



Correction MARDI chimie 3

1/	E	2/	BCD	3/		4/	E	5/	E
6/	D								

QCM 1 : E

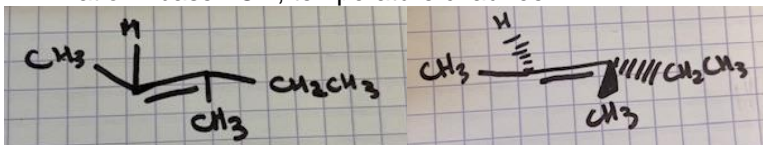
- A) Faux : Pas le Fluor ! c'est un halogène
B) Faux : bloc p
C) Faux : attention à la négation !! et ça aurait été si on parlait de 4 nombres quantiques
D) Faux : justement SI ils sont sur la même colonne
E) Vrai

QCM 2 : BCD

- A) Faux : pas carrée, trigonale !!
B) Vrai
C) Vrai
D) Vrai
E) Faux

QCM 3 :

- A) Elimination : base : OH, température chauffée



- B)
C) E2 : stéréospécifique
D) solvant polaire aprotique

QCM 4 : E

- A) R : O (Z=8) > C [O C H] > C [C C C] > H, H en avant inversion de configuration donc pas S mais R
B) R : N (Z=7) > C [C C H] > C [C H H] > H, on tourne dans le sens horaire donc R
C) S : O (Z=8) > C [O C H] > C [C (C) C] > H, H en av inversion de config -> S
D) Z : en haut O > C, en bas O > C
E) VRAIE

QCM 5 : E

- A) Faux, l'acide mécanoïque est le plus acide car il a moins d'effets donneurs qui déstabilisent la base conjuguée COO-
B) Faux, la forme H2O de l'eau est moins basique que l'ammoniac NH3 car l'oxygène est plus électronégatif et va donc déstabiliser l'acide conjugué qui possède une charge +
C) Hors programme
D) Hors programme
E) Vrai (vu que les HP ne comptent pas)

QCM 6 : D

- A) Faux, le pKa de la base est inférieur à celui de l'acide, la réaction est donc impossible
B) Faux
C) Faux
D) Vrai, elles possèdent plus d'effets inductifs stabilisant que les autres molécules
E) Faux