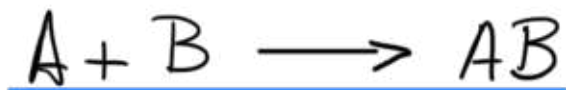


REACCIÓN



a) K y UNIDADES

$$V = K \cdot [A] \cdot [B]$$

$$5,6 \cdot 10^{-3} \frac{\text{mol}}{\text{L} \cdot \text{s}} = K \cdot 0,2 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \cdot 0,8 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$

$$K = \frac{5,6 \cdot 10^{-3} \frac{\text{mol}}{\text{L} \cdot \text{s}}}{0,16 \frac{\text{mol}^2}{\text{L}^2}} ; \quad K = 35 \cdot 10^{-3} \frac{\text{L}}{\text{mol} \cdot \text{s}}$$

b) VELOCIDAD CUANDO $[A] = 0,1 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$
 $[B] = 0,4 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$

$$V = K \cdot [A] \cdot [B]$$

LA K SOLO DEPENDE DE LA TEMPERATURA, COMO NO HAY NINGUN DATO AL RESPECTO, K PERMANECE CONSTANTE.

$$V = 35 \cdot 10^{-3} \cdot 0,1 \cdot 0,4$$

$$V = 1,4 \cdot 10^{-3} \frac{\text{mol}}{\text{L} \cdot \text{s}}$$