

Problema509: La velocidad de una reacción se expresa cómo: $v=k \cdot [A] \cdot [B]^2$, razona como se modifica la velocidad si se duplica solamente la concentración de B.

$$v = k \cdot [A] \cdot [B]^2$$

Si duplicamos la concentración de B

$$v' = k \cdot [A] \cdot [2B]^2 = 4 \cdot k \cdot [A] \cdot [B]^2 = 4 \cdot v$$

La velocidad se multiplica por cuatro.