículas con dp = 0.0562 cm.

## h (Kcal/hr m<sup>2</sup> °C)

MATERIAL	Re	L/D=0, 3937	L/D=0.7874	L/D=1.181
CAFE	6.949	10.024	6. 037	3.503
RESINA	6,949	57.775	12.319	24.493
CAFE	9.218	10.092	8.477	5.445
RESINA	9.219	22.474	19.729	14.305

.

En las tablas III y IV puede observarse como aumentan los Coeficientes de Transferencia de Masa y calor conforme aumenta el flujo de aire (Reynolds) y disminuye con la relación L/D.

El cálculo de los Coeficientes de Transferencia de Masa y Calor para una corrida típica experimental se encuentra detallada en el apendice A.S.

COMPARACION DE LOS NUMEROS DE SHERWOOD Y NUSSELT EXPERIMENTALES, CON LOS CALCULADOS A PARTIR DE LAS CORRELACIONES PROPUESTAS POR AYORA.

Con los valores de los factores geométricos usados experimentalmente y con la correlaciones propuestas por Ayora (1), se calcularon los valores estimados de los números adimensionales Sh y Nu.

Los resultados de las dispersiones, con respecto a los valores experimentales son reportados en las tabla 4-V-A,B y las figuras 19 a 22.

75

ang panjang sa panjang sa panja

TABLA 4-V-A Valores de Dispersión para cada corrida experimental, para los diferentes materiales y diámetro de particula dp = 0.0323 cm.

MATERIAL	Re	(Shc/She)	(Nuc/Nue)			
CARBON	2.885	0.9993	0.4598			
CARBON	3,994	1.1716	0.9512			
POLIESTER	3.994	1.6089	1.1888			
POLIESTER	5.298	0.8408	0.8734			
LADRI LLO	3.994	0.6405	0.9869			
LADRILLO	5.298	0.5490	0.3338			

L = 4.0 cm

MATERIAL	Re	(Shc/She)	(Nuc/Nue)
CARBON	3.259	1.0170	0.8261
CARBON	5,298	1.0411	0.9597
POLIESTER	3.994	0.8795	0.4514
POLI ESTER	5.298	1.2352	1.1011
LADRILLO	3.994	0.5433	0.5243
LADRILLO	5.298	0.5360	0.2968

#### L = 6.0 cm

MATERIAL	Re	(Shc/She)	CNuc/Nue)
CARBON	2.885	1.5019	0.8827
CARBON	5.298	1.2018	1.0521
POLIESTER	3.994	1.3452	0.6625
POLIESTER	5.298	1.2161	0.6894
LADRILLO	3.994	0.5239	0.4973
LADRI LLO	5.298	0.4031	0.5613

TABLA 4-V-B Valores de Dispersión para cada corrida experimental, para los diferentes materiales y diámetro de particula dp = 0.0562cm.

(Nuc/Nue)

77

. . . .

L = 2.0  cm					
MATERIAL	Re	(Shc/She)	(Nuc/Nue)		
CAFE	6.949	1.2868	0.8576		
CAFE	9.218	1.1729	1.1754		
RESINA	6.949	0. 31 40	0.1487		
RESINA	9.218	0.4732	0.5278		

		-		0	<b>C</b> 11	•	
F	e		-7	Sh	ĩc/	Śh	ē
	-		_	_	_	_	_

MATERIAL

CAFE	6.949	1.1714	0.8705
CAFE	9.218	1.0383	0.8554
RESINA	6.949	0.3874	0.4268
RESINA	9, 218	0.3739	0.3675

L	* (	5.0	0 0	cm
---	-----	-----	-----	----

MATERIAL	Re	(Shc/She)	(Nuc/Nue)
CAFE	6.949	1.0853	1.1248
CAFE	9.218	1.0123	0, 9985
RESINA	6, 949	0.4382	0.1609
RESINA	9.218	0.3941	0. 3801



# ESTA TESIS NO DEBE Salir de la biblioteca







DETERMINACION DEL MODELO DE DIFUSION.

Determinación del Coeficiente de Difusión :La determinación del Coeficiente de Difusión Efectiva (Dm), se llevo a cabo aplicando la teoría de Difusión, la cual supone que el líquido se mueve a través del sólido debido a la diferencia de concentraciones.

Como se analizo anteriormente la solución obtenida es :

 $\langle \hat{H}_{m} \rangle = \frac{H - H^{*}}{H_{0} - H^{*}} = \sum_{n=1}^{\infty} \left[ \frac{8}{\beta_{n}^{2}} \frac{L^{2} E \Sigma P (-\beta_{n}^{2} D_{m} L / R^{2})}{(\beta_{n}^{2} + L(L-1))} \right]$ 

Este Modelo está en función de 2 parámetros  $D_m$  y K', ya que : L =  $\frac{K}{D_m}$  R. La evaluación de los parámetros fue realizada por un paquete de Optimización para IBM-PC (HYPER-GINO: PC) y se detalla en el apéndice A.7.

En las figuras 23 a 27 se puede observar que el Modelo ajusta satisfactoriamente los datos experimentales. En el apéndice A.6 se presentan los resultados para cada corrida experimental.



Lm = 5.1(10) cm/min K' = 5.502(10)<sup>-4</sup> cm/min  $\beta = 0.710556$ 



 $Dm = 5.1(10)^{-9} \text{ cm}^{2}/\text{min}$ K' = 5.772(10)<sup>-4</sup> cm/min  $\beta = 0.727129$ 



Dm =  $5.1(10)^{-5}$  cm<sup>2</sup>/mln K' =  $4.102(10)^{-4}$  cm/mln  $\beta$  = 0.816245





 $D_m = 5.1(10)^{-5} cm^2/min$ K' = 2.358(10)<sup>-4</sup> cm/min  $\beta$  = 0.616245

ANALISIS Y DISCUSION DE RESULTADOS.

Haciendo un analisis de las figuras 19 a 22, observamos que las correlaciones propuestas por Ayora (1), arrojan resultados que consideramos :

Buenos para los materiales : Carbón , Poliester y Café.
 Regulares para los materiales : Ladrillo y Resina.

Particularmente podría decirse que las correlaciones no ajustan la totalidad de los resultados experimentales, ya que en algunos casos se llega a tener dispersiones del orden de hasta el 80%, sin embargo, si se toma en cuenta que antes de proponer estas correlaciones se tenian dispersiones hasta del 200% creemos que éstas correlaciones son validas como una buena aproximación, para la predicción de Coeficientes de Transferencia de Masa y Calor,

Por otra parte de las graficas se observa , que para cada sólido en partícular, las dispersiones son homogéneas y se conservan en intervalos de error claramente definidos. Esto nos hizo suponer que los datos podían ser modelados en otro sistema de linealidad, es decir, se podrían plantear nuevas correlaciones para cada sólido y compararlos con los datos experimentales.

Por medio de un programa de Regresión Lineal Multiple, corrrelacionamos los datos para cada sólido, y los resultados obtenidos modelan en la mayoría de los casos, perfectamente los resultados experimentales.

Las correlaciones obtenidas son las siguientes :

MATERIAL : CARBON dp = 0.0323 cmSh = 0.00074 Re<sup>0.918</sup> (dp/L)<sup>0.49</sup> (dp/D)<sup>-1.799</sup> Sc<sup>0.38</sup> C 4.11 ) Nu = 0.001231 Re<sup>0.842</sup> (dp/L)<sup>0.782</sup> (dp/D)<sup>-1.327</sup> Pr<sup>0.88</sup> C 4.12 )

MATERIAL : POLIESTER dp = 0.0323 cmSh = 0.001857 Re<sup>0.70d</sup> (dp/L)<sup>4.17</sup> (dp/D)<sup>-1.094</sup> Sc<sup>0.88</sup> ( 4.13 ) Nu = 0.60413 Re<sup>0.889</sup> (dp/L)<sup>0.287</sup> (dp/D)<sup>0.2678</sup> Pr<sup>0.85</sup> ( 4.14 )

MATERIAL : LADRILLO dp = 0.0323 cm

Sh = 0.001857 Re<sup>0.7005</sup> (dp/L)<sup>1.17</sup> (dp/D)<sup>-1.694</sup> Sc<sup>0,38</sup> ( 4.15 )

Los datos para la correlación del Nusselt no presentaron ninguna relación lineal.

MATERIAL : CAFE dp = 0.562 cm

Sh = 0.2047 Re<sup>1.483</sup> (dp/L)<sup>0.584</sup> (dp/D)<sup>-0.8342</sup> Sc<sup>0.83</sup> (-4.18)

Nu = 0.02211 Re<sup>0.  $\rho_{28}$ </sup> (dp/L)<sup>0.791</sup> (dp/D)<sup>-0.781</sup> Pr<sup>0.98</sup> (4.17)

MATERIAL : RESINA dp = 0.0562 cm

Sh = 0.1377 Re<sup>0,773</sup> (dp/L)<sup>0,785</sup> (dp/D)<sup>-0.599</sup> Sc<sup>0.33</sup> (4.18) Nu = 7.695 Re<sup>-1.174</sup> (dp/L)<sup>0,656</sup> (dp/D)<sup>-0.593</sup> Pr<sup>0.33</sup> (4.19)

Los datos y resultados para la obtención de las correlaciones son reportados en las tablas 4-VI-A,B y figuras 28 a 31.

90

TABLA 4-VI-A Datos para obtener las correlaciones. Para partículas con dp = 0.0323 cm (dp/D) =  $6.358(100^{-3})$ .

#### MATERIAL : CARBON.

Re	dp/L	She	Nue	Shc	Nuc	Shc/She	Nuc/Nue
2.88	5 1. <b>6</b> 15E-2	0.10025	0.20309	0. 09797	0.11183	0.9772	0.5506
3.94	9 1.615E-2	0.12433	0.14231	0.13209	0.14802	1.0624	1.0401
3.25	9 8.075E-3	0.06835	0,07945	0.06791	0.07476	0.9935	0.9409
5, 29	8 8.075E-3	0.11673	0.11898	0.10612	0.11365	0.9091	0, 9552
2. 68	5 5.383E-3	0.02991	0.04851	0.04589	0.05000	1.5342	1.0307
5.29	8 5.383E-3	0.07522	0, 081 38	0. 08021	0. 08444	1.0663	1.0378

### MATERIAL : POLIESTER

Re	dp/L	She	Nue	Shc	Nuc	Shc/She	Nuc/Nue
3, 994	1.615E-2	0.09052	0.11385	0.19867	0.14843	2.1947	1.3037
5. 298	1.615E-2	0.23973	0.21388	0.24257	0.19084	1.0118	0, 8923
3.994	8.075E~3	0.09984	0.18329	0.08827	0.12162	0.8841	0.6635
5.298	8,075E-3	0.09838	0.10370	0.10777	0.15673	1.0954	1.5079
э. 994	5, 383E-3	0,04855	0.09364	0.05491	0.10824	1.1309	1.1559
5.298	5. 383E-3	0.07432	0.12419	0.06705	0.13916	0.9021	1.1205

#### MATERIAL : LADRILLO

Re	dp/L	She	She	Shc/She
3.994	1.615E-2	0.22739	0,23546	1.0354
5.298	1.615E-2	0.36714	0.35330	0.9623
3. 994	8.075E~3	0.16161	0.15702	0.9715
5. 298	8.075E-3	0, 22673	0.23561	1.0391
3. 994	5.383E-3	0.12464	0.12388	0.9939
5. 298	5. 383E-3	0.22422	0.18589	0.8290

TABLA 4-VI-B Datos para obtener las correlaciones. Para partículas con dp = 0.0562 cm (dp/D) =  $1.1063(10)^{-2}$ .

#### MATERIAL : CAFE

Re	dp/L	She	Nue	Shc	Nuc	Shc/She	Nuc/Nue
6.949	2.810E-2	0.19371	0.26130	0.19390	0.24043	1.0009	0.9201
9.218	2.810E-2	0.29409	0,26308	0,29486	0.31257	1.0026	1.1882
6.949	1.405E-2	0.12829	0.15738	0.12933	0.14492	1.0081	0.9209
9.218	1.405E-2	0.20028	0.22096	0.19667	0.18840	0.9919	0.8526
6.949	9.366E-3	0.10299	0.09132	0.10205	0.10776	0.9908	1.1800
9.218	9.3665-3	0.15281	0.14195	0.15519	0.14011	1.0155	0.9870

#### MATERIAL : RESINA

Re	dp/L	She	Nue	Shc	Nuc	Shc/She	Nuc/Nue
6.949	2.810E-2	0.79378	1,50800	0.69652	0.99987	0.8774	0,6639
9.218	2.810E-2	0.72894	0. 58582	0. 26651	0.71758	1.1887	1.2249
6.949	1.405E-2	0. 40904	0. 32110	0,40429	0.63469	0.9883	1.9768
9.218	1.405E-2	0.55733	0. 51 427	0.50298	0.45550	0.9024	0.8857
6. 949	9.36 <b>8E-</b> 3	0.25507	0.63845	0.29409	0.48651	1.1529	0.7620
9.218	9.366E-3	0.39251	0.37268	0.36588	0. 3491 4	0.9321	0.9217









FIGURA No.31 DISPERSION DEL Nu

CAFE

RESINA

Modelo de Difusión.

Un analisis de las figuras 23 a 27 así como del resto de las corridas experimentales reportadas en el apéndice A.G. revela que el modelo matemático representa adecuadamente los valores experimentales.

Un analizia cualitativo de los resultados conduce a observar la tendencia del Coeficiente de Transferencia de Masa superficial K'. a aumentar con el fujo de aire. En cambio el Dw no tiene ninguna influencia por el flujo de aire o por la humedad iniciai Cen el sólido). El valor obtenido del Coeficiente de Difusión en este trabajo es de 5.1(10) $^{-5}$ cm<sup>2</sup>/min.

En las tablas 35 a 64 del apéndice A.6, se presentan los valores del Coeficiente de Difusión obtenidos a partir del Modelo Matemático Ec. (3.61). El orden de Magnitud de estos Coeficientes es de 10<sup>-5</sup> y sus unidades son cm<sup>2</sup>/min.

Comparandolos con algunos datos de Coeficientes reportados en la litoratura como Lovonspiel & Kunii (13), que reporta un valor de 6.0(10)<sup>-5</sup>cm<sup>2</sup>/min. Lequerica (13b) seco arroz en un lecho fluidizado y obtuvo un valor de Dm = 7.1 (10)<sup>-5</sup>, que es del orden del valor encontrado.

97

and the second second second second
## CONCLUSIONES Y RECOMENDACIONES

#### CONCLUSIONES Y RECOMENDACIONES

#### CONCLUST ONES

Este capítulo se darán a conocer las conclusiones a las que se llegaron. así como algunas recomendaciones para investigaciones futuras.

En las tablas i a 30 y figura 4 a 18 se observo que el contenido de humedad en el sólido a un tiempo dado y el tiempo necesario para alcanzar la humedad de equilibrio (para el mismo flujo de aire), disminuye conforme disminuye la relación L/D. En general se puede observar que el contenido de humedad de equilibrio en el sólido (para una misma altura) aumenta al disminuir el flujo de aire.

La humedad crítica sigue un comportamiento similar, aumentando al disminuir el flujo de aire. Al aumentar la temperatura del aire la "humedad crítica disminuye y se establece más rápido la humedad de equilibrio.

En las tablas 4-III y 4-IV se puede observar que tanto los Coeficientes de Transferencia de Masa como de Calor disminuyen (para un mismo valor del número de Reynolds), al aumentar la relación L/D. La razón de que esto ocurra, puede probablemente encontrarse en las condiciones hidrodinámicas a las que se opera el lecho en cada caso, cerca del plato distribuidor Calturas bajas de Lecho), se tiene una alta eficiencia de contacto entre el gas y las partículas sólidas. Esto se debe a que en esta parte del lecho ias burbujas son pequeñas, a medida que las burbujas ascienden se da el fenómeno de coalescencia, originando burbujas más grandes y

por lo tanto empobreciendo el contacto gas-partículas sólidas.

Del analisis para las correlaciones propuestas por Ayora, podemos concluir que son correlaciones con una aproximación aceptable, si hacemos notar que las correlaciones anteriores a éstas reportaban dispersiones de hasta el 200 %.

Las correlaciones de Ayora por su concepción, al introducir los factores de escala dp/L y dp/D, son en la actualidad la mejor aproximación para la predicción de Coeficientes de Transferencia de Masa y Calor.

