



Chapitre 1. Cinétique chimique

Quiz de positionnement

Activité 1. Transformations rapides ou lentes ?...

Un critère pour qualifier une transformation de rapide ou lente.

Activité 2. Une augmentation de température, ça accélère, mais pourquoi ?

Interprétation microscopique du facteur cinétique température

Activité 3. Comment mettre en évidence le facteur cinétique concentration ?

Facteur cinétique concentration des réactifs

Activité 4. Comment suivre précisément l'évolution d'une transformation ?

*Choix d'un capteur, représentation des évolutions,
temps de demi-réaction*

Activité 5. Pour étudier l'évolution temporelle, suivons l'absorbance...

Suivi quantitatif d'une cinétique

Activité 6. Et si on parlait vitesse...

*vitesse volumique d'apparition et de disparition, loi de vitesse
d'ordre 1*

Activité 7. Un autre moyen d'accélérer les transformations...

Action et propriétés d'un catalyseur

Exercices pages 99 → 105

Capteurs : 11

Facteurs : 12

Catalyseur : 13

$T_{1/2}$ et vitesse (qualitative) : 24 et 28

Action d'un catalyseur : 29

Ordre 1 : 18