

Vidéo détaillée !



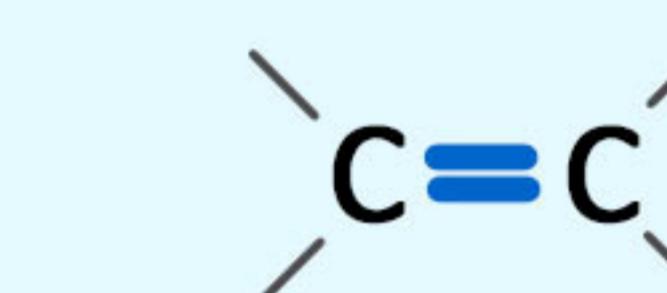
Être capable

- Identifier des sites **donneurs de doublets** d'électrons

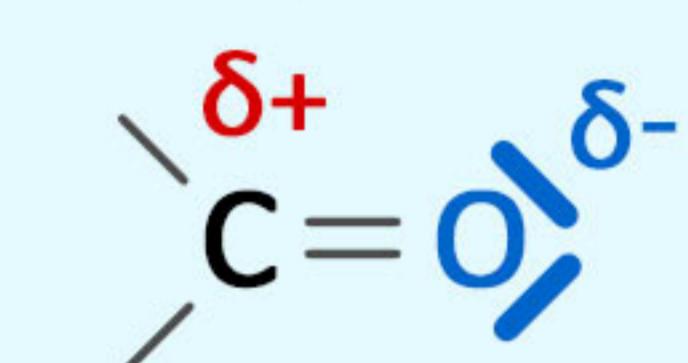
