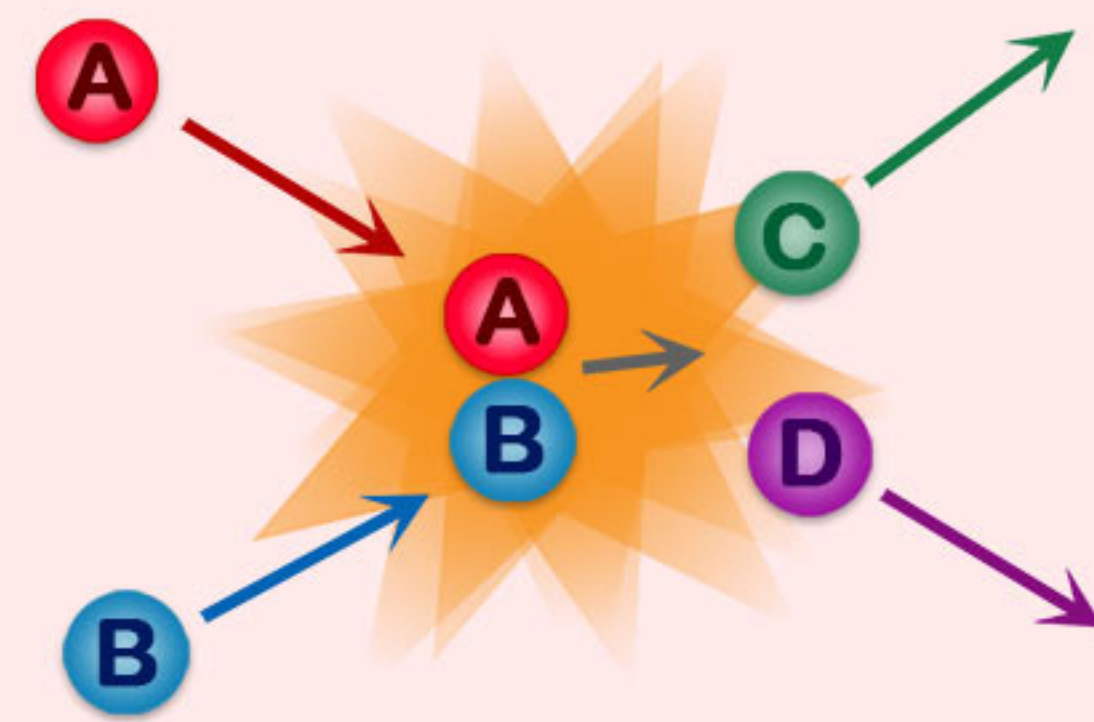



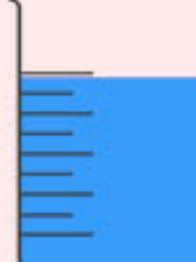
### Interprétation microscopique des réactions

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



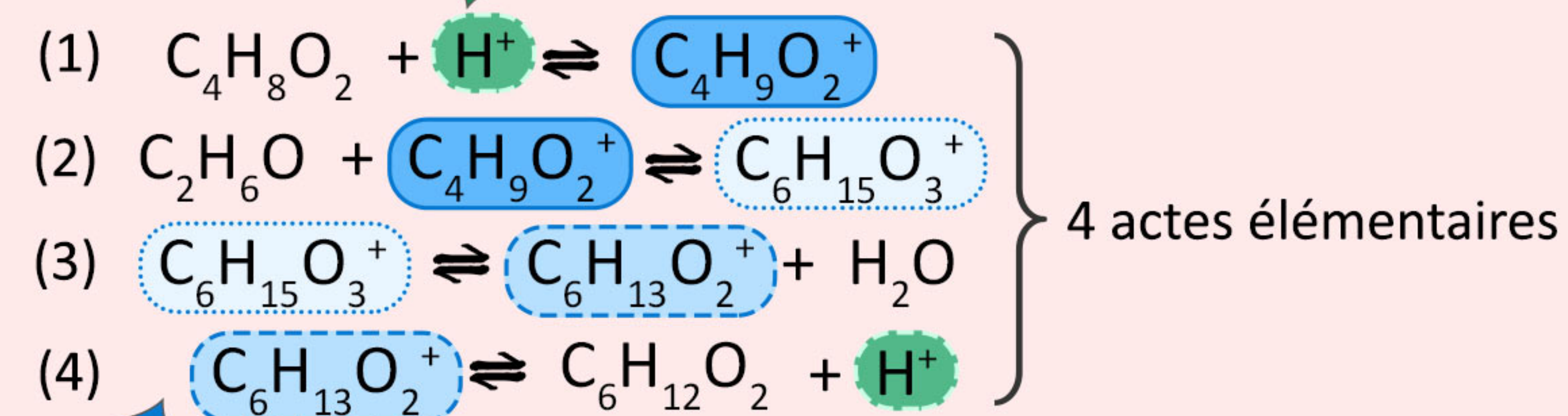
**À savoir**

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


la température  et la concentration des réactifs 

Mécanisme réactionnel (échelle microscopique) 

