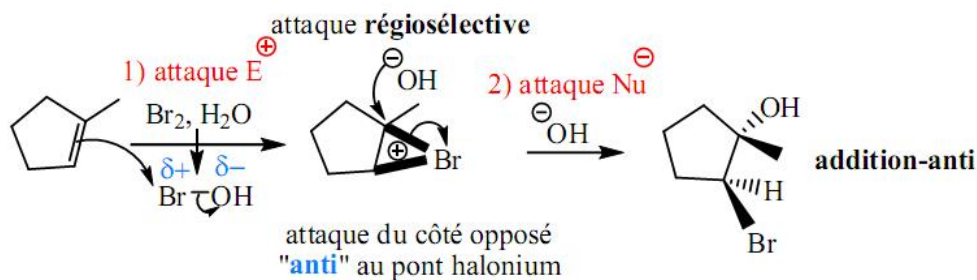


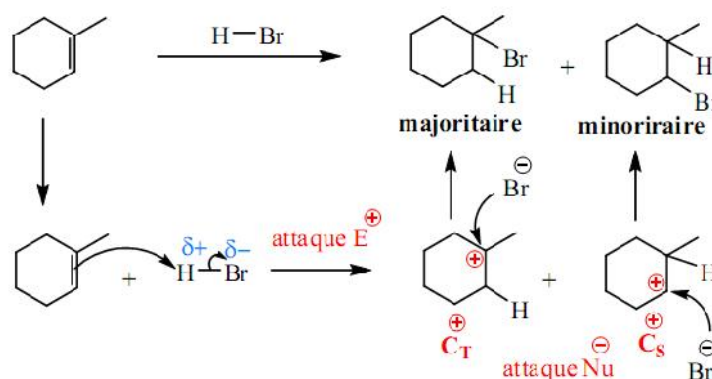
Corrigé-TD5-sur les réactions électrophiles sur C=C

Exercice n°1 :

1. Cette réaction est une addition électrophile de l'acide hypobromeux (HOBr) sur un alcène cyclique asymétrique. Elle obéit à la **règle de Markovnikov**. La réaction est **régiosélective**.

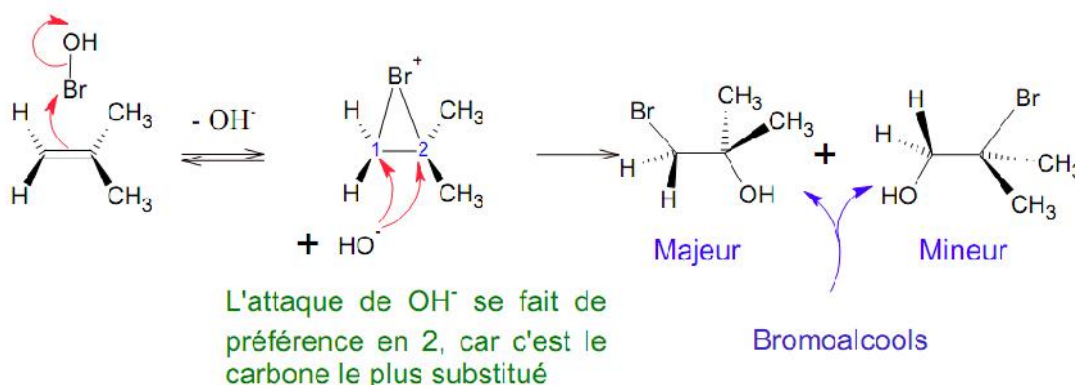


2. L'hydrohalogénéation d'un alcène asymétrique obéit également à la **règle de Markovnikov**, c'est-à-dire que le proton se fixe sur le carbone le moins substitué (le plus hydrogéné) de manière à former le carbocation le plus stable. La réaction est donc **régiosélective**.

