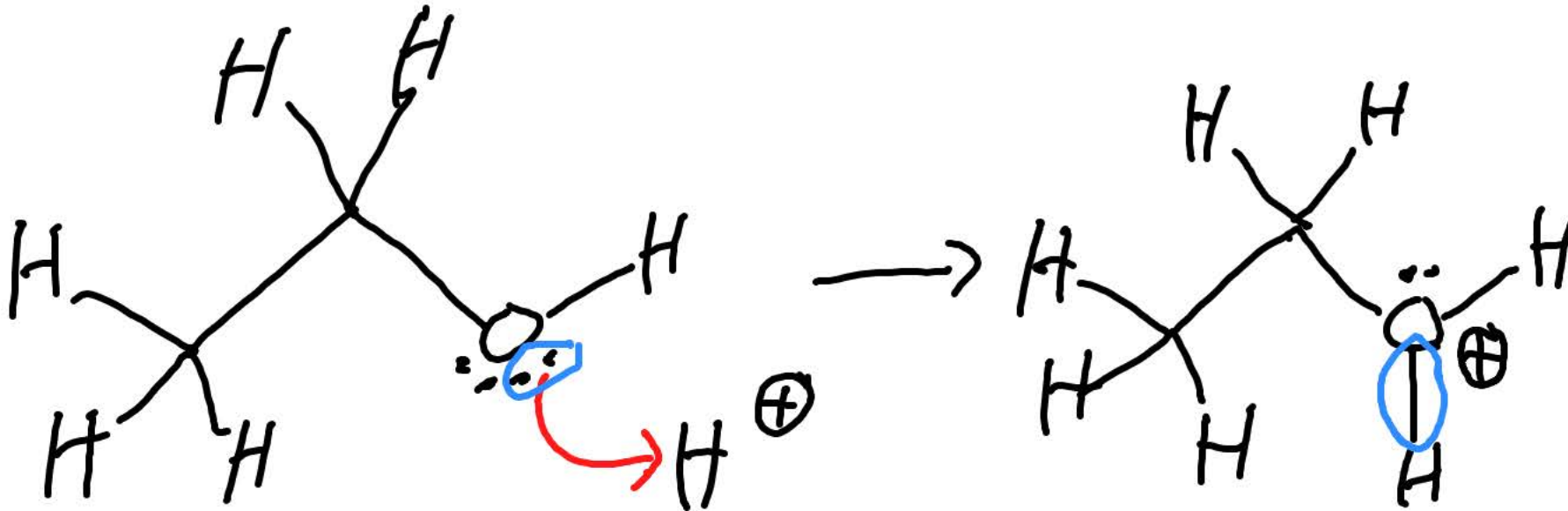


réactivité de l'éthanol comme nucléophile, électrophile: H^+

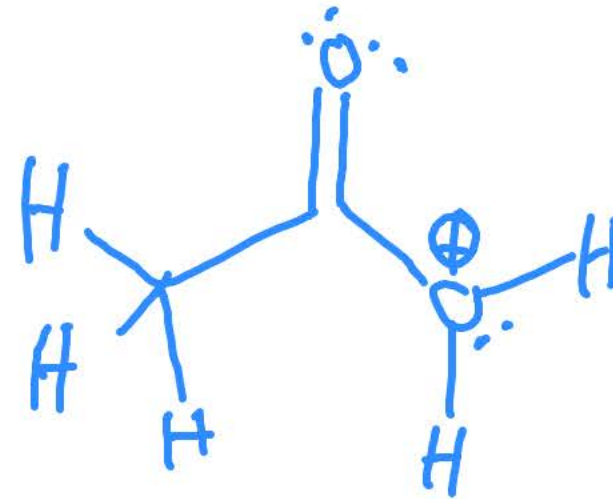
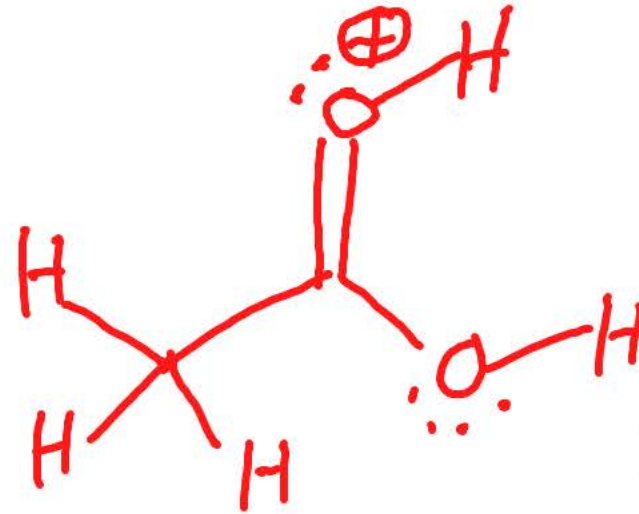
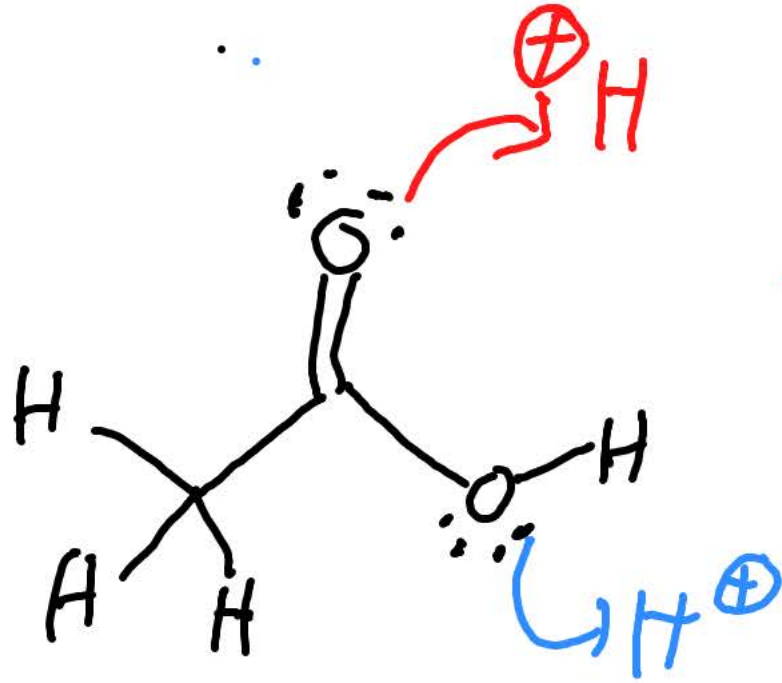


