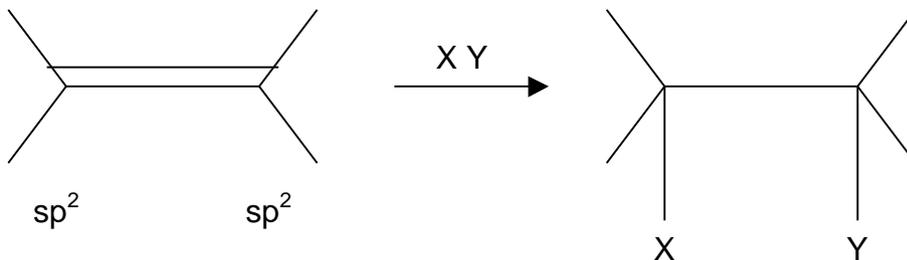


Les réactions d'addition

I Introduction

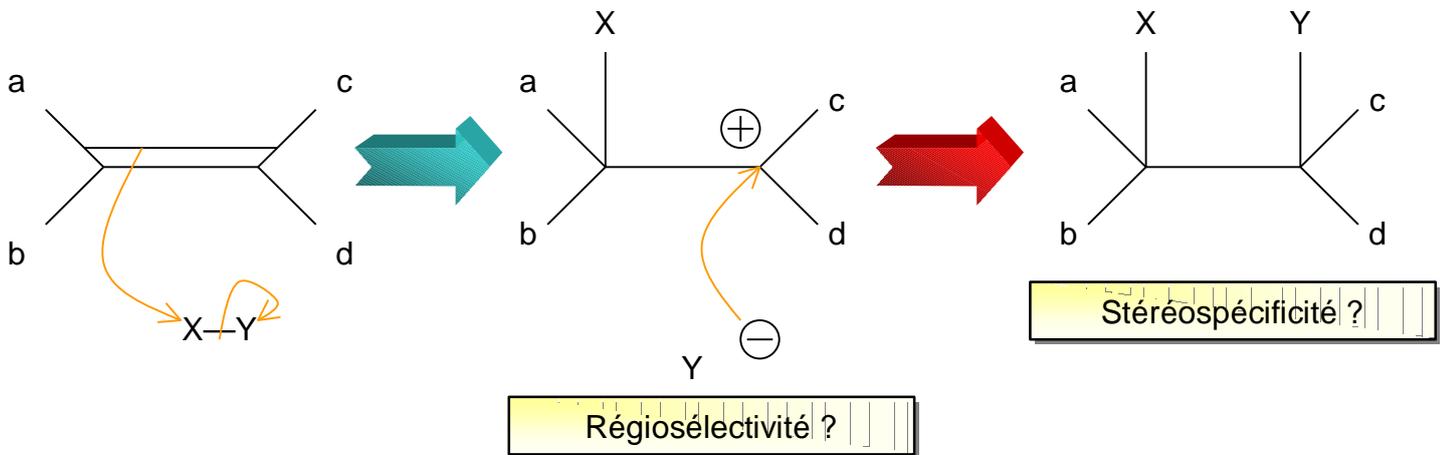


Il y a trois types d'additions :