Atome porteur de doublet non liant



Liaison multiple



Liaison polarisée

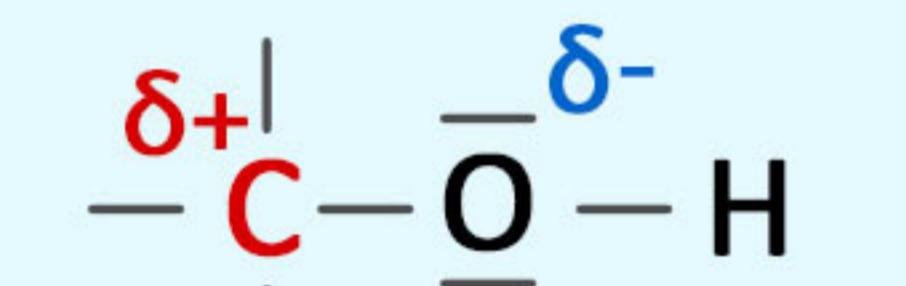
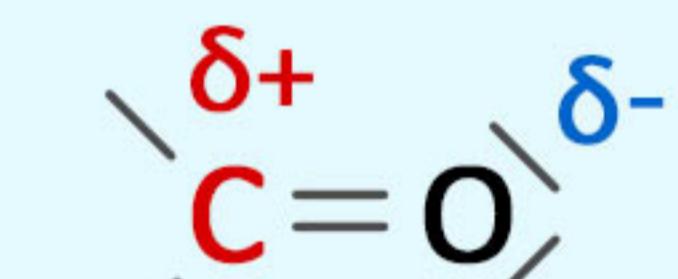
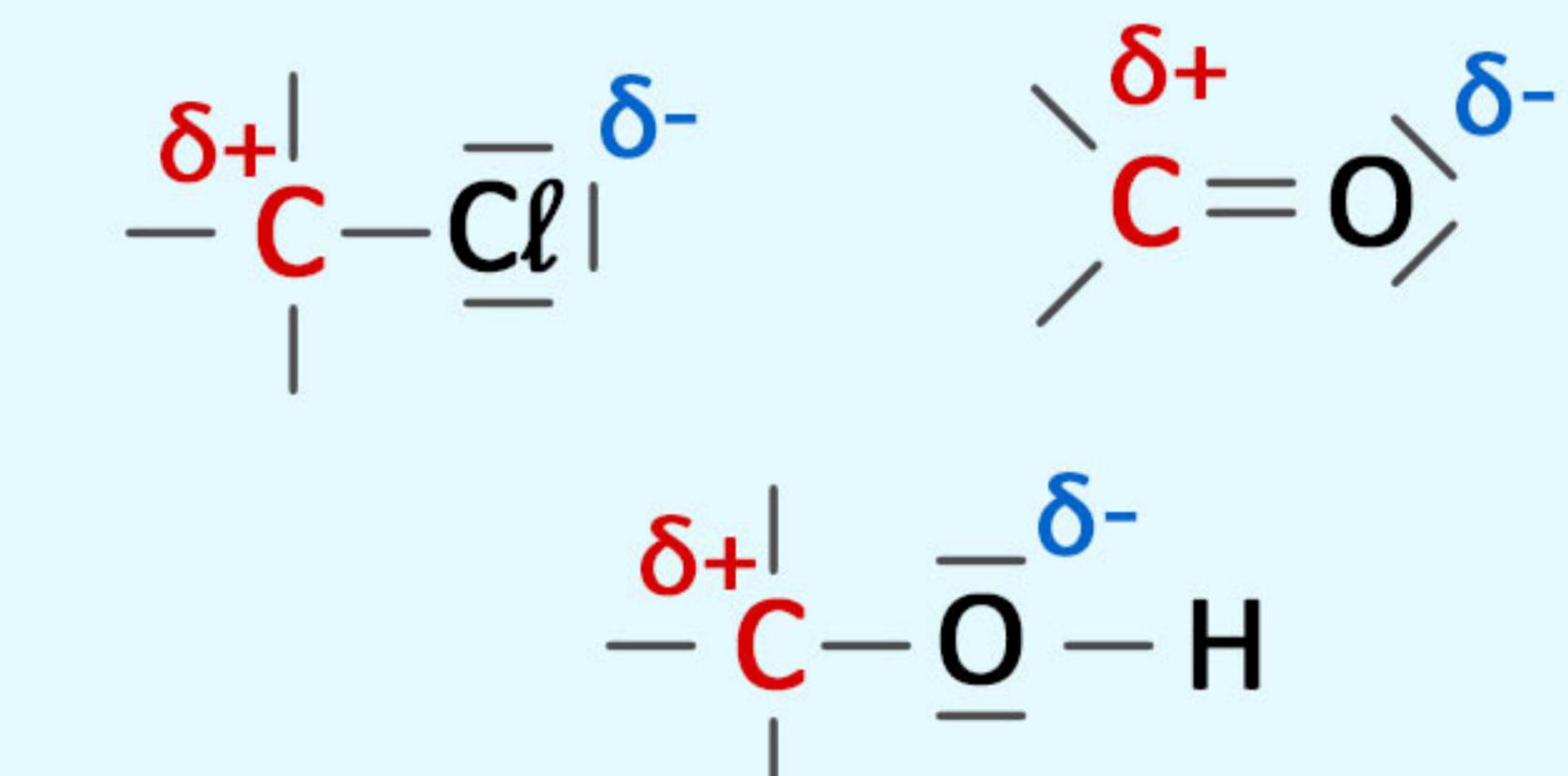


