

Guide d'étude Examen 2

Les molécules et les solutions

CONTENUS ET NOTIONS ÉVALUÉES

Manuel

- Chapitre 2 : Les molécules et les solutions
 - 2.1 – Les molécules p. 40-49
 - 2.2 – Les propriétés des solutions p. 50-61

Notes de cours

- Théorie 6 : les molécules et ions
 - Le comment et pourquoi des molécules
 - Réactivité chimique
 - La règle de l'octet
 - Les ions
 - Prédiction des formules moléculaires : (notation de Lewis, balancement des charges)
 - Types de liaisons : (liaisons ioniques, liaisons covalente)
 - Écriture et Nomenclature
- Théories 7 : Les électrolytes
 - Définition d'un électrolyte
 - Types d'électrolytes : Acides, bases et sels
 - Reconnaître un électrolyte par sa formule moléculaire
 - Dissociation électrolytique
 - Neutralisation acido-basique
 - Force des électrolytes
- Théorie 8 :
 - Définition de solution
 - Solutions aqueuse
 - Solubilité
 - Concentration
 - Concentration massique (g/L)
 - Concentration molaire (mol/L)
 - Pourcentage (% V/V, % m/m, %m/V)
 - Parties par million (ppm)
 - Modification de la concentration (par dilution, dissolution ou évaporation)
 - Conductibilité électrique
 - Potentiel hydrogène (pH) et pOH
 - Préparation d'une solution (par dilution ou par dissolution)

EXERCICES

Cahier

- Chapitre 2 : Les molécules et les solutions
 - 2.1 – Les molécules et les ions p. 26-31
 - 2.2 – Les règles d'écriture et de nomenclature p. 32-33
 - 2.3 – La solubilité et la concentration p. 34-45
 - Bilan p. 46-52

Complément web

- 2. Les molécules et les solutions
 - **Tous** les exercices sont pertinents
 - Questions 2.1-B, no 7 : pour avoir la correction, prendre une photo de votre réponse sur papier et me l'envoyer par courriel labellecote.m@csgm.qc.ca

Bonne étude !