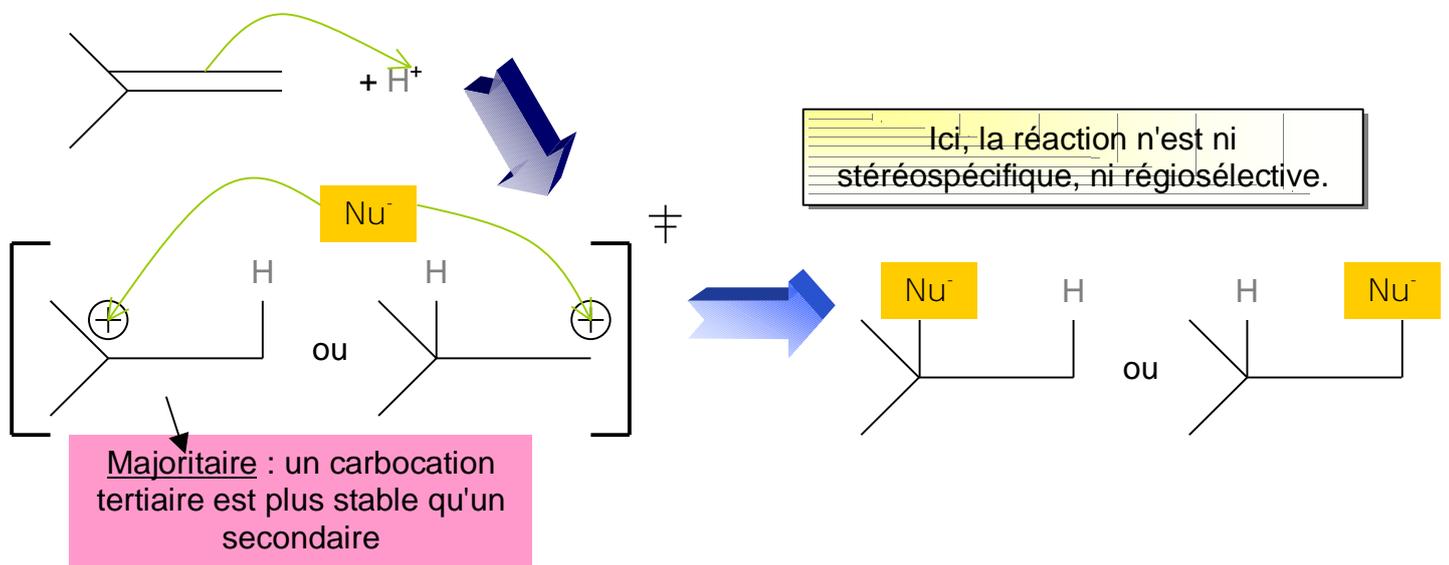
- _ Les additions électrophiles
- _ Les additions nucléophiles
- _ Les additions radicalaires

II Additions électrophiles

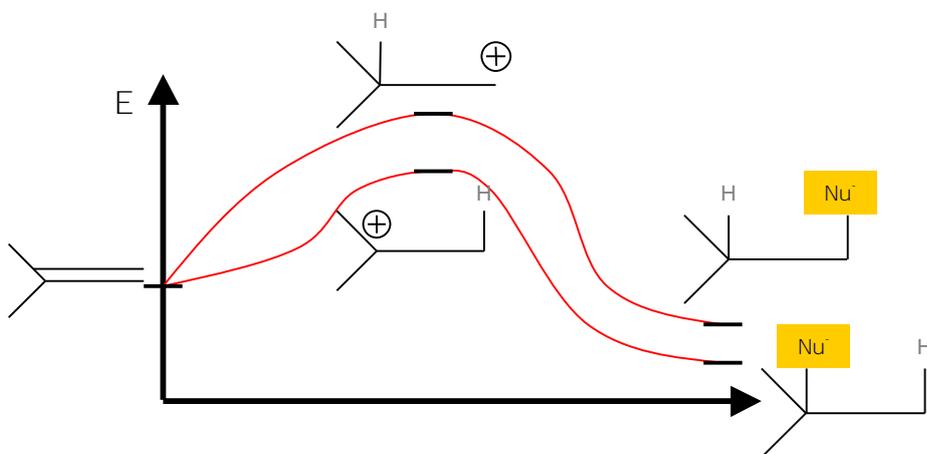
Mécanisme :



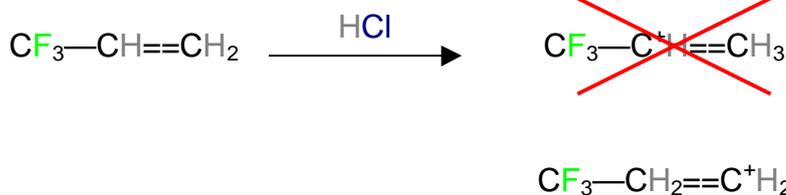
A. Addition des hydracides (H—X)



Règle de Markovnikov : l'hydrogène va vers le carbone le moins substitué.



j Effets inducteurs



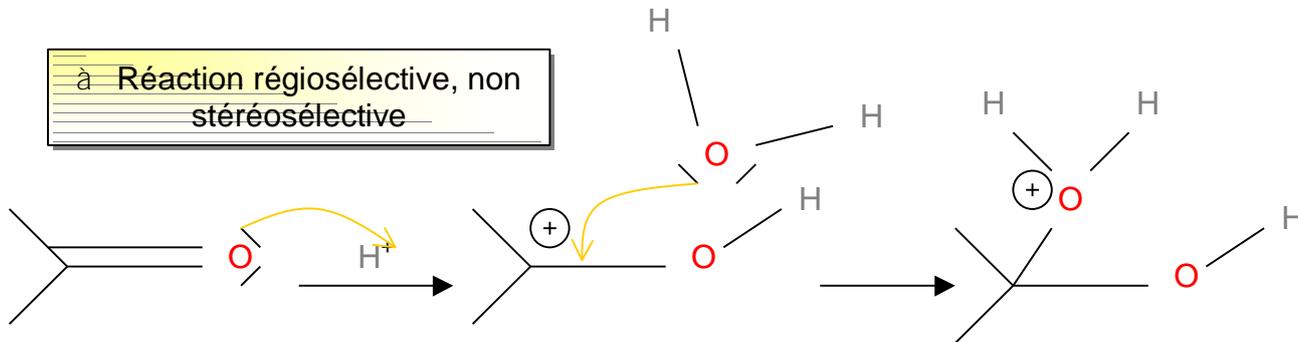
à Cette forme est beaucoup plus favorisée à cause de l'effet inducteur du aux atomes de fluor qui rendent le premier carbone nucléophile

