



Extrait du Lycée Porte-Océane - Le Havre

<http://porte-oceane.spip.ac-rouen.fr/spip.php?article100>

Programme Chimie Terminale

S

- Espace famille
- Ressources par matière
- Sciences Physiques
- Les programmes
- Terminale S
-

Date de mise en ligne : mardi 14 mars 2006

Copyright © Lycée Porte-Océane - Le Havre - Tous droits réservés

CHIMIE

1e Partie : La transformation d'un système chimique est-elle toujours rapide ?

- 1. Transformations lentes et rapides
- 2. Suivi temporel d'une transformation
- 3. Quelle interprétation donner au niveau microscopique

2e Partie : La transformation d'un système est-elle toujours totale ?

- 1. Une transformation chimique n'est pas toujours totale et a lieu dans les deux sens
- 2. Etat d'équilibre d'un système
- 3. Transformations associées à des réactions acido-basiques en solution aqueuse

3e Partie : Le sens « spontané » d'évolution d'un système est-il prévisible ? Le sens d'évolution d'un système chimique peut-il être inversé ?

- 1. Un système chimique évolue spontanément vers un état d'équilibre
- 2. Les piles, dispositifs mettant en jeu des transformations spontanées permettant de récupérer de l'énergie.
- 3. Exemples de transformations forcées

4e Partie : Comment le chimiste contrôle-t-il les transformations de la matière ? Exemples pris dans les sciences de l'ingénieur et dans les sciences de la vie.

- 1. Les réactions d'estérification et d'hydrolyse
- 2. Des exemples de contrôle de l'évolution de systèmes chimiques pris dans l'industrie chimique et dans les sciences de la vie