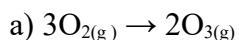


Problema 503: Escribe a expresión de velocidad para as seguintes reaccións en función da concentración de cada unha das especies que interveñen nas mesmas.

- a)  $3O_{2(g)} \rightarrow 2O_{3(g)}$   
 b)  $I_{2(g)} + H_{2(g)} \leftrightarrow 2HI_{(g)}$

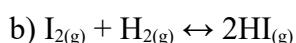


A velocidade media podémola calcular como:

$$v = -\frac{1}{3} \cdot \frac{\Delta [O_2]}{\Delta t} = \frac{1}{2} \cdot \frac{\Delta [O_3]}{\Delta t}$$

A velocidade instantánea podémola calcular como:

$$v = -\frac{1}{3} \cdot \frac{d [O_2]}{dt} = \frac{1}{2} \cdot \frac{d [O_3]}{dt}$$



A velocidade media podémola calcular como:

$$v = -\frac{\Delta [H_2]}{\Delta t} = -\frac{\Delta [I_2]}{\Delta t} = \frac{1}{2} \cdot \frac{\Delta [HI]}{\Delta t}$$

A velocidade instantánea podémola calcular como:

$$v = -\frac{d [H_2]}{dt} = -\frac{d [I_2]}{dt} = \frac{1}{2} \cdot \frac{d [HI]}{dt}$$