## Temperatura de bulbo húmedo y Secado

IIQ2023 - Operaciones Unitarias II

José Rebolledo Oyarce

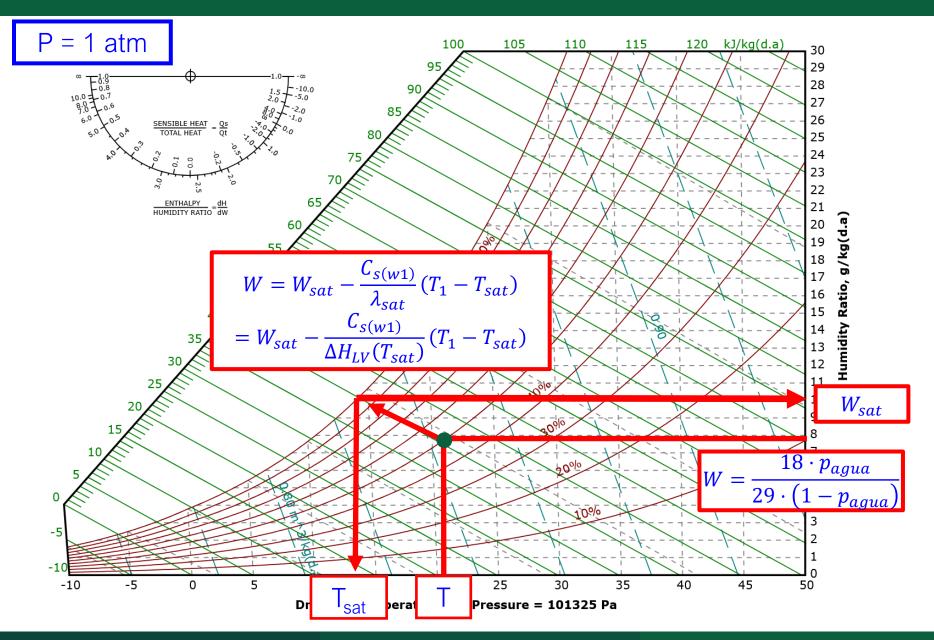
3 de Junio de 2021

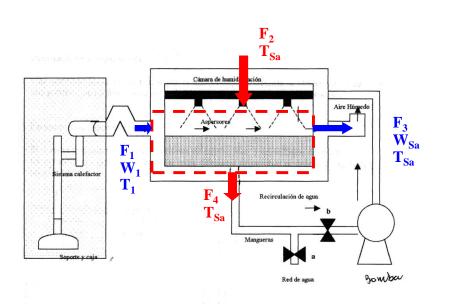


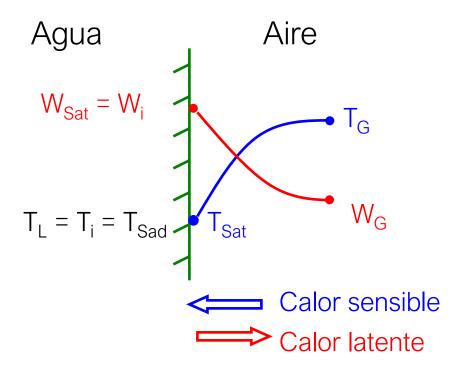
#### Contenidos

- Recordatorio de la Clase Anterior
- Objetivos de la Clase
- Concepto de Bulbo Húmedo
- Proceso de Secado
  - Isotermas de Secado
  - Curva de velocidad de secado
  - Periodos o Etapas de Secado
  - Secado en el Periodo constante

#### Carta psicrométrica: muestra propiedades de sistema aire-agua







 $T_i$  y  $W_i$  representan condiciones de interfase  $\Rightarrow$  equilibrio y por tanto son condiciones de saturación. La temperatura del aire  $T_G$  debe ser mayor que  $T_i$  y  $W_i$  debe ser mayor que  $W_G$ .

