

Chapitre C1 - Transformations chimiques

Équilibre chimique

DÉROULEMENT DU CHAPITRE _____

❖ Prologue

Quels sont les outils nécessaires à la description d'une transformation chimique ?

❖ Cheminement

1. Comment décrire l'état d'un système chimique ?
2. Comment décrire l'évolution d'un système chimique ?

L'ESSENTIEL DU CHAPITRE _____

❖ Points clés

Décrire une phase condensée, décrire une solution aqueuse, décrire un système gazeux, notion de transformation chimique, état final d'un système chimique, activité d'une espèce chimique, quotient réactionnel, loi d'action des masses et constante d'équilibre, sens d'évolution spontanée.

❖ Illustrations

Tableau d'avancement et réactif limitant, détermination de constantes d'équilibre, état final d'une réaction totale, état final d'une réaction équilibrée.

SAVOIR-FAIRE _____

❖ Fiche "Fondamentaux de chimie"

❖ Cahier d'Entraînement - Fiche n°23

- Corps pur à l'état gazeux
- Activité chimique et constante d'équilibre

❖ Cahier d'Entraînement - Fiche n°24

- Pour commencer
- Composition finale d'un système siège d'une réaction chimique

❖ Capacité expérimentale

- Déterminer une constante d'équilibre.
- ↪ *TP de chimie n°1 : Premiers pas en chimie*