

## Modelado dinámico.

### Reactor Tanque Agitado con nivel controlado.

Sea el reactor de la figura. Se desea plantear el modelo dinámico que lo represente. El nivel esté controlado por la salida (acción directa).

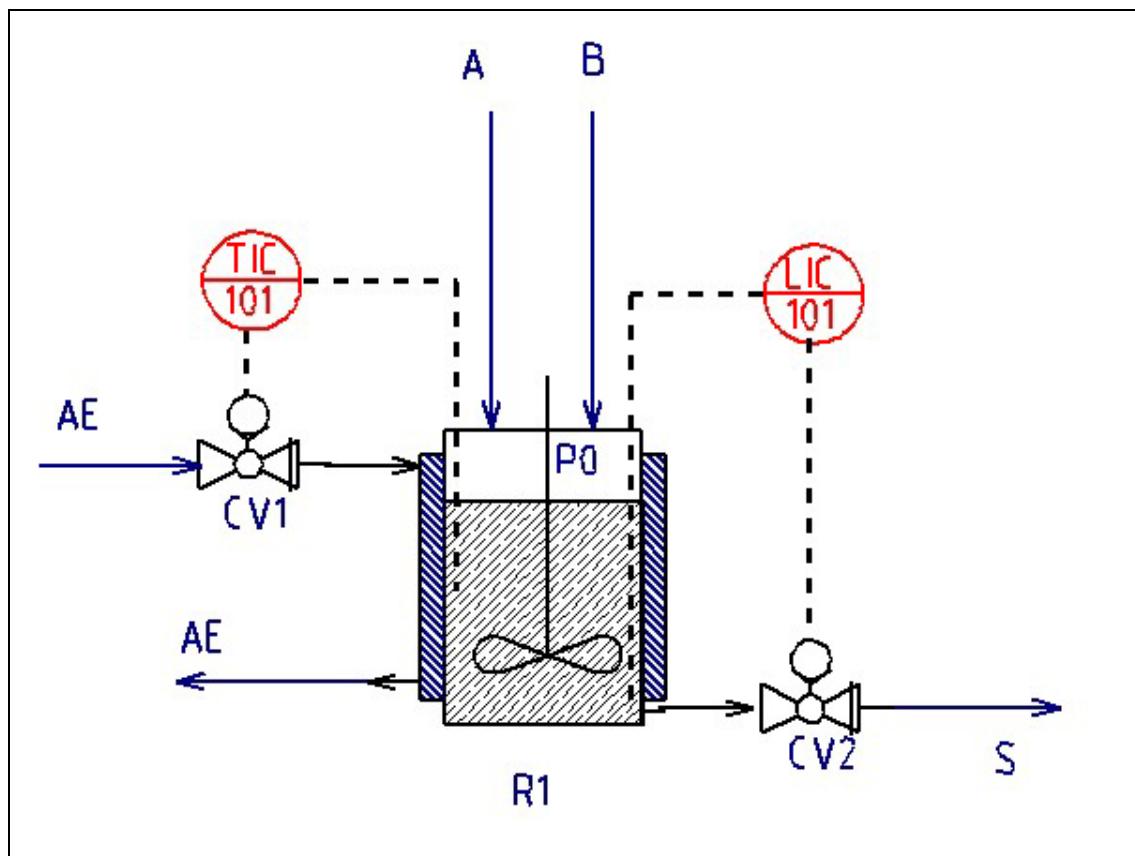
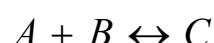


Figura 1



#### Hipótesis:

- Las presiones  $P_0$  y  $P_s$  son conocidas y constantes.
- Reacción química elemental. Exotérmica
- Evolución isotérmica
- Densidad constante
- Controladores PID

#### Unidades:

- A y B en flujo másico
- HT, altura del tanque
- AT, área del tanque
- Conductividades de las válvulas: CV1 y CV2