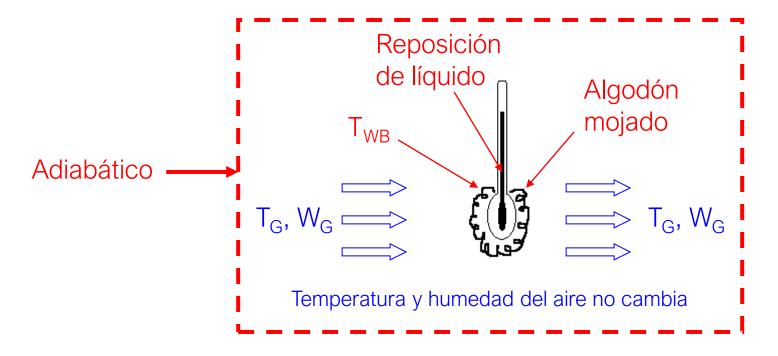
## Objetivos de la Clase

 Comprender qué se entiende por temperatura de bulbo húmedo.

- Conocer la Ley de Lewis o Relación psicrométrica.
- Aprender a calcular el tiempo de secado en el período de velocidad constante.

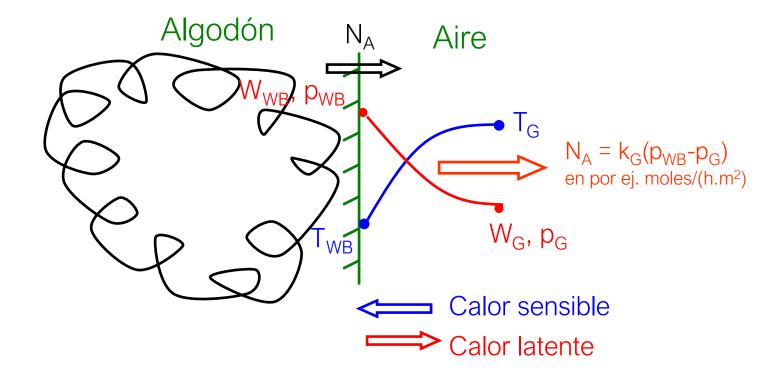
## Temperatura de bulbo húmedo (T<sub>WB</sub>)

Aire insaturado se contacta con poca agua líquida bajo condiciones adiabáticas.



Inicialmente: T<sub>térmómetro</sub> = T<sub>G</sub>, temperatura de bulbo seco

Como el gas no está saturado, y el sistema es adiabático, el agua pasa del bulbo al aire, y se evapora. Luego se establece un estado estacionario de no-equilibrio.



En estado estacionario:

Calor utilizado para evaporar agua = Calor suministrado al agua

El calor suministrado por el gas caliente sigue la ecuación de la ley de enfriamiento de Newton, por lo tanto:

$$Q_{entregado} = h(T_G - T_{WB})A$$

Donde h es el coeficiente de transferencia convectivo,  $T_G$  es la temperatura del gas,  $T_{WB}$  es la temperatura en el bulbo húmedo. A es el área superficie de la superficie expuesta al gas

Ahora para determinar el calor requerido para evaporar el vapor, tenemos primero que saber la cantidad de vapor transferido al aire:

$$n_A = k'_G(y_{WB} - y_G)A = k_G(p_{WB} - p_G)A$$

Donde  $k_G'$  y  $k_G$  son los coeficientes de transferencia del gas.  $y_{WB}$  e  $y_G$  es la concentración del vapor en el gas en el bulbo húmedo y en el seno del gas.  $p_{WB}$  y  $p_G$  es la presión parcial del vapor en el gas en el punto de bulbo húmedo y en el seno del gas.

Esta cantidad de vaportenemos que entregarle la energía necesaria para evaporarse y después la energía necesaria para que alcance la temperatura del seno del gas. Es decir:

$$Q_{evaporar} = n_A \cdot PM_A [\lambda_{WB} + C_{p_A} (T_G - T_{WB})]$$

Reemplazando  $n_A$  en la ecuación de energía:

$$Q_{evaporar} = (k_G(p_{WB} - p_G)A) \cdot PM_A [\lambda_{WB} + C_{p_A}(T_G - T_{WB})]$$

