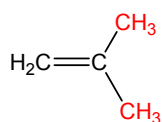
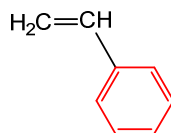


POLYMÉRISATION CATIONIQUE

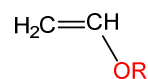
- Monomères utilisés



Isobutylène



Styrène



Ethers vinyliques



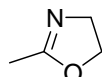
Oxiranes,



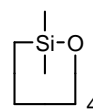
THF,



dioxolane



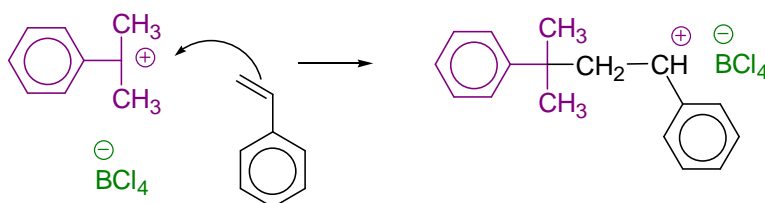
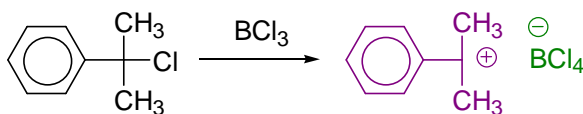
oxazolines



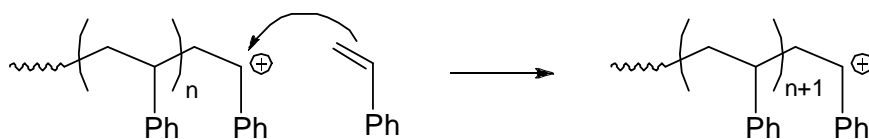
D₄

- Polymérisation cationique du styrène

Amorçage (amorçage par des sels de carbocations)

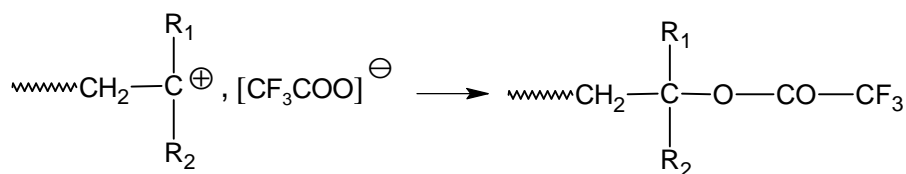


Propagation

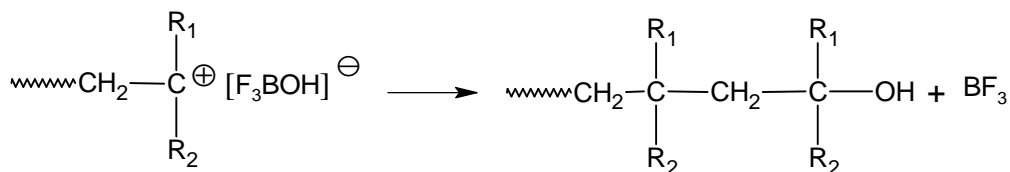


Terminaison

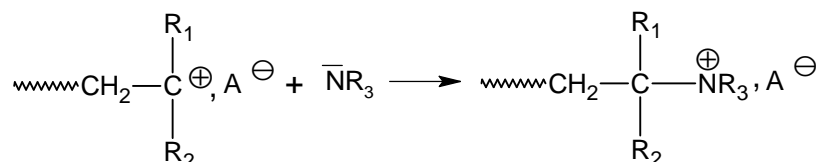
- terminaison de chaîne par recombinaison cation-anion