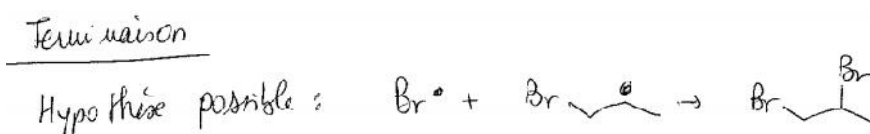
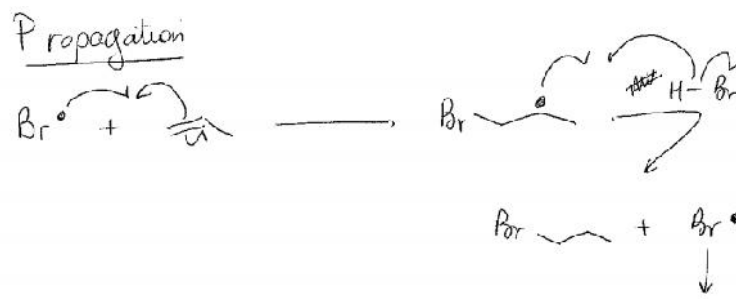
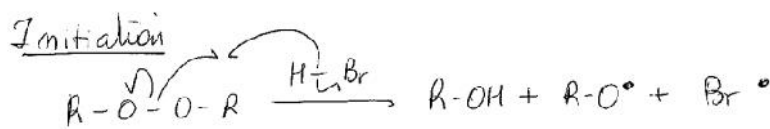


Exercice n°2 :

C'est une addition électrophile d'un halogène à un alcène.

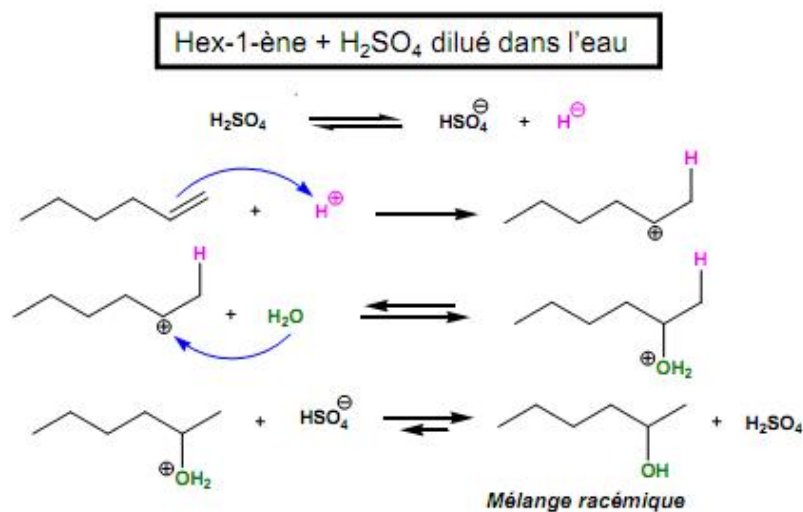
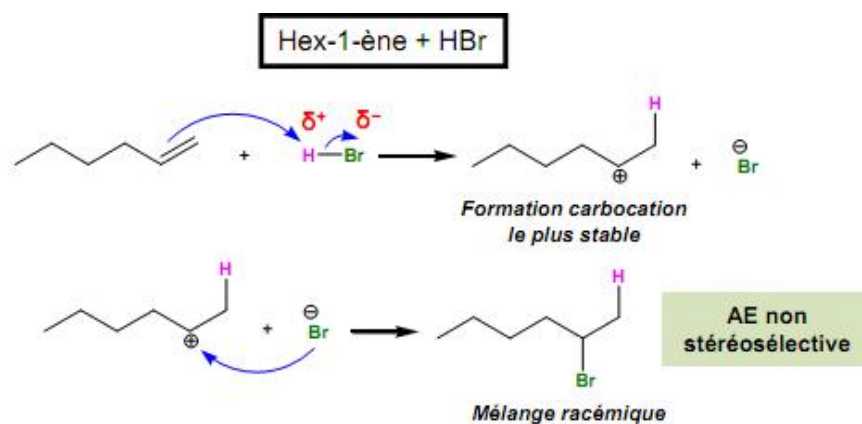


Exercice n°3 :

