

10

1.- De una reacción reversible $A + B \xrightleftharpoons[k_2]{k_1} X$ se sabe que $k_1 = 3$ y se desconoce k_2 . Experimentalmente observamos que cuando $A(0) = B(0) = 1$ y $X(0) = 0$, entonces a largo plazo se alcanza $X_{eq} = 2/3$.

- a) Formula una ED para la cantidad de producto $X(t)$
- b) Determina el valor de la constante k_2 .
- c) Determina A_{eq} y B_{eq} y esboza la gráfica de $A(t)$, $B(t)$ y $X(t)$.
- d) Resuelve la ED y calcula $t_{0,90}$ para $\frac{dx}{dt} = \frac{1}{2}(3x-2)(2x-3)$.

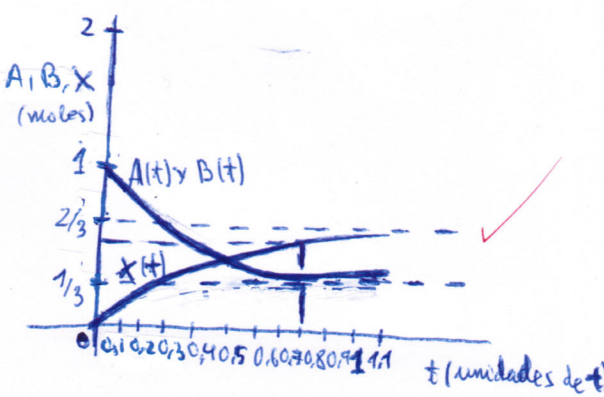
a) $X'(t) = k_1 A(t) B(t) - k_2 X(t)$ $A(0) - A(t) = X(t) - X(0) \rightarrow A(t) = A(0) - X(t) = 1 - X(t)$
 $X'(t) = 3(1-X(t))(1-X(t)) - k_2 X(t)$ $B(0) - B(t) = X(t) - X(0) \rightarrow B(t) = B(0) - X(t) = 1 - X(t)$

b) Busca k_2 / $X_{eq} = 2/3$

$$0 = 3\left(1 - \frac{2}{3}\right)^2 - k_2 \cdot \frac{2}{3}$$

$$0 = \frac{1}{3} - \frac{2}{3} k_2 \rightarrow k_2 = \frac{1}{2} \left[\frac{1}{\text{unidades de } t} \right]$$

$$X'(t) = 3(1-X(t))^2 - \frac{1}{2} X(t)$$



c) $A_{eq} = 1 - X_{eq} = 1 - \frac{2}{3} = \frac{1}{3}$ mol
 $B_{eq} = 1 - X_{eq} = 1 - \frac{2}{3} = \frac{1}{3}$ mol

d) $\int \frac{dx}{(3x-2)(2x-3)} = \int \frac{1}{2} dt \rightarrow \frac{1}{5} \ln \left| \frac{2x-3}{3x-2} \right| = \frac{1}{2} t + C \rightarrow \frac{1}{5} \ln \left| \frac{2x-3}{3x-2} \right| = \frac{1}{2} t + \frac{1}{5} \ln \left(\frac{3}{2} \right)$

$$\frac{dx}{(3x-2)(2x-3)} = -\frac{3}{5} \frac{dx}{3x-2} + \frac{2}{5} \frac{dx}{2x-3} = -\frac{1}{5} \ln |3x-2| + \frac{1}{5} \ln |2x-3|$$

$$\frac{1}{(3x-2)(2x-3)} = \frac{A}{3x-2} + \frac{B}{2x-3} = \frac{A(2x-3) + B(3x-2)}{(3x-2)(2x-3)}$$

si $x = \frac{3}{2} \rightarrow 1 = A \cdot 0 + B \left(\frac{9}{2} - 2 \right) \rightarrow B = \frac{2}{5}$
 si $x = \frac{2}{3} \rightarrow 1 = A \left(\frac{4}{3} - 3 \right) + B \cdot 0 \rightarrow A = -\frac{3}{5}$

si $x=0, t=0 \rightarrow \frac{1}{5} \ln \left| \frac{2 \cdot 0 - 3}{3 \cdot 0 - 2} \right| = \frac{1}{2} \cdot 0 + C \rightarrow C = \frac{1}{5} \ln \left(\frac{3}{2} \right)$

Busca $t / X(t) = 0,9 \cdot X_{eq} = 0,9 \cdot \frac{2}{3} = 0,6$ mol

$$t_{0,9} = 2 \left(\frac{1}{5} \ln \left| \frac{2 \cdot 0,6 - 3}{3 \cdot 0,6 - 2} \right| - \frac{1}{5} \ln \left(\frac{3}{2} \right) \right) = 0,725$$