Pero si consideramos que el calor sensible es despreciable frente al calor latente, entonces:

$$\lambda_{WB} + C_{p_A}(T_G - T_{WB}) \approx \lambda_{WB}$$

Con ello,

$$Q_{evaporar} = k_G(p_{WB} - p_G) \cdot A \cdot PM_A \cdot \lambda_{WB}$$

Como declaramos al inicio, este sistema forma un equilibrio, por lo tanto:

$$Q_{evaporar} = Q_{entregado}$$

$$k_G(p_{WB} - p_G) \cdot A \cdot PM_A \cdot \lambda_{WB} = h(T_G - T_{WB})A$$

Reordenando,

$$T_{WB} = T_G - \frac{k_G P M_A \lambda_{WB}}{h} (p_{WG} - p_G)$$

Pero, por propiedades psicrométricas, sabemos que la humedad absoluta relaciona el concepto de presión parcial del sistema, por lo tanto:

$$W = \frac{PM_v p_v}{PM_g(P - p_v)}$$

Pero sabemos que  $p_v = y_v P$ :

$$W = \frac{PM_{v} y_{v}P}{PM_{g}(P - y_{v}P)} = \frac{PM_{v} y_{v}}{PM_{g}(1 - y_{v})}$$

Y reordenando:

$$y_v = \frac{W P M_g}{P M_v + W P M_g}$$

Pero si la cantidad de humedad es pequeña, es decir, el vapor ejerce una presión parcial baja en el gas  $((P - p_v) \approx P)$ :

$$y_v = \frac{W P M_g}{P M_v + W P M_g} \approx \frac{W P M_g}{P M_v} \rightarrow p_v = \frac{P \cdot W \cdot P M_g}{P M_v}$$

Con ello,

$$T_{WB} = T_G - \frac{k_G P M_A \lambda_{WB}}{h} (p_{WG} - p_G)$$

$$T_{WB} = T_G - \frac{k_G P M_A \lambda_{WB}}{h} \left( \left( \frac{P \cdot W_{WB} \cdot P M_B}{P M_A} \right) - \left( \frac{P \cdot W_G \cdot P M_B}{P M_A} \right) \right)$$

$$T_{WB} = T_G - \frac{k_G^{\prime} \lambda_{WB}}{h} \left( (W_{WB} \cdot PM_B) - (W_G \cdot PM_B) \right)$$

$$T_{WB} = T_G - \frac{k_G' P M_B \lambda_{WB}}{h} (W_{WB} - W_G)$$

O bien:

$$W_G - W_{WB} = -\frac{h}{k_G' P M_B \lambda_{WB}} (T_G - T_{WB})$$

## Relación entre T<sub>Sat</sub> y T<sub>WB</sub>

$$T_{\rm Sat}$$
:  $W_G - W_{sat} = -\frac{C_S}{\lambda_{sat}} (T_G - T_{sat})$ 
 $T_G$ :  $W_G - W_{WB} = -\frac{h}{k_G' P M_B \lambda_{WB}} (T_G - T_{WB})$ 

En este sistema, si tenemos que se cumple la analogía de Chilton-Colburn, entonces:

$$\frac{k_G'PM}{G}Sc^{2/3} = \frac{h}{c_pG}Pr^{2/3}$$

Para nuestro caso:

$$\frac{k_G' P M_B}{h} = \frac{1}{\left(c_p\right)_B} \left(\frac{1}{Le}\right)^{2/3}$$

Donde Le = Sc/Pr, tenemos que comúnmente  $(Le)^{2/3}$  se conoce como razón psicrométrica

## Relación entre T<sub>Sat</sub> y T<sub>WB</sub>

$$T_{\text{sat}}$$
:  $W_G - W_{sat} = -\frac{C_S}{\lambda_{sat}} (T_G - T_{sat})$ 
 $T_G$ :  $W_G - W_{WB} = -\frac{h}{k_G' P M_B \lambda_{WB}} (T_G - T_{WB})$ 

En el caso particular de la mezcla de agua-aire, tenemos que la razón psicrométrica es aproximadamente 1, por lo que se cumple lo siguiente:

#### Ley de Lewis o Relación psicrométrica

$$C_S = h_G/29k_G$$

En otros sistemas esto no ocurre. Generalmente la pendiente  $h/PM_{GasInerte}k'_{G}$  es mayor que  $C_{S}$  por lo que  $T_{WB} > T_{Sat}$ .

