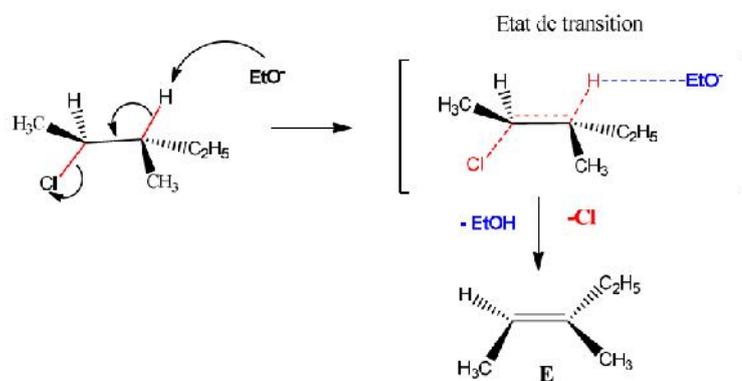
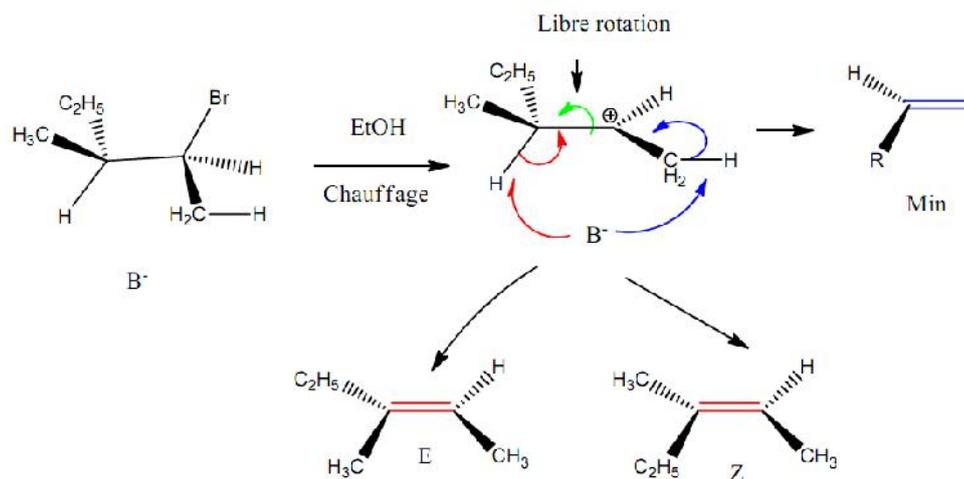


## Corrigé-TD5-sur les réactions d'élimination

### Exercice n°1 :

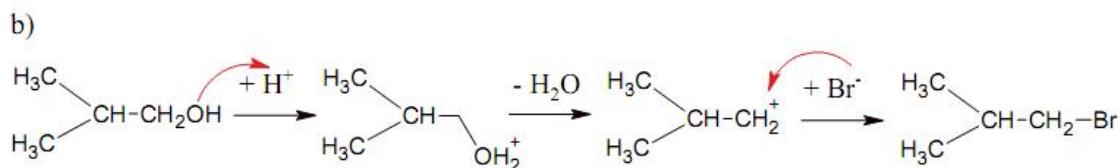
I.



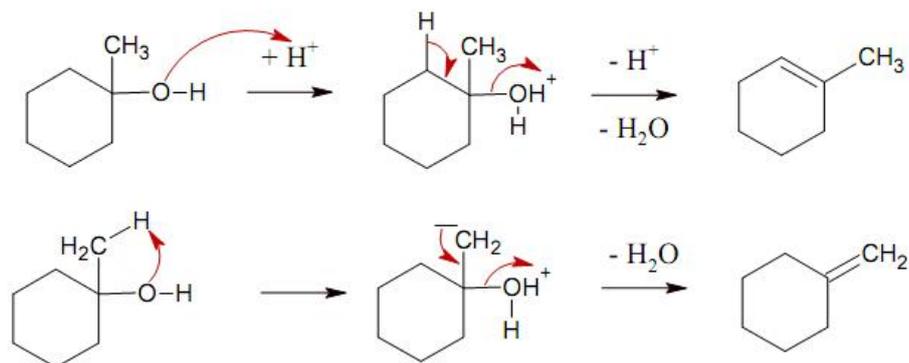
### Nomenclature des produits :