En la Práctica una correlación del tipo propuesta por Ayora :

#### Sh = a $\operatorname{Re}^{b} (dp/L)^{c} (dp/D)^{d} \operatorname{Sc}^{\bullet}$

es suficientemente confiable para la predicción de Coeficientes, sin embargo, deberán evaluarse las constantes a, b, c,.., para el sólido con el que se trabaje, es decir, una correlación de este tipo no garantiza la extrapolación para cualquier clase de sólidos, por lo que cada sólido diferente deberá caracterizarse de acuerdo al equipo y condiciones en donde se trabaje.

El Modelo Matemático para representar las curvas de secado de partículas esféricas, presentado en este trabajo, modela satisfactoriamente los puntos experimentales. El Coeficiente de Difusión obtenido es del orden de los reportados en la literatura.

De la tabla No. 65 del apéndice A.6 se ve claramente que el Coeficiente de Difusión, de acuerdo a lo esperado, no es función ni de la humedad inicial en el sólido ni del flujo de aire.

RECOMENDACIONES PARA INVESTIGACIONES FUTURAS.

 En la Industria es muy común el Secado de Sólidos no solo de agua, por lo que podrían probarse con algunos solventes y gases de Secado.

ii) Probar con más sólidos, y diámetros de lechos y comprobar si las correlaciones obtenidas pueden ser usadas con una mayor aproximación.

111) Para obtener mejores resultados se deberán incluir otros factores de corrección, que tienen que ver con las propiedades intrínsecas de los materiales, como la esfericidad, distribución de radios de poros, porosidad, volumen de huecos, etc.

# BIBLIOGRAFIA Y REFERENCIAS

ممريد بخيطهم باليواغ

#### **BIBLIOGRAFIA Y REFERENCIAS**

1. - Ayora Camara M.H. "Determinación Experimental de Parámetros de Diseño para Secadores de Lecho Fluidizado Sólido-Gas". Tesis de Maestría. DEPFQ UNAM (1978).

2. - Cranck "Mathematics of Diffusion" Claredon Press Oxford (1975) Segunda Edición.

3. - D. Berger & D.C.T.Pei "Heat Mass Transfer"Vol. 16, 293-302 (1973).

4. - Ferron & Watson Symp. A.I.CH.E.Journal Vol. 38 No. 58 pp. 79-86 5. - Granville W.Anthony "Cálculo Diferencial e Integral" UTEHA (1983)

6. - Heertjes and Mc Kibbins Chem. Eng. Sci. 5, 181-187 (1956)

7.- J. Ramirez, M. Ayora y M. Vizcarra. Chem. Reactors AC. Symp. Series pp. 185-200 (1961).

8.-Kato & Wen Chem. Eng. Prog. Symp. Series Vol. 66 pp.100-108 (1970).

9.- Kato Kubola and Wen Progrs. Symp. Series No. 105 Vol. 68 pp.87-100 (1978).

10. - Keey "Drying" Pergamon Press 1972 Primera Edición.

 Kettering Manderfiel, Smith. Chem. Eng. Prog. Vol 46 No. 3 Marzo (1950).

12. - Kisa Kurek, Peck and Cakaloz. Can. J. Chem. Eng. Vol. 53 Feb (1975).

13. - Kunii and Levenspiel "Fluidization Engineering". John Wiley & Sons. Inc. (1960).

13b. - Lequerica A. T. A. vol. 14 No. 3 Nov. (1974)

14. - Leva Weintraub Grumeter, Chem. Eng. Prog. Vol. 45 pp. 583-573 (1949).

15. - Levenspiel and Walton Chem. Eng. Prog. Symp. 50, 9, 1 (1954). 16. - Mann and Feng. E. C. Proc. Des. and Dev. Vol 7, No. 3 327-335 July (1968). 17. - Mc Cabe and J.C. Smith "Operaciones Unitarias en Ingeniería Química" Mc Graw Hill Segunda Edición. 18. - Mori & Wen C.Y. A.I.CH.E. Journal 1975, 21 190 ss. 19.- Peck, Pathel & Phelps "VI Congreso Interamericano de Ingeniería Química" Caracas. Julio (1975). 20. - P.G. Romankov Drying Technolugeskii Institut, Leningrad, U.S.R. pp. 592,ss. 21. - Perry "Manual del Ingeniero Químico" Mc Graw Hill . Quinta Edición. 22, - P.M. Heerties Can. J. of Chem. Eng. 105-109 June (1982). 23. - P.C., Max and Ahluwalid Chem. Eng. Sci. Vol.26 pp. 389-403 (1971). 24. - Rainville D. Earl "Ecuaciones Diferenciales" Interamericana C19822. 25. - Resnick and White Cem. Eng. Prog. Vol. 45 No. 8 pp. 337-390 June (1949). 26. - Sengupta and Thodos Chem. Eng. Prog. 58, 7, 58 (1987). 27. - Sloan, Weelock and Tasao, Chem. Eng. Drying, June 19 (1967). 28. - Treybal R.E. "Operacines de Transferencia de Masa" Mc Graw Hill Segunda Edición (1968). 29.- V. Vanecek "Fluidized Bed Drying" pp. 153-166 London (1968). 30. - Vizcarra Mendoza M.G. "Determinación Experimental de Coeficientes de Transferencia de Masa y Calor en Lecho Fluidizado Sólido-Gas" Tesis de Maestría. DEPFQ UNAM (1976). 31. - Walton, Olson Levenspiel. Eng. Proc. and Dev. Vol 44. No. 8 June (1958).

# APENDICES

#### APENDICE A.1

#### A. 1 CARACTERISTICAS DE MATERIALES Y FLUIDO UTILIZADO.

MATERIA PRIMA : CARBON MALLA 40/80. Diámetro de Partícula dp = 0.0323 cm. Densidad de Partícula  $\rho_{\rm b} = 0.770 \text{ g/cm}^3$ . Densidad de Partícula (aparente)  $\rho_{\rm p} = 1.357 \text{ g/cm}^3$ . Densidad de Partícula (real)  $\rho_{\rm R} = 1.425 \text{ g/cm}^3$ . Volumen de Huecos Vg = 0.035 cm<sup>3</sup>/g. Fracción Hueca de Partícula  $\theta_{\rm p} = 0.0475$ . Pesos Iniciales Cargados segun la altura de Lecho Estatico :

L (cm)	W (g)
2.0	31 . 21
4.0	62.43
6.0	93.64

MATERIA PRIMA : POLIESTER MALLA 40/60. Diámetro de Partícula dp = 0.0323 cm. Densidad de Partícula  $\rho_{\rm b}$  = 0.630 g/cm<sup>3</sup>. Densidad de Partícula (aparente)  $\rho_{\rm p}$  = 1.355 g/cm<sup>3</sup>. Densidad de Partícula (real)  $\rho_{\rm R}$  = 1.383 g/cm<sup>3</sup>. Volumen de Huecos Vg = 0.015 cm<sup>3</sup>/g. Fracción Hueca de Partícula  $\delta_{\rm p}$  = 0.0202. Pesos Iniciales Cargados segun la altura de Lecho Estatico :

L (cm)	¥ (g)
2.0	23.54
4.0	51.08
6.0	78. 61

#### A.1 CARACTERISTICAS DE MATERIALES Y FLUIDO UTILIZADO.

MATERIA PRIMA : LADRILLO MOLIDO MALLA 40/60. Diámetro de Partícula dp = 0.0323 cm. Densidad de Partícula  $\rho_b = 0.981 \text{ g/cm}^3$ . Densidad de Partícula (aparente)  $\rho_p = 2.398 \text{ g/cm}^3$ . Densidad de Partícula (real)  $\rho_a = 2.437 \text{ g/cm}^3$ . Volumen de Huecos Vg = 0.00674 cm<sup>3</sup>/g. Fracción Hueca de Partícula  $\delta = 0.0180$ . Pesos Iniciales Cargados segun la altura de Lecho Estatico : L (cm) W (g)

L (cm)	W (g)
2.0	39.77
4.0	79, 54
6.0	119.31

MATERIA PRIMA : CAFE MALLA 20/40. Diámetro de Partícula dp = 0.0562 cm. Densidad de Partícula  $\rho_b = 0.450 \text{ g/cm}^3$ . Densidad de Partícula (aparente)  $\rho_p = 0.788 \text{ g/cm}^3$ . Densidad de Partícula (real)  $\rho_a = 1.440 \text{ g/cm}^3$ . Volumen de Huecos Vg = 0.5587 cm<sup>3</sup>/g. Fracción Hueca de Partícula  $\delta_p = 0.4458$ . Pesos Iniciales Cargados segun la altura de Lecho Estatico :

L (cm)	W (g)
2.0	18.24
4.0	36.48
6.0	54.72

#### A.1 CARACTERISTICAS DE MATERIALES Y FLUIDO UTILIZADO.

MATERIA PRIMA : RESINA AMBERLYST 21 CLASE 11 MALLA 20/40. Diametro de Partícula dp = 0.0562 cm. Densidad de Partícula  $\rho_b = 0.510 \text{ g/cm}^3$ . Densidad de Partícula (aparente)  $\rho_p = 1.078 \text{ g/cm}^3$ . Densidad de Partícula (real)  $\rho_a = 1.386 \text{ g/cm}^3$ . Volumen de Huecos Vg = 0.206 cm<sup>3</sup>/g. Fracción Hueca de Partícula  $\vartheta_p = 0.222$ . Fesos Iniciales Cargados segun la altura de Lecho Estatico a

<u>_ (cm)</u>	W (g)
2.0	20.67
4.0	41.34
6.0	62. 0 <b>2</b>

PROPIEDADES FISICAS DEL FLUIDO (AIRE). Humedad relativa (Y) : 0.0021 a 0.0073 Kg H<sub>2</sub>O/Kg a.e. P = 586.0 mm Hg. P<sub>a</sub> = 9.4 (10)<sup>-4</sup> g/cm<sup>8</sup>.  $\mu_{a}$  = 1.08 (10)<sup>-2</sup> g/cm min. Ka = 3.6 (10)<sup>-3</sup> cal/min cm °C. Coa = 0.25 cal/g °C.

#### APENDICE A.2

A.2 CARACTERISTICAS DE LOS EQUIPOS DE ALIMENTACION DE AIRE.

A continuación se detallan las principales especificaciones de los aparatos empleados para el desarrollo de este trabajo de acuerdo al diagrama de flujo de la Fig.C3D.

COMPRESOR CENTRIFUGO CAD.	BAÑO DE TEMPERATURA CONS	TANTE CFD.
Marca : General Electric.	Marca : Calora.	
Motor de C.A. y 1725 rpm.	Tipo : HT-5.	
Potencia : 1/3 H.P.	Potencia : 3.0 H.P.	
Amperaje : 6.0 amp.	Voltaje : 110.0 volts.	
Ciclaje : 60.0 Hz.	Amperaje : 20.0 amp.	an a
	Ciclaje : 60.0 Hz.	

REFRI GERANTE.

Marca : Calora. Tipo : TK-84. Potencia : 1/2 H.P. Voltaje : 115.0 volts. Amperaje : 4.0 amp. Ciclaje : 60.0 Hz.

### APENDICE A.3

APENDICE A. 3 TABLAS DE DATOS PRIMARIOS.

TABLA No. 1 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Carbón L = 2.0 cm. G = 20.8 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 31.21 g. Re = 2.885 L<sub>g</sub> = 2.5 cm. Te = 22.5°C.  $P_p = 1.357$  g/cm<sup>3</sup>.

L	Ts	Tw	Tsl	н	Y	Twc	Ywc
0.0	24.0	10.4		0.1014	0.0046	10.4	0.0103
5.0	26.1	18.4	17.3	0.0598	0. 01 41	15.8	0.0147
10.0	25.3	15.8	15.7	0.0823	0.0108	12.8	0.0120
15.0	25.1	14.3	16.4	0.0428	0.0089	11.4	0.0109
20.0	24.7	13.2	17.7	0.0357	0.0076	10.7	0.0104
25.0	24.6	12.3	18.9	0.0315	0.0065	10.Ż	0. 01 01
30.0	24.7	12.0	19.9	0.0280	0.0082	10.2	0.0101
35.0	24.7	11.9	20.8	0.0264	0.0061	10.5	0.0103
40.0	25.0	12.0	21.2	0.0450	0,0060	10.5	0.0103
45.0	25.2	12.4	21.9	0.0236	0.0064	11.1	0.0107
50.0	25.2	12.7	22.0	0.0266	0.0068	11.5	0.0110
55.0	25.2	13.2	22.3	0.0231	0.0074	12.2	0.0115
60.0	25.4	12.2	22.4	0.0225	0.0081	11.1	0.0107

Figura : 4

Sh = 0.10025 Nu = 0.20309 Km = 0.42458 m/min Km = 25.475 m/hr h = 0.2259 Kcal/min m<sup>2</sup> °C h = 13.554 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

TABLA No. 2 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones: Sólido: Carbón L = 2.0 cm. G = 28.8 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 31.21 g. Re = 3.994 L<sub>l</sub> = 2.9 cm. Te = 24.5°C.  $P_p = 1.357$  g/cm<sup>3</sup>.

L	Ts	Τw	Tsl	н	Ŷ	Twc	Ywc
0.0	27.0	13.7		0.1071	0.0073	13.7	0.0128
5.0	25.0	17.2	17.1	0.0899	0.0128	14.8	0.0137
10.0	24.6	15.1	18.0	0.0514	0.0101	13.0	0.0122
15.0	25. 1	14.0	20.0	0.0405	0.0085	12.4	0.0116
20. <b>0</b>	25.8	13.6	21.8	0.0322	0.0078	12.2	0.0115
25.0	28.1	13.0	8.SS	0.0279	0.0068	12.0	0.0114
30. <b>0</b>	26. 3	12.8	23.6	0.0253	0.0055	11.9	0.0113
39. O	28.3	12.3	24.0	0.0249	0.0059	11.5	0. 0110
40.0	26.4	12.0	24.3	0.0203	0.0055	11.2	0.0108
45. O	26.4	11.9	24.5	0. 0221	0.0054	11.2	0.0108
50. O	26.7	11.7	24.5	0.0201	0.0051	11.0	0.0108
<b>55.</b> 0	28.1	12.4	24.5	0.0207			
80. O	26.1	11.5	24.5	0, 0199	0.0051	11.0	0.0106

Figura : 4

Sh = 0.12433Nu = 0.14231 Km = 0.52651 m/min Km = 31.591 m/hr h = 0.15831Kcal/min m<sup>2</sup> °C h = 9.499 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

TABLA No. 3 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones: Sólido: Poliester L = 2.0 cm. G = 28.8 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 25.54 g. Re = 3.994 L<sub>f</sub> = 3.7 cm. Te = 17.0°C.  $\rho_p = 1.355 \text{ g/cm}^3$ .