- $K_{P1}$ ,  $K_{I1}$  y  $K_{D1}$ , constantes proporcionales, integrales y diferenciales del controlador de Temperatura y  $K_{P2}$ ,  $K_{I2}$  y  $K_{D2}$  para el de nivel.
- $S$  expresado en flujo másico
- Donde  $\alpha_1$  es una característica de la válvula CV1 y  $\alpha_1$  de la CV2
- $h_{SP}$  es el set point de la altura, esto es el valor deseado de las misma mientras que  $T_{SP}$  es el valor deseado de temperatura
- Donde  $\epsilon_T$  es un criterio de convergencia

$$-r_A = K_D C_A * C_B - K_I * C_C$$

### **Sistema de ecuaciones:**

Balance de materia global:

$$\begin{aligned} \frac{dM}{dt} &= A + B - S \\ \rho_S \frac{dV}{dt} &= A + B - S \\ \rho_S A_T \frac{dh}{dt} &= A + B - S \\ \frac{dh}{dt} &= \frac{(A + B - S)}{\rho_S A_T} \end{aligned} \tag{1}$$

Balance de materia por componente:

$$\begin{aligned} \frac{d(C_A V)}{dt} &= \frac{A}{M_A} - \frac{S}{M_S} - (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) V \\ \frac{d(C_B V)}{dt} &= \frac{B}{M_B} - \frac{S}{M_S} - (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) V \\ \frac{d(C_C V)}{dt} &= -\frac{S}{M_S} + (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) V \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \rho_S A_T \frac{d(C_A h)}{dt} &= \frac{A}{M_A} - \frac{S}{M_S} - (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) V \\ \rho_S A_T \frac{d(C_B h)}{dt} &= \frac{B}{M_B} - \frac{S}{M_S} - (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) V \\ \rho_S A_T \frac{d(C_C h)}{dt} &= -\frac{S}{M_S} + (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) V \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\frac{d(C_A h)}{dt} &= \left[ \frac{A}{M_A} - \frac{S}{M_S} - (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) V \right] / \rho_s A_T \\ \frac{d(C_B h)}{dt} &= \left[ \frac{B}{M_B} - \frac{S}{M_S} - (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) V \right] / \rho_s A_T \\ \frac{d(C_C h)}{dt} &= \left[ -\frac{S}{M_S} + (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) V \right] / \rho_s A_T\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\frac{d(C_A h)}{dt} &= C_A \frac{dh}{dt} + h \frac{dC_A}{dt} = \left[ \frac{A}{M_A} - \frac{S}{M_S} - (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) V \right] / \rho_s A_T \\ \frac{d(C_B h)}{dt} &= C_B \frac{dh}{dt} + h \frac{dC_B}{dt} = \left[ \frac{B}{M_B} - \frac{S}{M_S} - (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) V \right] / \rho_s A_T \\ \frac{d(C_C h)}{dt} &= C_C \frac{dh}{dt} + h \frac{dC_C}{dt} = \left[ -\frac{S}{M_S} + (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) V \right] / \rho_s A_T\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\frac{dC_A}{dt} &= \left\{ \left[ \frac{A}{M_A} - \frac{S}{M_S} - (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) A_T h \right] / \rho_s A_T - C_A \frac{dh}{dt} \right\} / h \\ \frac{dC_B}{dt} &= \left\{ \left[ \frac{B}{M_B} - \frac{S}{M_S} - (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) A_T h \right] / \rho_s A_T - C_B \frac{dh}{dt} \right\} / h \quad (2) \\ \frac{dC_C}{dt} &= \left\{ \left[ -\frac{S}{M_S} + (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) A_T h \right] / \rho_s A_T - C_C \frac{dh}{dt} \right\} / h\end{aligned}$$

Balance de energía:

$$\begin{aligned}\frac{d(\rho_s A_T H_s h)}{dt} &= \frac{A H_A}{M_A} + \frac{B H_B}{M_B} - \frac{S H_S}{M_S} + (-\Delta H_R)(k_D C_A C_B - k_I C_C) V - Q_I \\ \rho_s A_T \frac{d(H_s h)}{dt} &= \frac{A H_A}{M_A} + \frac{B H_B}{M_B} - \frac{S H_S}{M_S} + (-\Delta H_R)(k_D C_A C_B - k_I C_C) V - Q_I \\ \frac{d(H_s h)}{dt} &= H_S \frac{dh}{dt} + h \frac{dH_S}{dt} = \left[ \frac{A H_A}{M_A} + \frac{B H_B}{M_B} - \frac{S H_S}{M_S} + (-\Delta H_R)(k_D C_A C_B - k_I C_C) V - Q_I \right] / \rho_s A_T \\ \frac{dH_S}{dt} &= H_S \frac{dh}{dt} + h \frac{dH_S}{dt} = \left[ \frac{A H_A}{M_A} + \frac{B H_B}{M_B} - \frac{S H_S}{M_S} + (-\Delta H_R)(k_D C_A C_B - k_I C_C) V - Q_I \right] / \rho_s A_T \quad (3)\end{aligned}$$