#### Secado de Sólidos

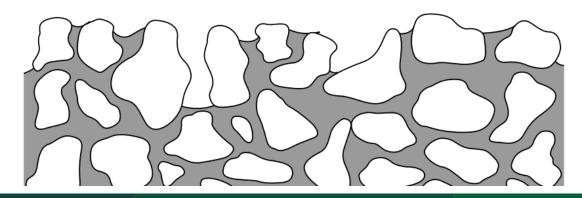
Los sólidos que podemos secar se dividen en dos categorías:

Solidos Granulares o Cristalinos: Estos sólidos retiene el vapor en poros abiertos entre las partículas.

Son principalmente compuestos inorgánicos, por ejemplo, rocas machacadas, arena, etc.

Durante el proceso de secado, el sólido no es afectado por la remoción de la humedad, entonces la selección de las condiciones de secado y tasa de secado no son críticas.

Materiales en esta categoría se pueden llegar a secar rápidamente hasta llegar a un contenido de humedad bajo.



#### Secado de Sólidos

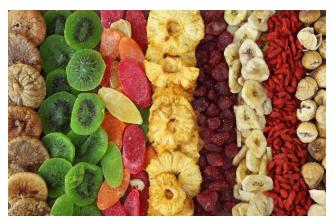
Los sólidos que podemos secar se dividen en dos categorías:

Solidos Fibrosos, Amorfos o Gelatinosos: En estos sólidos la humedad está disuelta o atrapada en las fibras o en poros muy finos.

Principalmente son sólidos orgánicos, como madera, cuero, etc.

Estos materiales son afectados por la remoción del humedad, comúnmente contrayéndose cuando se secan e hinchándose cuando se mojan.

Si la superficie es secada muy rápida, el gradiente de humedad y temperatura puede causar agrietamiento, deformación, endurecimiento de la carcasa y/o ruptura. Por lo tanto, la selección de las condiciones de secado es un factor crítico.



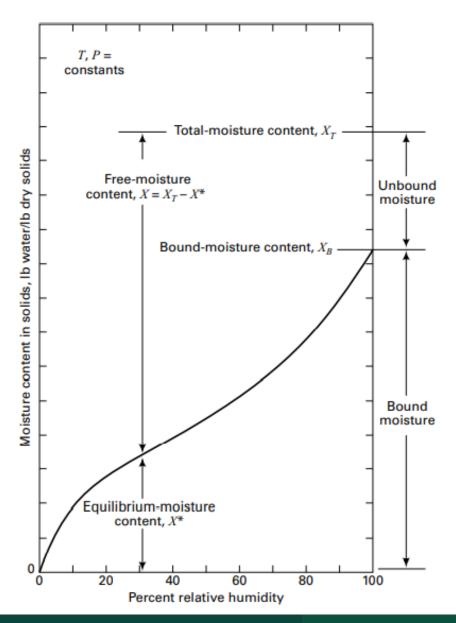
### Contenido de Humedad en Equilibrio

En un proceso de secado, lo que se puede eliminar de humedad de un sólido está limitado, particularmente para los sólidos de segunda categoría, por el contenido de humedad de equilibrio del sólido, que depende de factores que incluyen la temperatura, la presión y el contenido de humedad del gas.

Incluso si las condiciones de secado producen un sólido completamente seco, la exposición posterior del sólido a una humedad diferente puede resultar en un aumento en el contenido de humedad.

Una forma común de representar la relación de la cantidad de humedad que tiene el sólido versus la humedad del aire es a través de isotermas de equilibrio

#### Isoterma de Absorción



Tenemos que para una situación de presión y temperatura constante, a distintas condiciones de humedad relativa se alcanza el equilibrio de humedad del sistema  $(X^*)$ 

Si la HR = 100% el contenido de humedad en equilibrio es conocido como humedad ligada,  $X_B$ . Y si el sólido tiene un contenido total de humedad,  $X_T > X_B$ , el exceso  $X_T - X_B$  es la humedad no ligada.

