

1/	BC	2/	AD	3/	D	4/	AC	5/	B
6/	C	7/	A	8/	D	9/	C	10/	ABCD
11/	BCD	12/	AB	13/		14/		15/	

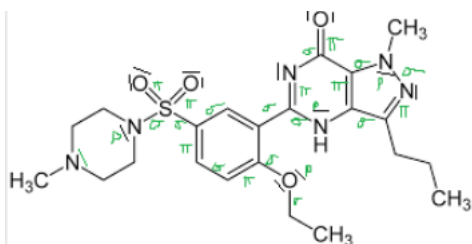
QCM 1 :

- A) Faux : L'atome serait en excès d'e- comme il veut retrouver sa stabilité électronique il va avoir un effet I+ pour se débarrasser des électrons en excès
 B) Vrai
 C) Vrai
 D) Faux : La charge partielle est due à son électronégativité, il attire donc beaucoup les électrons ce qui lui donne un effet I-
 E) Faux

QCM 2 :

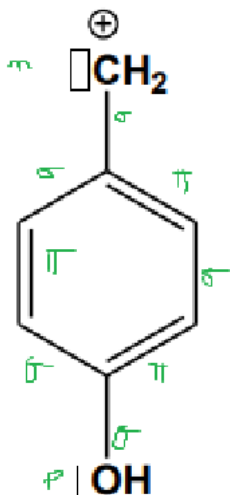
- A) Vrai
 B) Faux : Dans cette situation l'atome est en déficit d'électrons pour retrouver sa stabilité électronique il va donc avoir un effet I- pour attirer à lui des e-
 C) Faux : Il a une charge partielle + car il est électropositif (ou peu électronégatif) il va donc avoir tendance à donner des e- ce qui correspond à l'effet I+
 D) Vrai
 E) Faux

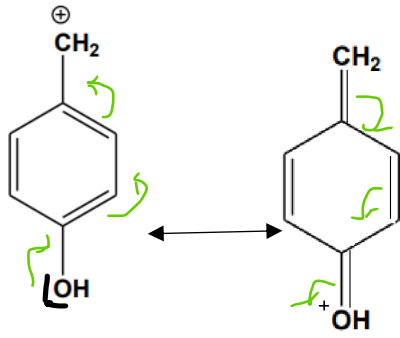
QCM 3 : D



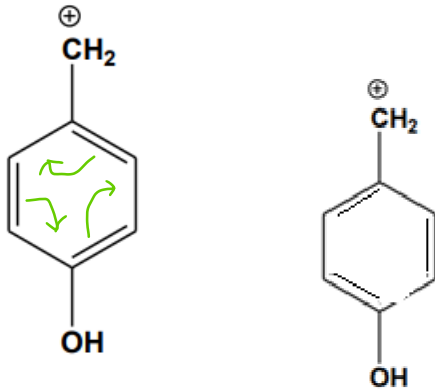
- A) Faux : Ils ne sont pas dans les orbitales p pures car il y a déjà les électrons de la double liaison donc ils ne peuvent pas être conjugués
 B) Faux : Ici il fait plus que deux liaisons il n'est donc pas dans sa valence primaire
 C) Faux : Voir item D
 D) Vrai
 E) Faux

QCM 4 : AC



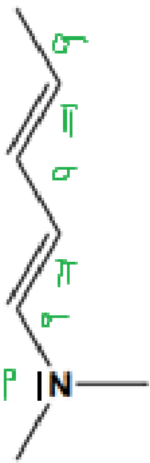


- A) Vrai :
 B) Faux : Il manque la charge de l'oxygène

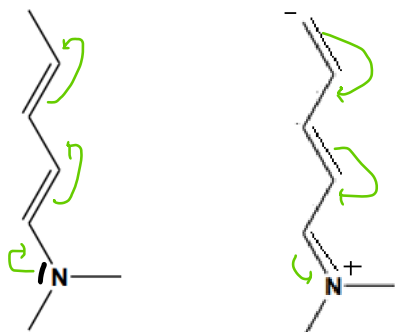


- C) Vrai :
 D) Faux : Ce n'est pas la bonne charge
 E) Faux

QCM 5 : B

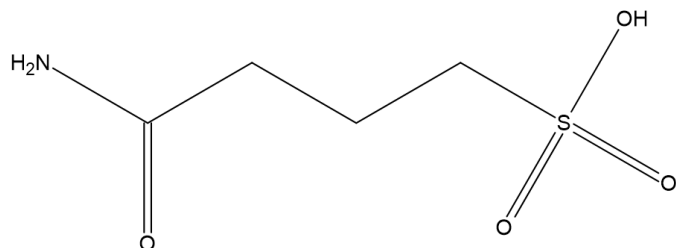


- A) Faux : Il manque les charges



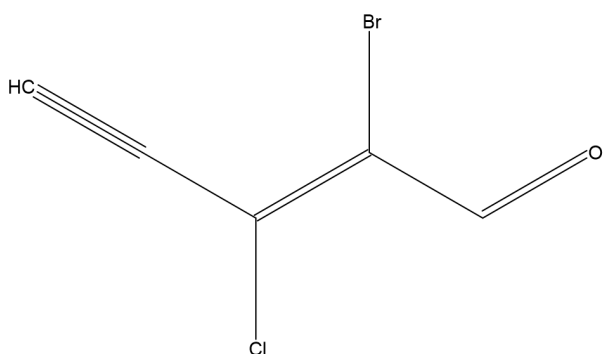
- B) Vrai :
 C) Faux : La forme n'est pas possible car l'azote porte trop de liaisons
 D) Faux : Voir item C
 E) Faux

QCM 6 : C



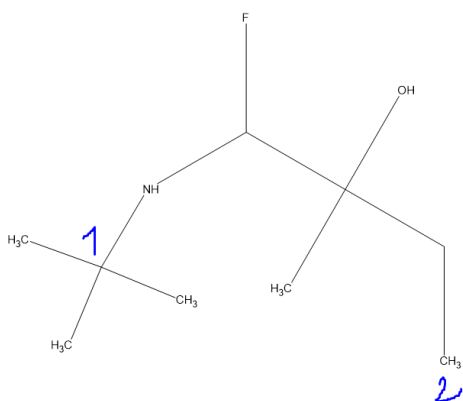
- A) Faux : Carbonyl = cétone en fonction secondaire, or c'est un amide
B) Faux : En fonction secondaire, un amide se nomme : carbamoyl
C) Vrai
D) Faux : La chaîne principale a 4 carbones
E) Faux

QCM 7 : A



- A) Vrai
B) Faux : La molécule comporte une fonction aldéhyde et non cétone
C) Faux : Le « èn » se place toujours avant le « yne »
D) Faux : Même justification que la B
E) Faux : Quand on a 2 substituants, on regarde la première lettre de chaque substituant, la lettre qui intervient le plus tôt dans l'alphabet se place en premier, ici le b vient avant le c donc on place d'abord le brome puis le chlore

QCM 8 : D



- A) Faux : C'est un carbone quaternaire, on regarde le nombre de Carbones auquel est lié le carbone qui nous intéresse, lié à 4 carbones donc carbone quaternaire
B) Faux : On regarde le type de carbone relié à notre fluor → carbone secondaire donc fluorure secondaire
C) Faux : Même réflexion qu'avec le fluor → alcool tertiaire
D) Vrai
E) Faux : On regarde le nombre de carbones auquel est lié l'azote, relié à 2 carbones donc azote secondaire

QCM 9 : C

- A) Faux : ON PARLE DE CONFIGURATION ABSOLUE ET NON RELATIVE
B) Faux : la configuration est absolue et c'est une configuration R, on a une inversion de configuration du à (-OH) situé à l'avant alors que c'est le groupement prioritaire
C) Vrai : les liaisons prioritaires sont dirigées dans le même sens c'est-à-dire vers le bas
D) Faux
E) Faux

QCM 10 : ABCD

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Vrai
- E) Faux : si besoin postez des questions sur le forum ou discord

QCM 11 : BCD

- A) Faux : il est bien de configuration R mais configuration ABSOLUE et non relative
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 12 : AB

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Faux : une orbitale de type 2p
- D) Faux : c'est un alcalin les loulous
- E)