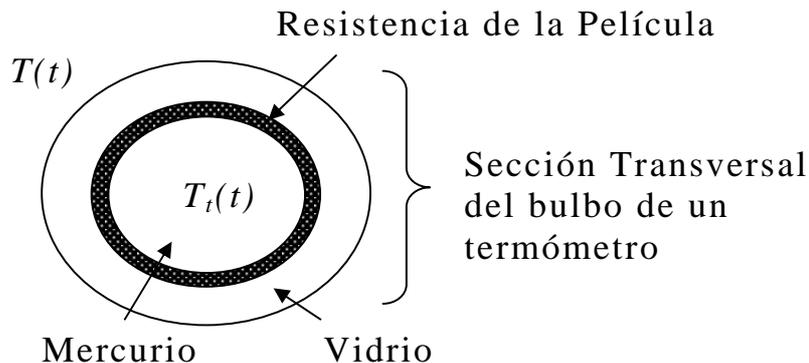


# SISTEMAS TERMICOS

## 1.- TERMOMETRO

Considere un termómetro colocado en una corriente donde la temperatura  $T(t)$  varía con  $t$ .



**Objetivo:** Calcular la respuesta de la temperatura del mercurio dentro del termómetro  $T_i(t)$  para un cambio de la temperatura del ambiente  $T(t)$

### **Suposiciones:**

- 1.- La resistencia a la transferencia de calor permanece en la película externa al bulbo.
- 2.- Resistencia del vidrio y del mercurio despreciables.
- 3.- Toda la capacidad térmica queda en el mercurio.
- 4.- Se supone que la  $T_i(t)$  es uniforme.
- 5.- El vidrio no se contrae ni se expande durante la respuesta transiente.
- 6.- La capacidad calórica del mercurio es constante

### **Constantes:**

$A$  = Superficie del área de transferencia de calor [ $\text{ft}^2$ ]

$C_m$  = Capacidad calórica del mercurio [ $\text{BTU}/\text{lbm}^\circ\text{F}$ ]

$m$  = Masa del mercurio en el bulbo [ $\text{lbm}$ ]

$U$  = Coeficiente de transferencia de calor de la película [ $\text{BTU}/?$ ]

### **Variables:**

$T_i(t)$  = Temperatura del mercurio en el termómetro [ $^\circ\text{F}$ ]

$T(t)$  = Temperatura externa [ $^\circ\text{F}$ ]

$Q(t)$  = Calor

$H(t)$  = Entalpía

## MODELO MATEMATICO EN ECUACIONES DIFERENCIALES

- *Balance de energía*

$$\begin{bmatrix} \text{ENERGIA} \\ \text{QUE} \\ \text{ENTRA} \end{bmatrix} - \begin{bmatrix} \text{ENERGIA} \\ \text{QUE} \\ \text{SALE} \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} \text{ENERGIA} \\ \text{QUE SE} \\ \text{ACUMULA} \end{bmatrix} \quad (12)$$

$$Q - 0 = \frac{dH}{dt} \quad (13)$$

- *Ecuaciones constitutivas*

$$Q = U A (T - T_t) \quad (14)$$

$$H = m C_m T_t \quad (15)$$

Sustituyendo (14) y (15) en (13) se obtiene

$$U A (T - T_t) - 0 = \frac{d(m C_m T_t)}{dt} \quad (16)$$

pero  $m$  y  $C_m$  son constantes

$$U A (T - T_t) - 0 = m C_m \frac{dT_t}{dt} \quad (17)$$

Modelo completo del sistema en ecuaciones diferenciales

$$U A (T - T_t) = m C_m \frac{dT_t}{dt} \quad (18)$$

## MODELO MATEMATICO EN FUNCION DE TRANSFERENCIA

Ecuación en estado estacionario:

$$U A (\bar{T} - \bar{T}_t) = m C_m \frac{d\bar{T}_t}{dt} \quad t < 0 \quad (19)$$

restando de la ecuación no estacionaria:

$$U A (T^* - T_t^*) - 0 = m C_m \frac{dT_t^*}{dt} \quad (20)$$

Tomando Transformada de Laplace:

$$U A T^*(s) - U A T_t^*(s) = m C_m s T_t^*(s) \quad (21)$$

Al dividir (21) por  $U A$  y arreglar el resultado obtenemos la Función de Transferencia:

