

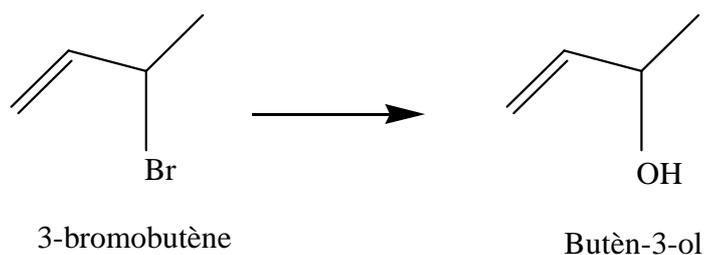
*Test III en Chimie Organique***Exercice 1**

La proposition exacte parmi les quatre affirmations suivantes :

- 1) Une élimination E<sub>2</sub> passe par un intermédiaire carbanionique.
- 2) On forme généralement l'alcène le moins substitué.
- 3) **Une augmentation de la température favorise l'élimination par rapport à la substitution nucléophile.**
- 4) Les composés monohalogénés primaires suivent généralement un mécanisme d'ordre 1.

**Exercice 2**

La réaction de la soude sur du 3-bromobutène donne du butèn-3-ol :

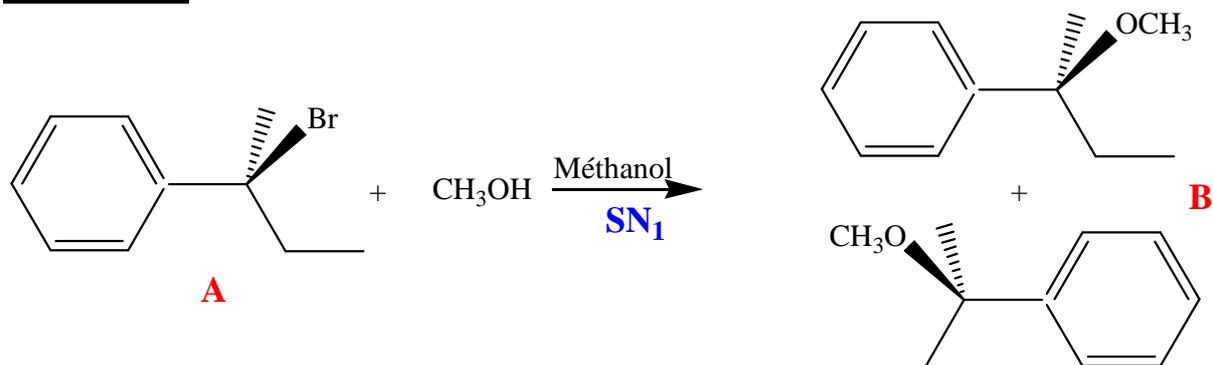


- 1) Cette réaction est une réaction d'élimination.
- 2) **Cette réaction est une réaction de substitution nucléophile.**
- 3) La vitesse de la réaction est d'ordre 1.
- 4) La vitesse de la réaction est d'ordre 2.

*Test III en Chimie Organique***Exercice 1**

Dans une réaction de substitution nucléophile d'ordre 2 :

- 1) Les halogénoalcane primaires sont moins réactifs que les halogénoalcane tertiaires.
- 2) **La vitesse de réaction dépend de la concentration en nucléophile.**
- 3) Il y a formation d'un intermédiaire carbocationique.
- 4) Il y a conservation de la stéréochimie.

**Exercice 2**

- 1) Le produit **B** est un ester.
- 2) La configuration absolue du carbone asymétrique est conservée.
- 3) Lors de cette réaction, il y a formation d'un intermédiaire carbanionique.
- 4) **La vitesse de cette réaction ne dépend que de la concentration de A.**