
PROGRAMME DE CHIMIE

Le programme est divisé en 2 grandes parties :

- 1 La chimie organique
- 2 La chimie minérale

La chimie organique

- 1 Nomenclature (5^e - 6^e secondaire et 1^{er} Bachelier)
 - 1.1 Nomenclature des alcanes, alcènes et alcynes
 - 1.2 Nomenclature des fonctions oxygénées
- 2 Les alcènes (6^e secondaire et 1^{er} Bachelier)
 - 2.1 Addition électrophile sur $C = C$: Règle de Markovnikov
- 3 Isomères (1^{er} Bachelier)
 - 3.1 Isomères de constitution : fonction et position
 - 3.2 Isomère géométrique : E-Z

Laboratoires

Saponification

Dosage de la vitamine C dans une orange

Livres de références

Chimie Organique. Paula Yurkanis Bruice.

Réussir le concours d'entrée en médecine. 6^{ème} édition Mohamed Ayadim et al.

La chimie minérale

- 1 Les unités et les mesures (4^e secondaire)
- 2 Nomenclature en chimie minérale (4^e secondaire et 1^{er} Bachelier)
 - 2.1 Corps simples
 - 2.2 Les composés moléculaires
 - 2.3 Les ions
- 3 Chimie quantitative (5^e- 6^e secondaire et 1^{er} Bachelier)
 - 3.1 Réaction chimique
 - 3.2 Les concentrations

- 3.3 Dilution d'une solution
- 3.4 Formule empirique
- 3.5 Formule moléculaire

4 De l'atome à la molécule (4^e - 5^e secondaire)

- 4.1 Les atomes et les éléments du Tableau périodique
- 4.2 Les molécules

5 Les gaz parfaits (4^e secondaire et 1^{er} Bachelier)

- 5.1 Loi générale
- 5.2 Loi de Dalton

6 La thermodynamique et les équilibres chimiques (5^e secondaire et 1^{er} Bachelier)

- 6.1 La thermodynamique
- 6.2 Les équilibres chimiques

7 Les réactions chimiques en solution aqueuse (6^e secondaire)

- 7.1 Réaction de précipitation
- 7.2 Réaction acide-base
- 7.3 Réactions d'oxydo-réduction

Laboratoires

Titrages acide-base :

Acide fort par une base forte
Acide faible par une base forte
Base faible par un acide fort
Base forte par un acide fort

Livres de références

Chimie générale et Chimie des solutions. John W.Hill Ralph H.Petrucci
Réussir le concours d'entrée en médecine. 6^{ème} édition. Mohamed Ayadim et al.