

# Mécanismes réactionnels

Définitions :

- Acté élémentaire : Réaction qui se déroule au niveau moléculaire en une seule étape, c'est-à-dire sans formation d'espèces chimiques intermédiaires.
- Mécanisme réactionnel : Ensemble des actes élémentaires responsables de la transformation macroscopique
- Molécularité d'un acte élémentaire : Nombre d'entité prenant part à l'acte élémentaire en tant que réactif. Toujours faible (1, 2 rarement 3)
- Règle de Van't Hoff : Pour un acte élémentaire, l'ordre partiel par rapport à chaque réactif est égal à son nombre stoechiométrique. L'ordre global est égal à la molécularité de l'acte élémentaire.

Energie :

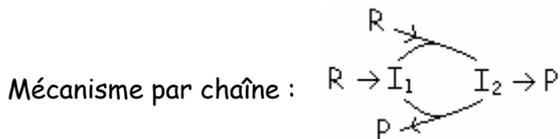
Dépend de la distance

Etat de transition : énergie plus haute que l'énergie du produit ou du réactif.

Intermédiaire réactionnel :

Radicaux :  $I-I \rightarrow 2I^\bullet$

Mécanisme par stade :  $A \rightarrow I_1 \rightarrow I_2 \rightarrow B$



Initiation - Propagation - Terminaison

$M^* \rightarrow M$  partenaire de choc