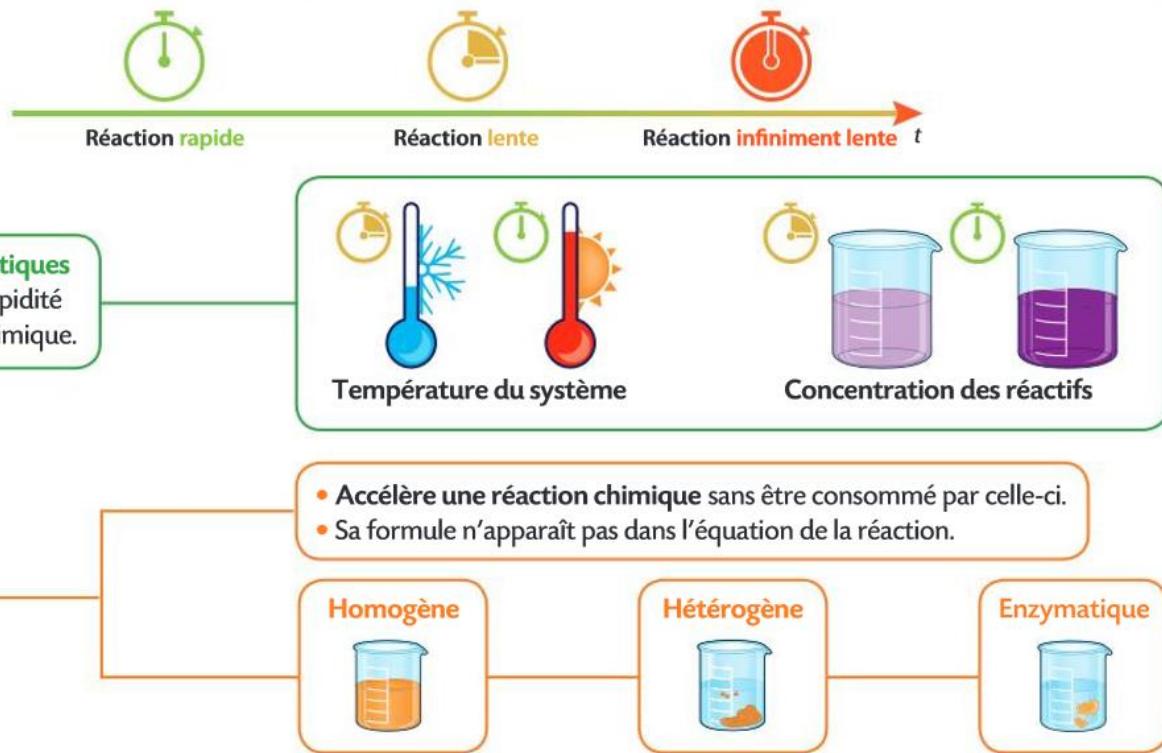
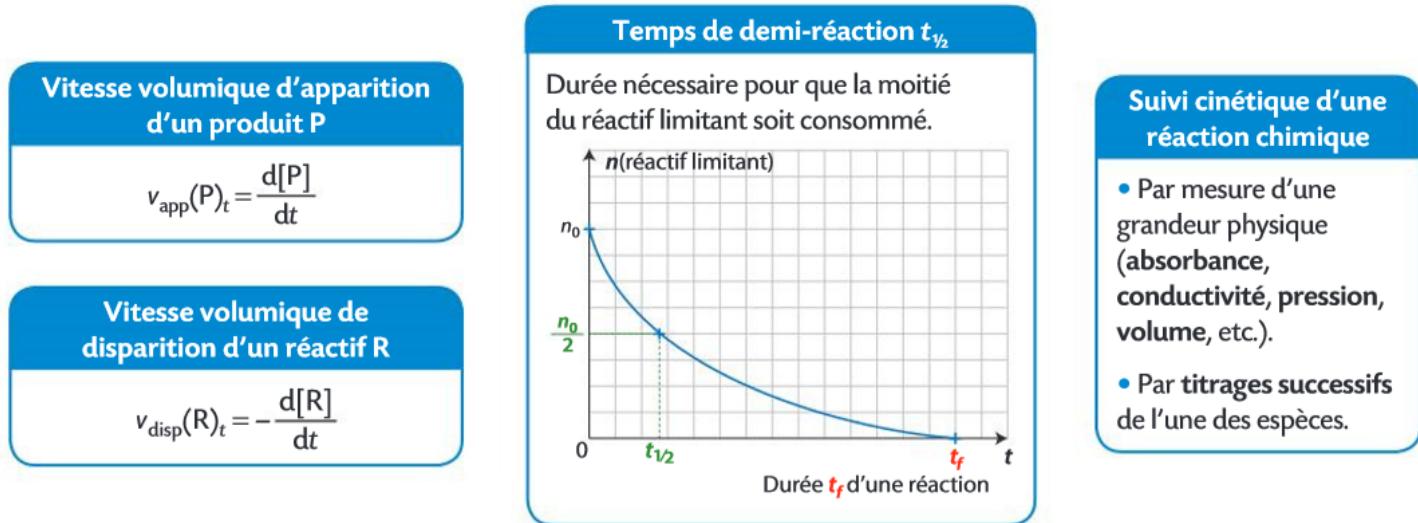


