



1/	B	2/	ABC	3/	AC	4/	D	5/	A
6/	ABD	7/	C	8/	BCD	9/	A	10/	E
11/		12/		13/		14/		15/	

QCM 1 : B

- A) Faux : nanomètre
- B) Vrai
- C) Faux : Une molécule est composée d'atome
- D) Faux : La chimie est une science qui est en interaction et qui vit avec les autres disciplines
- E) Faux

QCM 2 : ABC

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Faux : Les électrons sont 1800 fois plus léger que les protons ET les neutrons
- E) Faux

QCM 3 : AC

- A) Vrai
- B) Faux : la couche et NON la sous-couche
- C) Vrai
- D) Faux : l'énergie de l'électron dépend de l'orbite sur laquelle il se trouve
- E) Faux

QCM 4 : D

- A) Faux : il FAUT apporter
- B) Faux : lorsque l'électron retombe à l'état fondamental, il y aura une émission d'énergie
- C) Faux : l'état le + STABLE est l'état fondamental
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 5 : A

- A) Vrai
- B) Faux : l'inverse, à chaque électron qui gravite autour du noyau, une onde lui est associée
- C) Faux : l'association onde-corpuscule N'est absolument PAS compatible avec la mécanique classique
- D) Faux : la mécanique quantique ne correspond pas du tout à la mécanique classique
- E) Faux

QCM 6 : ABD

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Faux : si vous comptez chaque électron présent dans les orbitales atomiques, on en comptabilise 8 (Z=8)
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 7 : C

- A) Faux
- B) Faux
- C) Vrai
- D) Faux
- E) Faux

QCM 8 : BCD

- A) Faux : dans une orbitale, on peut placer au maximum 2 électrons
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 9 : A

- A) Vrai
- B) Faux : on a $-1/2$ et $+1/2$
- C) Faux : JAMAIS, $l = n-1$ et on sait que N est un entier strictement positif !
- D) Faux : c'est la définition du nombre quantique de spin s qui est donnée dans l'item
- E) Faux

QCM 10 : E

- A) Faux : les orbitales seront de forme s
- B) Faux : le nombre quantique principal aura une valeur supérieure ou égale à 2
- C) Faux : on a 5 valeurs pour le nombre quantique magnétique m
- D) Faux : un électron est caractérisé par 4 nombres quantiques
- E) Faux