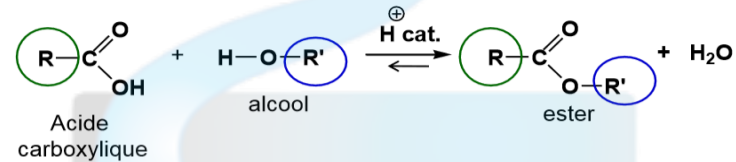


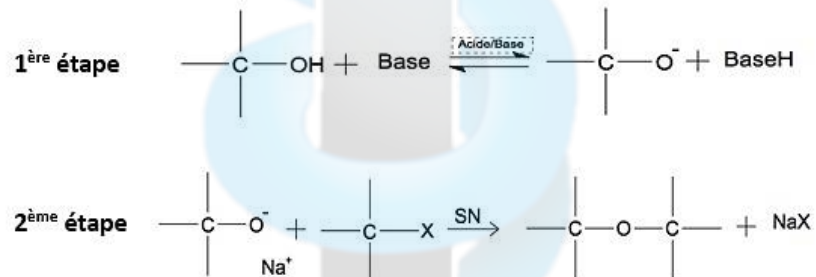
Résumé – Alcools

I. Réaction d'estérification



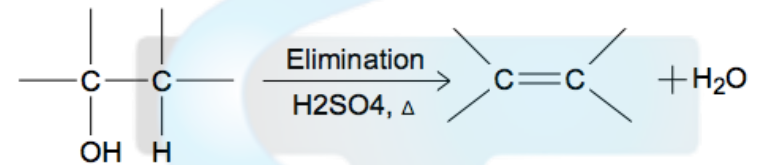
- Conservation de la configuration des C* dans l'ester final.

II. Réaction de Williamson : formation d'éthers



- SN1 : 2 étapes :**
 - concerne les RX III ou RX avec C sp² en α (carbocation stable) ;
 - carbocation intermédiaire : pas de sélectivité ;
 - mélange racémique 50 % R / 50 % S ;
- SN2 : 1 étape :**
 - concerne les RX I ou II (carbocation instable) ;
 - configuration éther : fonction de RX + Inversion Walden (sur C lié à l'halogène).

III. Réaction de déshydratation (élimination) : formation d'alcènes



- Élimination de type 1 (E1) :**
 - concerne tous les alcools, **sauf les I** (II et III) ;
 - si formation de DL stéréogène : mélange Z/E ;
- Élimination de type 2 (E2) :**
 - concerne uniquement les alcools I ;
 - DL C=C **jamais stéréogène** : un seul composé possible.

Règle de Zaïtev :
 Régioisomère majoritaire = celui qui a la DL C=C la + substituée (C avec le moins de H).