Guide d'étude Examen 3

Les réactions chimiques

CONTENUS ET NOTIONS ÉVALUÉES

Manuel

- Chapitre 4 : Les transformations de la matière
 - 2. Les transformations chimiques
 - 2.1 – La loi de la conservation de la masse p. 110
 - 2.2 – Le balancement des équations chimiques p. 111
 - 2.3 – La stœchiométrie p. 112-113
 - 2.5 – Quelques transformations chimiques p. 117-123

Notes de cours

- Théorie 9 : les réactions chimiques
 - Concept de réaction chimique
 - Loi de la conservation de la masse (matière)
 - Balancement des équations
 - Méthode en une ligne
 - Méthode du tableau
 - Méthode algébrique
 - Méthode du PPCM
- Théories 10 : Les réactions chimiques – partie 2
 - Les réactions chimiques courantes
 - Réaction de neutralisation acido-basique
 - Oxydation d'un métal
 - Combustion d'un hydrocarbure
 - Réduction par le dihydrogène
 - Électrolyse (décomposition)
 - Synthèse d'un composé à partir d'éléments
 - Stœchiométrie
 - Méthode pour résoudre un problème de stœchiométrie

EXERCICES

Cahier

- Chapitre 4 : Les transformations de la matière
 - Le balancement d'équation et stœchiométrie p. 88-98; no 2-25
 - Quelques transformations chimiques p. 101-105; no 6, 8, 10, 15 a, b, c et g
 - Bilan du Chapitre 4 p. 109-116; no 1, 2, 4, 5, 7, 8, 11, 15, 16

Complément web

- 4. Les transformations de la matière
 - 4.1 Le balancement d'équations et la stœchiométrie – A : numéro 5 seulement
 - 4.1 Le balancement d'équations et la stœchiométrie – B
 - 4.1 Le balancement d'équations et la stœchiométrie – C [STE]
 - 4.3 Quelques transformations chimiques – A
 - 4.3 Quelques transformations chimiques – B
 - 4.5 Bilan du chapitre – A
 - 4.5 Bilan du chapitre – B

Bonne étude !