

1/	A	2/	BD	3/	ACD	4/	A	5/	BC
6/	D	7/	BC	8/	AD	9/	AB	10/	A
11/	AD	12/	BC	13/		14/		15/	

QCM 1 : A

- A) Vrai
- B) Faux : le carbone 1 ne possède pas de configuration absolue due à la double liaison ce qui montre qu'il n'est pas relié à 4 substituants différents.
- C) Faux : il possède bien une configuration absolue et de type S
- D) Faux
- E) Faux

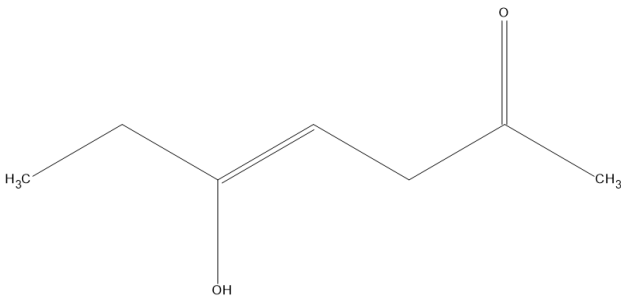
QCM 2 : BD

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

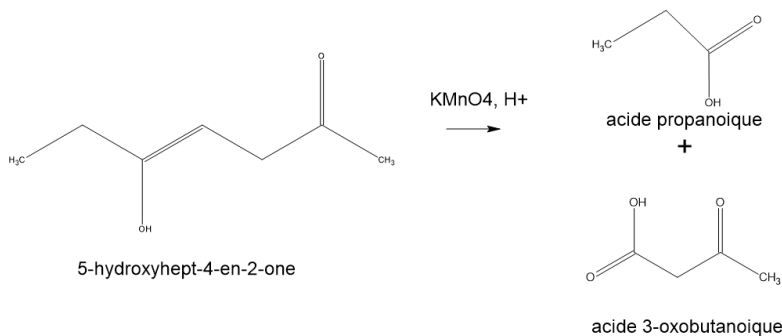
QCM 3 : ACD

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

QCM 4 : A

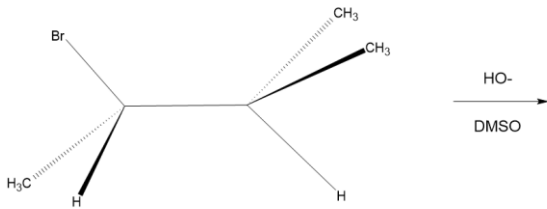


- A) Vrai
- B) Faux : « yne » pour les triples liaisons
- C) Faux : « formyl » pour les aldéhydes, ici c'est un alcool → hydroxy



- D) Faux :
- E) Faux

QCM 5 : BC



A) 1) Quelle est la nature (primaire, secondaire ...) du substrat halogéné ?

On se retrouve avec un substrat secondaire \Rightarrow on peut pas connaître la nature du Br avec seulement cette info

2) Quel est le solvant ? Dans un solvant polaire aprotique : DMSO \Rightarrow type 2

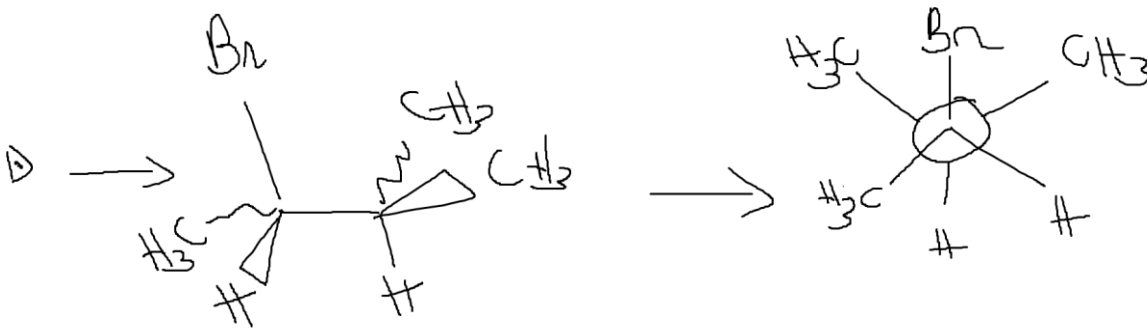
3) Quel est le réactif, plutôt une base ou un Nucléophile ? On est en présence de la HO- \rightarrow Elimination

4) La réaction est-elle chauffée ? Non.

