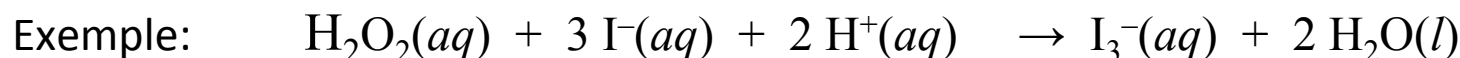


Exemple

Vitesse moyenne de réaction:

$$v = -\frac{\Delta[A_2]}{\Delta t} = -\frac{[A_2]_{t_2} - [A_2]_{t_1}}{t_2 - t_1}$$



Lors des premières dix secondes de la réaction, $[\text{I}^-]$ diminue de 1.00 M à 0.868 M.

a. Calculer la vitesse moyenne de cette réaction pour ces premières 10 s:

$$v = -\frac{1}{3} \frac{\Delta[\text{I}^-]}{\Delta t} = -\frac{1}{3} \frac{(0.868 - 1.00)\text{M}}{10 \text{ s}} = 4.4 \cdot 10^{-3} \text{M} \cdot \text{s}^{-1}$$

b. Prédire la vitesse de la variation de $[\text{H}^+]$:

$$v = -\frac{1}{2} \frac{\Delta[\text{H}^+]}{\Delta t} \quad \frac{\Delta[\text{H}^+]}{\Delta t} = -2v = -2 (4.4 \cdot 10^{-3} \text{ M/s}) = -8.8 \cdot 10^{-3} \text{M} \cdot \text{s}^{-1}$$

$$\Delta[\text{H}^+] = -8.8 \cdot 10^{-3} \text{M} \cdot \text{s}^{-1} \cdot 10 \text{ s} = -8.8 \cdot 10^{-2} \text{M}$$