

1/	BC	2/	ABCD	3/	BCD	4/	D	5/	D
6/	AB	7/	ABCD	8/	B	9/	A	10/	D

QCM 1 : BC

- A) Faux : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$
 B) Vrai
 C) Vrai
 D) Faux : $25Mn : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$
 E) Faux

QCM 2 : ABCD

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

QCM 3 : BCD

- A) Faux : c'est une représentation AX_3
 B) Vrai
 C) Vrai AX_3 = trigonale !
 D) Vrai La couche de valence du soufre est $3s^2 3p^4$ il a donc bien 2 doublet non liant (et 2 électrons libres)
 E) Faux

QCM 4 : ABCD

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

QCM 5 : D

- A) Faux : Les atomes central des molécules 2 et 3 sont en valence primaire.
 B) Faux : Les atomes central des molécules 2 et 5 sont en valence primaire.
 C) Faux : Les atomes central des molécules 3 et 5 sont en valence primaire.
 D) Vrai
 E) Faux

QCM 6 : AB

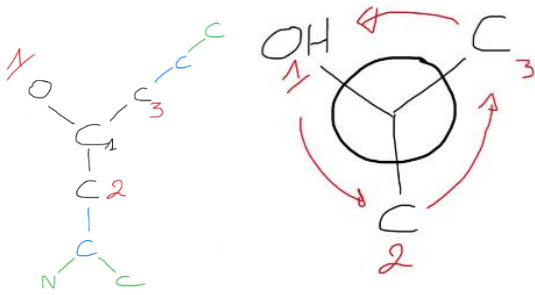
- A) Vrai
 B) Vrai
 C) Faux : Voir B
 D) Faux : Elle permet de créer une molécule qui a pour type VSEPR AX_2
 E) Faux

QCM 7 : ABCD

- A) Vrai
 B) Faux : **Moins** une molécule est oxygénée **moins** elle est prioritaire (et vice-versa)
 C) Faux : La fonction entourée en rouge est un acide carboxylique.
 D) Vrai
 E) Faux

QCM 8 : B

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

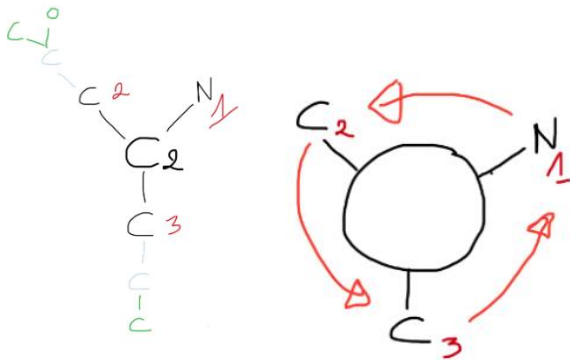


DONC S

B) Vrai : voir A

C) Faux : ABSOLUE

D) Faux : Le 4^{ème} groupement est le H représenté, en avant du plan. On n'oublie donc pas d'inverser. On trouve donc R

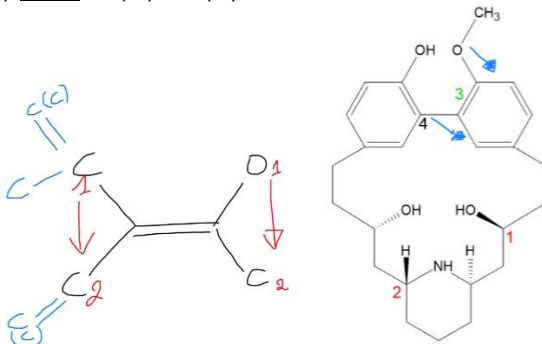


E) Faux

QCM 9 : A

A) Vrai : Voir B

B) Faux : $Z(O) > Z(C)$, on obtient donc schématiquement :



Les C entre parenthèse sont les C fictifs dû à la double liaison

C) Faux : Il n'est lié qu'à 3 groupes d'atomes

D) Faux : A cause du CH3 lié à l'oxygène en haut à droite

E) Faux

QCM 10 : D

A) Faux : 50/50/, cours +++

B) Faux : relative +

C) Faux : trans, les H sont dans des plans différents. Idem pour les OH

D) Vrai

E) Faux