h Isoméries

Avec une seule molécule de départ, on peut créer quatre molécules finales qui sont diastéréoisomères.

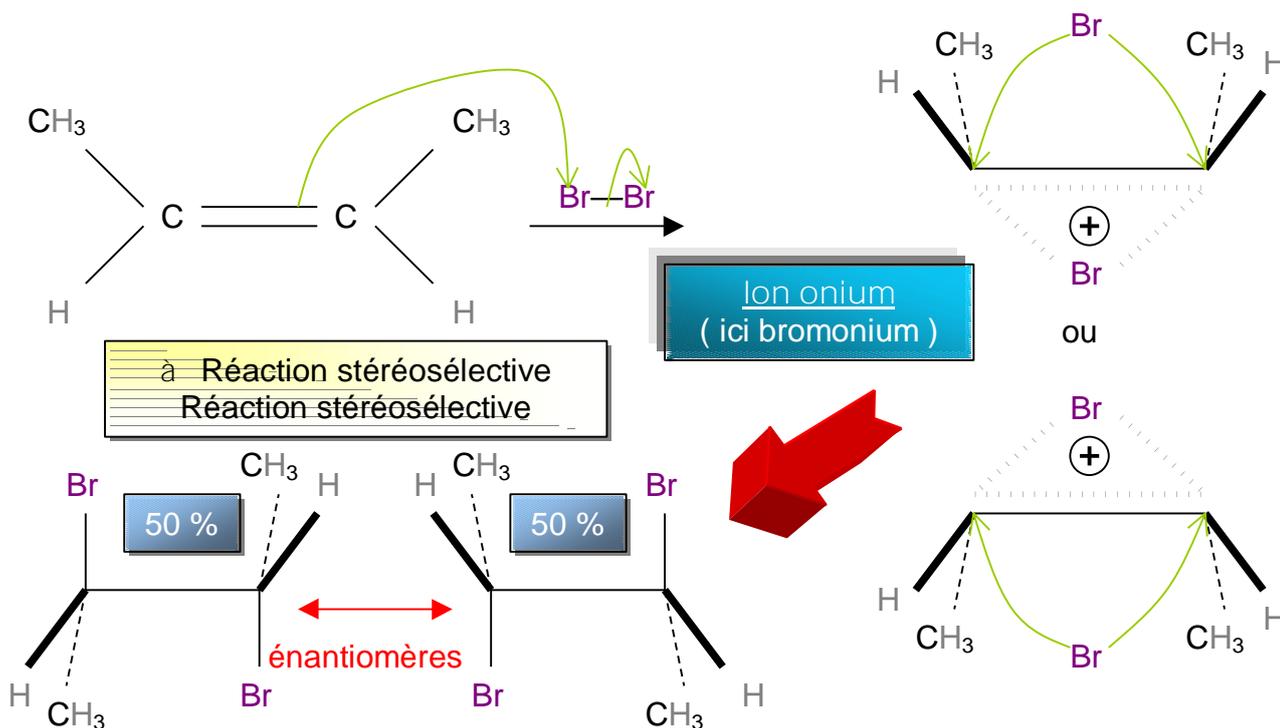
B. Addition de l'eau ou d'un alcool en milieu acide

à Réaction régiosélective, non stéréosélective



La même réaction a lieu avec un alcool.

