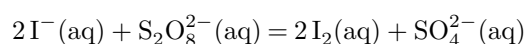


CINÉTIQUE CHIMIQUE

On considère la réaction suivante :



1/ Définir la vitesse volumique de réaction par rapport aux concentrations en I^{-} et en $\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$.

On admet que la loi de vitesse se met sous la forme :

$$v = k_{\text{app}}C$$

avec C la concentration en ions iodure I^{-} .

2/ Quel est l'ordre partiel de la réaction par rapport à I^{-} ? Peut-on en déduire l'ordre global de la réaction ?

3/ Établir l'expression de la concentration C en fonction du temps.

4/ Les ions $\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$ ont été apportés en très large excès. Comment appelle-t-on alors la méthode utilisée pour simplifier la loi de vitesse ? Donner l'expression de k_{app} en fonction notamment de la constante de vitesse de la réaction k .