L	Ts	T₩	Tsl	н	Ŷ	Two	Ywc
0.0	19.6	7,4		0.0532	0.0034	7.4	0.0083
5.0	18.9	13,8	13.2	0.0329	0.0108	12.0	0.0114
10.0	18.3	11.3	13.0	0.0181	0.0080	9.3	0.0095
15.0	18.3	10.8	13,2	0.0075	0.0072	8.6	0.0090
20.0	17.7	9,2	13.0	0.0052	0.0050	7.3	0.0083
25.0	18.0	8,6	14.2	0.0044	0.0052	7.0	0.0081
30.0	18.5	0.1	15.6	0.0037	0.0046	7.0	0.0081
35.0	18,9	7.8	16.2	0.0031	0.0039	8.4	0.0077
40.0	19.2	7.5	16.9	0.0032	0.0038	6.4	0.0077
45.0	19.6	7.4	17.3	0.0038	0.0034	6.3	0.0077
50.0	19.9	7.0	17.6	0.0023	0.0029	8.0	0.0075
55.0	19.9	7.0	17.8	0.0032	0.0029	6.1	0.0075
<b>60</b> .0	19.9	7.0	17.9	0.0030	0.0029	6.2	0.0076

Figura : 5

Sh = 0.09052 Nu = 0.11385 Km = 0.38335 m/min Km = 23.001 m/hr h = 0.12867 Kcal/min m<sup>2</sup> °C h = 7.600 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

TABLA No. 4 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Poliester L = 2.0 cm. G = 38.2 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 25.54 g. Re = 5.298 L<sub>f</sub> = 4.8 cm. Te = 22.5°C.  $P_p = 1.355$  g/cm<sup>3</sup>.

t	Ts	Tw	Tsl	н	Ŷ	Twc	Ywc
0.0	24.7	10.2		0.0773	0.0042	10.2	0.0101
5.0	22.0	14.7	14.6	0.0223	0.0107	12.3	0.0116
10.0	21.6	11.2	17.7	0.0069	0.0065	9.7	0.0098
15.0	23.1	10.2	20.2	0.0061	0.0048	9.0	0.0093
20.0	23.7	9.0	21.1	0.0052	0.0034	8.0	0.0088
25.0	24.3	9.0	21.7	0.0049	0.0031	7.9	0.0088
30.0	24.6	9.5	22.0		0.0035	8.4	0.0089
35.0	24.6	8.5	22.2	0.0034	0.0026	7.8	0.0085
40.0	24.8	6.5	22. 3	0.0030	0.0025	7.8	0.0085
45.0	24.5	8.4	22.4	0.0032	0. 0025	7.7	0.0085
50.0	24.5	8.4	22.4	0.0029	0.0025	7.7	0.0085
55.0	24.3	8.3	22.4	0.0041	0.0025	7.7	0.0085
60.0	24.5	8.3	22.4	0.0029	0.0024	7.6	0.0085

Figura : 5

Sh = 0.23973 Nu = 0.21388 Km = 1.01528 m/min Km = 80.915 m/hr h = 0.23792 Kcal/min m<sup>2</sup> °C h = 14.275 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

TABLA No. 5 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Ladrillo L = 2.0 cm. G = 28.8 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 39.77 g. Re = 3.994 L = 2.6 cm. Te =  $19.0^{\circ}$ C.  $P_{\rm p} = 2.396 \, {\rm g/cm^3}.$ 

					<i>, , , , , , , , , ,</i>		
- t .	Ts	Τw	Tsl	н	Y	Two	Ywc
0.0	21.7	9.7		0.1244	0.0049	9.7	0.0098
5.0	21.1	15.4	14.2	0.0952	0.0120	13.2	0.0124
10.0	19.7	13.4	11.3	0.0733	0.0098	10.3	0.0101
15.0	18,5	12.4	10.1	0.0500	0.0092	9.4	<b>0</b> . 0095
20.0	17.9	12.0	9.9	0.0228	0.0090	9.1	0.0094
25.0	18.1	9.4	11.0	0.0010	0.0060	6.5	0.0077
30.0	19.7	7.6	15.8	0.0018	0.0037	6.1	0.0075
35.0	20.7	7.8	17.8	0.0020	0.0033	6.4	0.0077
40.0	21.2	7.5	18.4	0.0020	0.0028	8.2	0.0076
45.0	21.6	7.5	18.8	0.0015	0.0027	6.2	0.0076
50.0	21.6	7.5	19.1	0.0013	0.0027	8.4	0.0077
55.0	21.7	7.5	19.2	0.0015	0.0026	6.4	0.0077
60.0	21.7	7.5	19.4	0.0017	0.0026	6.5	0.0077

Figura: 6

Sh	-	0.227	39							
Nu	46	0.137	15							
Km	=	0.963	00 m∕mi	n						
Km	=	57.78	0 m∕hr							
h	=2	0.152	59 Kcal	/min	m²	°c				
h	=	9.155	Kcal /h	r m <sup>2</sup>	°c					
			1	14						
			a de constantes	niyanı dağı	jar.		ala. Maria	and Sec.		

ger Dighternigeren

al Cala Carpana e

TABLA No. 6 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones: Sólido: Ladrillo L = 2.0 cm. G = 38.2 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 39.77 g. Re = 5.298 L<sub>f</sub> = 3.8 cm. Te = 20.5°C.  $P_p = 2.398$  g/cm<sup>8</sup>.

t	Ts	Tw	Tsl	н	Ŷ	Twc	Ywc
0.0	20.6	8.9		0.1342	0.0025	6.9	0.0080
5.0	18.1	13,0	12.2	0.0892	0.0101	11.0	0.0108
10.0	18.3	11.6	10.1	0.0559	0.0092	9, 3	0.0095
15.0	15.3	10.7	9.2	0.0207	0.0088	8.4	0.0089
20.0	16.2	5.6	12.4	0.0017	0.0030	3.9	0.0065
25.0	18.3	5.5	15.8	0.0008	0.0031	4.8	0.0069
30.0	19.1	5.6	18.0	0.0014	0.0019	5.2	0.0071
35.0	19.3	5.7	18.3	0.0018	0.0020	5.4	0.0072
40.0	19.5	5.7	18.4	0.0011	0.0018	5.2	0.0071
45.0	19.5	5.7	18.5	0.0010	0.0018	5.3	0.0071
50.0	19.5	5.8	18.5	0.0011	0.0019	5.4	0.0072
55.0	19.5	5.8	18.5	0.0008	0.0019	5.4	0.0072

Figura : 6

Sh = 0.36714 Nu = 0.55942 Km = 1.55484 m/min Km = 93.290 m/hr h = 0.82236 Kcal/min m<sup>2</sup> °C h = 37.341 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

TABLA No. 7 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Carbón L = 4.0 cm. G = 23.5 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 62.43 g. Re = 3.259 L<sub>1</sub> = 5.7 cm. Te = 22.5°C.  $P_p = 1.357$  g/cm<sup>3</sup>.

t	Ts	Τw	Tsi	н	Y	Two	Ywc
0.0	23.5	9.6		0.0915	0.00395	9.6	0.0097
5.0	23.1	14.3	14.3	0.0669	0.0098	11.5	0.0110
10.0	23. 1	12.7	14.8	0.0567	0.0076	9.7	0,0098
15.0	23.1	11.7	15.7	0.0513	0.0063	8.7	0.0091
20.0	23.1	11.4	16.4	0.0449	0.0061	8.8	0.0092
<b>30.</b> 0	23.1	9.7	18.0	0.0354	0.0043	7.5	0,0085
40.0	23. 3	9.1	19.3	0.0295	0.0036	7.6	0.0088
50. O	23.4	8.8	20.2	0.0287	0.0033	7.5	0.0085
60.0	23.4	8.4	20.8	0.0232	0.0031	7.6	0.0088
70.0	23.1	8.2	21.2	0.0233	0.0028	7.5	0,0085
80.0	23.5	8.2	21.5	0.0226	0.0026	7.5	0.0083

#### Figura : 7

- Sh = 0.08835
- Nu = 0.07945
- Km = 0.28946 m/min
- Km = 17.388 m/hr
- h = 0.08838 Kcal/min m<sup>2</sup> °C
- h = 5.303 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

hana ana aning

이번에 인구 데이들 문구를 통했는 것

TABLA No. 8 Datos primarios obtenidos para las siguiente condiciones : Sólido : Carbón L = 4.0 cm. G = 38.2 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 62.43 g. Re = 5.298 L<sub>f</sub> = 7.2 cm. Te = 21.0°C.  $P_p$  = 1.357 g/cm<sup>3</sup>. siguientes

t	Ts	Τw	Tsl	н	Y	Two	Ywc
0.0	23.0	9.0		0.0875	0.0036	9.0	0.0093
5.0	20.5	12.5	14.2	0.0537	0.0085	10.1	0.0100
10.0	19.0	10.2	13.8	0.0514	0.0065	9.2	0.0088
15.0	19.4	9.0	15.0	0.0408	0.0051	7.2	0.0082
30.0	20.9	7.4	18.5	0.0251	0.0028	6.2	0.007B
45.0	21.5	6.9	19.7	0.0214	0.0021	6.0	0.0075
60.0	21.8	6.4	20. <b>2</b>	0. 01 83	0.0019	6.0	0.0075
75.0	21.8	6.9	20.4	0.0155	0.0020	<b>8</b> .2	0.0076
90. O	22. 2	7.1	20.7	0.0147	0.0020	6.3	0.0077
105.0	22.8	7.4	21. <b>2</b>	0.0142	0.0021	6.8	0.0079
120.0	22.7	7.4	21.4	0.0139	0.0022	7.0	0.0081
135.0	23.0	7.5	21.4	0.0122	0.0021	6.8	0.0079
150.0	22.7	7.5	21.5	0.0138	0.0022	7.0	0.0081

Figura : 7

Sh = 0.11673 Nu = 0.11898 Km = 0.49433 m/min Km = 29.659 m∕hr

 $h = 0.13237 \text{ Kcal/min m}^2 ^{\circ}C$ 

h = 7.942 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

117

مانكسين شيور و

warmer, and the second second second

TABLA No. 9 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Poliester L = 4.0 cm. G = 28.8 lt/min. dp = 0.0323 cm.  $\forall$  = 51.08 g. Re = 3.994 L<sub>f</sub> = 7.2 cm. Te = 21.0°C.  $\rho_{p}$  = 1.355 g/cm<sup>3</sup>.

ι	Ts	Tw	Tsl	Н	Ŷ	Two	Ywc
0.0	23.6	9.4		0.0612	0.0038	9.4	0.0095
5.0	22.5	18.1	16.1	0.0360	0.0123	14.1	0.0131
10.0	20.9	14.5	12.7	0.0125	0.0109	11.8	0.0112
15.0	19.9	11.8	12.9	0.0142	0.0080	9.3	0.0095
20.0	20.1	10.2	14.8	0.0098	0.0061	8. 1	0.0087
25.0	20.9	9.3	16.5	0,0091	0.0048	7.6	0.0085
30.0	21.4	8.8	17.9	0.0091	0.0041	7.3	0.0083
35.0	21.7	8,3	18.9	0,0070	0.0035	7.2	0.0082
40.0	22.2	7.9	19.7	0.0069	0.0029	7.0	0.0081
45.0	22.5	7.8	20.1	0.0062	0.0027	6.9	0.0080
50.0	22.7	8.0	20.5	0.0080	0.0028	7.2	0.0082
55.0	23.0	8.0	20.7	0.0075	0.0027	7.2	0.0082
60.0	23.0	8.0	20. <del>9</del>	0.0058	0.0027	7.3	0.0083

Figura : 8

Sh = 0.09984

Nu = 0.18329

•

- Km = 0.42285 m/min
- Km = 25.371 m∕hr
  - h = 0.20393 Kcal/min m<sup>2</sup> °C
  - $h = 12.235 \text{ Kcal/hr m}^2 \,^{\circ}\text{C}$

TABLA No. 10 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Poliester L = 4.0 cm. G = 38.2 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 51.08 g. Re = 5.298 L<sub>f</sub> = 8.9 cm. Te = 21.0°C.  $\rho_p = 1.355$  g/cm<sup>8</sup>.

· • • •	Ts	Tw	Tsl	H H	Y	Two	Ywc
0.0	23. 8	9.4		0.0591	0.0037	9.4	0.0095
5.0	21.0	13.7	17.2	0.0481	0.0098	12.5	0.0117
10.0	20.6	11.9	16.8	0.0122	0.0077	10.4	0.0102
15.0	20.9	10.5	17.8	0.0071	0.0060	9,3	0.0095
20.0	21.9	10.2	19,3	0.0065	0.0053	9.1	0.0094
25.0	22.4	9.6	20.2	0.0063	0.0045	8.7	0.0091
30.0	22.6	8.3	20.6	0.0058	0.0032	7.6	0.0085
35.0	22.9	8.2	20.9	0.0045	0.0030	7.5	0.0084
40.0	23.1	8.3	21.1	0.0050	0.0030	7.7	0.0085
45.0	23. 2	8.2	21.2	0.0046	0.0028	7.5	0.0084
50.0	23.4	8.2	21.3	0.0042	0.0028	7.6	0.0085
55.0	23. 5	8.2	21.4	0.0048	0.0027	7.6	0.0085
60.0	23. 3	8.2	21.4	0.0038	0.0028	7.7	0.0085

Figura : 8,

Sh = 0.09838 Nu = 0.10370 Km = 0.41668 m/min Km = 24.999 m/hr h = 0.11537 Kcal/min m<sup>2</sup> °C h = 5.922 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

TABLA No. 11 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones: Sólido: Ladrillo L = 4.0 cm. G = 29.8 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 79.54 g, Re = 3.994 L<sub>f</sub> = 6.2 cm. Te = 17.0°C.  $\rho_{p} = 2.398 \text{ g/cm}^{3}$ .

t	Ts	Tw	Tsl	н	Ŷ	Two	Ywc
0.0	17.0	5,0		0.1084	0.0021	5.0	0.0070
5.0	16.0	12.5	11.0	0.1010	0.0103	10.7	0.0104
10.0	14.0	11.0	9,0	0.0893	0.0090	8.7	0.0091
15.0	14.4	10.2	<b>9.1</b>	0.0791	0.0084	7.8	0.0085
20.0	14.3	9.9	7.6	0.0694	0.0081	7.3	0.0093
25.0	13.7	9.7	7.2	0,0585	0.0079	6,9	0.0080
30.0	13.4	9.1	7.0	0.0460	0.0077	6, 6	0.0078
35.0	13.1	9.0	7.0	0.0359	0.0078	6.5	0.0077
40.0	13.0	8.9	6.9	0.0236	0.0078	8.4	0.0077
45.0	13.1	8.9	7.0	0.0160	0.0075	8,4	0.0077
50.0	13.1	8.4	7.1	0.0044	0.0071	6.0	0.0075
55.0	14.1	3.7	10.5	0.0031			*****
65.0	15.9	3.7	14.6	0.0019			~~~~~

Figura : 9

S	່≃່	0.16161
N	u ,≃,	0.15781
K	n ≈	0.68443 m/min
K	n =	41.065 m/hr
ें।	n ≈	0.17558 Kcal/min m <sup>2</sup> °C
ł	n ≈	10.534 Kcal/hr m <sup>2</sup> °C

TABLA No. 12 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Ladrillo L = 4.0 cm. G = 38.2 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 79.54 g. Re = 5.298 L<sub>f</sub> = 7.5 cm. Te = 21.0°C.  $P_{\rm p} = 2.398 \, {\rm g/cm^3}.$ 

t	Ts	Tw	Tsl	Ĥ	Ŷ	Twc	Ywc
0.0	24.0	8,7		0.0737	0.0031	8.8	0.0092
5.0	21.1	15.3	13.7	0.0540	0.0118	12.9	0.0121
10.0	18.7	13.6	11.0	0.0362	0.0105	10.9	0.0108
15.0	17.9	12.6	10.2	0.0153	0.0098	9.8	0.0098
20.0	18.4	7.9	12.5	0.0025	0.0044	5.5	0.0073
25.0	21.2	7.6	18.0	0.0021	0.0031	6.4	0.0077
30.0	22.4	7.7	19.9	0.0021	0.0027	6.8	0.0077
35.0	22.9	7.7	20.8	0.0018	0.0025	7.0	0.0081
40.0	23.4	8.0	21.0	0.0023	0.0025	7.1	0.0081
45.0	23.6	8.0	21.3	0.0021	0.0024	7.1	0.0081
50.0	23. 9	7.9	21.4	0.0018	0.0022	7.0	0.0081
55.0	24.3	7.9	21.6	0.0026	0.0020	6.8	0.0079
60.0	24.7	8.0	21.7	0.0018	0.0020	6.9	0.0080

Figura : 9

Sh = 0,22673

- Nu = 0.38490
- Km = 0.96019 m/min
- Km = 0.90018 nr na... Km = 57.611 m/hr
- $h = 0.42820 \text{ Kcal/min m}^2 \,^{\circ}\text{C}$
- $h = 25.692 \text{ Kcal/hr m}^2 \circ C$

TABLA No. 13 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Carbón L = 8.0 cm. G = 20.8 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 93.64 g. Re = 2.885 L<sub>f</sub> = 7.6 cm. Te = 23.0°C.  $\rho_p$  = 1.357 g/cm<sup>3</sup>.

