

Problema506: Se comprueba experimentalmente que la reacción  $2A + B \rightarrow C$  es de primer orden respecto de A y de primer orden respecto de B.

- Escribe la expresión de la ecuación de velocidad.
- ¿Cuál es el orden total de la reacción?
- ¿Qué factores pueden modificar la velocidad de la reacción?

a) Escribe la expresión de la ecuación de velocidad.

$$v = k \cdot [A] \cdot [B]$$

b) ¿Cuál es el orden total de la reacción?

Sumamos los exponentes, es una reacción de segundo orden global.

c) ¿Qué factores pueden modificar la velocidad de la reacción?

- Las concentraciones de los reactivos.
- El estado físico y grado de división de los reactivos.
- La temperatura.
- La presencia de catalizadores.