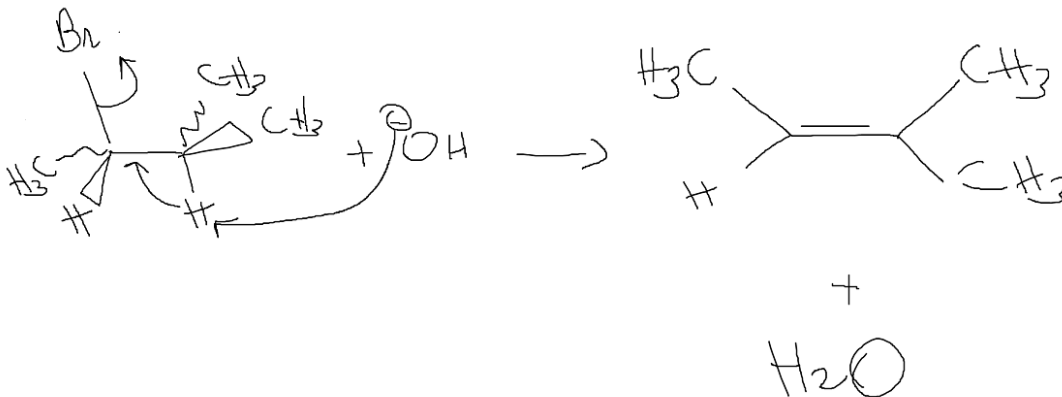
Donc on a : base forte, solvant polaire aprotique, substrat secondaire : on est dans des conditions d'élimination de type 2

B) Vrai

C) Vrai : Il faut que le Br et le H soit en position antipériplanaire, c'est déjà le cas ici :

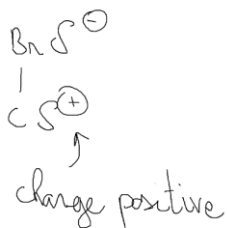


On peut donc mtn faire la réaction d'élimination :



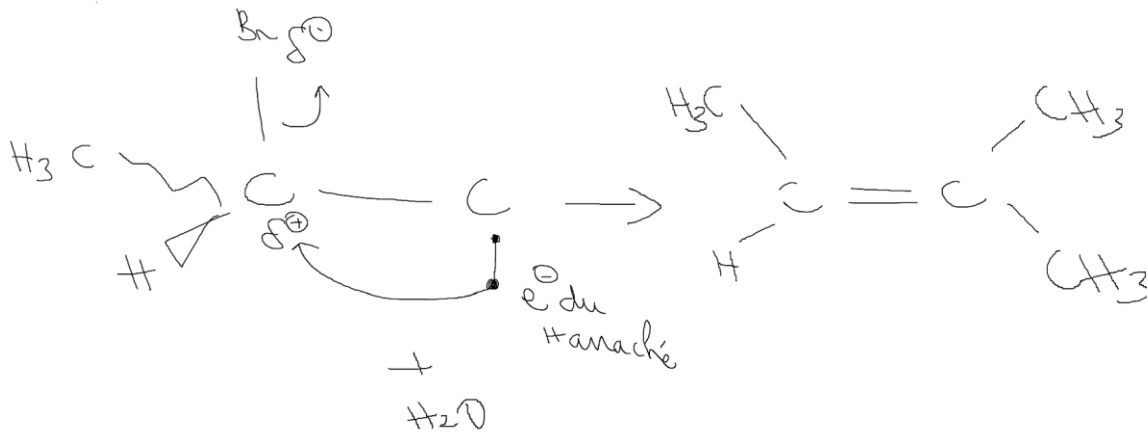
Pour expliquer rapidement, le HO- est une molécule qui veut absolument récupérer un proton pour former la molécule H₂O (bien plus stable) (le - attaque le + c'est important, on veut combler un vide (charge +), il va alors aller récupérer un proton sur un hydrogène situé en antipériplanaire d'un nucléofuge (le Br dans ce cas).

