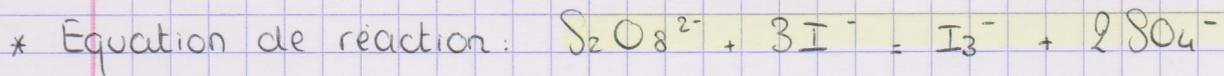


Vitesse d'une réaction.



• C'est l'avancement ξ qui caractérise l'évolution de la réaction

↳ On définit la vitesse: $v = \frac{1}{V} \cdot \frac{d\xi}{dt}$

⇒ tableau avancement donne $\frac{d\xi}{dt} = \frac{1}{\nu_i} \cdot \frac{dn_i}{dt}$

$$v = \frac{1}{V} \cdot \frac{1}{\nu_i} \frac{dn_i}{dt}$$

Si $V = \text{cste}$: $\Rightarrow v = \frac{1}{\nu_i} \frac{d[i]}{dt} = -\frac{1}{3} \frac{d[I^-]}{dt} = +\frac{1}{2} \frac{d[SO_4^{2-}]}{dt}$

• Cette grandeur caractérise bien la vitesse de la réaction dans sa globalité.

• La vitesse de réaction v est toujours positive

⚠ Elle dépend des coeff stoechiométriques

↳ entiers les plus petits possibles.

* Facteurs influençant la vitesse:

• Température (cf fiche Arrhenius - Eyring)

• Les concentrations des réactifs

• Présence ou non d'un catalyseur. (cf Fiches catalyseurs)