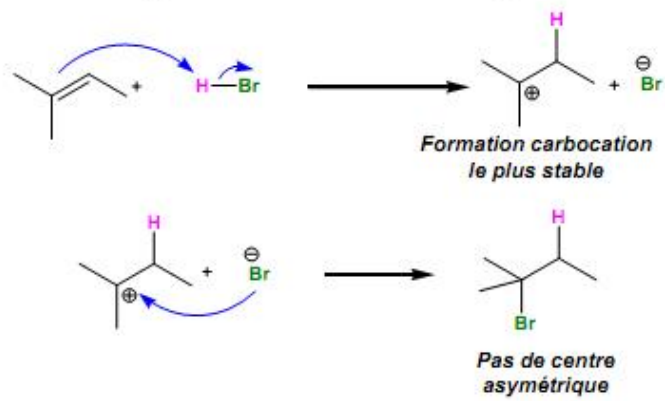
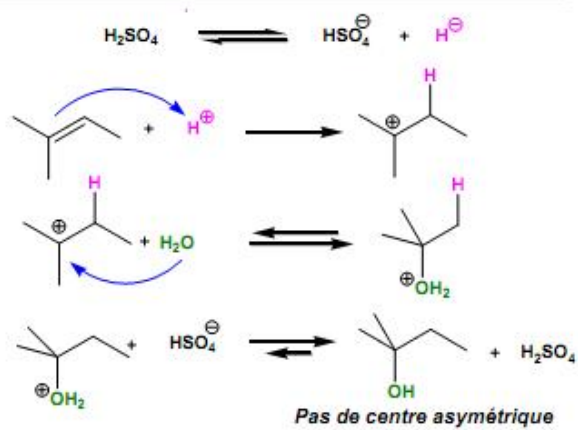


Conclusion : règle Anti-Markovnikov respectée

Exercice n°4 :

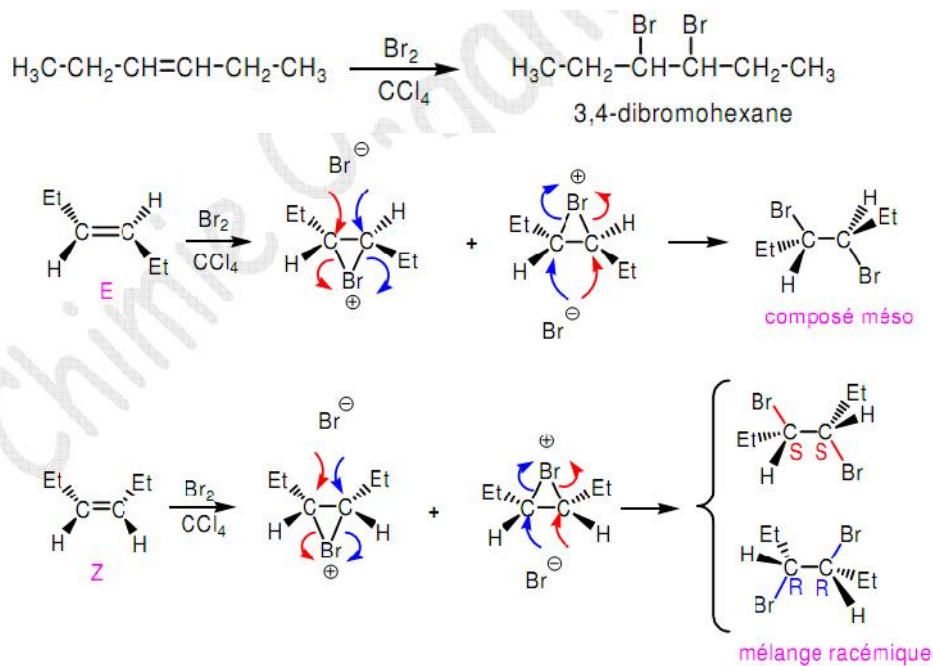


2-Méthylbut-2-ène + HBr

2-Méthylbut-2-ène + H₂SO₄ dilué dans l'eau

Exercice n°5 :

I.



II. Hydrocarbure C_6H_{12} : alcène symétrique conduisant à un dérivé méso achiral par dibromation, donc cet hydrocarbure est le **(E)-hexa-3-ène** :

