

Base cinétique microscopique.

* C'est la cinétique en étudiant les réactions par leurs mécanisme: on décompose la réaction en actes élémentaires.

• Acte élémentaire: réaction en une seule étape, la formation des espèces est réalisée par collisions simultanées

↳ cf fiche "Théorie des collisions"

↳ Une réaction est un ensemble d'actes élémentaires

↳ implique peu de molécules et peu de lieux

• Molecularité: nbre d'entité chimique participant comme réactifs

↳ il faut des coeff stoechio entiers les plus petits possibles

- La vitesse d'un processus élémentaire est proportionnelle aux nombres de collisions

⇒ Loi de Van't Hoff: Dans un processus élémentaire, l'ordre partiel par rapport à chaque réactif est égal à son coeff stoechiométrique, et l'ordre global à sa molecularité.

↳ pour S_N2 : $v = k [RX]^1 \cdot [Nu]^1$