e	Ts	Tw	Ts1	н	Y	Two	Ywc
0.0	22.1	Ø. 3		0.0866	0.0033	8.3	0.0089
5.0	22.7	18.8	20.1	0.0631	0.0162	18.1	0.0170
10.0	22.0	16.0	18.7	0.0590	0.0124	14.3	0.0133
15.0	21.5	14.8	15.4	0.0554	0.0108	12.7	0.0119
30.0	20.6	12.7	14.8	0.0452	0.0087	10.6	0.0104
45.0	20.7	11.5	15.8	0.0386	0.0072	9.6	0.0097
60.0	21.5	11.0	17.1	0.0281	0.0064	9,3	0.0095
75.0	21.7	10.4	18.3	0.0228	0.0056	9.1	0.0094
90.0	22.5	9.6	19.2	0.0218	0.0045	8.4	0.0089
105.0	22.4	10.5	19.9	0.0186	0.0054	9.5	0.0098
120.0	22.6	10.2	20.3	0.0172	0.0051	9.3	0.0095
135.0	22.6	9,5	20.8	0.0185	0.0043	8.4	0.0089
150.0	23.4	9.4	20.9	0.0184	0.0039	8.1	0.0087

Figura : 10

Sh = 0.02991 Nu = 0.04851 Km = 0.12668 m/min Km = 7.601 m/hr h = 0.05397 Kcal/min m<sup>2</sup> °C h = 3.238 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

TABLA No. 14 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Carbón L = 6.0 cm. G = 38.2 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 93.64 g. Re = 5.298 L<sub>g</sub> = 11.7 cm. Te = 22.0°C.  $\rho_p = 1.357 \text{ g/cm}^3$ .

t	Ts	Tw	Tsl	Н	Y	Two	Ywc
0.0	24.4	11.0		0.1049	0.0052	11.0	0.0165
5.0	21.1	15.4	15.0	0.0808	0.0119	13.4	0.0125
10.0	19.6	14.1	13.0	0.0813	0.0109	11.9	0.0113
15.0	19.4	13.0	13.3	0.0872	0.0095	10.9	0.0105
зо. о	20.2	10.5	16.6	0.0427	0.0063	9.1	0.0094
45.0	21.6	9.8	19.2	0. 0301	0.0051	9.0	0.0093
60.0	22, 3	9.5	20.6	0.0253	0.0044	8.8	0.0092
75.0	23. 2	10.0	21.4	0.0249	0.0045	9.2	0.0094
90.0	23. 4	8,9	22.0	0.0205	0.0034	8.3	0.0089
105.0	23. 4	8.9	22.2	0.0204	0.0034	8.4	0.0089
120.0	23. 3	8.9	22.2	0.0191	0.0034	8.4	0.0089
135.0	23, 2	8.9	22.2	0.0182	0.0034	8.4	0.0089

Figura :10

Sh	=	0.07522
Nu	=	0.08138
Km		0.31857 m/min
Km	=	19.114 m⁄hr
h	≈	0.09054 Kcal/min m <sup>2</sup>
h	=	5.432 Kcal/hr m <sup>2</sup> °C

123

°c

TABLA No. 15 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Poliester L = 6.0 cm. G = 28.8 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 76.61 g. Re = 3.994 L<sub>f</sub> = 7.6 cm. Te = 20.0°C.  $P_p = 1.355$  g/cm<sup>3</sup>.

t	Ts	Tw	Tsl	Н	Ŷ	Twc	Ywc
0.0	22. O	8.6		0.0269	0.0037	8.6	0.0090
5.0	19.8	15.4	14.6	0.0145	0.0124	13.7	0.0127
10.0	19.1	12.7	13.6	0.0085	0.0093	10.7	0.0104
15.0	19.1	10.6	14.2	0.0056	0.0069	8.7	0.0091
20.0	19.5	8.2	15.8	0.0048	0.0043	6.8	0.0079
25.0	20.0	7.5	17.3	0.0054	0.0033	6.2	0.0076
30.0	20.5	8.0	18.2	0.0038	0,0037	7.2	0.0082
35.0	20.7	7.4	18.8	0.0033	0.0030	6.7	0.0078
40.0	21.1	7.4	19.1	0.0030	0.0029	6.5	0.0077
45.0	21.3	7.4	19.4	0.0025	0.0027	6.6	0.0078
50.0	21.4	7.8	19.6	0.0022	0.0030	7.0	0.0081
55.0	21.5	7.3	19.8	0.0023	0.0025	6.6	0.0078
60. O	21.6	7.3	19.9	0.0018	0,0025	8.7	0.0078

Figura :11

Sh = 0.04855 Nu = 0.09384 Km = 0.20583 m/min Km = 12.337 m/hr h = 0.10419 Kcal/min m<sup>2</sup> °C h = 8.251 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

TABLA No. 16 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Poliester L = 6.0 cm. G = 38.2 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 76.61 g. Re = 5.298 L<sub>f</sub> = 9.4 cm. Te =  $20.5^{\circ}$ C.  $P_{p} = 1.355$  g/cm<sup>3</sup>.

L	Ťs	Τw	Tsl	н	Ŷ	Twc	Ywc
0.0	22.5	<b>,9.5</b>		0.0391	0.0043	9.5	0.0096
5.0	19.6	15.5	14.6	<b>0</b> . 0258	0.0126	13.8	0.0128
10.0	18.7	11.7	14.1	0.0249	0.0083	10.0	0.0099
15.0	17.8	10.4	12.2	0.0119	0.0072	8. Z	0.0088
20. <b>0</b>	19.0	8.7	15.7	0.0089	0.0049	7.4	0.0083
25.0	20.0	8.4	17.7	0.0066	0.0043	7.5	0.0084
30.0	20.8	8, 3	19.8	0.0066	0.0040	7.6	0.0085
35.0	20.9	8.1	19.4	0.0059	0.0036	7.5	0.0084
40.0	21.1	8.0	19.7	0.0054	0.0034	7.5	0.0084
45.0	21.3	8.0	19.8	0.0048	0.0034	7.5	0.0084
50.0	21.3	7.7	20.0	0.0054	0.0031	7.3	0.0083
<b>5</b> 5, 0	21.3	7.Э	20.0	0.0046	0.0026	6.8	0.0079
60.0	21.2	7.3	20.1	0.0053	0.0026	6.8	0.0079

Figura :11

Sh = 0.07432 Nu = 0.12419 Km = 0.31476 m/min Km = 18.885 m/hr h = 0.13817 Kcal/min m<sup>2</sup> °C h = 8.290 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

125

TABLA No. 17 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones: Sólido: Ladrillo L = 6.0 cm. G = 28.8 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 119.31 g. Re =  $3.994 L_f = 8.3 cm$ . Te =  $19.0^{\circ}$ C.  $P_p = 2.398 g/cm^3$ .

t	Ts	Τw	Tsl	н	Y	Twc	Ywc
0.0	21.5	8.3		0.0838	0.0036	8.3	0.0089
5.0	20.5	16.7	15.2	0.0736	0.0139	15.1	0.0140
10.0	18.8	13.9	11.8	0.0812	0.0111	11.7	0.0112
15.0	17.8	12.7	10.0	0.0560	0.0098	9,9	0,0099
20.0	17.3	12, 1	9.5	0.0463	0.0093	9.2	0.0094
25.0	17.1	11.9	9.2	0.0349	0.0092	9.0	0.0093
30.0	16.9	11.7	9.1	0.0275	0.0090	8.8	0.0092
35.0	18.7	11.6	<b>9</b> .0	0.0176	0.0090	8.7	0.0091
40.0	18.7	11.4	9.0	0.0081	0.0087	8.4	0.0089
45.0	17.1	7.4	10.6	0.0020	0.0044	4.6	0.0068
50.0	18.6	6.1	14.9	0.0011	0.0026	4.6	0.0063
55.0	19.6	6.3	16.9	0.0010	0.0024	5.2	0.0071
60.0	17.8	6, 3	17.8	0.0027	0.0023	5.4	0.0072

Figura : 12

Sh = 0.12464 Nu = 0.12473 Km = 0.52788 m/min Km = 31.672 m/hr

- h = 0.01388 Kcal/min m<sup>2</sup> °C
- $h = 8.326 \text{ Kcal/hr m}^2 ^{\circ}C$

128

TABLA No. 18 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Ladrillo L = 6.0 cm. G = 38.2 lt/min. dp = 0.0323 cm. W = 118.3i g. Re = 5.298  $L_f$ =11.1 cm. Te = 23.0°C.  $P_p$  = 2.398 g/cm<sup>3</sup>.

t	Ts	Tw	Tsi	н	Y	Two	Ywc
0.0	25.7	11.6		0.1064	0.0053	11,6	0.0111
5.0	22.3	16.8	15.5	0.0890	0.0133	14.7	0.0136
10.0	19.9	14.9	12.6	0.0749	0.0117	12.5	0.0117
15.0	18.9	14.0	11.8	0.0598	0.0111	11.7	0.0112
20.0	18.5	12.3	11.4	0.0443	0.0092	9,8	0.0098
25.0	18.4	12.0	11.2	0.0289	0.0087	9.2	0.0094
30.0	18.2	12.8	11.1	0.0137	0.0098	10.2	0.0101
35. O	18.4	7.7	13.1	0.0047	0.0043	5.6	0.0072
40. O	21.1	7.5	19.8	0.0040	0.0030	7.1	0.0081
45.0	23.4	8.0	21.2	0.0043	0.0025	7.2	0.0082
50. O	24.4	8.0	22.0	0.0039	0.0021	7.1	0.0081
55.0	24.4	8.0	22.5	0.0041	0.0021	7.3	0.0083
60.0	24.8	8.6	22.8	0.0013	0.0024	7.6	0.0085

Figura : 12

Sh = 0.22422

Nu = 0.15254

Km = 0.94956 m/min

Km = 56.973 m/hr

 $h = 0.16970 \text{ Kcal/min m}^2 ^{\circ}C$ 

 $h = 10.182 \text{ Kcal/hr m}^2 ^{\circ}C$ 

TABLA No. 19 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Café L = 2.0 cm. G = 28.8 lt/min. dp = 0.0562 cm. W = 18.24 g. Re = 8.948 L<sub>f</sub> = 2.5 cm. Te = 24.0°C.  $\rho_p$  = 0.798 g/cm<sup>3</sup>.

t	Ts	Τw	Tsl	н	Ŷ	Two	Ywc
0.0	28.1	11.1		0.2621	0.0046	11.1	0.0107
5.0	24.3	17.7	17.0	0.1814	0.0137	15.7	0.0146
10.0	23.0	16.3	15.1	0.1671	0.0124	13.8	0.0129
15.0	22.5	15.4	15.0	0.1422	0.0113	13.0	0.0139
20.0	22.8	14.9	16.9	0.1143	0.0106	12.3	0.0117
25.0	23.6	14.4	18.8	0.1013	0.0097	12.9	0.0121
30.0	24.5	14.0	20.8	0.0902	0.0088	12.9	0.0121
35.0	25.1	13.5	21.8	0.0789	0.0078	12.4	0.0117
40.0	25.5	13.2	22.4	0.0762	0.0073	12.2	0.0115
45.0	25.8	12.9	23.1	0.0676	0.0067	11.9	0.0113
<b>50.0</b>	26,0	12,9	23.5	0.0621	0.0068	12.0	0.0114
<b>55. 0</b>	26.1	12.8	23.9	0.0582	0.0064	11.8	0.0112
60.0	26.4	12.8	24.1	0.0592	0.0083	11.9	0.0113

Figura : 13

Sh = 0.19371 Nu = 0.26130 Km = 0.47147 m/min Km = 28.288 m/hr h = 0.16707 Kcal/min m<sup>2</sup> °C h = 10.024 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

TABLA No. 20 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Café L = 2.0 cm. G = 38.2 lt/min. dp = 0.0562 cm. W = 18.24 g. Re = 9.218  $L_i$  = 3.1 cm. Te = 20.0°C.  $P_p = 0.798$  g/cm<sup>3</sup>.

t	Ts	Tw	Tsl	н	Ŷ	Two	Ywc
0.0	22.4	7.9		0.1678	0.0029	7.9	0.0085
5.0	18.7	11.2	9.6	0.1254	0.0072	7.3	0.0082
10.0	18.5	8.2	10.7	0.0854	0.0047	5.0	0.0070
15.0	19.2	7.3	15.9	0.0830	0.0034	5.0	0.0074
20.0	19.7	7.0	16.8	0.0755	0.0029	5.8	0.0074
25.0	20.2	7.1	17.5	0.0695	0.0029	6.2	0.0076
30. <b>0</b>	20.7	7.1	18.1	0.0599	0.0025	5.9	0.0074
35.0	20.8	6.8	16.6	0.0578	0.0021	5.6	0.0073
40.0	21.0	6.7	19.0	0.0546	0.0022	5.8	0.0074
45. O	21.0	7.0	19, 1	0.0514	0.0024	6.1	0.0075
50. O	21.1	6.4	19.2	0.0492	0.0019	5.7	0.0073
55.0	<b>51</b> .5	6.6	19,8	0. 0461	0.0020	6.0	0.0075
60. <b>0</b>	21.2	6.0	20.0	0.0447	0,0020	8.0	0.0075

Figura : 13

Sh		0.29408
Nu	-	0.26308
Km	-	0.71577 m/min
Km	-	42.948 m/hr
ħ	*	0.16819 Kcal/mir
ħ		10.092 Kcal/hr #

129

• °C :

TABLA No. 21 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Resina L = 2.0 cm. G = 28.8 lt/min. dp = 0.0582 cm. W = 20.67 g. Re = 6.949 L<sub>1</sub> = 2.8 cm. Te = 20.0°C.  $P_p = 1.078$  g/cm<sup>8</sup>.

£	Ts	Tw	Tsl	н	Y	Two	Ywc
0.0	22. Z	8.6		1.5007	0.0038	8.6	0.0090
5.0	20.6	15.2	14.8	1.3697	0.0118	13.3	0.0124
10.0	19.7	13.4	11.3	1.2867	0.0103	10.8	0.0105
15.0	17.9	12.8	10.2	1.2178	0.0099	10.1	0.0100
30.0	17.3	12.1	9.1	0.8895	0.0092	9.0	0.0093
45.0	18.3	12.0	9.1	0.5980	0.0088	8.6	0.0090
60.0	19.0	11.8	9.6	0.3563	0.0034	8,4	0.0089
75.0	19.0	9.9	12. 8	0.1451	0.0062	7.5	0.0084
90.0	22.2	8.9	17.6	0.0590	0.0039	7.1	0.0081
105.0	22.5	8.5	20.0	0.0521	0.0034	7.8	0.0085
120.0	23.4	8.5	20.7	0.0488	0.0031	7.6	0.0085
135.0	23.4	8. <del>9</del>	21.2	0.0552	0.0034	8.0	0.0088
150.0	24.2	8.9	21.6	0.0557	0.0030	7.7	0.0085

Figura : 14

Sh	-	0.79378
Nu	-	1.50600
Km	-	1.93203 m/min
Km		115.921 m/hr
h	=	0.98292 Kcal/min m <sup>2</sup>
h	=	57.775 Kcal/hr m <sup>2</sup> °C

TABLA No. 22 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Resina L = 2.0 cm. G = 38.2 lt/min. dp = 0.0562 cm. W = 20.67 g. Re = 9.218 L<sub>s</sub> = 3.3 cm. Te = 19.0°C.  $P_{p} = 1.078 \text{ g/cm}^{8}$ 

			11 - 1				
~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	15	1.	151	<u> </u>	<u>I</u>	IWC	IWC
0.0	20.3	7.3		1.2449	0.0030	7.3	0.0083
5.0	17.6	12.8	12.4	1.1460	0.0100	11.0	0.0108
10.0	15.6	10.9	9.4	1.0292	0.0087	8.6	0.0090
20.0	14.5	10.0	9.1	0.7529	0.0081	7.5	0.0084
30.0	14.8	9.8	8.2	0.5383	0.0078	7.2	0.0082
45.0	16.0	8.8	9.9	0.1887	0.0063	6.4	0.0077
80.0	18.9	7.3	15.8	0.0552	0.0038	6.0	0.0075
75.0	20.8	7.1	18.8	0.0483	0.0026	6.1	0.0075
90.0	21.8	7.4	19.5	0.0346	0.0026	6.5	0.0077
105.0	21.6	6.9	19.6	0.0358	0.0020	6.0	0.0075
120.0	21.5	8.9	19.8	0.0381	0.0021	6.2	0.0078
135.0	21.2	8.9	19.9	0.0351	0.0022	6,2	0.0076
150.0	21.2	8.5	19.9	0.0373	0.0040	8.0	0.0086

Figura : 14

	Sh = 0.72894	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
	Nu = 0.58582		no an anna an sin an
	Km = 1.77421 m/r	nin	
	Km = 106.452 m/	יזר יזר יזר	
	h = 0.37458 Kca	ai/min m <sup>2</sup> °C	
	h = 22.474 Kcal	/hr m <sup>2</sup> °C	
			열 정말 것 같은 것이다.
		131	
and the second sec	an an an an an ann an an an an an an an		
		영상 이 없는 것 같아?	