Résumé : cinétique chimique

1) Les facteurs cinétiques

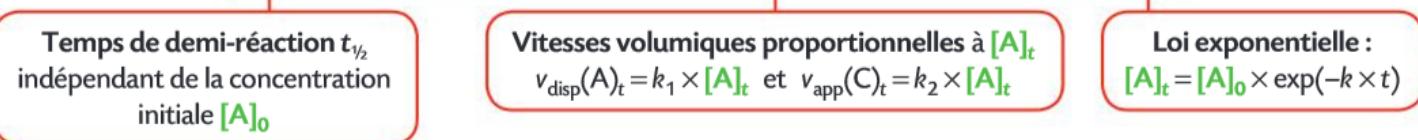


2) La vitesse d'évolution d'un système chimique



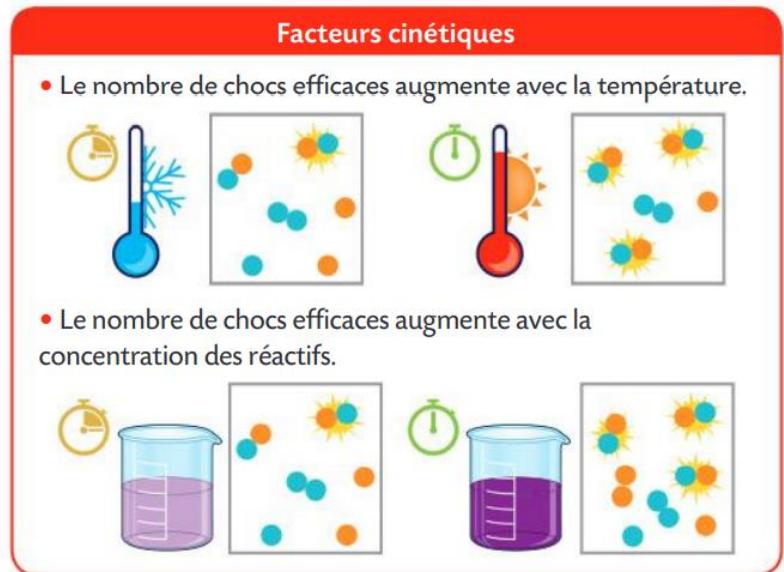
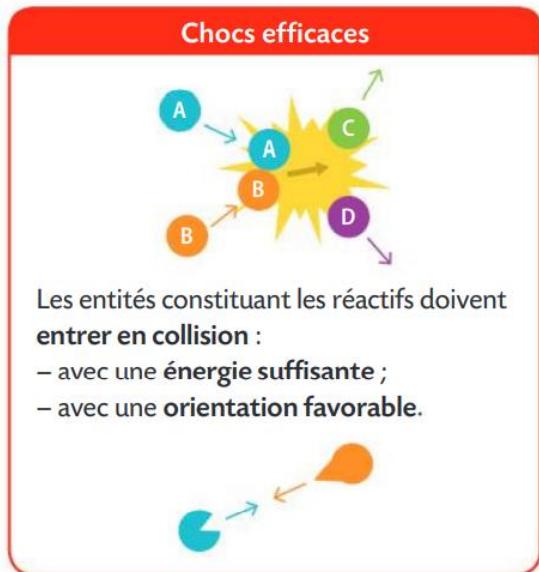
3) La loi de vitesse d'ordre 1

Lorsque le réactif B est en large excès, la réaction d'équation $aA + bB \rightarrow cC + dD$ est **d'ordre 1 par rapport à A** si :

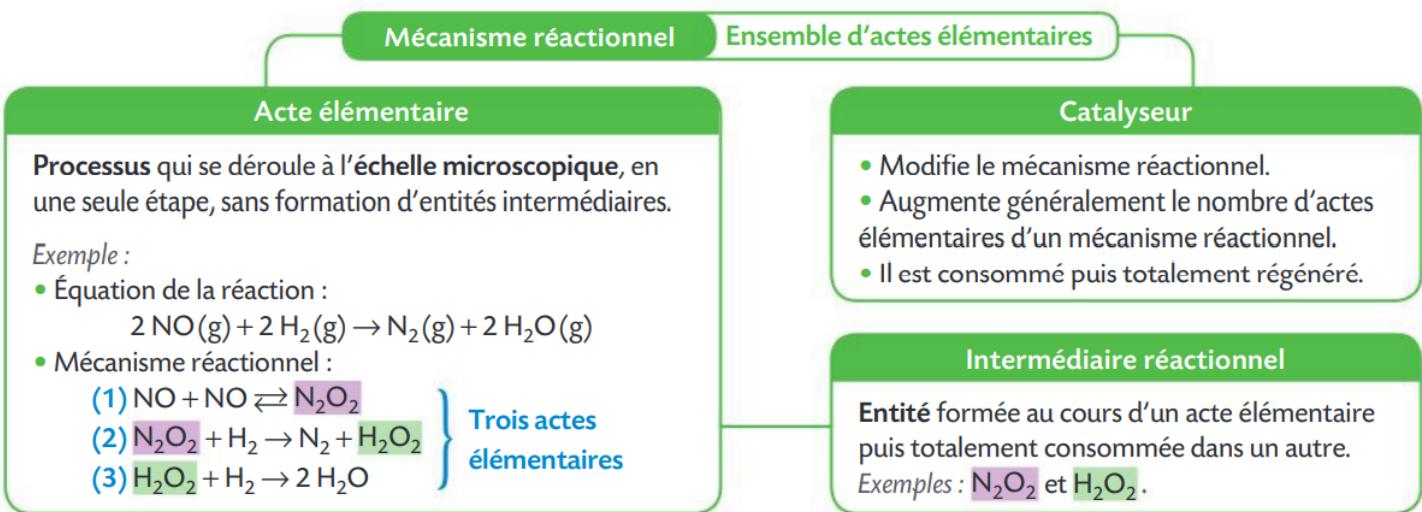


HORS PROGRAMME DE L'EPREUVE ECRITE

4) L'interprétation microscopique des réactions ★



5) Les mécanismes réactionnels ★



6) La modélisation des interactions entre entités ★

