

Vitesse de formation et de disparition:

* Equation de réaction: $C_2H_4 + H_2O = EtOH$

◦ Vitesse volumique: en $mol \cdot L^{-1} \cdot s^{-1}$

- Formation: $v_f(EtOH) = \frac{1}{V} \frac{dn(EtOH)}{dt}$

- Disparition: $v_d(C_2H_4) = -\frac{1}{V} \frac{dn(C_2H_4)}{dt}$

⇒ Si $V = \text{cte}$: $v_f(EtOH) = \frac{d[EtOH]}{dt}$

$$v_d(C_2H_4) = \frac{d[C_2H_4]}{dt}$$

◦ Graphiquement: la vitesse à un instant t correspond à la pente de la tangente à la courbe $[X] = f(t)$.

Note: au vu de la définition, elle ne dépend pas des coefficients stoechiométriques

Elle ne permet pas de définir une vitesse univoque pour la réaction chimique.