

Problema509: A velocidade dunha reacción exprésase como: $v=k \cdot [A] \cdot [B]^2$, razoa como se modifica a velocidade se se duplica soamente a concentración de B.

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

Se duplicamos a concentración de B

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

A velocidade multiplícase por catro.