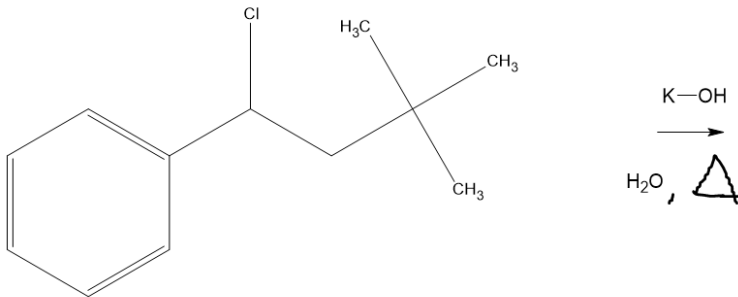


1/	ABC	2/	C	3/	C	4/	CD	5/	E
6/	AB	7/	A	8/	D	9/	E	10/	BC
11/	C	12/	E	13/		14/		15/	

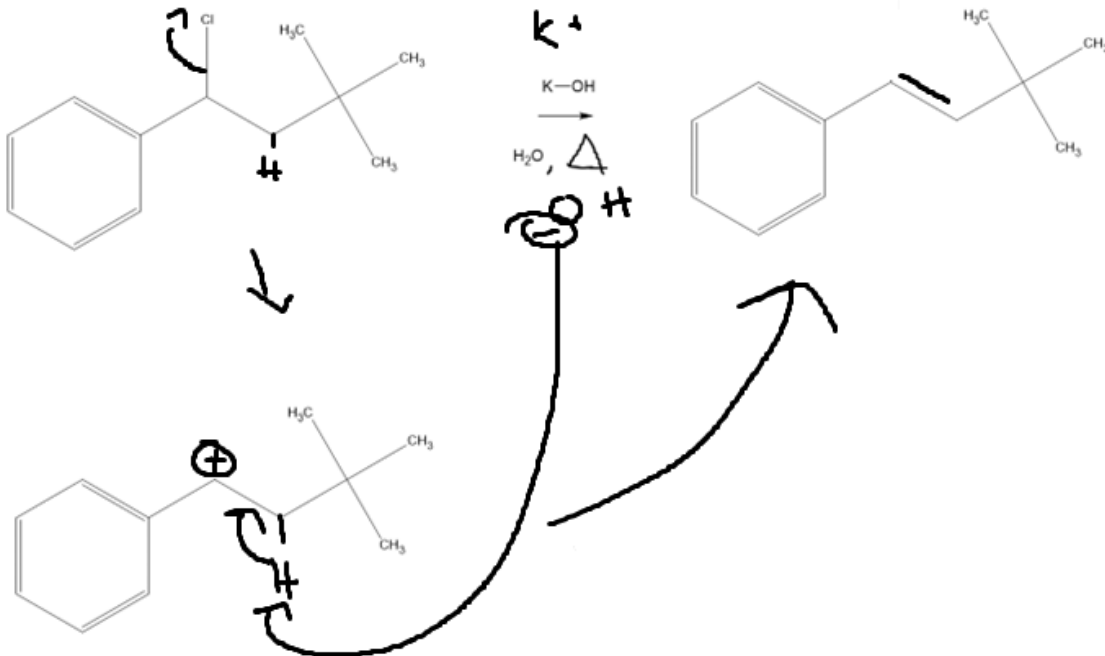
QCM 1 : ABC

- A) Vrai : on a une inversion de configuration dû à l'hydrogène qui va vers l'avant
- B) Vrai : les deux groupements prioritaires vont dans le même sens
- C) Vrai : inversion de configuration dû à l'hydrogène qui va vers l'avant
- D) Faux : réponse B
- E) Faux

QCM 2 : C



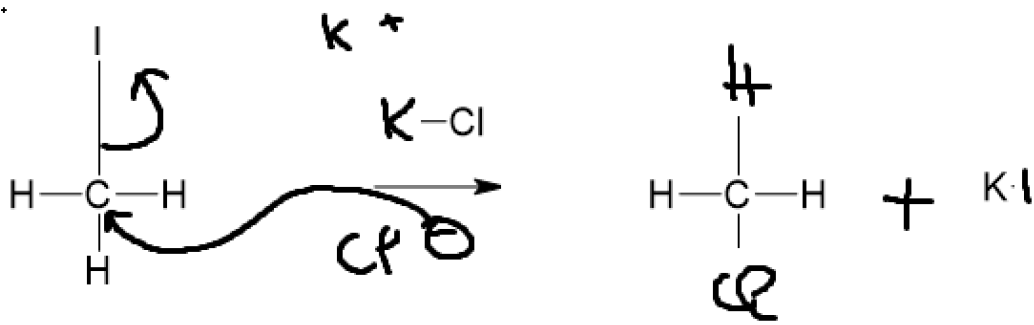
- A) Faux : Type 1 car solvant polaire protique + le delta signifie que la réaction est chauffée
- B) Faux
- C) Vrai
- D) Faux : Réaction chauffée donc élimination :