classe I: les paires d'électrons: oui

Classe II: liaisons multiples: non

Classe III: liaisons très polarisées avec des métaux: non

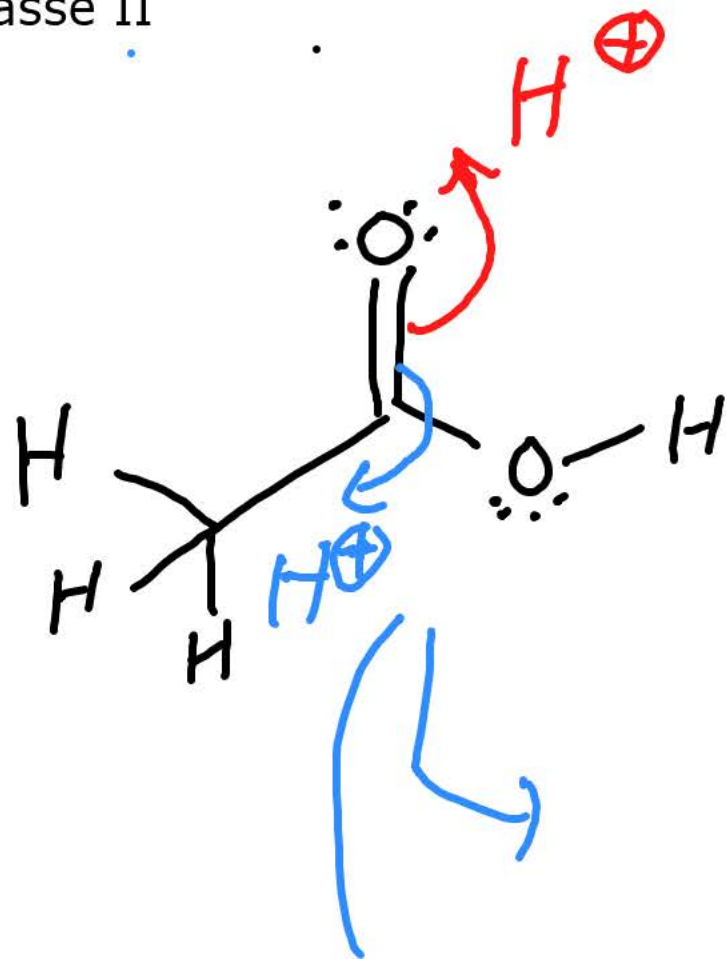
acide acétique comme nucléophile, proton comme électrophile



