

1/	C	2/	C	3/	D	4/	BCD	5/	AC
6/	A	7/	A	8/	AD	9/	ABD	10/	BCD

QCM 1 : C

- A) Faux : A c'est le nombre de masse
 B) Faux : Z définit bien l'élément, mais c'est le numéro atomique
 C) Vrai
 D) Faux : le noyau est constitué de protons et de neutrons, et les électrons gravitent autour
 E) Faux

QCM 2 : C

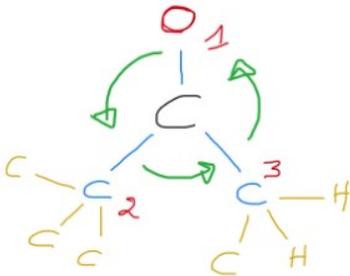
- A) Faux : C'est une molécule linéaire
 B) Faux : c'est une molécule triangulaire
 C) Vrai
 D) Faux : c'est une molécule en T
 E) Faux :

QCM 3 : D

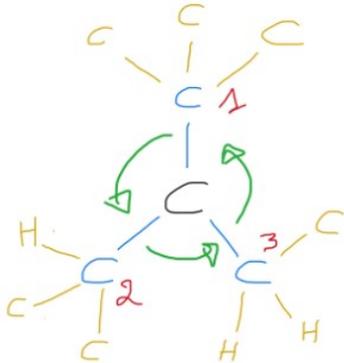
- A) Faux : 4 liaisons simple
 B) Faux : AX₄
 C) Faux : l'angle entre les liaisons est de 109,5°
 D) Vrai
 E) Faux

QCM 4 : BCD

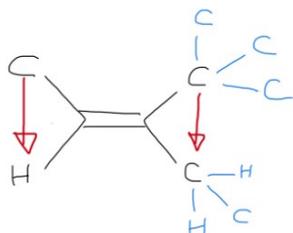
- A) Faux : absolue S, le 4^{ème} groupement est un H en arrière du plan, non représenté



- B) Vrai : ici, ça se joue au nombre de carbone. Le 4^{ème} groupement est un H en arrière du plan



- C) Vrai



- D) Vrai
 E) Faux

QCM 5 : AC

- A) Vrai
- B) Faux : Solvant polaire protique / Bon nucléofuge / Bon nucléophile / Carbone secondaire
- C) Vrai
- D) Faux : Attention, piège fréquent ! le préfixe du benzène est « phényl ».
Le vrai nom est donc : 2-iodo-3-phénylpropanol
- E) Faux

QCM 6 : A

- A) Vrai
- B) Faux : C'est le cas pour les SN2 pas SN1
- C) Faux : C'est le cas pour les SN2 pas SN1, ici on obtient un mélange racémique, donc non stéréospécifique.
- D) Faux : C'est pour les cinétiques d'ordre 2, ici en SN1 on a une cinétique d'ordre 1.
- E) Faux

QCM 7 : A

- A) Vrai : initiation, propagation, terminaison
- B) Faux : chauffage ou irradiation
- C) Faux : il y a rapprochement des alcanes et halogènes, aboutissant à des produits non voulus
- D) Faux : par exemple, les dérivés fluorés ont une réactivité particulière
- E) Faux

QCM 8 : AD

- A) Vrai
- B) Faux : à froid, c'est pour une coupure oxydante ça
- C) Faux : coupure oxydante
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 9 : ABD

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Faux : C'est une base faible !
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 10 : BCD

- A) Faux : c'est le pH, le pKa lui est indépendant du milieu
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Vrai
- E) Faux