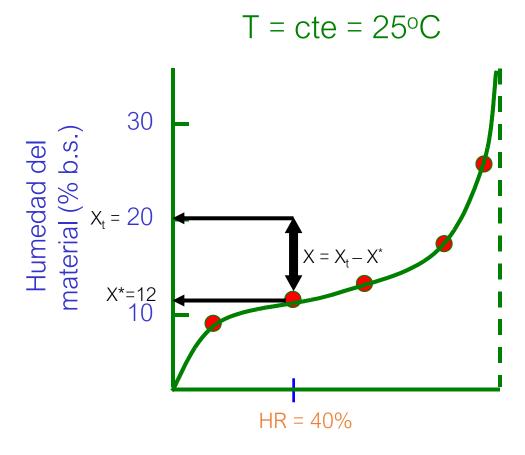
Si la HR < 100%, el exceso de  $X_T$  sobre el contenido de equilibrio, es decir,  $X_T - X^*$ , es el contenido de humedad libre.

En el proceso de secado, la humedad que retiramos es el contenido de humedad libre

#### Humedad Libre de una Muestra

Ej: Material tiene humedad de equilibrio (X\*) de 0,12 kg agua/kg ss con aire de 40% de HR a 25°C.

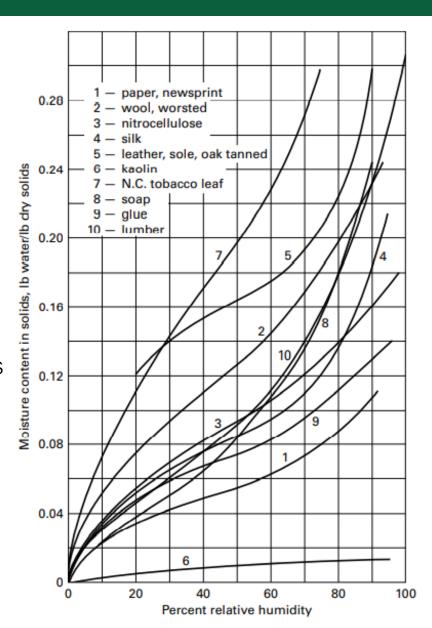
Si muestra tiene 0,2 kg agua/kg ss inicialmente  $(X_T)$ , sólo se podrá eliminar por secado con este aire 0,08 kg agua/kg ss, que es el contenido de humedad libre  $(X=X_T-X^*)$ .



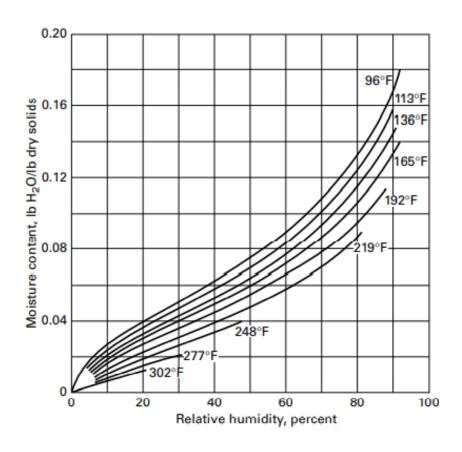
#### Efecto del material en la Isoterma

En el gráfico podemos apreciar diferentes isotermas para 10 materiales sólidos diferentes a una temperatura de 25°C y 1 atm

Cada material tendrá su propia isoterma y es importante conocerla para saber el limite máximo de remoción de humedad que podemos lograr



## Efecto de la Temperatura en la Isoterma



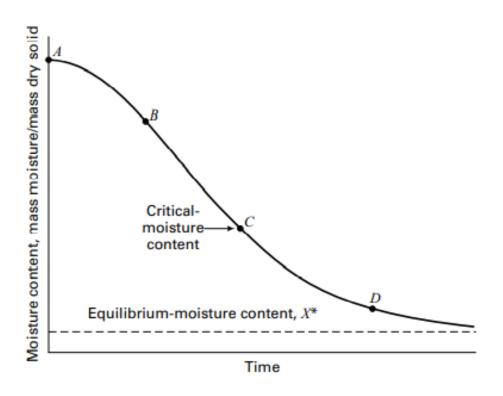
La isoterma también se ve impactada por la temperatura del material.