TABLA No. 23 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Café L = 4.0 cm. G = 28.8 lt/min. dp = 0.0562 cm.  $\forall$  = 38.48 g. Re = 6.949 L<sub>1</sub> = 4.9 cm. Te = 24.0°C.  $P_p = 0.798$  g/cm<sup>3</sup>.

t	Ts	Ťw	Tsl	Н	Ŷ	Twc	Ywc
0.0	28.0	11.6		0.2165	0.0052	11.6	0.0111
5.0	25.4	19.0	20.1	0.1939	0.0153	17.5	0.0163
10.0	23. 8	16.9	16.9	0.1593	0.0128	14.8	0.0137
15.0	23, 2	15.8	16.2	0.1299	0.0116	13.6	0.0126
20.0	23.4	14.6	16.6	0.1192	0.0100	12.4	0.0117
30.0	24.6	13.8	19.4	0.0923	0.0084	12.0	0.0113
40.0	25.6	13.6	21.6	0.0813	0.0077	12.1	0.0114
50. O	28.2	13.2	22. 8	0.0682	0.0070	12.0	0.0113
60.0	26.4	13.0	23.6	0.0661	0,0066	12.0	0.0113
70.0	28.8	12.6	23.9	0.0609	0.0066	12.1	0.0114
80.0	27.0	12.3	24.2	0.0569	0.0058	11.3	0.0108
90.0	27.1	12.1	24.6	0.0547	0.0053	11.2	0,0108
100.0	27.2	12.1	24.5	0.0545	0.0052	11.1	0.0107

Figura : 15

1

Sh = 0.12829

Nu = 0.15736

Km = 0.31227 m/min

Km = 18,736 m/hr

 $h = 0.10062 \text{ Kcal/min m}^2 ^{\circ}C$ 

 $h = 6.037 \text{ Kcal/hr m}^2 ^{\circ}\text{C}$ 

132

TABLA No. 24 Datos primarios obtenidos para las siguientes G = 38.2 lt/min. condiciones : Sólido : Café L = 4.0 cm. dp = 0.0562 cm.  $W \approx 36.48$  g. Re = 9.218 L, = 5.5 cm. Te = 24.0°C.  $P_{p} = 0.798 \text{ g/cm}^{3}$ .

t	Ts	Tw	Tsl	н	Y	Two	Ywc
0.0	26.7	12.2		0.2011	0.0056	12.2	0.0115
5.0	23, 8	17.2	17.5	0.1574	0.0132	15.3	0.0142
10.0	21.9	15.0	15.2	0.1272	0.0111	12.9	0.0121
15.0	21.7	13.7	16.0	0.1081	0.0095	11.8	0.0112
20.0	22.3	13.1	17.8	0.0973	0.0085	11.6	0.0111
25.0	23.0	12.9	19.3	0.0874	0.0079	11.6	0.0111
30.0	23.4	12.5	20.3	0.0779	0,0073	11.4	0.0109
40.0	24.1	12.3	21.5	0.0703	0.0068	11.4	0.0109
50.0	24.4	12.1	22.1	0.0827	0.0064	11.3	0.0108
60.0	24.6	12.1	22.4	0.0571	0.0063	11.2	0.0107
70. <b>0</b>	25.0	12. 3	22.9	0.0549	0.0064	11.5	0.0111
80. O	24.8	12.3	22.9	0.0534	0,0065	11.8	0.0111
90.0	24.9	11.8	23.0	0.0502	0.0059	11.1	0.0106

Figura : 15

Sh = 0.20028 Nu = 0.22096

Km = 0.48748 m/min

Km = 29.249 m/hr

 $h = 0.14127 \text{ Kcal/min m}^2 ^{\circ}\text{C}$ 

h = 8.477 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C
TABLA No. 25 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Resina L = 4.0 cm. G = 28.8 lt/min. dp = 0.0562 cm. W = 41.34 g. Re = 6.949 L = 5.4 cm. Te = 19.0°C.  $P_{p} = 1.078 \text{ g/cm}^{3}$ 

L	Ts	Τw	Tsl	н	Ŷ	Two	Ywc
0.0	22.1	9.3		0.6374	0.0043	9.3	0.0095
5.0	20.5	15.5	15.0	0.6262	0.0123	13.7	0.0127
10.0	19.1	13.7	11.6	0.5911	0.0106	11.1	0.0107
15.0	18.2	12.6	10.2	0.5574	0.0095	9.7	0.0098
30.0	17.1	11.8	9.0	0.4439	0.0090	8.7	0.0091
45.0	17.1	11.3	9.3	0.3264	0.0085	8.3	0.0089
60.0	16.5	10.1	10.8	0.2182	0.0074	7.7	0.0085
75.0	18.3	9.3	12.5	0.1289	0.0059	7.0	0.0081
90.0	19.3	8.4	14.8	0.0777	0.0046	6.7	0.0078
105.0	20.7	8.0	17.2	0.0535	0.0036	8,8	0.0078
120.0	21.5	7.9	18.9	0.0425	0,0032	7.0	0.0081
135.0	22.0	8.0	19.7	0.0398	0.0031	7.1	0,0081
150.0	22.7	8.0	20.3	0.0402	0.0028	7.1	0.0081

Figura : 16

Sh = 0.40904

- Km = 0.99558 m/min
  - Km = 59.734 m/hr
    - h = 0.20533 Kcal/min  $m^2 °C$ h = 12.319 Kcal/hr  $m^2 °C$

TABLA No. 26 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Resina L = 4.0 cm. G = 38.2 lt/min. dp = 0.0562 cm. W = 41.34 g. Re = 9.218 L<sub>f</sub> = 6.4 cm. Te = 19.5°C.  $\rho_p = 1.078 \text{ g/cm}^3$ .

t	Ts	Τw	Tsl	Н	Y	Two	Ywc
0. <b>0</b>	22.8	7.6		0.9649	0.0024	7,6	0.0085
5.0	19.6	13.8	13,6	0,8463	0.0105	11.8	0.0112
10.0	17.7	12.0	10.4	0.8097	0.0090	9.2	0, 0094
15.0	16.6	11.4	9.5	0.7101	0.0088	8.7	0.0091
30. O	15.8	10.9	8.9	0.5272	0.0085	8.2	0.0088
45.0	16.4	10.9	9.2	0.3301	0.0083	8.1	0.0087
60.0	17.6	9.6	11.7	0.1677	0.0064	7.2	0.0082
75.0	19.6	8.5	15.5	0.0754	0.0046	7.0	0.0081
90.0	21.8	6.3	19.0	0.0455	0.0035	7.3	0.0083
105.0	22.5	8.5	20.6	0.0392	0.0034	7.7	0,0085
120.0	23.1	8.5	21.1	0.0371	0.0031	7.6	0.0085
135.0	23. 5	8.5	21.4	0.0352	0.0030	7.7	0.0085
150.0	23.6	8.5	21.7	0.0419	0.0030	7.8	0.0085

Figura : 16

Sh = 0.65733 Nu = 0.51427 Km = 1.35659 m/min Km = 01.301 m/hr h = 0.32002 Kcal/min m<sup>2</sup> °C h = 19.720 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

TABLA No. 27 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones: Sólido: Café L = 6.0 cm. G = 28.8 lt/min. dp = 0.0562 cm. W = 54.72 g. Re = 6.949 L<sub>f</sub> = 8.2 cm. Te = 22.5°C.  $\rho_p = 0.798$  g/cm<sup>3</sup>.

t	Ts	TW	Tsl	н	Ŷ	Two	Ywc
0.0	22.4	7.5		0.1777	0.0023	7.5	0.0084
15.0	20.8	11.7	11.8	0.1137	0.0074	8.2	0.0089
30. O	20.7	8.8	14.1	0.0796	0.0044	6.1	0.0076
45.0	22.1	8.3	18.0	0.0644	0.0034	6.8	0.0079
60.0	23.0	8.0	19.8	0.0559	0.0027	6.8	0.0079
75.0	23.5	7.8	20.6	0.0485	0.0023	6,8	0.0079
90.0	23.6	7.9	21.0	0.0405	0.0024	7.0	0.0081
105.0	24.1	7.8	21.2	0.0392	0.0020	6.7	0.0078
120.0	24.0	6.9	21.4	0.0395	0.0011	5.7	0.0074
135.0	23.4	6.7	21.5	0.0386	0.0013	6.0	0.0075
150.0	23, 3	8.7	21.6	0.0392	0.0013	6.0	0.0075
165.0	23.2	6.5	21.8	0.0320	0.0012	5, 9	0.0074
180.0	23.2	6.4	21.8	0.0275	0.0011	5,8	0.0073

Figura : 17

Sh = 0.10299

- Nu = 0.09132
- Km = 0.25068 m/min
- Km = 15.041 m/hr
- h = 0,05838 Kcal/min m<sup>2</sup> °C
- $h = 3.503 \text{ Kcal/hr m}^2 ^{\circ}C$

TABLA No. 28 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones : Sólido : Café L = 0.0 cm. G = 38.2 lt/min. dp = 0.0562 cm. W = 54.72 g. Re = 9.218 L<sub>f</sub> = 0.8 cm. Te =  $25.0^{\circ}$ C.  $P_p = 0.798 \text{ g/cm}^3$ .

t	Ts	Τw	Tsl	H	Y	Two	Ywc
0.0	17.2	14.3		0.1465	0.0122	14.3	0.0133
5.0	24.5	18.3	19.8	0.1509	0.0148	17.1	0.0159
10.0	22.1	16.1	17.7	0.1080	0.0126	14.8	0.0138
15.0	23.0	15.0	18.2	0.0970	0.0108	13.4	0.0126
20.0	23.5	14.6	19.4	0.0885	0.0098	13.2	0.0124
30.0	24.4	13.7	21.4	0.0769	0.0084	12.7	0.0119
40.0	25.2	13.4	22.8	0.0741	0.0076	12.6	0.0118
50.0	25.7	12.8	23.6	0.0625	0.0087	12.0	0.0114
60.0	28.4	12.7	24.2	0.0567	0.0061	11.7	0.0112
70.0	28.4	12.6	24.5	0.0509	0.0062	12.0	0.0114
80. O	28.0	11.9	24.5	0.0508	0.0044	10.3	0.0102
90.0	28.0	11.7	24.6	0.0504	0.0054	10.3	0.0102
100.0	26.4	11.7	24.6				

Figura : 17

Sh = 0.15281 Nu = 0.14195 Km = 0.37193 m/min Km = 22.316 m/hr h = 0.09076 Kcal/min m<sup>2</sup> °C h = 5.445 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

TABLA No. 29 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones: Sólido: Resina L = 6.0 cm. G = 28.8 lt/min. dp = 0.0562 cm. W = 62.02 g. Re = 6.949 L<sub>f</sub> = 7.9 cm. Te = 22.5°C.  $P_p = 1.078 \text{ g/cm}^3$ .

t	Ts	Τŵ	Tsl	н	Y	Two	Ywc
0.0	24.6	9.5		0.6792	0.0035	9.5	0.0096
5.0	24.4	18.5	17.2	0.6909	0.0149	16.4	0.0152
10.0	22.4	16.3	13.6	0.6379	0.0126	13.5	0.0126
15.0	21.2	15.0	12.4	0.5948	0.0114	12.2	0.0115
30.0	20.0	14.4	11.6	0.5018	0.0110	11.5	0.0111
45.0	19.8	14.0	11.2	0.4081	0.0107	11.1	0.0108
60.0	19.3	13,5	11.2	0.3097	0.0102	10.7	0.0104
75.0	19.5	12.6	12.2	0.2368	0.0089	9.9	0.0099
90.0	19.3	11.2	13.6	0.1639	0.0075	9.1	0.0094
105.0	19.9	10.2	15.2		0.0082	8.4	0.0089
120.0	20.4	9.2	17.2	0.0734	0.0049	7.9	0,0086
135.0	21.1	8.5	18.9	0.0566	0.0040	7.6	0.0085
150.0	21.5	8.3	20.1	0.0428	0.0038	7.7	0.0085

Figura : 18

Sh = 0.25507

- Nu = 0.63845
- Km = 0.62084 m∕min
- Km = 37.250 m/hr
  - h = 0.40823 Kcal/min m<sup>2</sup> °C
  - h = 24.493 Kcal/hr m<sup>2</sup> °C

138

TABLA No. 30 Datos primarios obtenidos para las siguientes condiciones: Sólido: Resina L = 6.0 cm, G = 38.2 lt/min. dp = 0.0562 cm. W = 62.02 g, Re = 9.218 L<sub>g</sub> = 8.4 cm. Te = 19.5°C.  $\rho_p = 1.078$  g/cm<sup>3</sup>.

t	Ts	Ťw	Tsl	н	Y	Two	Ywc
0.0	23.8	10.4		0.4387	0.0048	10.4	0.0102
5.0	20.8	15.9	14.1	0.4057	0.0128	13.9	0.0129
10. <b>0</b>	18.9	13.7	11.8	0.3674	0.0106	11.2	0.0108
15.0	18.0	12.8	11.1	0.3416	0.0099	10.3	0.0101
зо. <b>о</b>	17.0	11.6	11.2	0.2452	0.0089	9,5	0.0096
45.0	17.7	10.2	12.9	0.1663	0.0070	8.3	0.0089
60, <b>0</b>	18.8	9.4	14.8	0.1140	0.0057	7.7	0.0085
75.0	20.0	8.8	17.1	0.0786	0.0046	7.8	0.0085
90. O	21.2	8.5	18.9	0.0619	0.0040	7.8	0.0085
105. <b>0</b>	22.0	8.5	20.0	0.0531	0.0036	7.7	0.0085
120.0	22.6	8.5	20.6	0.0492	0.0034	7.7	0.0085
135.0	22.3	8. 3	20, 8	0.0431	0.0033	7.7	0.0085
150.0	22.3	8.3	20,8	0.0449	0.0033	7.7	0.0085

Figura : 18

Sh = 0.39251

Nu = 0.37288

Km = 0.95836 m/min

Km = 57.321 m/hr

h = 0.23843 Kcal/min m<sup>2</sup> °C

 $h = 14.305 \text{ Kcal/hr m}^2 ^{\circ}C$ 

# APENDICE A.4

A. 4 TABLAS DE DATOS DE Sh Y NU EXPERIMENTALES Y POR CORRELACION.

CORRELACIONES PROPUESTAS: Sh = 0.00632 Re<sup>1.13</sup>(dp/L)<sup>0.73</sup>(dp/D)<sup>-0.04</sup>Sc<sup>0.33</sup> Nu = 0.004948 Re<sup>1.14</sup>(dp/L)<sup>0.74</sup>(dp/D)<sup>-0.04</sup>Pr<sup>0.33</sup>

TABLA No. 31 Sh y Nu Experimentales y por correlación para particulas con dp = 0.0323 cm.