C. Addition des halogènes (en milieu inerte)

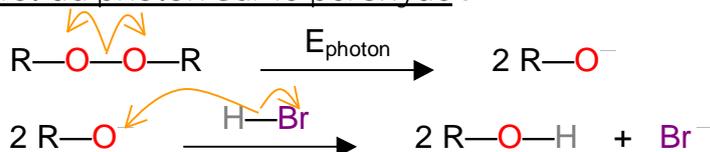


II Additions radicalaires

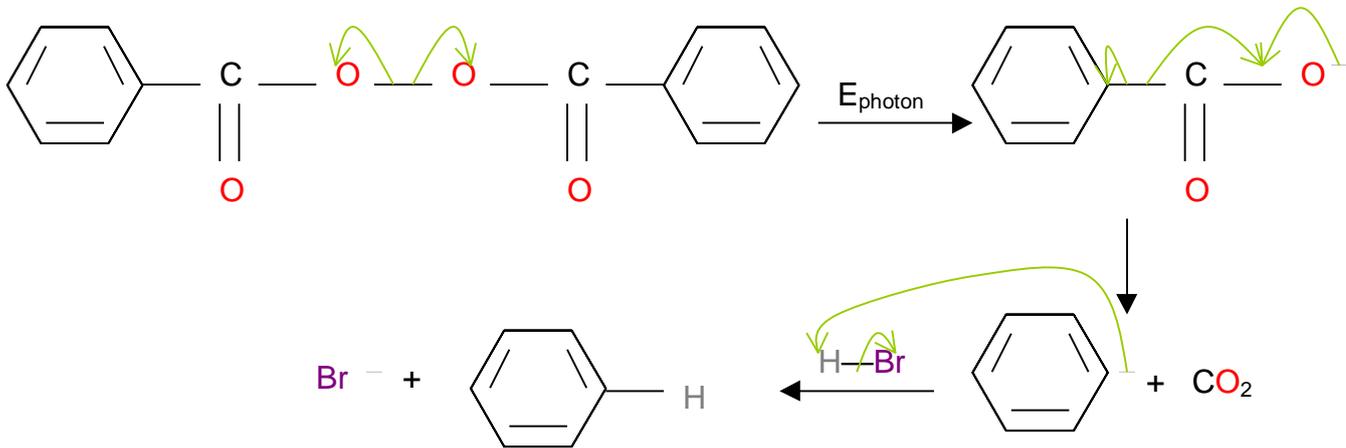
Besoin d'un initiateur radicalaire, le plus souvent du peroxyde ($R-O-O-R$), ainsi que de l'énergie venant d'un photon, en plus de l'espèce nucléophile.

Dans ces conditions, la réaction s'effectue à l'aide de radicaux.

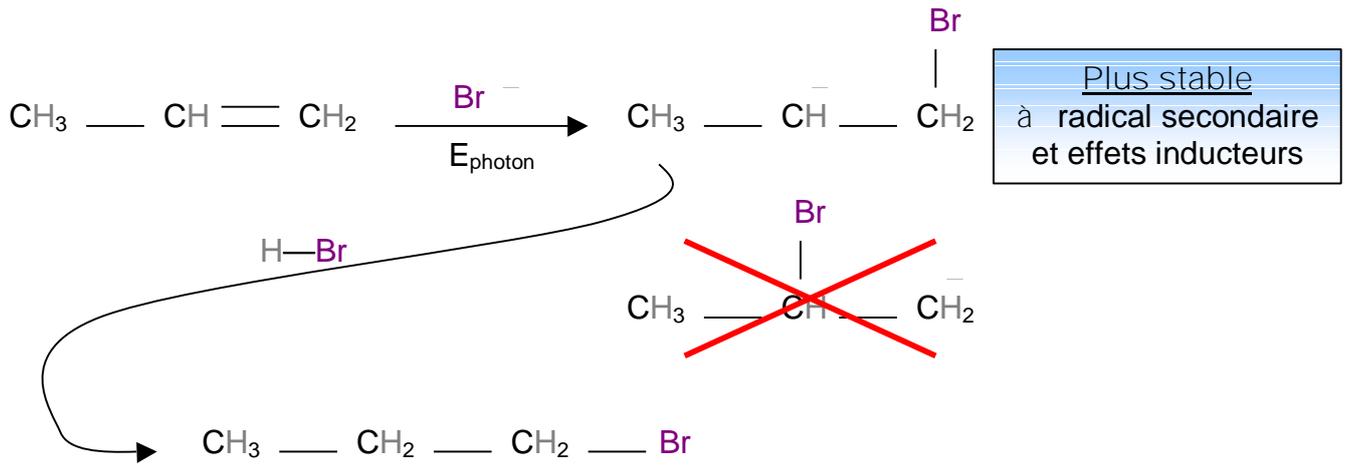
Effet du photon sur le peroxyde :



h Cas du peroxyde de benzoyle :



Mécanisme :



Comparaison :