En este caso estamos viendo el comportamiento de las isotermas de la pulpa de sulfita

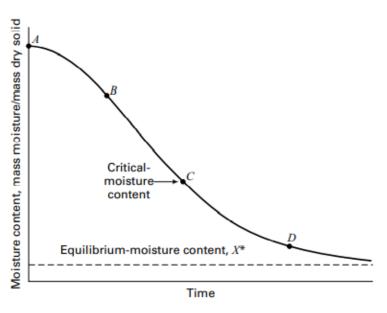
#### Construcción de curva de velocidad de secado

Ahora que sabemos como se comporta el equilibrio necesitamos saber como va evolucionado el proceso de secado.

Para ello Sherwood desarrollo una metodología que consiste en ir midiendo el contenido de humedad en el sólido en distintos momento del tiempo, con el fin de obtener una curva de la tasa de secado.



#### Construcción de curva de velocidad de secado



Se miden las pendientes de las tangentes a la curva  $\rightarrow$  dX/dt para distintos t.

Se calcula el flux de secado (R) (kg agua /(h.m2)) para cada punto según:

$$R = -\frac{m_s}{A} \frac{dX}{dt}$$

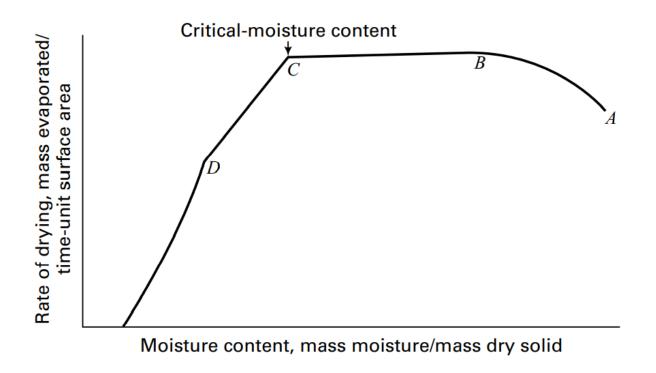
Donde:

m<sub>s</sub> = kg de sólido seco

A = área superficial expuesta  $[m^2]$ 

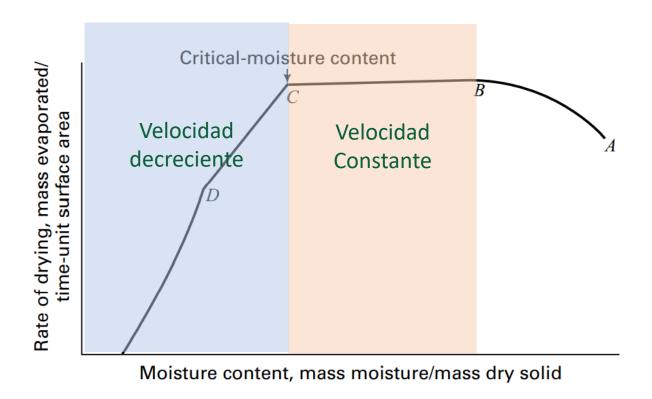
#### Construcción de curva de velocidad de secado

Con los valores de R para diferentes puntos de construye una curva complementaria a la velocidad de secado que es la variación de la velocidad de secado según el contenido de humedad en el sólido (X)



 $X_{\mathcal{C}}$  es el punto de humedad crítico ya que es el punto en donde la velocidad de secado disminuye

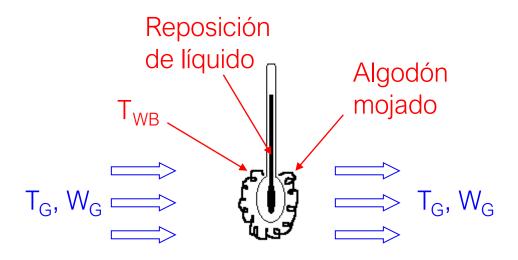
## Etapas en el secado



Las curvas de secado pueden variar para distintos materiales y distintas condiciones ctes. de secado, pero en general se observará un período de velocidad cte. y un período de velocidad decreciente.