$$\frac{T_t^*(s)}{T^*(s)} = \frac{1}{\frac{m C_m}{U A} s + 1} \quad (22)$$

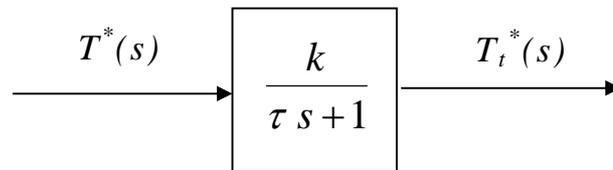
Forma general

$$\frac{T_t^*(s)}{T^*(s)} = \frac{k}{\tau s + 1} \quad (23)$$

donde:

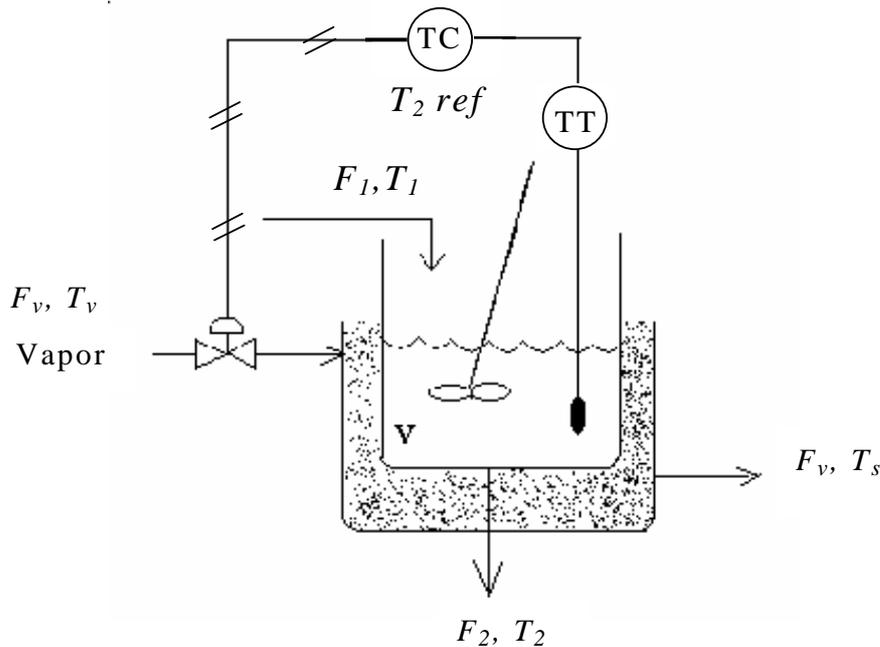
$$k = 1 \quad \tau = \frac{m C_m}{U A}$$

## DIAGRAMA DE BLOQUES



## 2.- TANQUE DE ALMACENAMIENTO CON CAMISA DE CALENTAMIENTO.

Se quiere controlar la temperatura del agua almacenada en un tanque que tiene una camisa de calentamiento a la cual se le suministra vapor. El esquema del sistema de control se muestra en la siguiente figura.



**Objetivo:** Controlar la temperatura almacenada en el tanque,  $T_2(t)$ , utilizando el flujo de vapor,  $F_v$ , como variable manipulada.

### Suposiciones:

1. Densidad constante
2. Area transversal no varía con el nivel del líquido.
3. Volumen del líquido en el tanque constante  $\Rightarrow F_1 = F_2$
4. Flujo de entrada del líquido  $F_1$  constante
5. Temperatura de entrada del líquido  $T_1$  variable
6. Temperatura de entrada del vapor  $T_v$  variable
7. Capacidad calorífica del líquido  $C_p$  y del vapor  $C_{p_v}$  constantes
8. Coeficiente de transferencia de calor  $U$  constante
9. Temperatura del líquido uniforme por el agitador
10. Temperatura del vapor en la camisa uniforme
11. No hay pérdidas de calor al ambiente

**Constantes:**

$V$  = Volumen del líquido en el tanque.

$V_v$  = Volumen del vapor en la camisa

$\rho$  = Densidad del líquido

$\rho_v$  = Densidad del vapor

$U$  = Coeficiente de transferencia de calor.

$A$  = Área de transferencia de calor

$F_1 = F_2$  = Flujo de entrada y Flujo de Salida

$C_p$  = Capacidad calorífica del líquido

$C_{p_v}$  = Capacidad calorífica del vapor

**Variables:**

$T_1$  = Temperatura de entrada del líquido.

