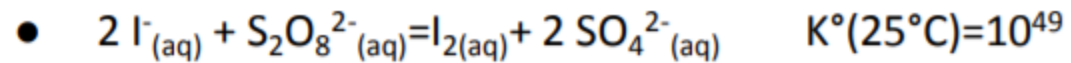


# LC21 : Cinétique homogène

# Réactions lentes, réactions rapides



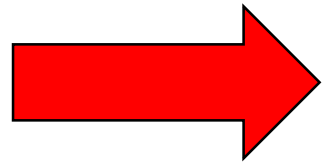
Réactions  
thermodynamiquement  
favorables

**Comment et à quelles vitesses se déroulent ces réactions ?**

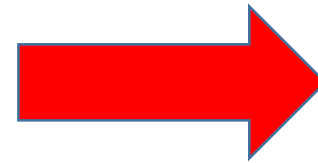
# Réactions lentes, réactions rapides



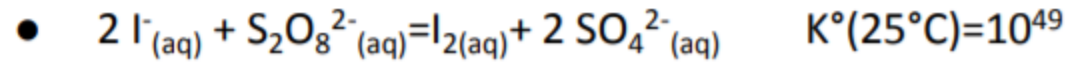
$\Delta t = 100\text{ s}$



$\Delta t = 15\text{ min}$



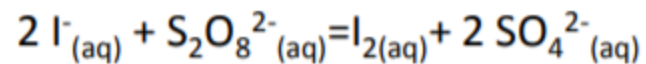
# Réactions lentes, réactions rapides



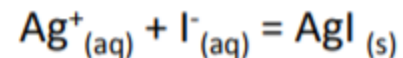
Réactions  
thermodynamiquement  
favorables

