

QCM 1 : E

- A) Faux
- B) Faux
- C) Faux
- D) Faux
- E) Vrai : effectivement si on reprend notre petit tableau

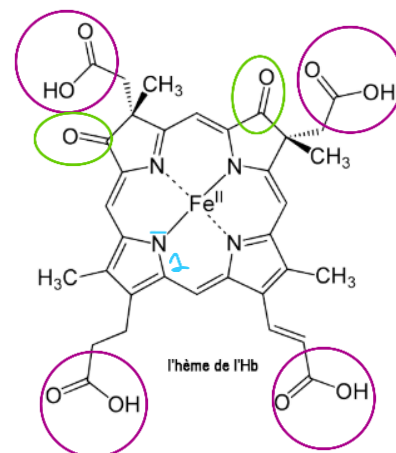
		0	1	2	3
		0	-1 0 +1	-2 -1 0 +1 +2	-3 -2 -1 0 +1 +2 +3
K	n = 1				
L	n = 2				
M	n = 3				
N	n = 4				
		s	p	d	f

QCM 2 : C

- A) Faux
- B) Faux
- C) Vrai : ATTENTION, on sait que le Carbone fait 4 liaisons et que la plupart du temps il sera de VSEPR AX4 sauf qu'ici il y a une double liaison avec l'oxygène donc le carbone n'est lié qu'à 3 atomes donc sa VSEPR est bien de type AX3, trigonal
- D) Faux
- E) Faux

QCM 3 : B

- A) Faux : attention le carbone qui relie OH est aussi lié à un O donc ici on a **4 fonctions carboxyliques** et PAS de fonctions alcools
- B) Vrai : je les ai entourés en **vert**
- C) Faux : voir A
- D) Faux : attention !! il ne faut pas oublier le doublet non liant (DNL) de l'azote ici la VSEPR est de type AX3E1 !!!
- E) Faux



QCM 4 : AB

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Faux : attention j'ai inversé, voir A
- D) Faux
- E) Faux

QCM 5 : E

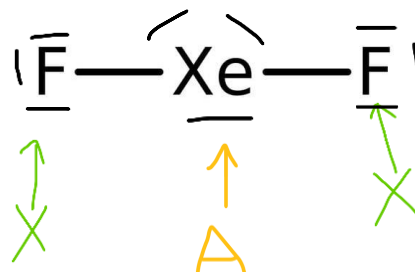
- A)
- B)
- C)
- D)
- E) Vrai : Et ouiii revoyez bien la règle de Klechkowski !!! et n'oubliez pas de compter vos électrons...

QCM 6 : ABD

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

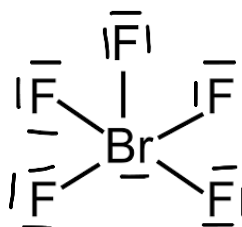
QCM 7 : AB

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Faux : voir A
- D) Faux : j'ai inversé le 2 et le 3
- E) Faux



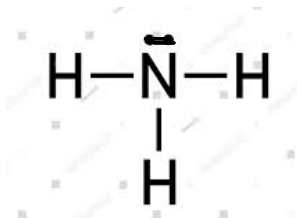
QCM 8 : BD

- A) Faux
- B) Vrai
- C) Faux : il y a un DNL (voir D)
- D) Vrai
- E) Faux



QCM 9 : BC

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



QCM 10 : AC

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

