

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