La molécule H₂O est formée mais il reste désormais un pauvre petit électron solitaire qui appartenait au H qui s'est fait arraché, il va alors vouloir se lier à quelque chose (but ultime d'un électron quoi), il cherche alors une charge positive proche de lui (totale ou partielle ça dépend de si on a une E1 ou E2), il la trouve sur le carbone halogéné



\rightarrow création d'une double liaison

Schéma explicatif (oui c'est pas simple) :



- D) Faux
E) Faux

QCM 6 : D

- A) Faux : De gauche à droite et **de bas en haut**
B) Faux : Le Xénon est un gaz noble donc il est électropositif
C) Faux : C'est l'inverse
D) Vrai
E) Faux

QCM 7 : BC

- A) Faux
B) Vrai
C) Vrai
D) Faux : Au contraire c'est l'électronégativité qui est responsable de ces interactions
E) Faux

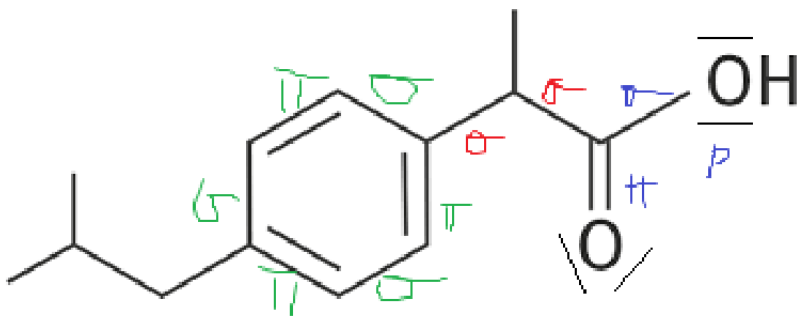
QCM 8 : AD

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

QCM 9 : AB

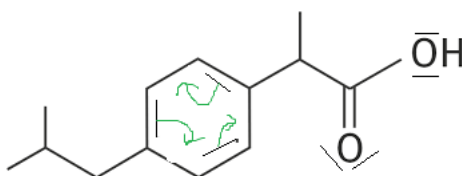
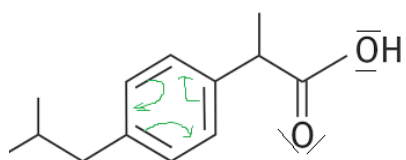
- A) Vrai
B) Vrai
C) Faux : C'est les forces de London
D) Faux : Idem c'est les forces de London
E) Faux

QCM 10 : A

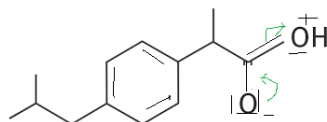
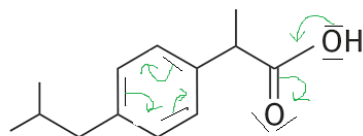


- A) Vrai
B) Faux
C) Faux
D) Faux
E) Faux

QCM 11 : AD



- A) Vrai :
B) Faux : Ce n'est pas possible car le cycle et l'atome d'oxygène n'appartiennent pas au même système conjugué
C) Faux : Votre oxygène qui porte le H aurait 10^{e-} ce n'est pas possible



- D) Vrai :
E) Faux

QCM 12 : BC

- A) Faux : Il est en excès d'électrons il ne peut donc pas porter une charge positive
B) Vrai
C) Vrai
D) Faux : Elle en libère
E) Faux