1. Cinétique.

2. Facteurs cinétiques.

Rappels : Pour qu'une réaction chimique se déroule il faut qu'il y ait des chocs efficaces entre les réactifs.

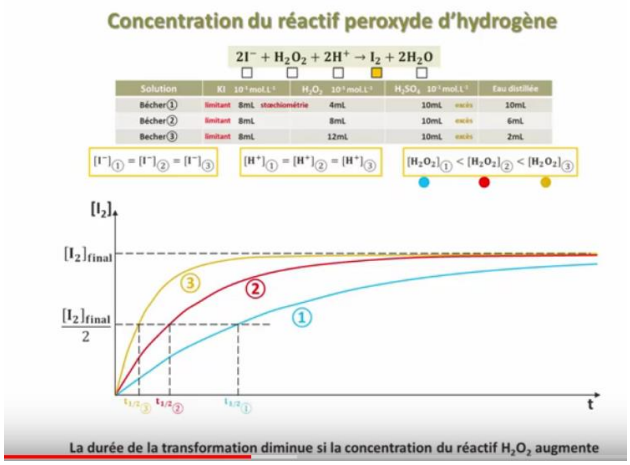
Déf : Un facteur cinétique est un paramètre qui modifie la durée d'une transformation chimique.

Visualiser la vidéo de Gérard Moreau https://www.youtube.com/watch?v=ykF6w_cTvYg
Jusque 10 :30

2.1. Concentration des réactifs.

Déf : L'évolution d'un système chimique est d'autant plus rapide que les concentrations des réactifs sont élevées.

Ex 16p246

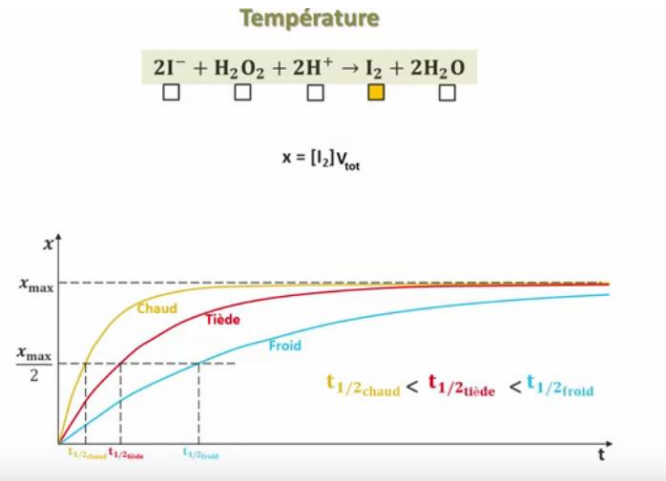


Visualiser la vidéo de Gérard Moreau
https://www.youtube.com/watch?v=ykF6w_cTvYg
De 10 :30 jusqu'à la fin.

2.2. Température.

Déf : L'évolution d'un système chimique est d'autant plus rapide que sa température est élevée et inversement

Applications :
Chauffage à reflux pour synthèse, cocotte-minute.
Réfrigérateur (limite l'évolution de la dégradation des aliments), trempe (bain de glace pour stopper une transformation le temps de faire un dosage par exemple).



2.3. Autres facteurs.

Eclairement, pression, solvant, agitation, division physique d'un solide, …
La présence de catalyseur (voir plus loin)

A la maison ☺ Visualiser la vidéo de Gérard Moreau https://www.youtube.com/watch?v=_rgVL9KxD_Y

Ex 9 p 244 +10 p 245