

TRANSFORMATIONS LENTES ET RAPIDES

Sommaire et *objectifs*

I. Transformations rapides

Savoir définir une transformation (chimique) rapide.

Savoir écrire des réactions rédox, par l'intermédiaire des demi-équations (voir cours de 1^{ère} S).

II. Transformations lentes

Savoir définir une transformation (chimique) lente.

III. Facteurs cinétiques

Connaître les facteurs cinétiques susceptibles d'influencer la durée d'une transformation chimique.

- 1) Influence de la concentration des réactifs
- 2) Influence de la température du milieu réactionnel

IV. Interprétation microscopique

- 1) Réaction chimique et actes élémentaires
- 2) Chocs efficaces

Savoir que tous les chocs entre entités chimiques ne sont pas efficaces ; savoir que pour que le choc soit efficace, l'énergie cinétique des entités engagées doit être suffisante.

- 3) Lien avec la cinétique

Savoir expliquer pourquoi, au niveau microscopique, la concentration des réactifs et la température du système chimique, sont des facteurs cinétiques.

- a) Concentration des réactifs
- b) Température du système chimique