

Coucou les P1 !!!!!

Voici un dm tant attendu : sur la SN-E !!!

Vous allez rapidement voir que c'est tout le temps les mêmes choses qui sont demandées donc si vous n'y arrivez pas au début, c'est parce que le cours n'est pas assez appris...

Donc retournez lire un peu le cours et entraînez vous là-dessus.

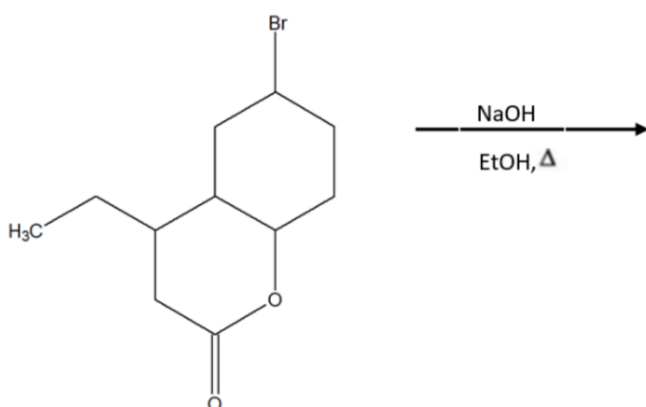
Moi c'était mes qcm préférés parce que j'avais tellement des bons mémos que je ne me trompais jamais !!!

Sur ce, bon courage !!

Aussi n'hésitez pas à aller sur le forum si vous avez des incompréhensions et souvent dans la barre recherche vous pouvez mettre des mots clés et des étudiants avant vous ont pu se poser les mêmes questions donc réponse déjà existante !!

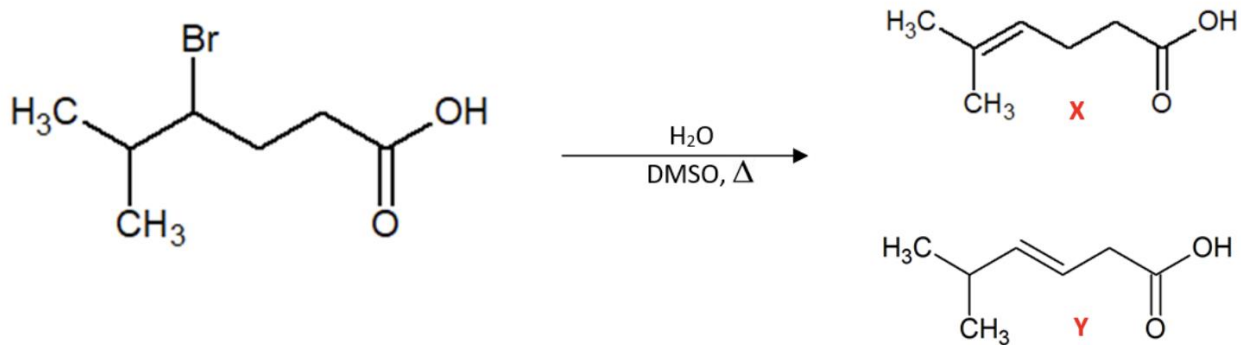
Et dernière chose, faites les dm des lundi/mardi chimie et participez à la correction à nos côtés ! Je pense que ça peut réellement vous aider !!!

**QCM 1** : A propos de la réaction ci-dessous, indiquez la ou les propositions exactes :



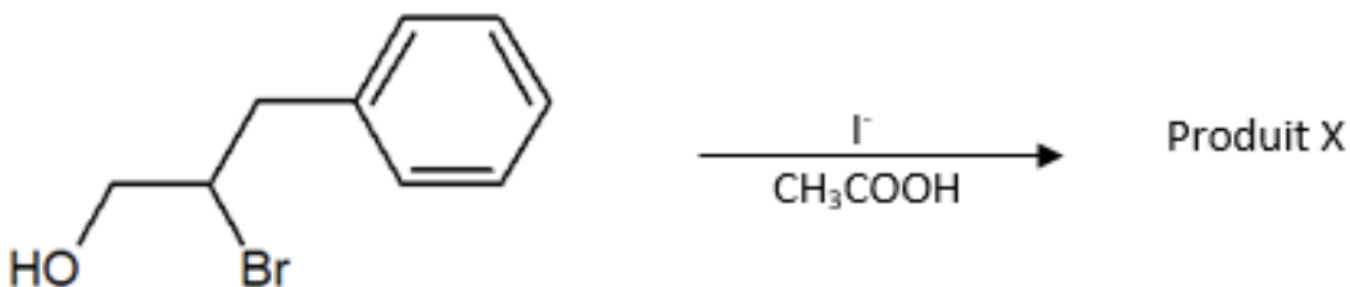
- A) Cette réaction va mener à une élimination de type 2.
- B) Non au contraire, la chaleur favorise plutôt une substitution nucléophile.
- C) « EtOH » est un solvant polaire aprotique.
- D) Le nucléofuge de la réaction est le sodium (Na).
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 2 :** A propos de la réaction ci-dessous, indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :



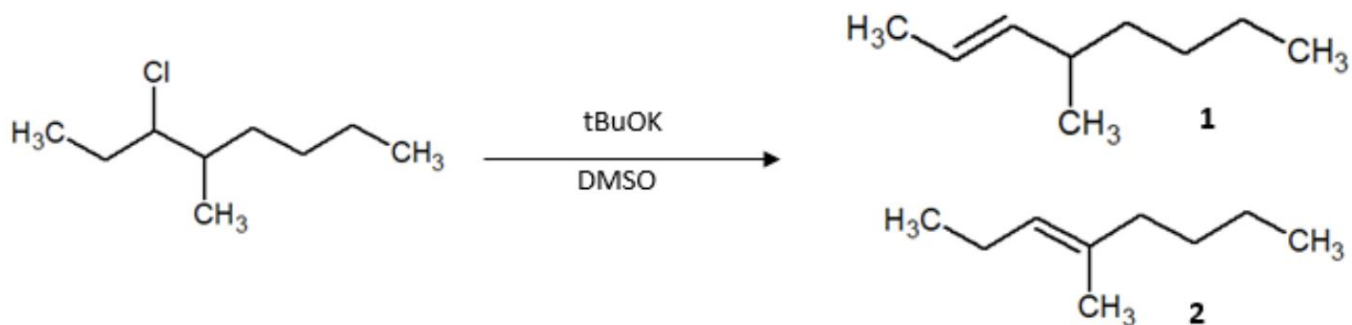
- A) C'est une réaction d'Élimination de type 2  
 B) La produit « X » est majoritaire.  
 C) Le produit « Y » est majoritaire.  
 D) La régiosélectivité de cette réaction est contrôlée par la règle de Zaitsev.  
 E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 3 :**



- A) Cette réaction se déroule en 2 étapes.  
 B) Le produit obtenu à la suite de cette réaction a subi une inversion de Walden  
 C) Cette réaction est stéréospécifique  
 D) Cette réaction dépend de la concentration en nucléophile et en électrophile.  
 E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 4 :** A propos de la réaction ci-dessous, indiquez la (les) proposition(s) exacte(s) :

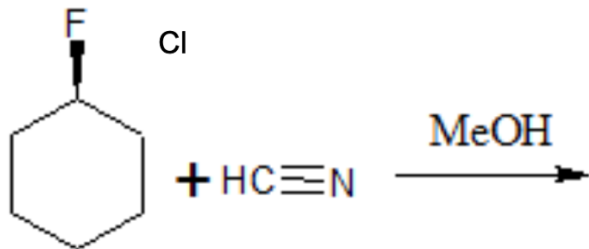


- A) Cette réaction est une Élimination de type 1  
 B) Cette réaction est une Élimination de type 2  
 C) Le produit 1 est majoritaire.  
 D) Le produit 2 est majoritaire.  
 E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 5 :** Concernant les propositions suivantes, donnez la (les) proposition(s) correcte(s) :

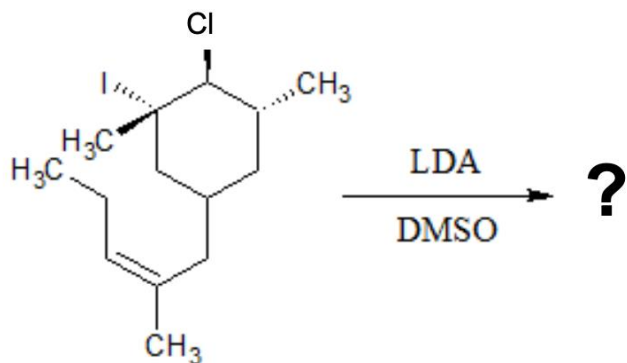
- A) Un solvant polaire aprotique est privilégié lorsque l'on souhaite donner des liaisons hydrogènes  
 B) On utilise les solvants polaires protiques pour les réactions d'ordre 2 majoritairement  
 C) Le benzène est un solvant apolaire protique  
 D) Les solvants polaires protiques regroupent notamment l'eau et les acides ainsi que les alcools  
 E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 6 :** A propos de cette réaction, donnez la (les) proposition(s) correcte(s) :