- terminaison par décomposition de l'anion

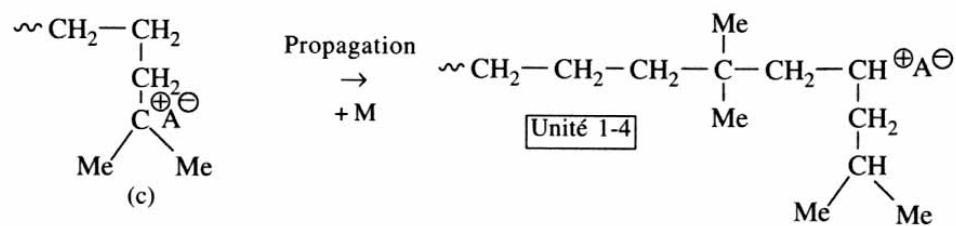
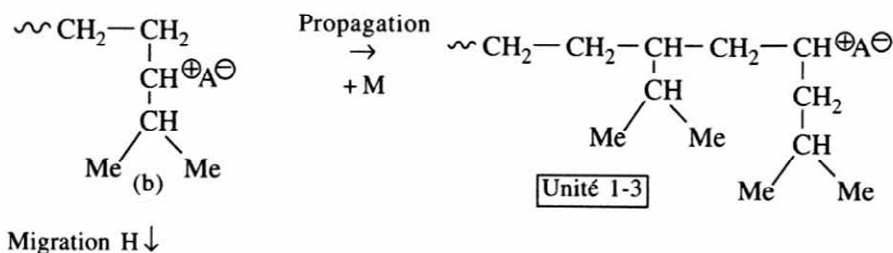
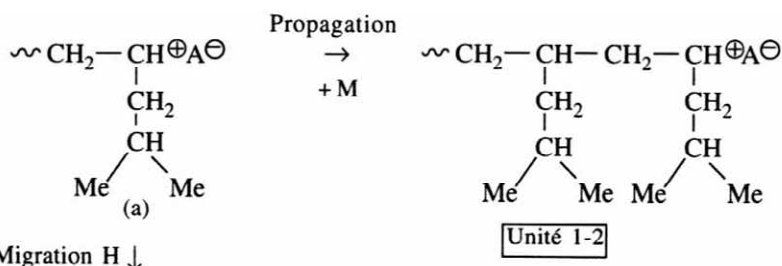
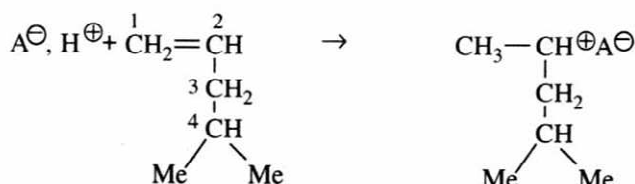


- terminaisons induites par des impuretés nucléophiles



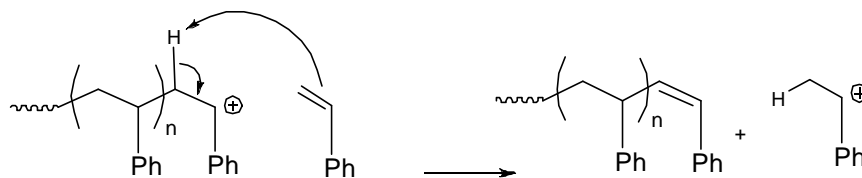
- Transpositions possibles au cours de la propagation

Cas de la polymérisation cationique du 4-méthylpentène

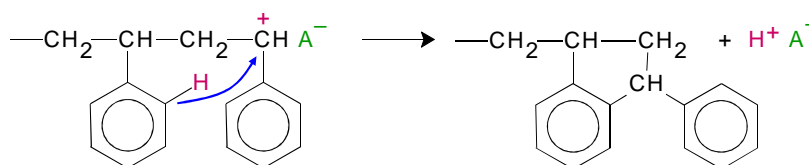


- Réactions de transfert

β -élimination d'un proton du carbocation en croissance

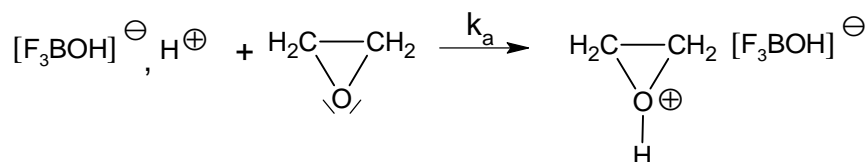


Substitution électrophile de Friedel-Crafts (intra et/ou intermoléculaire) dans le cas des structures aromatiques



