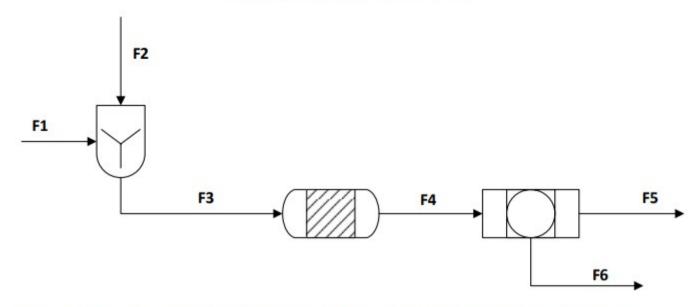
6. El bicarbonato de sodio se sintetiza haciendo reaccionar carbonato de sodio con dióxido de carbono y agua a 70°C y 2 bar:

$$Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O \rightarrow 2 NaHCO_3$$



Una solución acuosa de 80 kmol/hr que contiene el 27% w de carbonato de sodio, y una corriente de gas conteniendo 70% de CO<sub>2</sub>, balanceada con aire, se alimentan al reactor, conservando una relación molar de 2.3 del CO2 respecto al carbonato de sodio. Reacciona todo el carbonato de sodio. El gas que abandona el reactor, que contiene el aire, el CO2 sin reaccionar, está saturado de agua en las condiciones de reacción (K=Pv/P). Abandona el reactor una suspensión de cristales de bicarbonato de sodio saturada. La cual es bombeada a un filtro, donde se forma una torta que contiene 15% de humedad (en base seca), El filtro retiene el 86% de cristales de bicarbonato de sodio.

Simular el balance de masa del proceso. Completar el cuadro de balance de masa.

$$N_C := 6$$
  $N_S := 6$   $i := 1..N_C$   $j := 1..N_S$   $Q(x, y) := 10$   $f := matrix(N_C, N_S, Q)$ 

$$f := matrix(N_C, N_S, g)$$

Datos

$$F_1 := 80 \frac{\text{kmol}}{\text{hr}}$$

Mezclador
$$F_{1} := 80 \quad \frac{\text{kmol}}{\text{hr}} \qquad x^{\langle 1 \rangle} := \begin{pmatrix} 0.059 \\ 0 \\ 1 - 0.059 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 0.059 \\ 0 \\ 0.941 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \end{pmatrix}$$

$$\frac{\frac{27}{PM_1}}{\frac{27}{PM_1} + \frac{100 - 27}{PM_3}} = 0.059$$

$$f^{\langle 1 \rangle} := F_1 \cdot x^{\langle 1 \rangle}$$

$$x^{\langle 2 \rangle} := \begin{pmatrix} 0 \\ 0.7 \\ 0 \\ 0.3 \cdot 0.21 \\ 0.3 \cdot 0.79 \\ 0 \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 0 \\ 0.7 \\ 0 \\ 0.063 \\ 0.237 \\ 0 \end{pmatrix}$$

$$R_{m2.1} := 2.3$$

Reactor

$$\nu := \begin{pmatrix} -1 \\ -1 \\ 0 \\ 0 \\ 2 \end{pmatrix} \\ \approx := (1)$$
Sustancias = 
$$\begin{pmatrix} "Na2CO3" \\ "CO2" \\ "H2O" \\ "O2" \\ "N2" \\ "NaHCO3" \end{pmatrix}$$

$$\chi_1 := 1$$

 $Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O \rightarrow 2 NaHCO_3$ 

Filtro

H := 0.15 Retencion := 0.86

Resolucion

ff := f

Given

Mezclador

$$f(1) + f(2) = f(3)$$

$$f(2) = x(2) \cdot \sum f(2)$$

$$R_{m2.1} = \frac{f_{2,3}}{f_{1,3}}$$

$$Sustancias = \begin{cases} "Na2CO3" \\ "CO2" \\ "H2O" \\ "O2" \\ "N2" \end{cases}$$

$$Reactor$$

$$Reactor$$

$$f^{\langle 4 \rangle} = f^{\langle 3 \rangle} + \nu \cdot \varepsilon$$

$$\chi_1 \cdot f_1, 3 = f_1, 3 - f_1, 4$$

Filtro

$$f^{\langle 4 \rangle} = f^{\langle 5 \rangle} + f^{\langle 6 \rangle}$$

$$H = \frac{f_3, 6 \cdot PM_3}{f_6, 6 \cdot PM_6}$$

Retencion 
$$\cdot$$
 f<sub>6</sub>, 4 = f<sub>6</sub>, 6

$$f_{1,5} \cdot \sum_{i=1}^{5} f_{i,6} = f_{1,6} \cdot \sum_{i=1}^{5} f_{i,5}$$

$$f_2, 5 \cdot \sum_{i=1}^{5} f_{i, 6} = f_{2, 6} \cdot \sum_{i=1}^{5} f_{i, 5}$$

$$f_{4,5} \cdot \sum_{i=1}^{5} f_{i,6} = f_{4,6} \cdot \sum_{i=1}^{5} f_{i,5}$$

$$f_{5,5} \cdot \sum_{i=1}^{5} f_{i,6} = f_{5,6} \cdot \sum_{i=1}^{5} f_{i,5}$$

$$\begin{pmatrix} f \\ \varepsilon \end{pmatrix} := Find(f, \varepsilon)$$
 
$$\varepsilon = (4.72)$$

$$f = \begin{pmatrix} 4.72 & 0 & 4.72 & 0 & 0 & 0 \\ 0 & 10.856 & 10.856 & 6.136 & 5.642 & 0.494 \\ 75.28 & 0 & 75.28 & 70.56 & 64.877 & 5.683 \\ 0 & 0.977 & 0.977 & 0.977 & 0.898 & 0.079 \\ 0 & 3.676 & 3.676 & 3.676 & 3.38 & 0.296 \\ 0 & 0 & 0 & 9.44 & 1.322 & 8.118 \end{pmatrix}$$

$$x = \begin{pmatrix} 0.059 & 0 & 0.049 & 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0.7 & 0.114 & 0.068 & 0.074 & 0.034 \\ 0.941 & 0 & 0.788 & 0.777 & 0.852 & 0.387 \\ 0 & 0.063 & 0.01 & 0.011 & 0.012 & 5.364 \times 10^{-3} \\ 0 & 0.237 & 0.038 & 0.04 & 0.044 & 0.02 \\ 0 & 0 & 0 & 0.104 & 0.017 & 0.553 \end{pmatrix}$$

## Consistencia del BM

$$W_1 + W_2 - W_5 - W_6 = 0$$