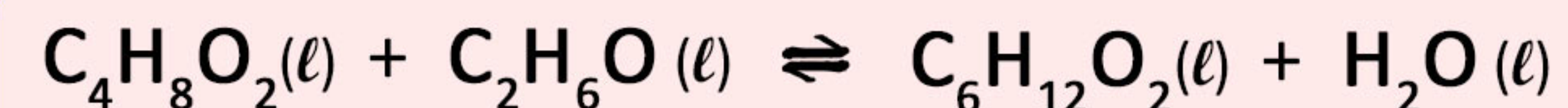
**Catalyseur** : Consommé puis totalement régénéré



**Intmédiaire 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)



**Vidéo détaillée !**



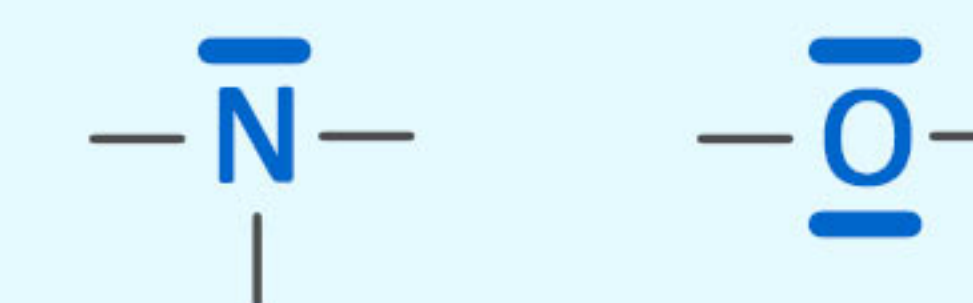
 -Profs

# MÉCANISMES RÉACTIONNELS

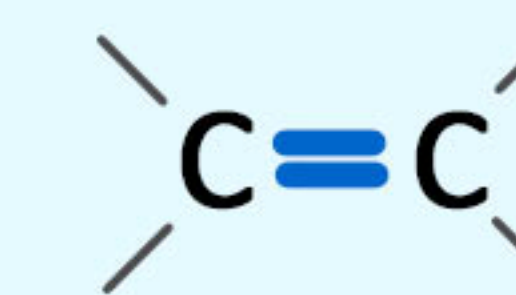
## Être capable

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

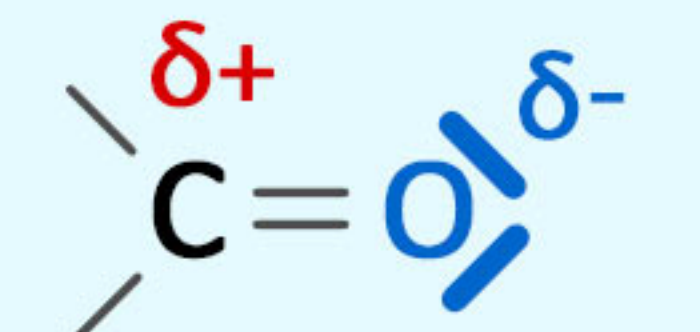
