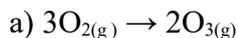
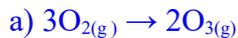


Problema503: Escribe la expresión de velocidad para las siguientes reacciones en función de la concentración de cada una de las especies que intervienen en las mismas.

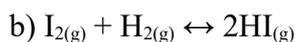


La velocidad media la podemos calcular como:

$$v = -\frac{1}{3} \cdot \frac{\Delta[\text{O}_2]}{\Delta t} = \frac{1}{2} \cdot \frac{\Delta[\text{O}_3]}{\Delta t}$$

La velocidad instantánea la podemos calcular como:

$$v = -\frac{1}{3} \cdot \frac{d[\text{O}_2]}{dt} = \frac{1}{2} \cdot \frac{d[\text{O}_3]}{dt}$$



La velocidad media la podemos calcular como:

$$v = -\frac{\Delta[\text{H}_2]}{\Delta t} = -\frac{\Delta[\text{I}_2]}{\Delta t} = \frac{1}{2} \cdot \frac{\Delta[\text{HI}]}{\Delta t}$$

La velocidad instantánea la podemos calcular como:

$$v = -\frac{d[\text{H}_2]}{dt} = -\frac{d[\text{I}_2]}{dt} = \frac{1}{2} \cdot \frac{d[\text{HI}]}{dt}$$