- E) Faux

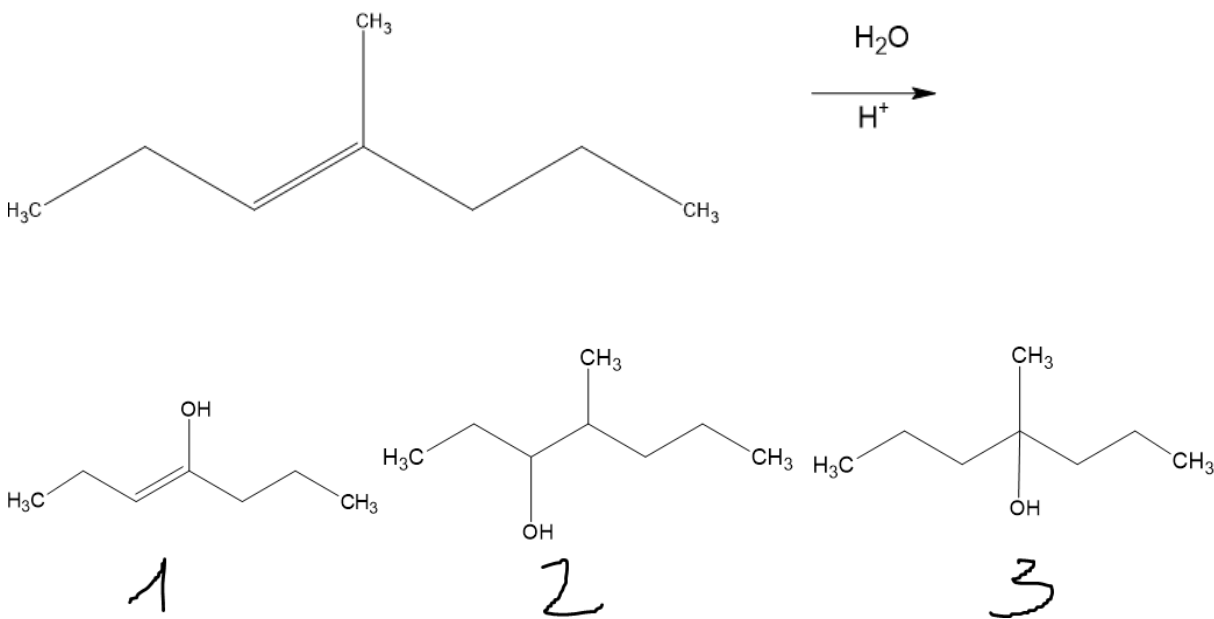
QCM 3 : C

- A) Faux : Présence d'un nucléophile (Cl^-) donc SN
- B) Faux : Type 2, présence d'un carbone primaire
- C) Vrai
- D) Faux : Le Cl attaque par le bas donc doit pointer vers le bas :

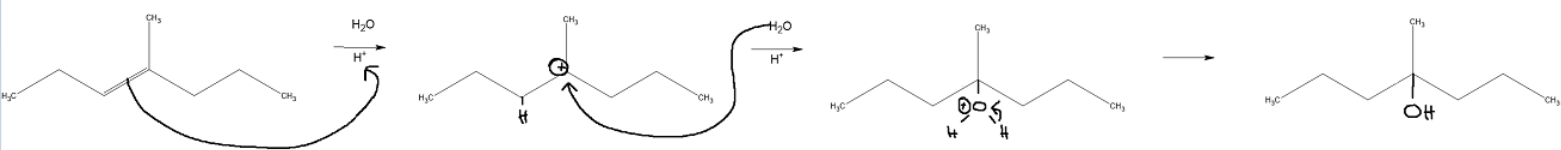


E) Faux

QCM 4 : CD

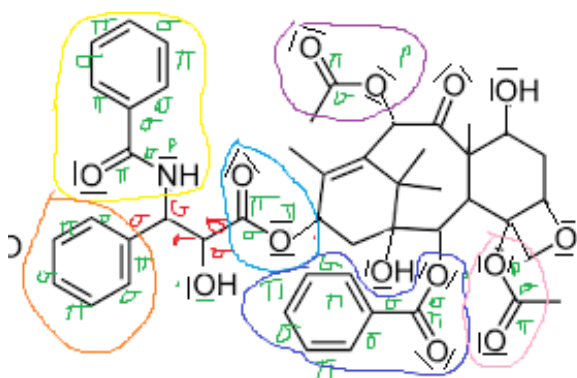


- A) Faux
- B) Faux
- C) Vrai :