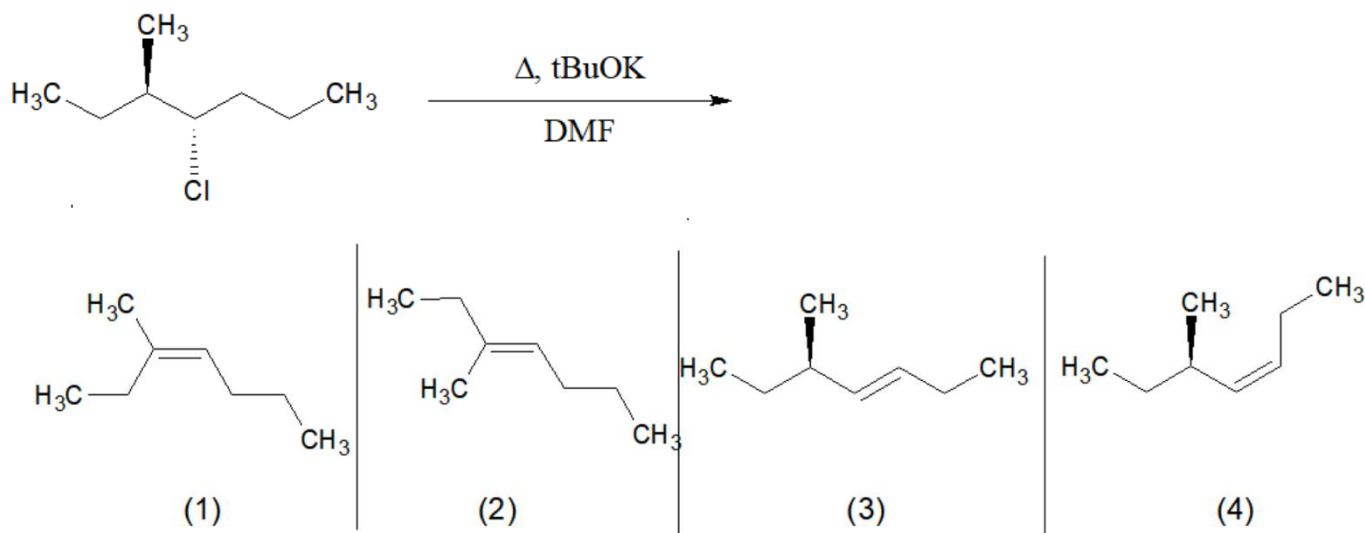
- A) Le MeOH fait office de solvant apolaire
- B) Notre nucléofuge est sur un carbone secondaire donc c'est une réaction d'ordre 2
- C) Le chlore est un très bon nucléophile
- D) Cette réaction est une élimination d'ordre 1
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 7 :** A propos de cette réaction donnez la ou les proposition(s) correcte(s) :



- A) Ici, c'est le chlore qui sera le nucléofuge
- B) Le LDA, base forte, indique que cette réaction est d'ordre 1
- C) La double liaison du réactif est de configuration Z
- D) Cette réaction est une E2
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 8 :** A propos de la réaction et des molécules ci-dessous, donnez la ou les proposition(s) exacte(s)

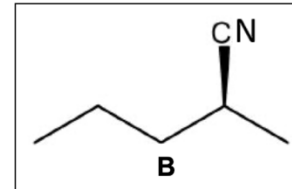
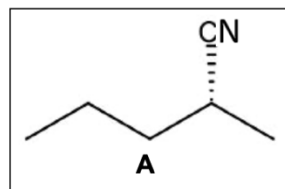
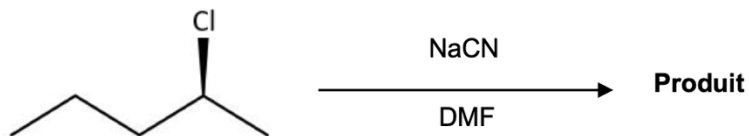


- A) La molécule 1 sera le produit majoritaire
- B) La molécule 2 sera un produit minoritaire
- C) La molécule 3 sera le produit majoritaire
- D) La molécule 4 sera un produit minoritaire
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 9 : Indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :**

- A) Une substitution nucléophile de type 1 comme son nom l'indique se déroule en 1 étape.
- B) Lors d'une SN2 on a une inversion de Walden
- C) Il est impossible d'effectuer une Elimination de type 1 sur un carbone tertiaire
- D) D'après la règle de Zaitsev, lors d'une élimination on arrache le H du côté le plus substitué
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 10 : On s'intéresse à la réaction suivante et au(x) produit(s) qu'on pourrait obtenir. Indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :**



- A) Cette réaction est une substitution nucléophile de type 1.
- A) Cette réaction est une substitution nucléophile de type 1.
- B) Le mélange de A et B ne dévient pas la lumière.
- C) Le produit obtenu est le composé B.
- D) Le carbone lié au chlore est électrophile.
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses.