

QCM de chimie générale

> Ayadim



1^{er} CYCLE des études médicales



de boeck

Table des matières

Avant-propos

QCM

Écritures

Les nombres

Les mesures

Notions de nomenclature chimique

Noyau atomique, atome

Masse moléculaire, mole, concentration massique et molarité

Bilans de matière, réactions

1. Généralités
2. Réactions acide-base
3. Réactions de transfert d'électrons
4. Complexes de coordination

Liaisons et structures de Lewis

Loi des gaz

Prérequis

Thermodynamique et équilibres chimiques

Prérequis

Solubilité, produit de solubilité et solubilité des sels en milieu complexant

Prérequis

Acido-basicité

Prérequis

Piles

Prérequis

Cinétique chimique

Prérequis

Réponses aux QCM

Écritures

Notions de nomenclature chimique

Noyau atomique, atome

Masse moléculaire, mole,

3

5

5

6

9

15

23

27

27

29

43

48

51

55

55

61

61

77

77

83

83

97

97

105

105

119

121

121

122

Concentration massique et molarité	122
Bilans de matière, réactions	122
Liaisons et structures de lewis	122
Loi des gaz	123
Thermodynamique et équilibres chimiques	124
Solubilité, produit de solubilité et solubilité des sels en milieu complexant	124
Acido-basicité	124
Piles	125
Cinétique chimique	123
Aide dirigée...	
Notions de nomenclature chimique	125
Aide dirigée...	125
Noyau atomique, atome	135
Masse moléculaire, mole, concentration massique et molarité	147
Bilan de matière, réactions	157
1. Généralités	157
2. Réactions acide-base	163
2.1. Diagramme de bilan	168
3. Réactions de transfert d'électrons	182
4. Complexes de coordination	200
Liaisons et structures de Lewis	207
Loi des gaz	219
Thermodynamique et équilibres chimiques	227
Solubilité, produit de solubilité et solubilité des sels en milieu complexant	253
Acido-basicité	265
Piles	295
Cinétique chimique	311

Pour réussir son concours ou son examen, il faut beaucoup s'entraîner et tester ses connaissances.

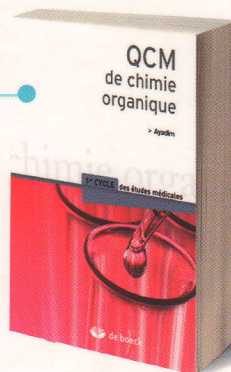
Cet ouvrage rassemble plus de 300 QCM corrigés en chimie générale. C'est un outil efficace pour les étudiants désireux de réussir à l'université, en particulier dans le cadre du concours en 1^{re} année d'études de santé. Le contenu de l'ensemble des exercices proposés est varié, puisqu'une redondance dans l'erreur est souvent décourageante pour l'étudiant.

Avec les QCM, l'auteur a donné beaucoup d'importance à la stratégie utilisée pour les résoudre. Ainsi, dans cette 2^e édition, des « Aides dirigées » ont été ajoutées. Il s'agit de fiches d'apprentissage qui détaillent les solutions des QCM et offrent aux étudiants l'opportunité de tester leurs connaissances et de cibler leurs lacunes de manière très dirigée.

Mal comprendre un problème de chimie n'est pas forcément un élément négatif du point de vue pédagogique. L'auteur s'est rendu compte, après avoir enseigné et corrigé des examens pendant de nombreuses années, que le fait d'être « piégé » par des QCM pouvait, en définitive, revêtir un caractère constructif. En outre, la mise à profit de la « pédagogie de l'erreur » permet de réagir positivement vis-à-vis des réponses précisément données face au spectre des réponses proposées. Dans ce cas, le cours pourra mieux être revu en fonction des écueils rencontrés. Et finalement cela permettra à l'étudiant d'être mieux préparé pour le concours.

Mohamed Ayadim est Docteur ès sciences chimiques et professeur à l'Université catholique de Louvain.

DANS LA MÊME COLLECTION
QCM de chimie organique



978-2-8041-7556-6



9 782804 175566

QCMCHIGEN