## Importancia de T<sub>WB</sub> durante el secado a velocidad cte.

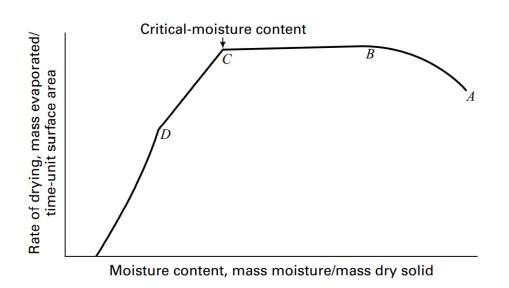
El sistema se comporta como el termómetro húmedo, y la temperatura del material es la temperatura de bulbo húmedo.



Temperatura y humedad del aire no cambia

# Métodos para calcular el tiempo de secado en el período de velocidad constante

#### 1. Utilizando curva experimental de tasa de secado



$$R = -\frac{m_S}{A} \frac{dX}{dt} \rightarrow t = \frac{m_S}{A} \int_{X_2}^{X_1} \frac{dX}{R}$$

Período de velocidad cte.

$$t = \frac{m_S}{A \cdot R_C} (X_1 - X_2)$$

En que:  $R = cte = R_c$ 

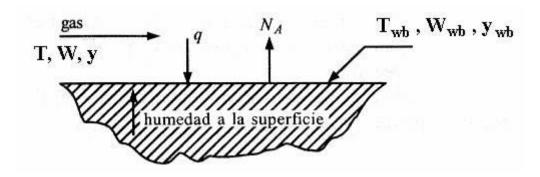
Período de velocidad cte. y 1er período de velocidad decreciente:

$$t = t_1 + t_2$$

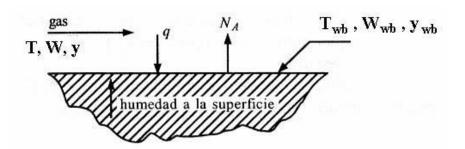
$$t_1 = \frac{m_S}{AR_C} \int_{X_C}^{X_1} dX$$

$$t_2 = \frac{m_s}{A} \int_{X_2}^{X_c} \frac{dX}{R}$$

- 2. Método que emplea coeficientes de transferencia
- Las velocidades de secado pueden también estimarse a través de predicciones de coeficientes de transferencia.
- Se considera que la Transferencia de Calor del aire caliente a la superficie del sólido es por convección y de la superficie al aire por Transferencia de Materia



$$\frac{dm_v}{dt} = \dot{m} = \text{velocidad de evaporación} \left[ \frac{\text{kg H}_2\text{O}}{\text{h}} \right]$$



$$\frac{dm_v}{dt} = \dot{m} = \text{velocidad de evaporación} \left[ \frac{\text{kg H}_2\text{O}}{\text{h}} \right]$$

 $\dot{m} = k_G P M_{gas} (W_{WB} - W) A$ Transferencia de Materia

 $\dot{m} = \frac{h(T - T_{WB})A}{\lambda_W} \qquad \qquad \begin{bmatrix} [h_G] = W/(m^2K) \\ [\lambda_{M}] = J/kg \end{bmatrix}$ Transferencia de Calor

$$[h_G] = W/(m^2K)$$
  
 $[\lambda_w] = J/kg$ 

$$\therefore \frac{\dot{m}}{A} = R_c = PM_{gas}k_G(W_{WB} - W) = \frac{h_G(T - T_W)}{\lambda_W}$$

Ecuación idéntica a la de bulbo húmedo → temperatura del sólido está a la temperatura de bulbo húmedo durante el período de velocidad cte.

$$\therefore \frac{\dot{m}}{A} = R_c = PM_{aire}k_G(W_{WB} - W) = \frac{h(T - T_W)}{\lambda_W}$$

Frecuentemente se usa la ecuación de Transferencia de Calor para estimar R<sub>C</sub>

Se tienen relaciones empíricas para determinar para h

**Table 18.6** Empirical Equations for Interphase Heat-Transfer Coefficients for Application to Dryers (h in W/m<sup>2</sup>-K, G in kg/hr-m<sup>2</sup>,  $d_p$  in m)