$T_2$  = Temperatura del líquido en el tanque.

$T_s$  = Temperatura del vapor en la camisa.

$F_v$  = Flujo de vapor que entra a la camisa.

$T_v$  = Temperatura del vapor que entra a la camisa.

## MODELO MATEMATICO EN ECUACIONES DIFERENCIALES

• **Balance de Masa:**

$$F_1 - F_2 = \frac{dV}{dt} = 0 \quad (24)$$

por lo tanto

$$F_1 = F_2 \quad (25)$$

• **Balance de energía:**

$$\rho F_1 C_p T_1 - \rho F_2 C_p T_2 + UA(T_s - T_2) = \frac{d}{dt}(\rho C_p V T_2) \quad (26)$$

## MODELO MATEMATICO EN FUNCION DE TRANSFERENCIA

En estado estacionario

$$\rho F_1 C_p \bar{T}_1 - \rho F_2 C_p \bar{T}_2 + UA (\bar{T}_s - \bar{T}_2) = \frac{d}{dt}(\rho C_p V T_2) \quad (27)$$

Restando la ecuación (26) – (27)

$$\rho F_1 C_p T_1^* - \rho F_2 C_p T_2^* + UA T_s^* - UA T_2^* = \rho C_p V \frac{dT_2^*}{dt} \quad (28)$$

Reagrupando términos

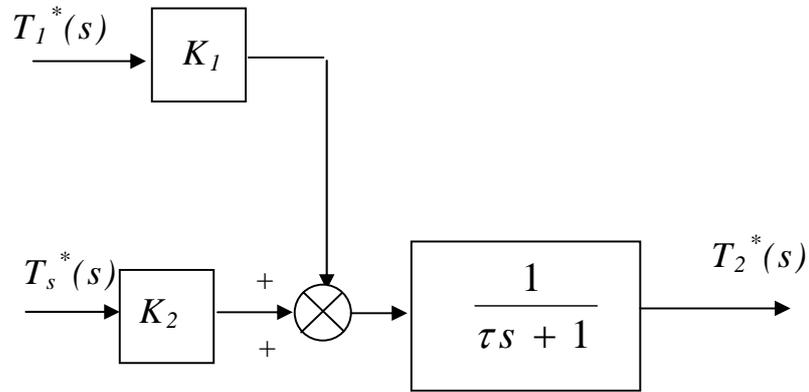
$$\rho C_p V \frac{dT_2^*}{dt} + (\rho F_2 C_p + UA) T_2^* = \rho F_1 C_p T_1^* + UA T_s^* \quad (29)$$

Dividiendo por el término  $(\rho F_2 C_p + UA)$

$$\underbrace{\frac{\rho C_p V}{\rho F_2 C_p + UA} \frac{dT_2^*}{dt}}_{\tau} + T_2^* = \underbrace{\frac{\rho F_1 C_p}{\rho F_2 C_p + UA} T_1^*}_{K_1} + \underbrace{\frac{UA}{\rho F_2 C_p + UA} T_s^*}_{K_2} \quad (30)$$

$$T_2^*(s) = \frac{1}{\tau s + 1} [K_1 T_1^*(s) + K_2 T_s^*(s)] \quad (31)$$

## DIAGRAMA DE BLOQUES



Deseamos colocar la variable  $T_s$  en función de la variable manipulada  $F_v$ . Esto implica realizar un balance en la camisa.

$$\rho_v V_v C_v \frac{dT_s}{dt} = F_v(t) \rho_v C_{p_v} [T_v(t) - T_s(t)] - UA [T_s(t) - T_2(t)] \quad (32)$$

Términos No-lineales:  $F_v(t)T_v(t)$  y  $F_v(t)T_s(t)$

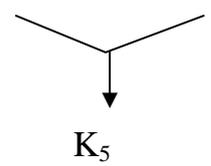
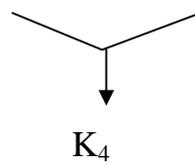
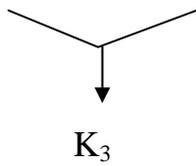
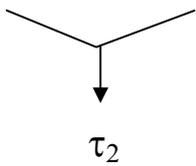
$$\begin{aligned} F_v(t)T_v(t) &= \overline{F_v T_v} + \overline{F_v}(T_v - \overline{T_v}) + \overline{T_v}(F_v - \overline{F_v}) \\ F_v(t)T_s(t) &= \overline{F_v T_s} + \overline{F_v}(T_s - \overline{T_s}) + \overline{T_s}(F_v - \overline{F_v}) \end{aligned} \quad (33)$$

Sustituyendo (31) en (30) y restando el estado estacionario tenemos:

$$\rho_v V_v C p_v \frac{dT_s^*}{dt} = \rho_v C p_v [\overline{F}_v T_v^* + \overline{T}_v F_v^* - \overline{F}_v T_s^* - \overline{T}_s F_v^*] - U A T_s^* + U A T_2^* \quad (34)$$

$$\rho_v V_c C p_v \frac{dT_s^*}{dt} + (\overline{F}_v C p_v \rho_v + U A) T_s^* = \rho_v C_v \overline{F}_v T_v^* + (\overline{T}_v - \overline{T}_s) F_v^* + U A T_2^* \quad (35)$$

$$\left( \frac{\rho_v V_c C p_v}{\overline{F}_v \rho_v C p_v + U A} s + 1 \right) T_s^*(s) = \frac{\rho_v C p_v \overline{F}_v}{\rho_v \overline{F}_v C p_v + U A} T_v^*(s) + \frac{(\overline{T}_v - \overline{T}_s)}{\rho_v \overline{F}_v C v + U A} F_v^*(s) + \frac{U A}{\rho_v \overline{F}_v C p_v + U A} T_2^*$$

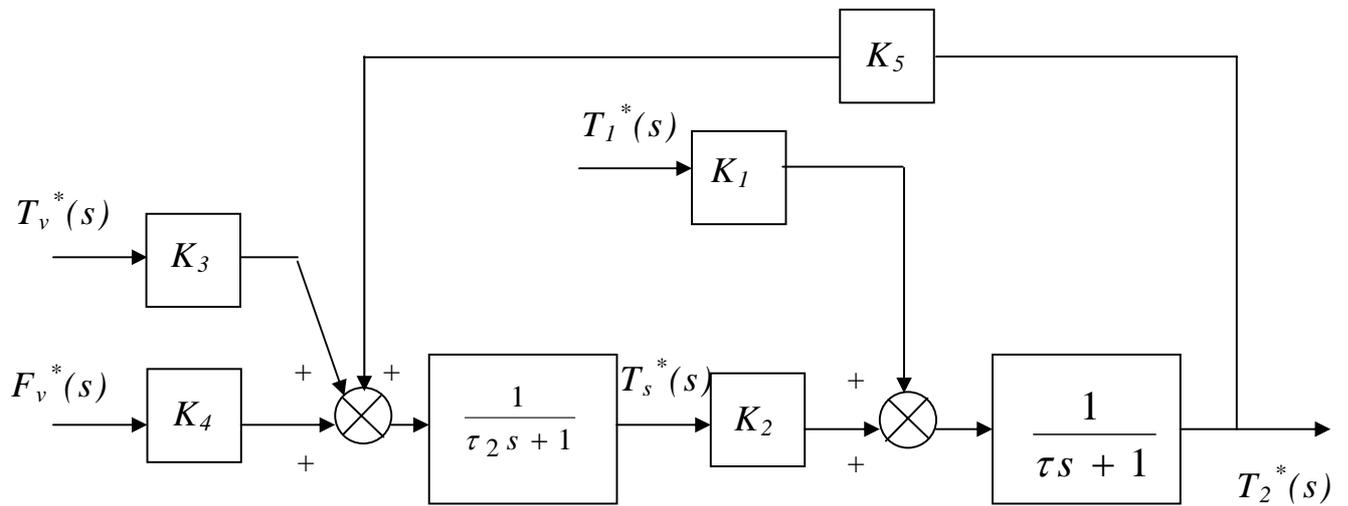


(36)

$$T_s^*(s) = \frac{1}{\tau_2 s + 1} \left[ K_3 T_v^*(s) + \underline{K_4 F_v^*(s)} + K_5 T_2^* \right] \quad (37)$$

↓  
Variable Manipulada

**DIAGRAMA DE BLOQUE DEL TANQUE CON CAMISA DE CALENTAMIENTO**



**DIAGRAMA DE BLOQUES DEL SISTEMA CONTROLADO**