- Identifier des sites **accepteurs de doublets** d'électrons

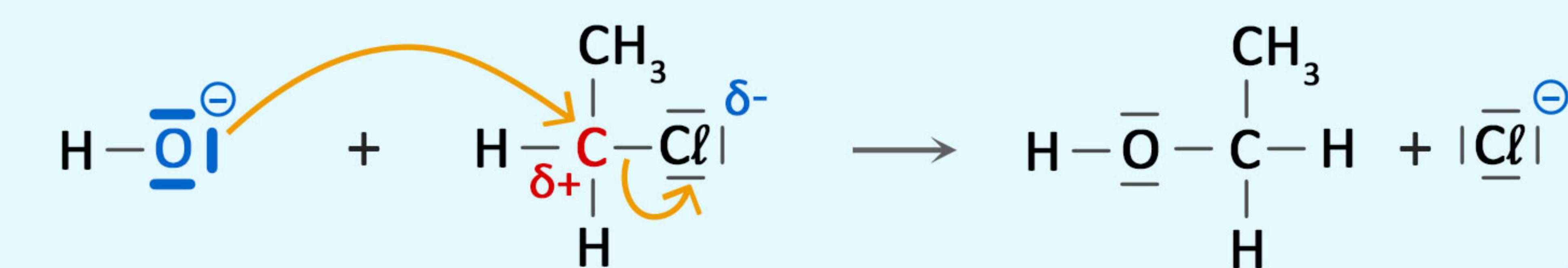
Atome porteur de lacune électronique



Liaison polarisée



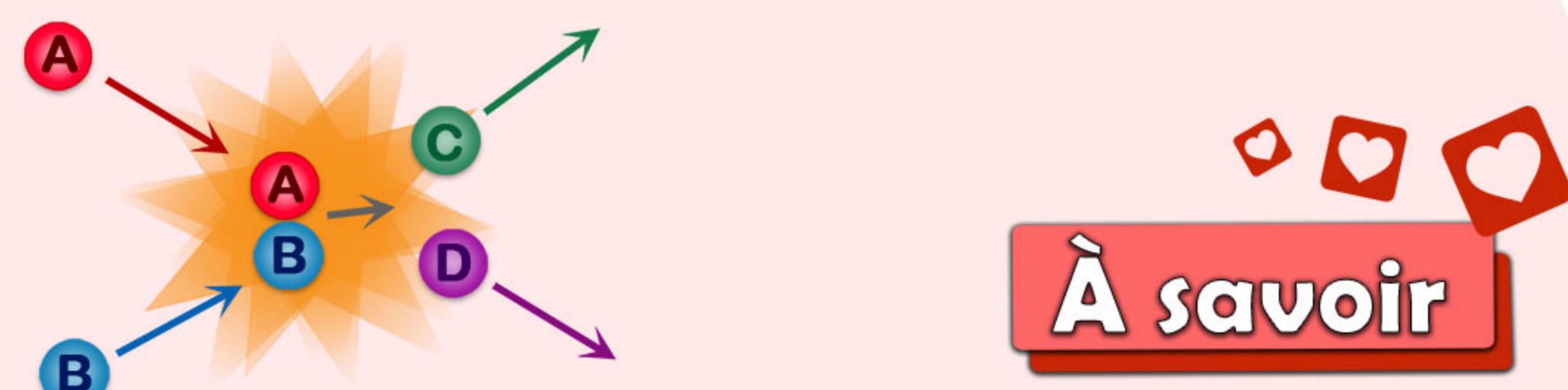
- Modéliser par des flèches courbes les interactions entre les sites **donneurs** et **accepteurs**



flèche courbe montrant le déplacement des doublets

Interprétation microscopique des réactions

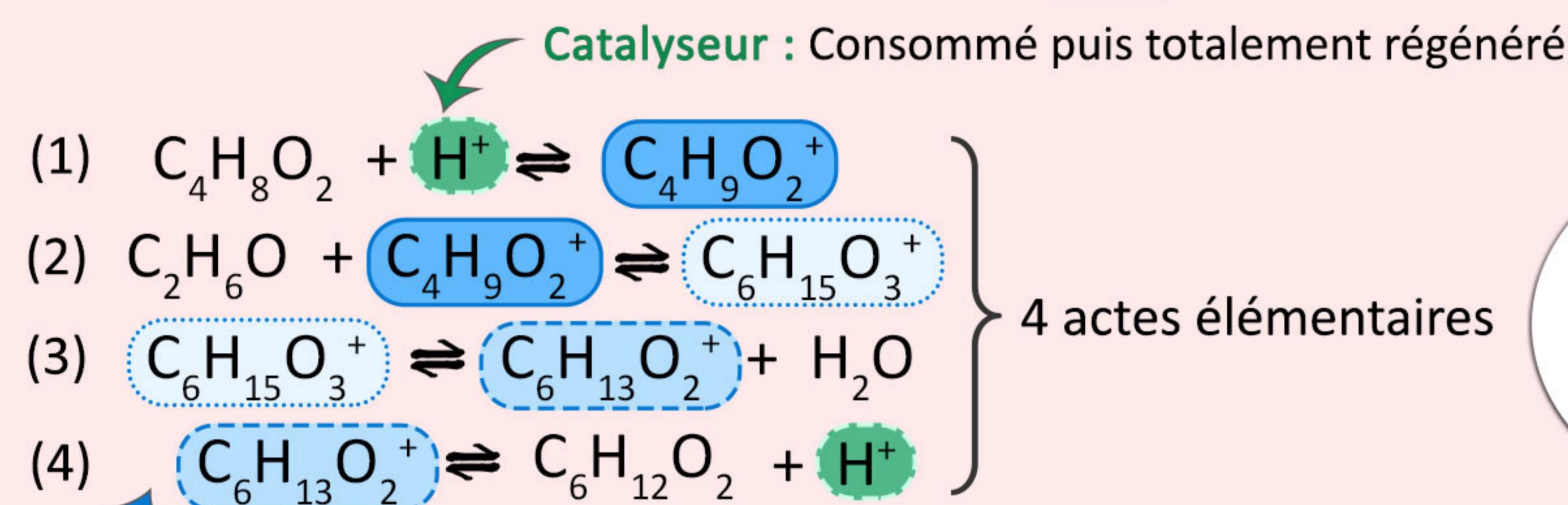
les entités constituant les réactifs doivent entrer en collision avec une énergie suffisante et une orientation favorable



Facteurs cinétiques: Le nombre de chocs efficaces **augmente** avec

la température et la concentration des réactifs

Mécanisme réactionnel (échelle microscopique)



Intermédiaire réactionnel: formé au cours d'un acte élémentaire puis totalement consommé dans un autre

Équation de réaction (échelle macroscopique)



Sommes des actes élémentaire (1) + (2) + (3) + (4)

