

Cinétique chimique

Définition 0.1

Si la vitesse peut s'exprimer en fonction des concentrations des réactifs, la vitesse admet un ordre, on peut écrire :

$$v = k[A]^\alpha \cdot [B]^\beta$$

1. α, β : ordres partiels (α ordre partiel par rapport à A),
2. $\alpha + \beta$: ordre global = ordre total,
3. α, β entiers ou fractionnaires positifs,
4. $k = cte$ de vitesse (dépend que de la température).

— MOHAMMED EL BACHIR —