**Comment et à quelles vitesses se déroulent ces réactions ?**

## Expérience:

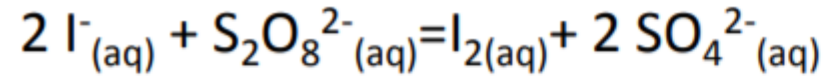


Réaction lente

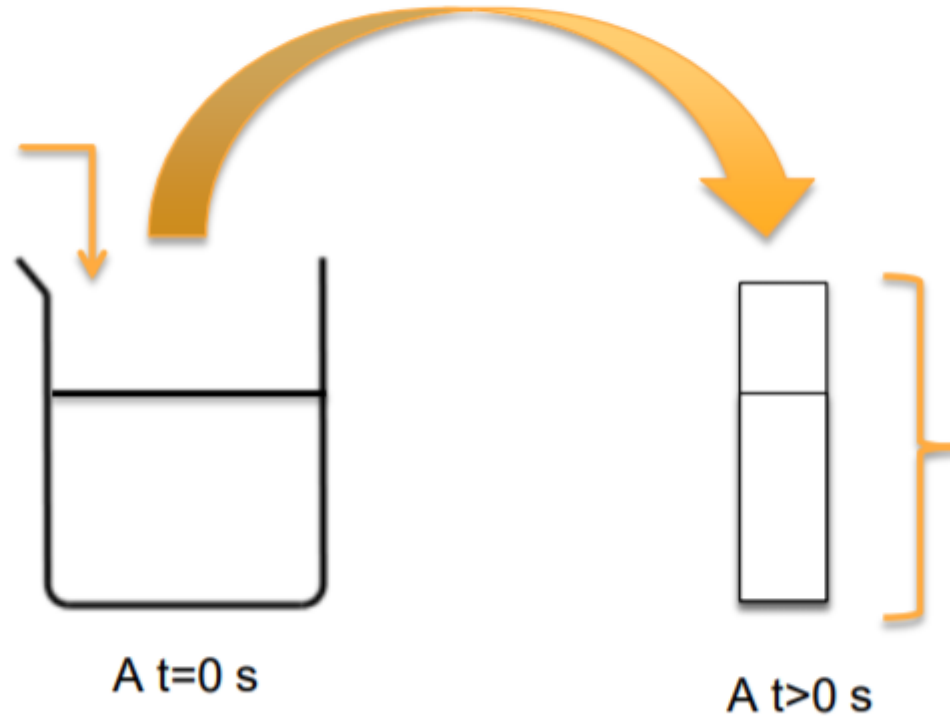


Réaction rapide

# Suivi cinétique

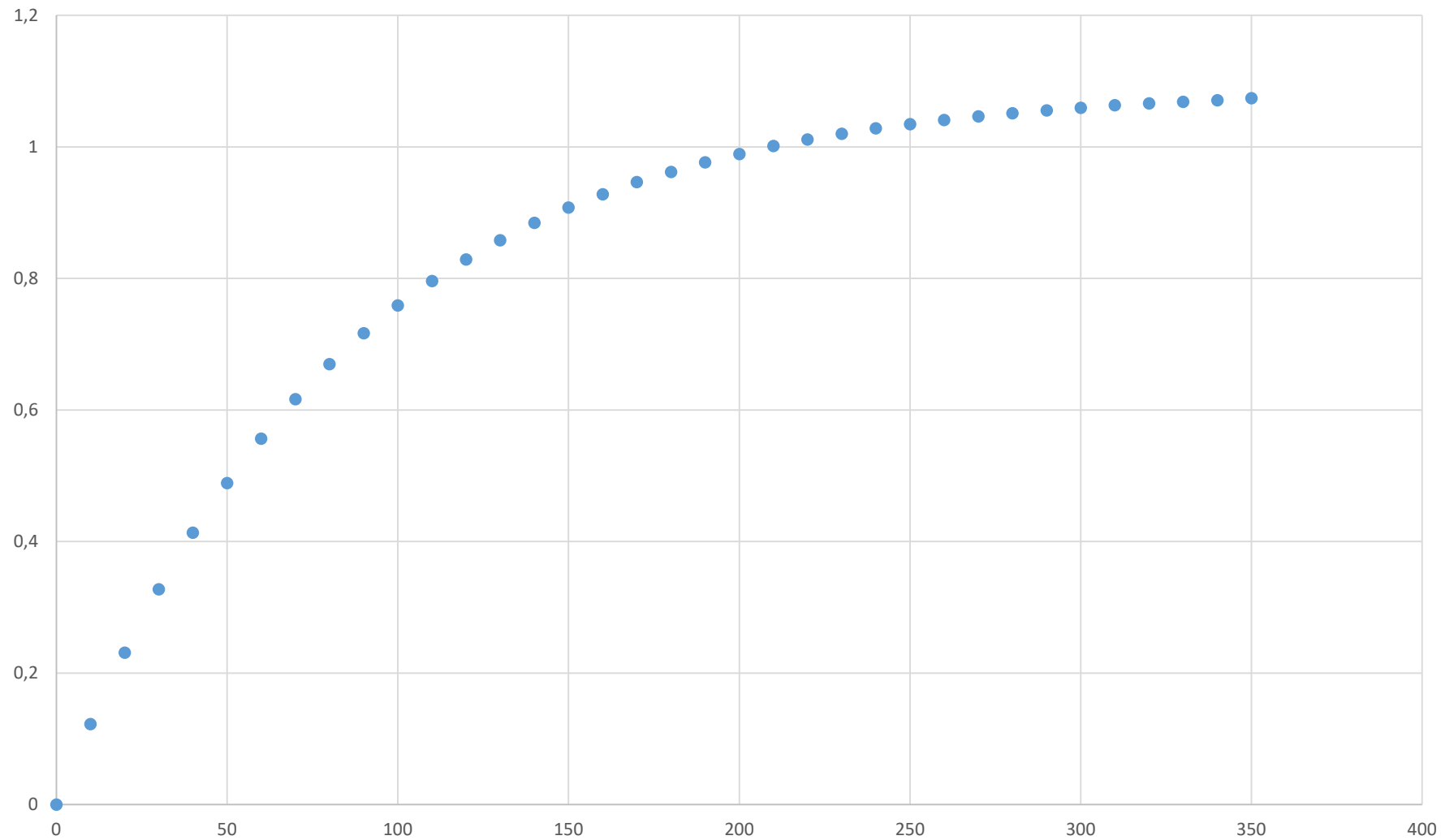


- 15 mL de KI à 1 mol/L
- 5 mL de  $\text{NaS}_2\text{O}_8$  à  $10^{-3}$  mol/L



# Suivi cinétique

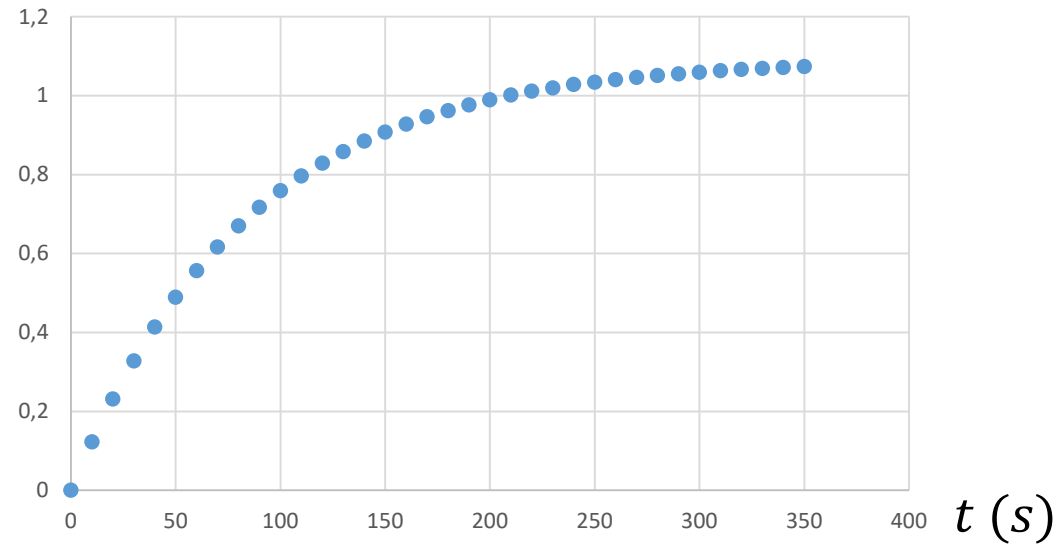
*A*



*t (s)*

# Suivi cinétique

A



$\ln([S_2O_8^{2-}](t))$