Camisa de refrigeración:

$$Q_I = AE Cp (T_S - T_{AE})$$

$$T_{AS} = \frac{Q_I}{AE Cp} + T_{AE}$$

Calor intercambiado:

$$Q_I = UA (T_S - T_{AS})$$

Válvulas:

$$S = \rho_S Cv_2 \alpha_2^{AC_2} \sqrt{\frac{P_F - P_S}{\rho_S}}$$

$$AE = \rho_{AE} Cv_1 \alpha_1^{AC_1} \sqrt{\frac{P_{AE} - P_{AS}}{\rho_{AE}}}$$

$$\begin{aligned}\varepsilon_h &= (h(t) - h_{SP}) \\ \varepsilon_T &= (T_S - T_{SP})\end{aligned}$$

$$P_F = P_0 + \rho g h(t)$$

$$AC_1 = A_{P1} + A_{I1} + A_{D1}$$

$$A_{P1} = K_{P1} \varepsilon_T = K_{P1} (T_S - h_{SP})$$

$$A_{I1} = K_{I1} \int_0^t \varepsilon_T dt \quad \frac{dA_{I1}}{dt} = K_{I1} \varepsilon_T = K_{I1} (T_S - h_{SP})$$

$$\frac{dA_{I1}}{dt} = K_{I1} (T_S - h_{SP}) \quad (4)$$

$$A_{D1} = K_{D1} \frac{d\varepsilon_T}{dt} = K_{D1} \frac{dT_S}{dt}$$

$$AC_2 = A_{P2} + A_{I2} + A_{D2}$$

$$A_{P2} = K_{P2} \varepsilon_h = K_{P2} (h - h_{SP})$$

$$A_{I2} = K_{I2} \int_0^t \varepsilon_h dt \quad \frac{dA_{I2}}{dt} = K_{I2} \varepsilon_h = K_{I2} (h - h_{SP})$$

$$\frac{dA_{I2}}{dt} = K_{I2}(h - h_{SP}) \quad (5)$$

$$A_{D2} = K_{D2} \frac{d\varepsilon_h}{dt} = K_{D2} \frac{dh}{dt}$$

Con lo que queda un sistema de ecuaciones diferenciales:

$$\begin{aligned} \frac{dh}{dt} &= \frac{(A + B - S)}{\rho_S A_T} \\ \frac{dC_A}{dt} &= \left\{ \left[ \frac{A}{M_A} - \frac{S}{M_S} - (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) A_T h \right] \middle/ \rho_S A_T - C_A \frac{dh}{dt} \right\} \middle/ h \\ \frac{dC_B}{dt} &= \left\{ \left[ \frac{B}{M_B} - \frac{S}{M_S} - (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) A_T h \right] \middle/ \rho_S A_T - C_B \frac{dh}{dt} \right\} \middle/ h \\ \frac{dC_C}{dt} &= \left\{ \left[ -\frac{S}{M_S} + (K_D * C_A * C_C - K_I * C_D) A_T h \right] \middle/ \rho_S A_T - C_C \frac{dh}{dt} \right\} \middle/ h \\ \frac{dH_s}{dt} &= \left\{ \left[ \frac{AH_A}{M_A} + \frac{BH_B}{M_B} - \frac{SH_S}{M_S} + (-\Delta H_R)(k_D C_A C_B - k_I C_C) V - Q_I \right] \middle/ \rho_S A_T - H_S \frac{dh}{dt} \right\} \middle/ h \\ \frac{dA_{I1}}{dt} &= K_{I1}(T_S - h_{SP}) \\ \frac{dA_{I2}}{dt} &= K_{I2}(h - h_{SP}) \end{aligned}$$