(2 E)-3-méthylpentène ; (2 Z)-3-méthylpentène et 3-méthylpentène

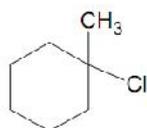
## Exercice n°2 :



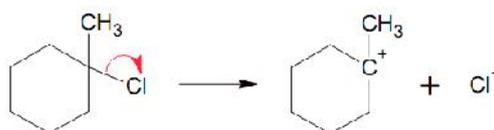
## Exercice n°3 :



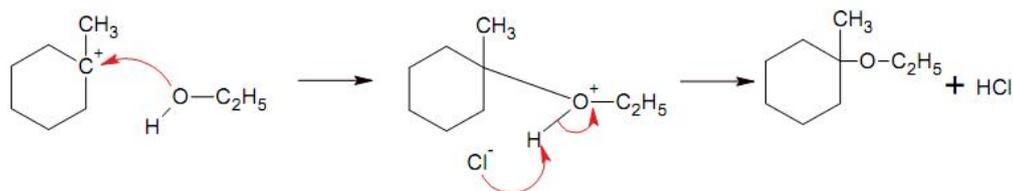
## Exercice n°4 :

a)  $\text{H}_5\text{C}_2-\text{OH}$ 

Est un halogénoalcane tertiaire qui peut donc former facilement un carbocation tertiaire stable.

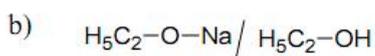
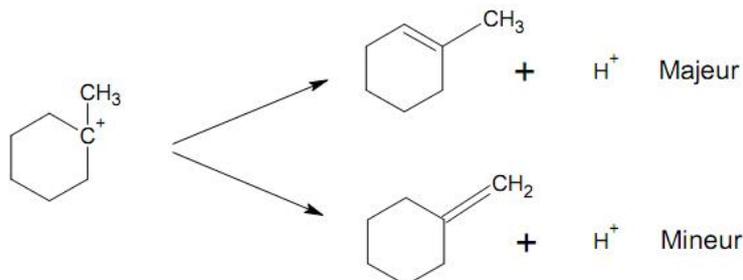


- Ce carbocation réagira préférentiellement avec  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  selon une  $\text{S}_{\text{N}}1$

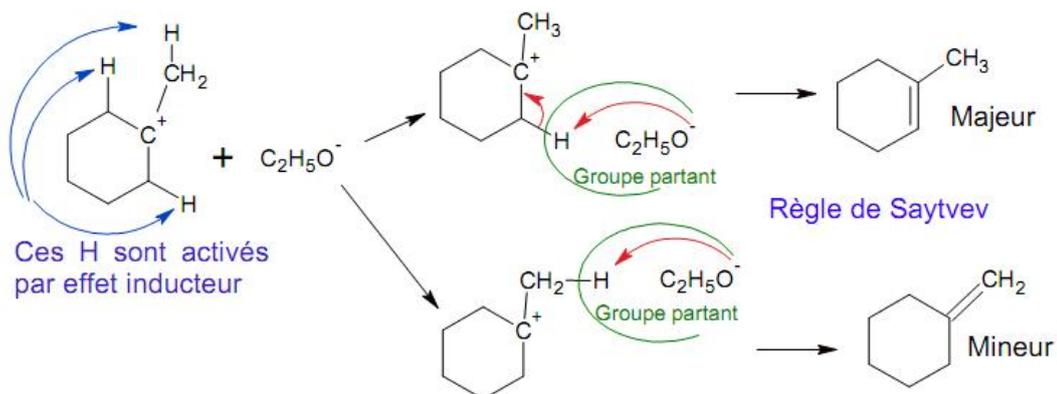


→ Formation d'un éther (Mélange racémique)

- En parallèle, il y a une élimination E1



Dans ce cas-ci, on a  $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}^-$  qui est un éthanoate, c'est-à-dire une base forte → On va favoriser une élimination E2



### Exercice n°5 :

La présence de deux hydrogènes acide en  $\beta$  de l'atome de brome en présence de la base alcoolate, donne lieu à deux régions d'éliminations. Le résultat est la formation de deux alcènes, dont le majoritaire et l'alcène de Zaitsev. La réaction est donc régiosélective.

