

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

QCM 1 : E

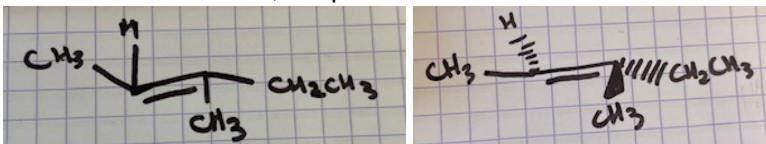
- A) Faux : Pas le Fluor ! c'est un halogène
- B) Faux : bloc p
- C) Faux : attention à la négation !! et ça aurait été si on parlait de 4 nombres quantiques
- D) Faux : justement SI ils sont sur la même colonne
- E) Vrai

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