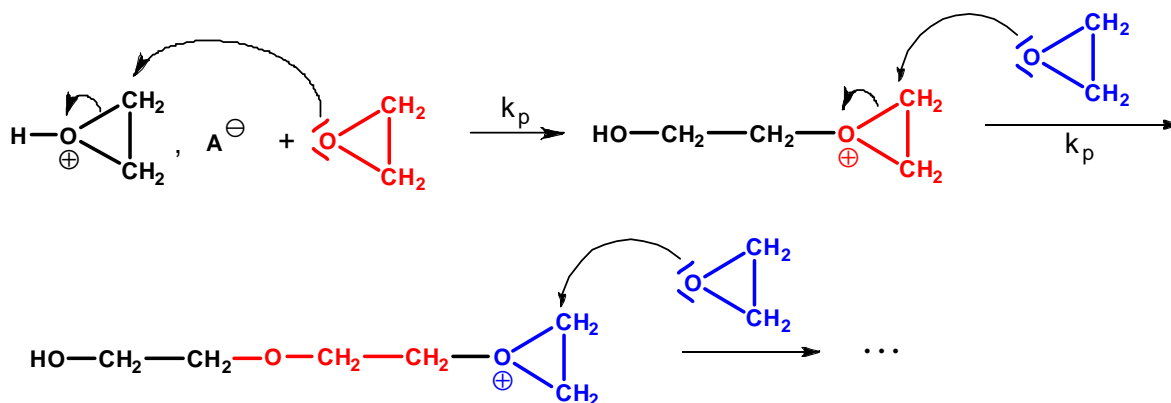
- polymérisation cationique de l'oxyde d'éthylène

Amorçage

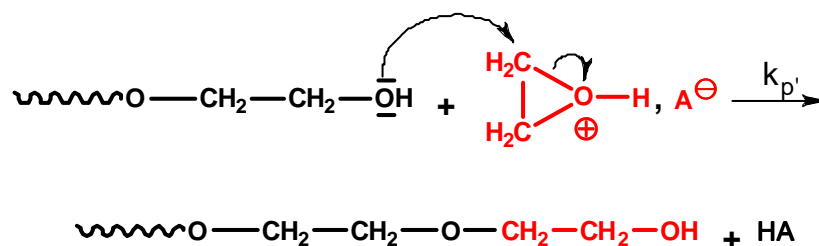


Propagation

Propagation 1: À partir d'un centre actif localisé sur la chaîne en croissance

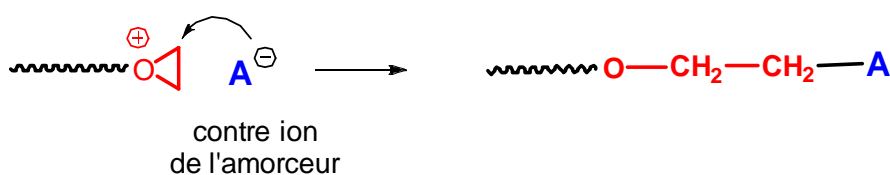


Propagation 2: Sur un monomère activé



Terminaison

Avec des chaînes issues de la propagation 1



Avec des chaînes issues de la propagation 2:

Extrémités neutres -OH en cas d'absence de monomères

Réactions secondaires

Obtention du para-dioxane au cours de la polymérisation cationique de l'oxyde d'éthylène.