Atome porteur de doublet non liant



Liaison multiple



Liaison polarisée

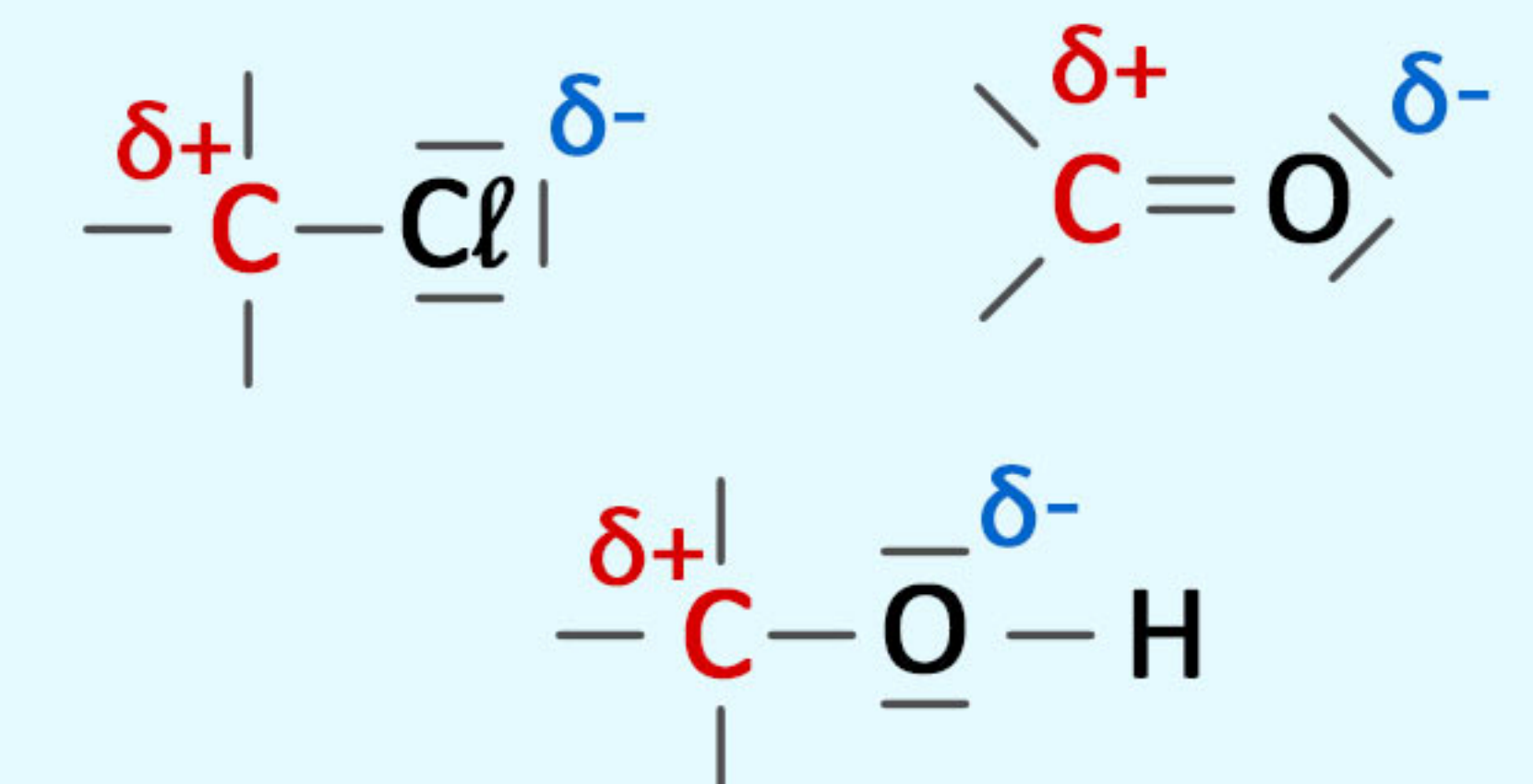


- Identifier des sites **accepteurs de doublets d'électrons**

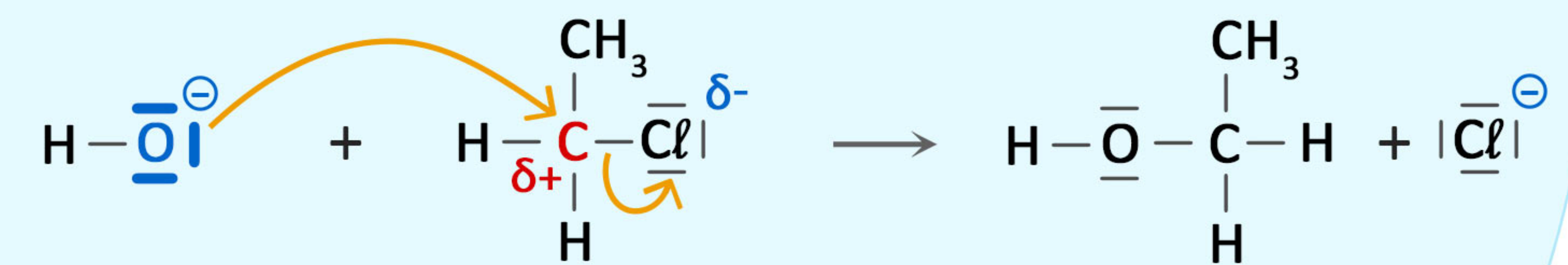
Atome porteur de lacune électronique



Liaison polarisée



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



 flèche courbe montrant le déplacement des doublets