$L = 2.0 \text{ cm dp/L} = 1.815(10)^{-4} \text{ dp/D} = 6.358(10)^{-3} \text{ L/D} =$	* 3.937(10) <sup>-</sup>
----------------------------------------------------------------------------------------	--------------------------

MATERIAL	Re	She	Nue	Shc	Nuc	ESh (%	D ENu
CARBON	2.885	0.10025	0.20309	0.10018	0.09338	0.07	54.02
CARBON	3.994	0.12433	0.14231	0.14564	0.13538	17.16	4.88
POLIESTER	3.994	0.09052	0.11385	0.14564	0.13536	60.89	18.88
POLIESTER	5.298	0.23973	0.21386	0.20156	0.18878	15.92	12,68
LADRILLO	3.994	0.22739	0.13715	0.14564	0.13536	35, 95	1.31
LADRILLO	5.298	0.38714	0.55942	0.20158	0.18678	45.09	66.61

 $L = 4.0 \text{ cm dp/L} = 8.075(10)^{-8} \text{ dp/D} = 6.358(10)^{-8} \text{ L/D} = 7.874(10)^{-1}$ 

MATERI AL	Re	She	Nue	Shc	Nuc	ESh (%	D ENu
CARBON	3.259	0.06835	0.07945	0.06951	0,06563	1.69	17.39
CARBON	5, 289	0.11673	0.11898	0.12153	0.11418	4.11	4.03
POLIESTER	3.994	0.09984	0.18329	0.08781	0.08274	12.04	54.85
POLIESTER	5.298	0.09838	0.10370	0.12153	0.11418	23.52	10.10
LADRILLO	3.994	0.16161	0.15781	0.08781	0.08274	45.66	47.56
LADRILLO	5.298	0.22673	0.38490	0.12153	0.11418	46, 40	70.33

	L = 6.0 cm	dp∕L =	5.383010	o <sup>∼®</sup> dp∕D :	= 6.358(1)	oo⁻" L∕D	- 1.181	
	MATERIAL	Re	She	Nue	Shc	Nuc	ESh (%	D ENu
	CARBON	2.885	0.02991	0.04851	0.04493	0.04282	50.19	11.73
	CARBON	5.298	0.07522	0.08138	0.09038	0.08582	20.16	5.21
	POLIESTER	3,994	0.04855	0.09364	0.06531	0.06204	34.52	33.74
	POLI ESTER	5.298	0.07432	0.12419	0.09038	0.08562	21.61	31.05
- 1. - 1.	LADRI LLO	3.994	0.12464	0.12473	0.06531	0.06204	47.60	50.26
	LADRI LLO	5.298	0.22422	0.15254	0.09038	0.08562	59.01	43.87

TABLA No. 32 Sh y Nu Experimentales y por correlación para particulas con dp = 0.0562 cm.

-\*

an dilla anti-territeri e prese man a sinane, independente di

- - - - - - - - - 1

L = 2.0 cm	n dp/L =	2.810010	o dp∕D	= 1.106(10)	)) - L/D =	3.937(10)
MATERIAL	Re	She	Nue	She	Nuc	ESh (%) ENu
CAFE	6.949	0.19371	0.26130	0.24927	0.22408	28.68 14.24

.

- -

. .

CAFE	9.218	0.29408	0.28306	0.34493	0.30920	17.29	14.54
RESINA	6.949	0.79378	1.50600	0.24927	0.22408	88, 59	85.12
RESINA	9.218	0.72894	0,58582	0.34493	0.30920	52.68	47.22

 $L = 4.0 \text{ cm } \text{dp/L} = 1.405(10)^{-2} \text{dp/D} = 1.106(10)^{-2} \text{L/D} = 7.874(10)^{-1}$ 

MATERIAL	Re	She	Nue	Shc	Nuc	ESh CA	D ENu
CAFE	6.949	0.12629	0.15736	0.15028	0.13698	17.14	12.95
CAFE	9.218	0.20028	0.22096	0.20796	0.18902	3.83	14.45
RESINA	6.949	0.40904	0.32110	0.15028	0.13698	63.26	57.34
RESINA	9.218	0.55733	0.51427	0.20796	0.18902	62.61	63.24

141

 $L = 6.0 \text{ cm } dp/L = 9.366(10)^{-3} dp/D = 1.106(10)^{-2} L/D = 1.181$ 

MATERIAL	Re	She	Nue	Shc	Nuc	ESh (%	) ENu
CAFE	6.949	0.10299	0.09132	0.11178	0.10271	8.53	12.46
CAFE	9.218	0.15281	0.14195	0.15468	0.14174	1.22	015
RESINA	6.949	0.25507	0.63845	0.11178	0.10271	56.17	83, 91
RESINA	9.218	0.39251	0.37288	0.15468	0.14174	60.59	61.99

### APENDICE A.5

A.5 CALCULO PARA UNA CORRIDA TIPICA EXPERIMENTAL.

MATERIAL : CARBON dp = 0.0323 cm G = 28.8 lt/min ¥ = 31.21 a  $P_{p} = 1.357 \text{ g/cm}^{3}$ L = 2.0 cm

Re = 3.994 dp/L = 1.615(10)<sup>-2</sup> dp/D = 6.358(10)-3 L/D = 3.937(10)-1 L, = 2.9 cm

1. - Cálculo de la Velocidad Superficial de aire.

$$V_s = \frac{G}{A_t}$$

 $G = 28,800.0 \text{ cm}^3/\text{min}$   $A_1 = \prod_{d=1}^{D^2} = (0.785)(5.08)^2 = 20.27 \text{ cm}^2$ 

(A.5.1)

5.2.)

 $V_{S} = 1.420.82$  cm/min = 1.4208 m/min

2. - Cálculo del Número de Reynolds.

$$Re = \frac{dp \rho_a Vs}{\mu_a} \qquad (A$$

Pa = 9.4(10)"g/cm<sup>3</sup>

<sup>µ</sup>a = 1.08(10)<sup>-2</sup>g/cm min

Re = 3.994

3. - Cálculo del Número de Schmidt.

Durante este trabajo se considera constante y esta definido por :

$$Sc = \frac{\mu_a}{\rho_a D v_{H_a O-AIRE}}$$

Dv<sub>H\_O-AIRE</sub> = 13.2 cm/min

4.- Cálculo del Número de Prandtl. Tambien se considera constante y se define como :

$$Pr = \frac{\mu_a Cpa}{Ka}$$

 $C_{pa} = 0.25 \text{ cal/g}^{\circ}C$  Ka = 3.6(10)<sup>"3</sup> cal/min cm  $^{\circ}C$ 

5.- Cálculo del área de Transferencia de Masa y Calor por unidad de volumen de Lecho Fluidizado Cperíodo de velocidad constante de secado).

$$a = \frac{B W}{\rho_p dp L_f}$$

$$a = \frac{A}{A_t}$$

( 4.7 )

CA.5.3)

C A. 5. 4 )

 $a = 1,473.21 \text{ cm}^2/\text{cm}^3$   $A_f = 72.679 \text{ cm}^2/\text{cm}^3$  $A_f = 7267.933 \text{ m}^2/\text{m}^3$ 

6. - Cálculo del Coeficiente de Transferencia de Masa a apartir d la ecuación (4.4).

Con los datos de la Tabla No 2 del Apéndice A.3

 $-\frac{dH}{dt} = 7.432(10)^{-3} \text{ Kg H}_20/\text{Kg s.s.min}$ Obtenida con los valores correspondientes a 0 y 5 minutos. Para un tiempo t = 5.0 min.: Ywc = 0.0137 Twc = 14.8 Ye = 0.0073 Kg H\_20/Kg a.s Te = 24.5 Ys = 0.0128 Ts = 17.1

ΔY<sub>ML</sub> = 0.002804 ΔT = 5.142

Con la ecuación (4.4) se Calcula el Coeficiente de Transferencia Masa.

Km = 0.52651 m/min Km = 31.591 m/hr

7.- Cálculo del Coeficiente de Transferencia de Calor a partir de la ecuación (4.6).

 $\lambda = 586.61 \text{ Kcal/Kg H}_0 \text{ (tablas de vapor)}$ 

 $h = 0.15831 \text{ Kcal/min m}^2 \,^{\circ}\text{C}$   $h = 0.499 \text{ Kcal/hr m}^2 \,^{\circ}\text{C}$ 

8. - Cálculo del Número de Sherwood.

$$Sh = \frac{K_m dp \gamma}{Dv} \qquad (A.5.7)$$

y = 1 - <u>20.44</u> 586.0

fracción mol del componente no difusible.

She = 0.12433

9. - Calculo del Número de Nusselt. El Número Nusselt está definido de la siguiente manera:

 $Nu = \frac{h dp}{Ka}$ 

C A. 5. 8 )

Nue = 0.14231

10.- Cálculo por las Correlaciones de Ayora (1), Ecs. (1.1) y (1.2) Shc = 0.14584 Error para el Sherwood : ESh = 1 -  $\frac{Shc}{She}$ Error para el Nusselt : ENu = 1 -  $\frac{Nuc}{Nue}$ 

146

ENu = 4.68 %

 $\gamma = 1 - \frac{P^{o}}{P_{t}}$ 

## APENDICE A.6

A. 6 TABLAS DE DATOS PARA EL CALCULO DEL MODELO DE DIFUSION.

MATERI	AL : CARB	ON Rei≖	2.885 dp	s ≈ 0.0323 cm L ≈ 2.0 cm
t(min)	ਸ	ĥ	~ <hm>&gt;</hm>	
0.0	0.1000	1,0000	0.9994	Valor de la Función :
5.0	0.0595	0.4774	0.5891	F = 0.021171
10.0	0.0487	0.3264	0.3473	$D_m = 5.1(10)^{-5} cm^2 / min$
15.0	0.0410	0,2387	0.2047	ß = 0.735257
20.0	0,0360	0.1742	0.1207	L = 0.187094
25.0	0.0320	0.1226	0.0711	K' = 5.9068(10) <sup>-4</sup> cm/min
30.0	0.0282	0.0735	0.0419	Ho ≖ 0.1000 Kg agua∕Kg ss
35.0	0.0260	0.0452	0.0247	H <sup>®</sup> = 0.0225 Kg agua∕Kg ss
40.0	0.0245	0.0258	0.0148	
45.0	0.0235	0.0129	0.0085	
50.0	0.0225	0.0000	0.0051	

147

147

TABLA No. 35 MODELO DE DIFUSION.

		0.004	۹P
Ĥ	Ĥ	<hm></hm>	
0.1070	1.0000	0.9995	
0.0700	0.5771	0.6101	
0.0514	0.3646	0.3724	
0.0395	0.2286	0.2273	
0.0325	0.1468	0.1388	
0.0280	0.0971	0.0847	
0.0255	0.0688	0.0517	
0.0235	0.0457	0.0318	
0.0223	0.0320	0.0193	
0.0210	0.0171	0.0118	
0.0205	0.0114	0.0072	
	H           0.1070           0.0700           0.0514           0.0385           0.0255           0.0255           0.0235           0.0235           0.0235           0.0235           0.0235           0.0235           0.0235           0.0235           0.0235           0.0205	Ĥ         H           0.1070         1.0000           0.0700         0.5771           0.0514         0.3646           0.0395         0.2266           0.0325         0.1466           0.0255         0.0686           0.0235         0.0457           0.0223         0.0320           0.0210         0.0171           0.0205         0.0114	H         H         H           0.1070         1.0000         0.9995           0.0700         0.5771         0.6101           0.0514         0.3646         0.3724           0.0395         0.2286         0.2273           0.0325         0.1486         0.1388           0.0280         0.0971         0.0847           0.0255         0.0686         0.0517           0.0235         0.0457         0.0316           0.0223         0.0320         0.0193           0.0210         0.0171         0.0118

TABLA No. 38 MODELO DE DIFUSION.

#### MATERIAL : CARBON Re = 3.994 dp = 0.0323 cm L = 2.0 cm

Valor de la Función : F = 0.002100  $Dm = 5.1(10)^{-5} cm^2/min$   $\beta = 0.710556$  L = 0.174248  $K' = 5.5026(10)^{-4} cm/min$ Ho = 0.1070 Kg agua/Kg ss  $H^{0} = 0.0195$  Kg agua/Kg ss

TABLA No. 37 MODELO DE DIFUSION.

MATERIA	L : CARB	ON Rel#	3.259	dp = 0.0323 cm L = 4.0 cm
t(min)		Й		
0.0	0,0913	1.0000	0, 9998	Valor de la Función :
10.0	0.0573	0.5058	0.5511	F = 0.003229
20.0	0.0450	0, 3270	0.3037	$D_m = 5.0(10)^{-5} cm^2 / min$
30.0	0.0355	0.1889	0.1674	ß = 0.557450
40.0	0.0295	0.1017	0.0923	L ≈ 0.105795
50.0	0.0265	0.0581	0.0509	K' = 3.2754010) <sup>-4</sup> cm/min
80.0	0.0245	0.0291	0.0280	Ho ≠ 0.0913 Kg agua/Kg ss
70.0	0.0235	0.0145	0.0154	H = 0,0225 Kg agua/Kg ss
80,0	0.0227	0.0029	0.0085	
90.0	0.0225	0.0000	0.0047	

148 . .

			•
tCmin)	ਸ ਸ	ĥ	<hm></hm>
0.0	0.0875	1.0000	0.9998
10.0	0.0460	0.4429	0.5448
20,0	0.0357	0.3047	0.2968
30.0	0.0283	0.2054	0.1817
40.0	0.0230	0.1342	0.0881
50, 0	0.0194	0.0859	0.0480
60.0	<b>0</b> , 0170	0.0537	0.0252
70.0	0.0158	0. 0349	0.0143
80.0	0.0149	0. 0225	0.0078
90.0	0.0145	0. 0201	0.0042
100.0	0.0140	0.0134	0.0023

TABLA No. 38 MODELO DE DIFUSION.

L = 4.0 cm MATERIAL : CARBON Re = 5.298 dp = 0.0323 cm

> Valor de la Función : F = 0.017788 $D_m = 5.0(10)^{-5} cm^2/min$  $\beta = 0.562810$ L = 0.107684K' = 3.34(10)<sup>-4</sup>cm/min Ho = 0.0875 Kg agua/Kg ss H<sup>\*</sup> = 0.0130 Kg agua/Kg ss

TABLA No. 39 MODELO DE DIFUSION.

MATERIA	L : CARB	ON Rer≖	2. 885	dp=0.0323 cm L=5.0 cm
t(min)	<del>.</del>	ĥ	~ <hm></hm>	
0.0	0.0872	1.0000	0.99999	Valor de la Función :
10.0	0.0599	0. 6083	0.7072	F = 0.015874
20.0	0.0495	0. 4591	0. 5001	$D_m = 4.8(10)^{-5} cm^2/min$
30.0	0.0430	0.3659	0, 3537	β = 0.433852
40.0	0.0375	0.2869	0.2502	L = 0.063544
50. O	0.0325	0.2152	0.1769	$K' = 1.888(10)^{-4} \text{cm/min}$
60.0	0.0282	0.1535	0.1251	Ho = 0.0872 Kg agua/Kg ss
70.0	0.0245	0.1004	0.0885	H <sup>®</sup> ⊨ O.0175 Kg agua∕Kg ss
80.0	0.0220	0.0646	0.0525	•
90.0	0.0203	0.0402	0.0443	
100.0	0.0190	0.0215	0.0313	

149

Anne and an approximate the second second

NATERIA	AL : CARB	ON Re ≕	5.298	dp = 0.0323 cm L = 6.0 cm
t(min)	Ĥ	ĥ	<hm></hm>	
0.0	0.1050	1.0000	0.9999	Valor de la Función :
10.0	0.0800	0, 7093	0.6606	F = 0.002640
20.0	0.0565	0.4380	0.4365	$D_m = 4.9 \text{ciO}^{-5} \text{cm}^2 / \text{min}$
30.0	0.0432	0.2814	0.2884	β = 0.489714
40.0	0.0350	0.1860	0,1905	L = 0.074649
50.0	0.0297	0.1244	0,1259	K' = 2.265(10) <sup>-4</sup> cm/min
60.0	0.0283	0.0849	0.0832	Ho = 0.1050 Kg agua/Kg
70.0	0.0235	0.0523	0.0549	H <sup>®</sup> ≈ 0.0190 Kg agua∕K(
<del>9</del> 0.0	0.0215	0.0291	0,0363	
90.0	0.0205	0.0174	0.0240	
100.0	0.0198	0.0093	0.0158	

TABLA NO. 40 MODELO DE DIFUSION.

NATERIAL CARBON

Valor de la Función : F = 0.002640  $D_m = 4.9(10)^{-5} cm^2 / min$  $\beta = 0.469714$ L = 0.074649K' = 2.265(10) -4 cm/min Ho = 0.1050 Kg agua/Kg sa H" = 0.0190 Kg agua/Kg ss

TABLA No. 41 HODELO DE DIFUSION.

MATERIAL : POLIESTER Re = 3.994 dp = 0.0323 cm L = 2.0 cm ~----\_\_\_\_ ž ਸ਼ t(min) н <Hm> 0.0532 1.0000 0.9991 Valor de la Función : 0.0 5.0 0. 0329 0.5932 0.5190 F = 0.011516Dm = 5.1(10)<sup>-5</sup>em<sup>2</sup>/min 10.0 0.0170 0.2745 0.2696 0.0073 ß = 0.818509 15.0 0.0802 0.1400 20.0 0.0050 0.0341 0.0727 L = 0.233975 0.0140  $K^{*} = 7.388(10)^{-4} \text{cm/min}$ 25.0 0.0040 0.0378 30. O 0.0035 0.0040 0.0166 Ho = 0.0532 Kg agua/Kg as 35.0 0.0033 0.0000 0.0102 H = 0.0033 Kg agua/Kg ss

TABLA No. 42 MODELO DE DIFUSION.

Pa = 8 208

MATERTAL . POLIESTER

LCmin)	<u> </u>	л н	<h-></h->
0.0	0.0773	1.0000	0.9958
5.0	0.0222	0.2584	0.2558
10.0	0.0067	0.0498	0.0057
15.0	0,0053	0.0310	0.0169
20.0	0.0045	0.0202	0.0043
25.0	0.0035	0.0087	0.0011
30. O	0.0030	0.0000	0.0003

dp = 0,0323 cm  $L = 2.0 \, cm$ 

Valor de la Función : F = 0.000758 Dm = 5.1(10) -5 cm<sup>2</sup>/min B = 1.179025L = 0.512912 K' = 1.619(10) - cm/min Ho = 0.0773 Kg agua/Kg ss H" = 0.0030 Kg agua/Kg ss

TABLA No. 43 NODELO DE DIFUSION.

MATERIA	L : POLI	ESTER R	e = 3.994	dp = 0.0323 cm
t(min)	R	<u>н</u>	< Km>	-
0.0	0.0612	1.0000	0.9987	- Valor de la i
5.0	0.0360	0. 5435	0. 4636	F = 0.018598
10.0	0.0125	0.1178	0.2152	Dm = 5.1(10)
15.0	0.0105	0.0815	0,0999	β = 0.885968
20.0	0.0095	0.0634	0.0454	L = 0.27644
25.0	0.0090	0.0543	0.0215	K" = 8.73(10)
30.0	0.0080	0.0362	0.0100	Ho = 0.0612
35.0	0.0072	0.0217	0.0048	H <sup>®</sup> = 0.0060
40.0	0.0065	0.0091	0.0022	
45.0	0.0080	0.0000	0.0010	

la Función : 8598

 $L = 4.0 \, cm$ 

(10)<sup>-5</sup>cm<sup>2</sup>/min 85968

76449

3010) "cm/min

612 Kg agua/Kg ss

060 Kg agua/Kg ss

151 in ini TABLA No. 44 HODELO DE DIFUSION.

MATERIAL : POLIESTER Re = 5.298

and the second s	and the second s		the second se
LCmin)	Ħ	Ĥ	~ <hm></hm>
0.0	0.0591	1.0000	0.9968
5.0	0.0355	0. 5717	0. 4723
10.0	0.0122	0.1488	0.2233
15.0	0.0074	0.0617	0.1058
20.0	0.0060	0.0383	0.0499
25.0	0.0055	0.0272	0.0236
30.0	0.0050	0.0181	0.0112
35.0	0.0045	0.0109	0.0053
40.0	0.0045	0.0091	0.0025
45.0	0.0040	0.0000	0.0012

dp = 0.0323 cm L = 4.0 cm

Valor de la F	unción :
F = 0.017684	
Dm = 5.1010	<sup>™</sup> cm <sup>2</sup> ∕min
A = 0.875287	,
L = 0.269450	)
K. = 8, 51(10)	cm/min
Ho = 0.0591	Kg agua/Kg ss
H <sup>®</sup> = 0.0040	Kg agua/Kg mm

.

TABLA No. 45 HODELO DE DIFUSION.

and the second secon

MATERTAL . DOLLECTER

			• - •,0••	
t(min)	ห	н	<hm></hm>	_
0.0	0.0269	1.0000	0.9990	Valor de la Función :
5.0	0. 01 45	0.5020	0.5042	F = 0.013961
10.0	0.0087	0.1888	0.2545	Dm = 5.1(10) <sup>-6</sup> cm <sup>2</sup> /min
15.0	0.0055	0.1406	0.1284	β = 0.836289
20.0	0.0048	0.1124	0.0648	L = 0,244775
25.0	0.0040	0.0803	0.0327	K' = 7.79(10) <sup>−4</sup> cm-/min
<b>30.</b> 0	0.0035	0.0502	0.0165	Ho = 0.0289 Kg agua/Kg ss
35.0	0.0032	0.0482	0.0083	H <sup>8</sup> = 0.0020 Kg agua/Kg ss
40. 0	0.0029	0. 0361	0.0042	
45. 0	0.0025	0.0201	0.0021	
50.0	0.0023	0 01 20	0.0011	

-

Pa = 3 004

152

and a start of the second s Second s Second TABLA No. 46 MODELO DE DIFUSION.

Po = 5 209

MATERIAL . DOLLETER

POTENTA			3 - 0,000
t(min)	<del>П</del>	́н́	<hr/>
0.0	0.0391	1.0000	0.9994
5.0	0.0258	0.6156	0.5960
10.0	0.0168	0.3555	0.3554
15.0	0.0117	0.2081	0.2120
20.0	0.0087	0.1214	0.1264
25.0	0.0068	0.0665	0.0754
30.0	0.0057	0.0347	0.0450
35.0	0.0050	0.0145	0.0268
40.0	0.0048	0.0087	0.0160
45.0	0.0047	0.0058	0.0095
50.0	0.0048	0.0029	0,0057

dp = 0.0323 cm L = 6.0 cm

Valor de la Función :
F = 0.000840
$D_m = 5.1(10)^{-5} cm^2 / min$
ß = 0.727129
L = 0.182781
$K' = 5.772(10)^{-4} \text{cm/min}$
Ho = 0.0391 Kg agua/Kg ss
H <sup>*</sup> = 0.0045 Kg agua/Kg ss

TABLA No. 47 MODELO DE DIFUSION.

MATERIAL : LADRILLO Re = 3,994 dp = 0.0323 cm L = 2.0 cm ~ t(min) Ħ н < Hm> 0.0 0.1244 1.0000 0.9997 Valor de la Función : 5.0 0.0985 0.7893 0.6960 F = 0.053616Dm = 5.0(10)<sup>-5</sup>cm<sup>2</sup>/min 10.0 0.0743 0.5924 0.4845 15.0 0.0500 0.3946 0.3373  $\beta = 0.614668$ 20.0 0.0250 0.1912 0.2348 L = 0.129230 $K' = 4.001(10)^{-4}$  cm/min 0.0089 0.0602 25.0 0.1635 Ho = 0.1244 Kg agua/Kg ss 30.0 0.0025 0.0081 0.1138 H<sup>\*</sup> = 0.0015 Kg agua/Kg ss 0.0000 35.0 0.0015 0.0792

TABLA No. 48 MODELO DE DIFUSION. Re = 5.298

MATERIA	L : LADR	ILLO Re	= 5.298	dp = 0.0323 cm L = 2.0 cm
t(min)	ਸ	Ĥ	~ <hm></hm>	
0.0	0.1342	1.0000	0.9994	Valor de la Función :
5.0	0.0900	0.6669	0.5800	F = 0.031389
10.0	0.0555	0.4069	0.3366	Dm = 5.1010) <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> /min
15.0	0.0207	0.1447	0.1913	β = 0.746053
20.0	0.0020	0.0038	0.1133	L = 0.192803
25.0	0.0015	0.0000	0.0658	K' = 6,088C10) <sup>−5</sup> cm/min
				$H_0 = 0.1342$ Kg agua/Kg

Valor	de la F	unc	ión :	
F = 0.	031 389			
Dm = 5	5.10107	<sup>3</sup> cm	<sup>2</sup> ∕min	
ß = (	0.746053	3		
L = (	0.192 <b>80</b> 3	1		
K' = 6	5,088010	o-ª	cm∕min	
Ho = (	0.1342	Kg	agua/Kg	ss
н* = с	0.0015	Kg	agua/Kg	<b>\$</b> \$

TABLA No. 49 MODELO DE DIFUSION.

MATERIA	AL : LADR	ILLO Re	= 3.994	dp = 0.0323 cm L = 4.0 cm
t(min)	ਸ	ĥ	<hm></hm>	
0.0	0.1120	1.0000	0.9999	Valor de la Función :
5.0	0.0997	0.8884	0.8362	F = 0.124463
10.0	0.0895	0.7958	0.6993	$D_m = 4.5(10)^{-3} cm^2 / min$
15.0	0.0792	0.7024	0.5848	ß = 0.455294
20.0	0.0680	0.6007	0.4890	L = 0.070072
25.0	0.0575	0.5054	0.4089	K' = 1.953(10) <sup>-4</sup> cm/min
30.0	0.0470	0.4102	0.3420	He = 0.1120 Kg agua/Kg ss
35.0	0.0360	0.3103	0.2860	H <sup>®</sup> = 0.0018 Kg agua/Kg ss
40.0	0.0255	0.2151	0.2392	
45.0	0.0150	0.1198	0.2000	
50.0	0.0049	0.0281	0.1672	

			- 5.298	dp = 0.0323  cm  L = 4.0  cm
tCmin)	Ĥ	Ĥ	~ <hm></hm>	
0.0	0.0737	1.0000	0.9995	Valor de la Función :
5.0	0.0540	0.7271	0.6082	F = 0.048543
10.0	0.0350	0.4640	0.3701	Dm = 5.1(10) <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> ∕min
15.0	0.0150	0.1870	0.2252	$\beta = 0.712820$
20. O	0.0025	0.0139	0.1370	L = 0.175401
25.0	0.0020	0.0069	0.0834	K' = 5.539(10) <sup>-4</sup> cm/min
30. O	0.0018	0.0042	0.0507	Ho = 0.0737 Kg agua∕Kg ss
35.0	0.0015	0.0000	0.0309	H <sup>*</sup> = 0.0015 Kg agua/Kg ss

TABLA No. 51 MODELO DE DIFUSION.

MATERIA	L : LADR	ILLO Re	= 3.994	dp = 0.0323  cm  L = 6.0  cm
t(min)	អ៊	л Н	~ <hm></hm>	
0.0	0.0835	1.0000	0,9999	Valor de la Función :
5.0	0.0745	0.8906	0.8195	F = 0.100468
10.0	0.0650	0.7752	0.6716	$D_m = 4.4(10)^{-5} cm^2 / min$
15,0	0.0555	0.6598	0.5504	$\beta = 0.485706$
20.0	0.0460	0.5443	0.4511	L = 0.079902
25.0	0.0365	0.4289	0.3697	$K' = 2.177(10)^{-4} \text{cm/min}$
30,0	0.0272	0.3159	0,3030	Ho = 0.0835 Kg agua∕Kg ss
35.0	0.0173	0.1956	0.2483	H <sup>®</sup> = 0.0012 Kg agua∕Kg ss
40.0	0.0060	0.0826	0.2035	
45.0	0.0021	0.0109	0.1668	
60.0	0 0012	0 0000	0 1 267	

TABLA No. 52 MODELO DE DIFUSION. MATERIAL : LADRILLO Re = 5.298

t(min)	ที	ĥ	~ <hm></hm>	
0.0	0.1500	1.0000	0.9997	_
5.0	0.0890	0. 5833	0.6897	
10.0	0,0740	0.4809	0.4758	
15.0	0.0585	0.3750	0.3282	
20.0	0.0430	0.2691	0.2264	
25.0	0.0278	0.1653	0.1562	
30.0	0.0130	0.0642	0.1077	
35.0	0.0049	0.0089	0.0743	
40.0	0.0041	0.0034	0.0513	
45.0	0.0038	0.0014	0.0354	
50.0	0.0036	0.0000	0.0244	

Valor de la Función : F = 0.025472  $Dm = 5.1(10)^{-5} cm^2/min$   $\beta = 0.616245$  L = 0.129911  $K^* = 4.102(10)^{-4} cm/min$ Ho = 0.1500 Kg agua/Kg ss  $H^{\bullet} = 0.0036$  Kg agua/Kg ss

dp = 0.0323 cm L = 6.0 cm

TABLA No. 53 MODELO DE DIFUSION.

MATERIAL : CAFE Re = 8.949 dp = 0.0562 cm L = 2.0 cm

t(min)	Ĥ	н Н	<hm></hm>	
0.0	0.2820	1.0000	0.8247	Valor de la Función :
10.0	0.1670	0.5388	0.4364	F = 0.000705
20.0	0.1125	0.2743	0.2309	Dm = 5.1(10) <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> /min
30,0	0,0868	0.1495	0.1222	ß = 0.992959
40.0	0.0720	0.0777	0.0647	L = 0.322510
50.0	0.0620	0.0291	0.0342	K' = 5.853(10) <sup>-4</sup> cm/min
60.0	0,0570	0.0049	0.0181	Ho = 0.2820 Kg agua/Kg ss
70,0	0.0565	0.0024	0.0096	H <sup>®</sup> = 0.0560 Kg agua/Kg ss
80, 0	0.0560	0.0000	0.0051	

t(min)	Ħ	н	~ <hm></hm>	-
0.0	0.1678	1.0000	0.9980	Valor de la Función :
10.0	0.0985	0.4577	0. 5280	F = 0.000718
20.0	0.0733	0.2606	0.2793	Dm = 5.1(10) <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> /min
30.0	0.0615	0.1682	0.1478	ß = 0.992881
40.0	0.0530	0.1017	0.0782	L = 0.352450
50.0	0.0475	0.0587	0.0414	K' = 6.397(10) <sup>-4</sup> cm/min
60.0	0.0455	0.0430	0.0219	Ho = 0.1687 Kg agua∕Kg ss
70.0	0.0400	0.0000	0.0116	H <sup>®</sup> = 0.0400 Kg agua∕Kg ss

dp = 0.0562 cm

L = 2.0 cm

TABLA No. 54 MODELO DE DIFUSION.

Re = 9,218

MATERIAL : CAFE

TABLA No. 55 MODELO DE DIFUSION.

MATERIAL : CAFE Re = 6.949 dp = 0.0562 cm L = 4.0 cm

			the second s	-
t(min)	ਜ	<del>ผ</del> ิ	<ul><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li><li></li></ul>	
0.0	0.2165	1.0000	0.9991	- Valor de la Función :
10.0	0.1593	0.6512	0.6485	F = 0.009864
20.0	0.1350	0.5030	0.4209	Dm = 5.1(10) <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> ∕min
30. O	0.0920	0.2409	0.2732	$\beta = 0.818028$
40.0	0.0775	0.1524	0.1773	L = 0.233687
50.0	0.0680	0.0945	0.1151	K' = 4.241(10) <sup>-4</sup> cm/min
60. O	0.0620	0,0579	0.0747	Ho = 0.2165 Kg agua/Kg ss
70.0	0.0580	0.0335	0.0485	H <sup>*</sup> = 0.0525 Kg agua/Kg ss
80.0	0.0550	0.0152	0.0315	
90. O	0.0535	0.0081	0.0204	
100.0	0.0530	0.0030	0.0133	

157

TABLA No. 58 MODELO DE DIFUSION.

MATERI AL	:	CAFE	Re	= 9.218	dp≖	0.0582	сm	L	-	4.0	cm

		~	~
t(min)	Ĥ	н	< <u>Hm&gt;</u>
0.0	0.2010	1.0000	0.9983
10.0	0.1272	0.5064	0.5572
20.0	0.0970	0.3043	0.3110
30.0	0.0805	0.1940	0.1735
40.0	0.0700	0.1237	0.0969
50.0	0.0630	0.0769	0.0541
60.0	0.0580	0.0435	0.0302
70.0	0.0550	0.0234	0.0168
80. <b>0</b>	<b>0.</b> 0530	0.0100	0.0094
<b>90.0</b>	0.0520	0.0033	0.0052
100.0	0.0515	0.0000	0.0029

Valor de la Función :							
F = 0.004514							
Dm ≈ 5.1(10) <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> /min							
β = 0.950241							
L = 0.320817							
K' = 5.823(10) <sup>-4</sup> cm/min							
Ho = 0.2010 Kg agua/Kg as							
H <sup>®</sup> = 0.0515 Kg agua/Kg ss							

TABLA No. 57 MODELO DE DIFUSION.

MATERI	L : CAFE	Re = 6.	.949 dp	= 0.0562 cm L = 6.0 cm
t(min)	R	Ĥ	~ <hm></hm>	-
0.0	0.1777	1.0000	0.9991	Valor de la Función :
10.0	0.1350	0.5386	0.6572	F = 0.016889
20.0	<b>0</b> .1000	0. 4398	0. 4323	Dm = 5.1(10) <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> /min
30.0	0.0810	0.3028	0.2844	β = 0.80529 <b>6</b>
40.0	0.0680	0.2091	0.1871	L = 0.226137
50.0	0.0595	0.1478	0.1231	K' = 4.104(10) <sup>-4</sup> cm/min
<del>60</del> .0	0.0540	0.1081	0.0809	Ho = 0.1777 Kg agua/Kg s
70.0	0.0490	0.0721	0.0532	H <sup>0</sup> = 0.0390 Kg agua/Kg s
80.0	0.0450	0.0433	0.0350	
90.0	0.0420	0.0216	0.0230	
100.0	0.0400	0.0072	0.0152	

158

a enclosed

t(min)	អ	<del>й</del>	~ <hm></hm>
0.0	0.1464	1.0000	0.9991
10.0	0.1079	0.6067	0.6446
20.0	0.0885	0.4086	0.4160
30.0	0.0770	0.2503	0.2684
40.0	0.0685	0.2043	0.1732
50.0	0.0625	0.1430	0.1117
60.0	0.0575	0.0919	0.0721
70.0	0.0530	0.0460	0.0465
80.0	0.0505	0.0204	0.0300
90.0	0.0490	0.0051	0.0194
100.0	0.0485	0.0000	0.0125

TABLA No. 58 MODELO DE DIFUSION.

MATERIAL : CAFE Re = 9.218 dp = 0.0562 cm L = 6.0 cm

Valor de la Función :
F = 0.004606
$D_m = 5.1(10)^{-5} cm^2 / min$
$\beta = 0.823505$
L = 0.237042
K' = 4,302010) <sup>-4</sup> cm/min
Ho = 0.1464 Kg agua/Kg
H <sup>®</sup> = 0.0485 Kg agua∕Kg

**55** 55

**55** 

TABLA No. 59 MODELO DE DIFUSION.

MATERIA	UL : RESI	NA Rer≓	6,949 0	ip = 0.0562  cm $L = 2.0  cm$
t(min)	ਸ	Ř	<hm></hm>	
0.0	1.4750	1.0000	0.9997	Valor de la Función :
10.0	1.2850	0.8667	0.7871	F = 0.074824
20.0	1.0950	0.7333	0.6197	Dm = 5.0(10) <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> /min
30.0	0.9000	0.5965	0. 4879	$\beta = 0.614512$
40.0	0.7050	0.4596	0. 3841	L = 0.129162
50, 0	0.5100	0.3228	0. 3024	K' = 2.298(10) <sup>-4</sup> cm/min
60.0	0.3300	0.1965	0.2381	Ho = 1.4750 Kg agua/Kg
70.0	0. 2000	0.1053	0.1875	H <sup>●</sup> = 0.0500 Kg agua∕Kg
BO. O	0.1200	0.0491	0.1476	
90.0	0.0650	0.0105	0.1162	
100.0	0.0500	0,0000	0.0915	

,

MATERIA	L : RESI	NA Rer≓	9.218	dp	= 0.0562 cm
t(min)	ਸ	~ н	~ <hm></hm>		
0.0	1.2449	1.0000	0.9994		Valor de :
10.0	1.0150	0.8100	0.7041		F = 0.061
20.0	0.7800	0.6158	0,4960		Dm = 5.10
30.0	0.5400	0.4174	0.3494		$\beta = 0.73$
40.0	0.3050	0.2232	0.2461		L = 0.18
50.0	0.1300	0.0785	0.1734		K' = 3.40
60.0	0.0550	0.0165	0.0122		Ho = 1.24
70.0	0.0450	0.0083	0.0861		H <sup>*</sup> = 0.03
BO. 0	0.0400	0.0041	0.0608		
90.0	0.0350	0.0000	0.0427		

TABLA NO. 60 MODELO DE DIFUSION.

Valor de la Función :
F = 0.061954
Dm = 5.1(10) <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> /min
$\beta = 0.736457$
L = 0.187684
K' = 3.406(10) <sup>-4</sup> cm/min
Ho = 1.2449 Kg agua/Kg ss
H <sup>®</sup> = 0.0350 Kg agua∕Kg ss

L = 2.0 cm

TABLA No. 61 MODELO DE DIFUSION.

MATERIA	L : RESI	NA Re=	6.949 dp	= 0.0562 cm L = 4.0 cm
tCmin)	ਸ	ĥ	~ <hm></hm>	
0.0	0.6650	1.0000	0.9998	Valor de la Función :
10.0	0.5850	0.8730	0.8125	F = 0.069777
20.0	0.5130	0.7587	0.6602	Dm = 4.9010) <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> ∕min
30.0	0.4400	0.6429	0.5365	β = 0.578194
40.0	0.3850	0.5238	0.4360	L = 0.114001
50.0	0.2900	0.4048	0.3543	K' = 1.988(10) <sup>-4</sup> cm∕min
60.0	0.2170	0.2889	0.2879	Ho = 0.6650 Kg agua/Kg ss
70.0	0.1550	0.1905	0.2340	H <sup>®</sup> ≃ 0.0350 Kg agua∕Kg ss
80.0	0.1100	0.1190	0.1902	
90.0	0.0800	0.0714	0.1545	
100.0	0.0600	0.0397	0.1256	

			•	
t(min)	ਸ	ĥ	~ <hm></hm>	
0.0	0.9170	1.0000	0.9997	Valor de l
10.0	0.7950	0.8617	0.7823	F = 0.0803
20.0	0.6650	0.7143	0.6121	Dm = 5.101
30.0	0.5350	0.5669	0.4790	ß = 0.616
40.0	0.4090	0.4240	0.3748	L = 0.129
50. O	0.2850	0.2834	0. 2933	K' = 2.358
60.0	0.1550	0.1361	0.2295	Ho = 0.917
70.0	0.0950	0.0680	0.1796	H <sup>®</sup> = 0.035
80.0	0.0630	0.0317	0.1405	
90.0	0.0450	0.0113	0.1099	
100.0	0.0400	0.0057	0.0860	

TABLA No. 62 MODELO DE DIFUSION.

MATERIAL : RESINA Re = 9.218 dp = 0.0562 cm L = 4.0 cm

Valor de la Función : F = 0.080347  $Dm = 5.1(10)^{-9} cm^2/min$  f = 0.616245 L = 0.128911  $K' = 2.358(10)^{-4} cm/min$ Ho = 0.9170 Kg agua/Kg ss  $H^{0} = 0.0350$  Kg agua/Kg ss

TABLA No. 63 MODELO DE DIFUSION.

MATERIAL : RESINA Re = 6.949 dp = 0.0582 cm L = 6.0 cm

t(min)	ਸ	Н	~ <hm></hm>	- · ·
0.0	0.6950	1.0000	0.9998	Valor de la Función :
10.0	0.6300	0.9003	0.8498	F = 0.062172
20.0	0.5670	0.6037	0.7223	Dm = 4.6(10) <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> /min
30.0	<b>0</b> . 5000	0.7009	0.6139	β = 0.528263
40.0	0.4370	0.6043	0.5218	L = 0.094798
50. O	0.3730	0.5061	0.4435	K' = 1.552(10) <sup>−4</sup> cm/min
60.0	0.3050	0.4018	0.3770	Ho = 0.6950 Kg agua/Kg ss
70.0	0.2550	0.3252	0.3204	H <sup>®</sup> = 0.0430 Kg agua∕Kg ss
80.0	0.2050	0.2485	0.2723	
90.O	0.1640	0.1856	0.2315	
100.0	0.1250	0.1258	0.1967	

TABLA No. 64 MODELO DE DIFUSION.

MATERI	L : RESI	NA Re=	9.218	dp	= 0.0562  cm  L = 6.0  cm
tCminD	ਸ	Ř	~ <hm></hm>		
0.0	0. 4367	1.0000	0.9997		Valor de la Función :
10.0	0.3720	0.8357	0,7823		F = 0.033353
20.0	0. 3070	0.6708	0.6121		Dm = 5.1(10) <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> ∕min
30.0	0.2450	0.5131	0.4790		ß = 0.616245
40.0	0.1930	0.3810	0.3748		L = 0.129911
50.0	0.1500	0.2718	0, 2933		K' = 2.358(10) <sup>-4</sup> cm/min
60.0	0.1150	0.1829	0.2295		Ho = 0.4367 Kg agua/Kg
70.0	0.0870	0.1118	0.1796		H <sup>®</sup> = 0.0430 Kg agua∕Kg
60.0	0.0700	0.0688	0.1405		
90.0	0.0600	0.0432	0.1099		
100.0	0.0550	0.0305	0. 0860		

ss ss

TABLA NO. 65 COEFICIENTE DE DIFUSION EFECTIVA EN FUNCION DE EL NO. DE CORRIDA Y LA HUMEDAD INICIAL EN EL SOLIDO.

CORRIDA	Но	Dm (10) <sup>3</sup>	CORRIDA	Но	Dm (10)
35	0.1000	5.1	45	0.0269	5.1
36	0.1070	5.1	48	0.0391	5.1
37	0.0913	5.0	47	0.1244	5.0
38	0.0875	5.0	48	0.1342	5.1
30	0.0872	4.8	49	0.1120	4.5
40	0.1050	4.9	50	0.0737	5.1
41	0.0532	5.1	51	0.0835	4.4
42	0.0773	5.1	52	0.1500	5. 1
43	0.0612	5.1	53	0.2620	5. 1
44	0.0591	5.1	54	0.1678	5.1

CORRIDA	Ко	Dm (10)
55	0.2165	5.1
58	0.2010	5.1
57	0.1777	5.1
58	0.1464	5.1
59	1.4750	5. O
60	1.2449	5.1
61	0.6650	4.9
62	0.9170	5. 1
63	0.6950	4.6
64	0. 4367	5.1

Nota : El número de corrida equivale al número de tabla correspondiente en este apéndice.

163

### APENDICE A.7

#### A.7 METODO DE SOLUCION DEL MODELO DE DIFUSION CHYPER GINO)

La ecuación (3.61) representa la curva de secado tiempo-humedad, util para predecir el tiempo de secado cuando el Coeficiente de Difusión  $D_m$  y el número adimensional L (implicitamente K'), son conocidos. En la Práctica se deberá llevar a cabo una serie de ensayos para determinar las condiciones apropiadas para realizar el secado. Es en esta etapa y despues de ésta, cuando se destaca la utilidad de un modelo matemático que describa el fenómeno de secado; modelo que deberá permitir predecir el tiempo de secado, para que este alcance el grado de humedad requerido, ya sea como producto final o como producto intermedio.

La determinación de los Coeficientes definidos por (3.8),(3.40) y (3.41) (Dm y K' respectivamente), se realiza mediante una de las técnicas de estimación de parámetros por mínimos cuadrados, es decir, determinar el valor de las variables tales que el valor de

$$F = \sum_{n=1}^{\infty} C_{n} A_{n} + \langle H_{m} \rangle J^{R} \qquad C_{n} A_{n} A_{n} \rangle J^{n}$$

sea minimo.

H esta dado por la ecuación C3.17) y calculado a partir de los datos experimetales.

<Hm> es el modelo matemático dado por la ecuación (3.61).

Sustituyendo ésta y (3.17) en (A.7.1) se tiene la expresión:

$$F = \left(\frac{\vec{H} - H^{\bullet}}{Ho^{-}H^{\bullet}} - \sum_{n=1}^{\infty} \frac{\theta}{\beta_{n}^{2}} \frac{L^{2}}{[\beta_{n}^{2} + L(1-1)]} \frac{EXP(-\beta_{n}^{2} + D_{m}/R^{2})}{L(1-1)]}\right)^{2} \qquad (A.7.2)$$

La cual debe minimizarse bajo las siguientes restricciones :

 $\beta_{n} \cot (\beta_{n}) + L - 1 = 0$  n = 1, 2, ... (A.7.3) (n-1)  $|| < \beta_{n} < n||$  n = 1, 2, ... (A.7.4)

Es además condición necesaria que (3.61), sea convergente. De los datos reportados por Vizcarra (31) y con la ecuación (3.41) se calcularon los valores de L y se observo que L  $\langle\langle 1, por lo que (3.61) para su análisis se puede simplificar a :$ 

 $\sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{\beta^4 - EXP \left(-\beta_n^2 - U - Dm/R^2\right)}$  (A.7.5)

Ahora bien, si n aumenta, entonces  $\beta_n$  aumenta ; por comparación como  $\sum_{n=1}^{\infty} 1/n^2$  converge, entonces (A.7.5) converge, por lo tanto (3.61) es tambien convergente.

Una observación más que se obtiene usando los datos de Vizcarra (31) es que se pueden despreciar en (3.61) los términos para n  $\geq 2$ ello se debe a que cada elemento de la suma, es del orden de 10<sup>-2</sup> veces ol término anterior, es decir, el segundo término de la

Sustituyendo ésta y (3.17) en (A.7.1) se tiene la expresión:

$$F = \left(\frac{H - H^{\bullet}}{Ho - H} - \sum_{n=1}^{\bullet} \frac{B}{\rho^{2}} \frac{L^{2}}{(\rho_{n}^{2} + L - (1 - 1))} \right)^{2} \quad (A.7.2)$$

La cual debe minimizarse bajo las siguientes restricciones :  $\beta_n \cot (\beta_n) + L - 1 = 0$  n = 1, 2, ... (A.7.3)  $(n-1)[] < \beta_n < n[]$  n = 1, 2, ... (A.7.4)

Es además condición necesaria que (3,61), sea convergente. De los datos reportados por Vizcarra (31) y con la ecuación (3.41) se calcularon los valores de L y se observo que L  $\langle\langle 1, por lo que (3,61) para su análisis se puede simplificar a :$ 

$$\sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{\beta^4 - EXP(-\beta^2 - L Dm/R^2)}$$
 (A.7.5)

Ahora bien, si n aumenta, entonces  $\beta_n$  aumenta ; por comparación como  $\sum_{n=1}^{\infty} 1/n^2$  converge, entonces (A.7.5) converge, por lo tanto n=1 (3.61) es tambien convergente.

Una observación más que se obtiene usando los datos de Vizcarra (31) es que se pueden despreciar en (3.61) los términos para n  $\geq$ 2 ello se debe a que cada elemento de la suma, es del orden de 10<sup>-2</sup> veces el término anterior, es decir, el segundo término de la

sumatoria es cien veces más pequeño que el primer término, el tercero es cien veces más pequeño que el segundo y asi sucesivamente. Esto permite simplificar (A.7.2), (A.7.3) y (A.7.4) a:

$$F = \sum_{n=1}^{\infty} \left( \frac{\overline{H} - \overline{H}^{*}}{Ho^{-}\overline{H}^{*}} - \frac{\underline{B} L^{2} \underline{EXP} (-\beta^{2} \underline{L} \underline{Dm} / R^{2})}{\beta^{2} [\beta^{2} + L (L-1)]} \right)^{2} \quad (A. 7. 6)$$

Bajo las restricciones :

B cot B + L - 1 = 0

0 < 0 < 1

CA.7.8)

C A 7.7 )

Los parámetros de interes en el modelo matemático son ; el Coeficiente de Difusión Efectiva Dm y el Coeficiente de Transferencia de Masa K<sup>\*</sup>. Sin embargo, de los dos, solo Dm es uno de los parámetros apropiados a considerar como independiente durante el proceso de minimización de (A.7.6). El otro parámetro adecuado es  $\beta$ , del cual (A.7.6) dá y limita el intervalo de valores factibles para él. Los parámetros  $\beta$ , L y K<sup>\*</sup>, estan relacionados entre si por las expresiones (3.41) y (A.7.7) de donde se deduce que solo uno de ellos podrá tomarse como independiente; El considerar do los tres a  $\beta$  como independiente, garantizará menor consumo de tiempo por la computadora, pues el seleccionar a L o al Coeficiente K<sup>\*</sup> como independientes, implicaría, obtener por iteraciones el valor de  $\beta$  utilizando la ecuación (A.7.7) y posteriormente se requeriria hacer la prueba de que el valor así obtenido de  $\beta$  satisfaça la condición (A.7.8)

166

a para antina di mangana di kacamatén di kacamatén di kacamatén di kacamatén di kacamatén di kacamatén di kacam

La optimización de (A.7.8), bajo las restricciones (A.7.7) y (A.7.8), se efectuó mediante un paquete de programación HYPER-GINO: PC (GENERAL INTERACTIVE OPTIMIZATION)

167