Geometry	Equation	
Flat-plate, parallel flow	$h = 0.0204G^{0.8}$	
	$(T_d = 45 - 150^{\circ}\text{C},$	
	G = 2,450 - 29,300	(1)
Flat-plate, perpendicular,	$h = 1.17G^{0.37}$	
impingement flow	(G = 3,900 - 19,500)	(2)
Packed beds,	$h = 0.151G^{0.59}/d_p^{0.41},$	
through-circulation	$(N_{\rm Re} > 350)$	(3)
-	$h = 0.214G^{0.49}/d_p^{0.51},$	
	$(N_{\rm Re} < 350)$	(4)
Fluidized beds	$N_{\rm Nu} = 0.0133 N_{\rm Re}^{1.6}$	
	$(0 < N_{\rm Re} < 80)$	(5)

Fluidized beds	$N_{\text{Nu}} = 0.0133 N_{\text{Re}}^{1.6} $ $(0 < N_{\text{Re}} < 80)$	(5)
Pneumatic conveyors	$N_{\rm Nu} = 0.316 N_{\rm Re}^{0.8}$	(6)
	$(8 < N_{\rm Re} < 500)$	(6)
Droplets in spray dryers	$N_{\rm Nu} = 2 + 1.05 N_{\rm Re}^{0.5} N_{\rm Pr}^{1/3} N_{\rm Gu}^{0.175}$	
	$(N_{\rm Re}<1000)$	(7)
Spouted beds	$N_{\rm Nu} = 0.0005 N_{\rm Re_s}^{1.46} (u/u_s)^{1/3}$	(8)
$N_{\text{Re}} = d_p G/\mu, N_{\text{Nu}} = h d_p/k,$ $G_s = \text{mass velocity for incip}$ $u = \text{velocity}, u_s = \text{incipient}$ $N_{\text{Gu}} = (T_d - T_w)/T_d \text{ in absol}$ $d_p = \text{particle size}, C_P = \text{spec}$ $\mu = \text{viscosity of gas}, k = \text{th}$	spouting velocity lute temperature cific heat of gas	

$$\therefore \frac{\dot{m}}{A} = R_c = PM_{aire}k_G(W_{WB} - W) = \frac{h(T - T_W)}{\lambda_W}$$

Frecuentemente se usa la ecuación de Transferencia de Calor para estimar R<sub>C</sub>

Reemplazando en 
$$t = \frac{m_s}{AR_c}(X_1 - X_2)$$

$$t = \frac{m_S \lambda_W (X_1 - X_2)}{A \cdot h \cdot (T - T_{WB})} = \frac{m_S (X_1 - X_2)}{A \cdot PM_{gas} \cdot k_G (W_{WB} - W)}$$

## Efecto de las variables de proceso en el secado

$$t = \frac{m_{s}\lambda_{W}(X_{1} - X_{2})}{A \cdot h \cdot (T - T_{WB})} = \frac{m_{s}(X_{1} - X_{2})}{A \cdot PM_{gas} \cdot k_{G} (W_{WB} - W)}$$

- 1. Velocidad del aire: R<sub>c</sub> es proporcional a h y por ende a G
- 2. Efecto de la humedad del gas: si T es cte. y W del aire disminuye  $\rightarrow$   $T_{wb}$  disminuye (carta psicrométrica)  $\rightarrow$   $R_c$  aumenta
- Temperatura del aire: si W es cte. y aumenta la T del gas → W<sub>wb</sub> aumenta (carta psicrométrica) → Rc aumenta
- 4. Características del sólido: aumento de espesor para un área cte., aumenta m<sub>s</sub> y por ende el tiempo de secado

## Conceptos Revisados en la Clase

 Comprender qué se entiende por temperatura de bulbo húmedo.

- Conocer la Ley de Lewis o Relación psicrométrica.
- Aprender a calcular el tiempo de secado en el período de velocidad constante.

# Temperatura de bulbo húmedo y Secado

IIQ2023 - Operaciones Unitarias II

José Rebolledo Oyarce

3 de Junio de 2021

