

# Transformations en chimie organique : aspect microscopique



## I Polarisation liaison

Électronégativité : capacité atome à attirer vers lui le doublet d'électrons de la liaison covalente



$\delta^-$  : charge partielle négative

$\delta^+$  : charge partielle positive

électrons

liaison polarisée

## II Sites donneurs - Sites accepteurs

donneurs (excès charges  $\ominus$ )

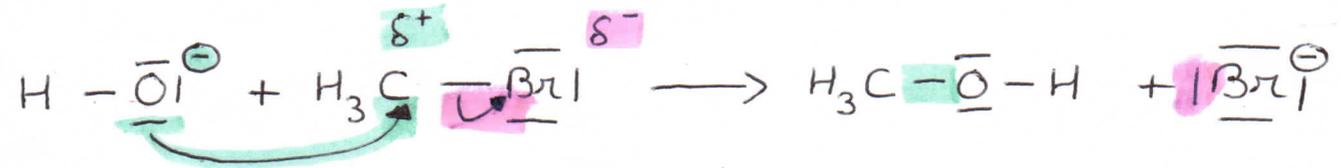
- atome porteur doublets non liants
- atome porteur charge élect.  $\ominus$ 
  - anion
  - charge partielle  $\delta^-$
- liaison multiple

accepteurs (déficit charges  $\ominus$ )

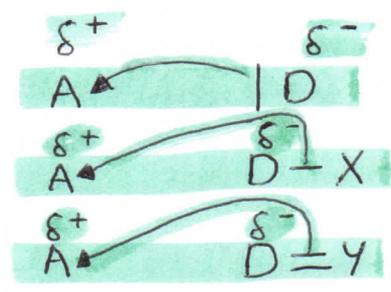
- cation
- atome porteur charge partielle  $\delta^+$

## III Mécanisme réactionnel

flèche courbe part d'un doublet d'électrons



formation liaison



rupture liaison : flèche courbe part de la liaison rompue et pointe vers atome le plus électronégatif de celle-ci