- D) Vrai
- E) Faux

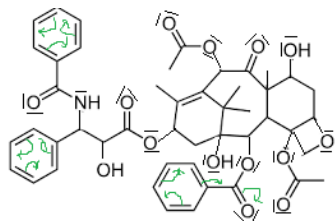
QCM 5 : E



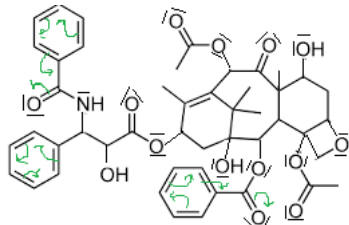
A) Faux

- B) Faux
- C) Faux
- D) Faux
- E) Vrai : Elle en a 5

QCM 6 : AB



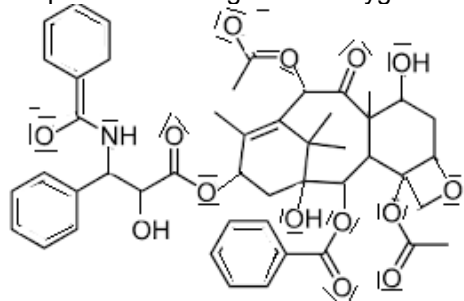
- A) Vrai :



- B) Vrai :

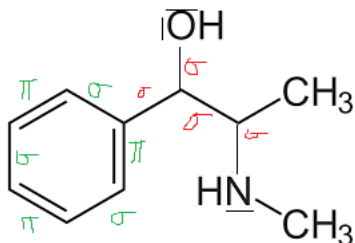
C) Faux : Le OH du bas n'appartient à aucun système mésomère donc ce n'est pas possible !

D) Faux : Je n'ai pas mis le + du carbone du cycle en haut qui avec la délocalisation de sa DL perd un électron. Je n'ai pas mis la charge + de l'oxygène aussi :



- E) Faux

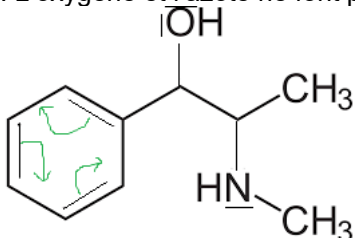
QCM 7 : A



- A) Vrai
- B) Faux : Il n'y a que le cycle aromatique qui a un système mésomère
- C) Faux : Il ne fait pas partie d'un système conjugué donc pas de mésomérie possible
- D) Faux : Cf item C
- E) Faux

QCM 8 : D

- A) Faux : L'oxygène et l'azote ne font partie d'aucun système conjugué donc pas de mésomérie possible avec eux !
- B) Faux : L'oxygène et l'azote ne font partie d'aucun système conjugué donc pas de mésomérie possible avec eux !
- C) Faux : L'oxygène et l'azote ne font partie d'aucun système conjugué donc pas de mésomérie possible avec eux !



- D) Vrai :
- E) Faux

QCM 9 : E

- A) Faux : Le groupement Nitro a un effet **mésomère attracteur M-**
- B) Faux : C'est une liaison ionique qui libère un K^+ et un Cl^-
- C) Faux : Ce sont des interactions de Van der Waals
- D) Faux : Elles ont lieu entre deux dipôles permanentes
- E) Vrai

QCM 10 : BC

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

QCM 11 : C

- A) Faux
- B) Faux
- C) Vrai : Comment faire? La seule chose qui diffère entre toutes ces molécules est la position de votre Cl. On sait que Cl a un effet inducteur attractif I-. Il va donc attirer à lui les électrons. Donc plus votre Cl est proche de votre OH plus Cl et O vont tirer sur les électrons de votre H et donc H pourra plus facilement partir et donc augmenté l'acidité de votre molécule. Plus Cl est loin voir absent plus l'acidité diminue.
- D) Faux :
- E) Faux

QCM 12 : E

- A) Faux : C'est un acide de Lewis
- B) Faux : C'est la base et son acide conjugué est l'ammonium NH_4^+
- C) Faux : C'est une base forte
- D) Faux : C'est un électrophile
- E) Vrai