

# تهيئ مباراة ولوج دراسات الصيدلة بالمغرب

## Préparation du concours d'accès aux Etudes de Pharmacie au Maroc

مع تفاصيل حول البروتينات و الأحماض الأمينية و الأنزيمات، .. (كتاب + DVD)  
Avec détails sur les Protéines, Acides aminés, Enzymes, .. (Livre + DVD)

- الالتحاق بدراسات الصيدلة يبقى مرهونا بالتفوق في مباراة الولوج التي تدور في شطرين اثنين:
- انتقاء أولي للمترشحين بناء على دراسة ملفاتهم.
- إختبار كتابي بالنسبة للمترشحين المقبولين في الانتقاء التمهيدي و الذي ينظم بكلية الطب و الصيدلة بالرباط.

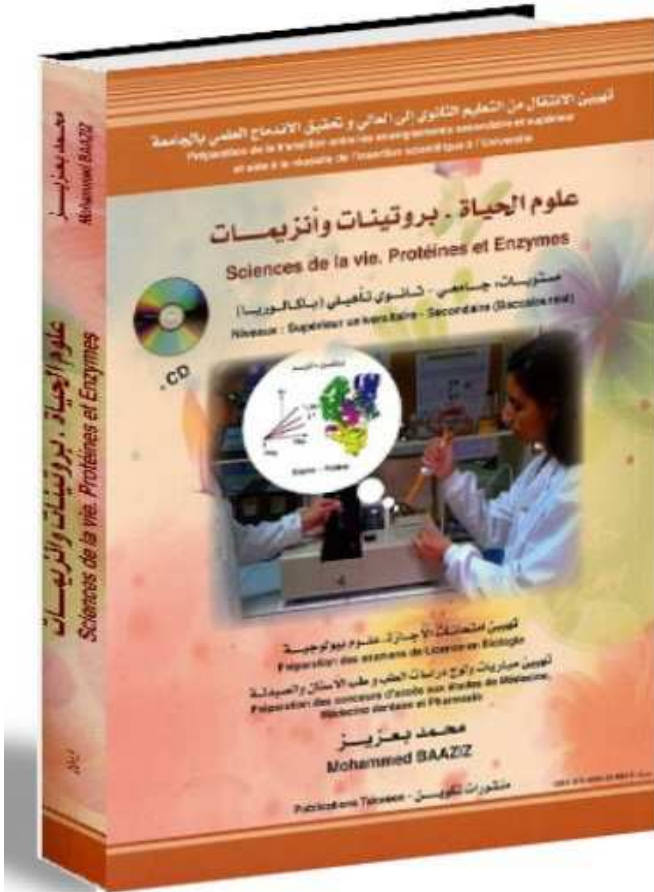


صيدلة. مباراة. Concours. Pharmacie.

## كتاب 'علوم الحياة. بروتينات و أنزيمات'

### 'Sciences de la vie. Protéines et Enzymes'

للمؤلف محمد بعزیز 2013 BAAZIZ Mohammed  
كتاب عربي-فرنسي (Arabe-Français)



### أهم محتويات القرص المدمج (DVD)

مراجعة لفقرات البروتينات و الأنزيمات ومقرر البيوكيمياء وبيولوجية الخلية في شكل سؤال-جواب.

Révision du programme Protéines, Acides aminés et enzymes et autres parties de Biochimie sous forme QCM.

نماذج متعددة من مباريات ولوج دراسات الصيدلة مع حلول في مادة البيوكيمياء-كيمياء (+ نماذج البيولوجيا و الفيزياء)

Séries diversifiées du concours d'accès aux études de Pharmacie avec corrections des épreuves de Biochimie-Chimie (+ épreuves de Biologie, Physique).

معلومات ضرورية لفهم مقرر علوم الحياة و البيوكيمياء (نصوص و فيديو)

- Autres informations nécessaires en Sciences de la vie et Biochimie (Textes et Vidéos)

ثمن رمزي: 62 درهم

هام: بعد اجتياز المباراة، يبقى الكتاب صالحا لفهم البيوكيمياء حتى سلك الإجازة علوم بيولوجية

Contact : Tél : 06 61 36 81 96, E-mail :  
[infos@takween.com](mailto:infos@takween.com), [baaziz@uca.ma](mailto:baaziz@uca.ma)

Site web: <http://www.takween.com>

أين يوجد الكتاب ؟

<http://www.takween.com/transition-secondaire-superieur/sciences-vie-livres-acquisition.html>





Epreuve avec Questions à Choix Multiples -QCM-. Pour chacune des questions, choisissez la ou les réponses vraies

## Biochimie

**Question 1. A propos du glucose:**

- A: C'est un cétohexose
- B: Il a différents anomères; appelés alpha et bêta
- C: Il a un bout réducteur et un bout oxydant
- D: En solution aqueuse, il se cyclise en formant un cycle à six carbonés

.....

**Question 10. A propos des enzymes:**

- A: Une enzyme peut avoir plusieurs sites de fixation pour son substrat
- B: Toutes les enzymes sont des protéines
- C: Les enzymes augmentent la vitesse des réactions qu'elles catalysent
- D: Une enzyme permet de catalyser plusieurs types de réaction

**Question 11. A propos des acides aminés:**

- A: Tous les acides aminés possèdent un carbone asymétrique
- B: La plupart des acides aminés naturels appartiennent à la série D
- C: L'assemblage des acides aminés constitue la structure primaire des peptides et des protéines
- D: Ils sont tous constitués par une fonction amine primaire au niveau du carbone alpha

.....

**Question 12. Laquelle -ou lesquelles- des phrases, ci dessous est -ou sont- vraie-s-?:**

- A: La mélatonine est un acide aminé
- B: L'isoleucine est un acide aminé hétérocyclique
- C: La sérine est un acide aminé polaire
- D: A pH 7, la chaîne latérale R de la lysine est chargée positivement

**Question 13. Quelle paire d'acides aminés possède des chaînes latérales chargées négativement à pH 8?:**

- A: Asparagine et glutamine
- B: Aspartate et glutamate
- C: Histidine et lysine
- D: Glutamine et glutamate

.....

## Chimie

**Question 21. La formule brute C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>O<sub>3</sub> peut correspondre à:**

- A: un ester carboxylique
- B: un acide carboxylique
- C: un triol
- D: Aucune des propositions n'est exacte

.....

**Question 25. A propos du pH des solutions aqueuses:**

- A: Le pH d'une solution aqueuse est défini par la relation  $\text{pH} = -\log[\text{H}_3\text{O}^+]$  où  $[\text{H}_3\text{O}^+]$  est la valeur de la concentration en ion oxonium exprimée en mol.L<sup>-1</sup>
- B: La concentration en ion oxonium d'une solution aqueuse s'exprime en fonction de son pH par la relation  $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{\text{pH}}$
- C: Le pH d'une solution aqueuse peut être mesuré à l'aide d'un papier pH ou d'un pH-mètre
- D: Le pH d'une solution aqueuse contenant des ions oxonium à la concentration de  $10^{-2}$  mol.L<sup>-1</sup> est égal à 2