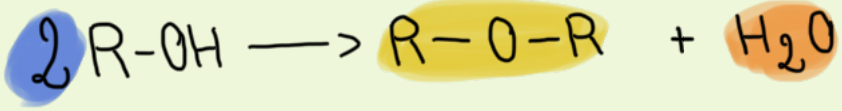
DÉSHYDRATATION INTERMOLÉCULAIRE

Avec un acide NON nucléophile



Caractéristique principal pour la reconnaitre :

- Produit : éther-oxydes + H2O
- C'est intERmoléculaire donc il faut deux molécules
- pas d'acide nucléophile (donc PAS d'halogène)

Caractéristique à connaitre :

- Apport de proton en quantité catalytique par un milieu acide
- alcools primaires : SN2
- alcools secondaires/tertiaires : SN1