

QCM de chimie générale



> Ayadim

1^{er} CYCLE des études médicales



deboeck **B**
SUPÉRIEUR

La réussite d'un concours ou d'un examen requiert beaucoup d'entraînement et de mise à l'épreuve des connaissances acquises.

Mal comprendre un problème de chimie n'est pas forcément négatif. Après de nombreuses années d'enseignement, l'auteur fait le constat qu'être « piégé » par des QCM pouvait, en définitive, revêtir un caractère constructif. « La pédagogie de l'erreur » permet de réagir positivement vis-à-vis des réponses données à l'aide du spectre des réponses proposées. Le cours pourra ainsi être revistité sur base des écueils rencontrés. L'importance accordée par l'auteur à la stratégie de résolution des QCM fait l'originalité de l'approche de ce livre.

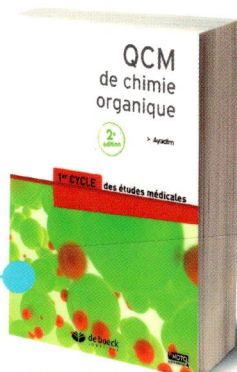
L'auteur a rédigé 350 QCM corrigés en chimie générale et 150 questions de type Vrai/Faux, outils efficaces pour la réussite de tout·e étudiant·e désireux·se d'entamer un parcours universitaire et particulièrement dans le cadre des concours.

Cette 3^e édition, incluant un tout nouveau chapitre portant sur la radioactivité, regroupe un contenu de synthèses pour chaque chapitre, un enrichissement et une amélioration des corrections détaillées des QCM, ainsi que l'élaboration de nouveaux exercices. Les fiches d'apprentissage que représentent les synthèses reprennent en détails les solutions des QCM offrant ainsi l'opportunité à l'étudiant·e de tester ses connaissances et de cibler de manière dirigée l'ensemble de ses lacunes. L'intelligence visuelle participe au processus d'apprentissage renforçant l'assimilation de nouvelles connaissances.

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

Dans la même collection

QCM de chimie organique



ISBN : 978-2-8073-2832-7



9 782807 328327

deboeck **B**
SUPÉRIEUR

www.deboecksuperieur.com

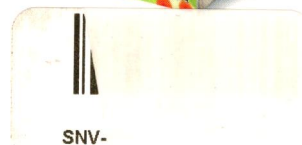
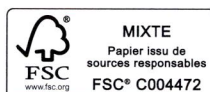


Table des matières

Avant-propos	5
Les chiffres significatifs	7
Notions de nomenclature chimique (composés inorganiques)	13
Noyau atomique, atome et spectre atomique	19
Masse moléculaire, mole, concentration massique, molarité, molalité, ...	33
Bilans de matière	41
Liaisons et structures de Lewis	47
Loi des gaz	67
Thermodynamique et équilibres chimiques	77
Solubilité et produit de solubilité	101
Acido-basicité	109
Réactions de transfert d'électrons et les piles	131
Cinétique chimique	155
Radioactivité	171
Réponses aux QCM	189
Corrections détaillées...	
Les chiffres significatifs	197
Notions de nomenclature chimique (composés inorganiques)	199
Noyau atomique, atome et spectre atomique	207
Masse moléculaire, mole, concentration massique, molarité, molalité, ...	221
Bilans de matière	231
Liaisons et structures de Lewis	237
Loi des gaz	249

Thermodynamique et équilibres chimiques	257
Solubilité et produit de solubilité	279
Acido-basicité	289
Réactions de transfert d'électrons et les piles	317
Cinétique chimique	339
Radioactivité	355



Achevé d'imprimer en août 2020 par Wilco aux Pays-Bas

N° d'impression : 326018

N° éditeur DBSSI20190129