

Tutorat Rennais
Campus Santé de Rennes 1
2 Avenue du Professeur Léon Bernard
35043 Rennes Cedex



Année
universitaire
2021/2022

PASS

QCMs en ligne

UE2- biologie cellulaire

UE1 - chimie

Ce questionnaire comprend 1 page de questions comprenant 4 questions numérotées de 1 à 4.
Pour chaque question, une ou plusieurs propositions sont exactes. Noircissez la ou les case(s) correspondant à la ou aux propositions exactes. Seules seront comptabilisées comme bonnes, les réponses dont toutes les propositions exactes, et seulement celles-ci, auront été cochées.

UE2

1. La cellule :

- A. Est commune à l'organisation de tous les êtres vivants.
- B. Est capable de génération spontanée.
- C. Est entourée d'une membrane plasmique formée d'une monocouche de phospholipides.
- D. Contient des acides nucléiques, supports de l'information génétique.
- E. Contient des protéines.
- F. Toutes les propositions précédentes sont inexactes.

2. A propos de l'information génétique des cellules :

- A. Les gènes sont formés d'ARN.
- B. Les protéines sont constituées de séquences spécifiques d'acides nucléiques.
- C. Un acide aminé correspond à 4 bases de l'ADN.
- D. Dans le noyau des cellules eucaryotes, l'ADN est traduit en ARN.
- E. La transcription nécessite l'intervention des ribosomes.
- F. Toutes les propositions précédentes sont inexactes.

UE1

3. A propos de la chimie organique

- A. La chimie organique est la chimie qui met en jeu des atomes d'oxygène
- B. L'eau (H_2O) est une molécule organique
- C. Le méthane (CH_4) est une molécule organique
- D. Le glucose ($C_6H_{12}O_6$) est une molécule organique
- E. Le dioxygène (O_2) est une molécule organique
- F. Toutes les propositions précédentes sont inexactes

4. A propos des atomes

- A. Un atome est constitué par un noyau et par son nuage électronique périphérique
- B. Un élément est défini par son numéro atomique
- C. Le numéro atomique correspond au nombre de protons contenus dans le nuage électronique
- D. Au sein d'un atome, on compte Z protons et Z électrons
- E. L'élément hydrogène, défini par un $Z=1$, regroupe divers atomes dont le nombre de neutrons diffère, on parle alors d'isotopes
- F. Toutes les propositions précédentes sont inexactes