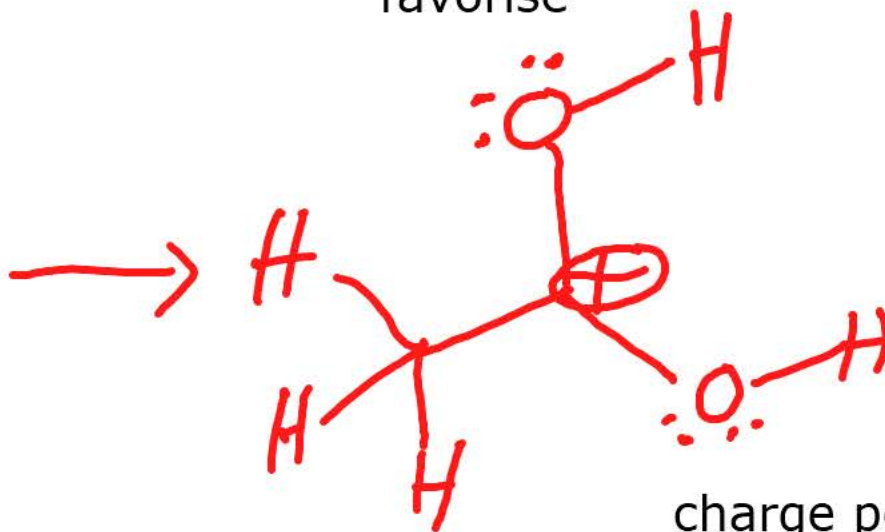
2 produits,
de stabilité similaire
on peut les
différencier avec les
structures de
résonance

Classe I: oui, plusieurs positions
Classe II: oui, une double liaison
Classe III: non

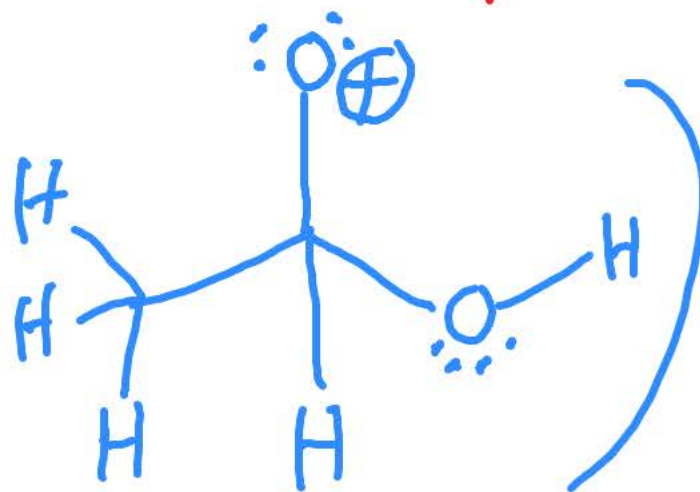
classe II



favorisé



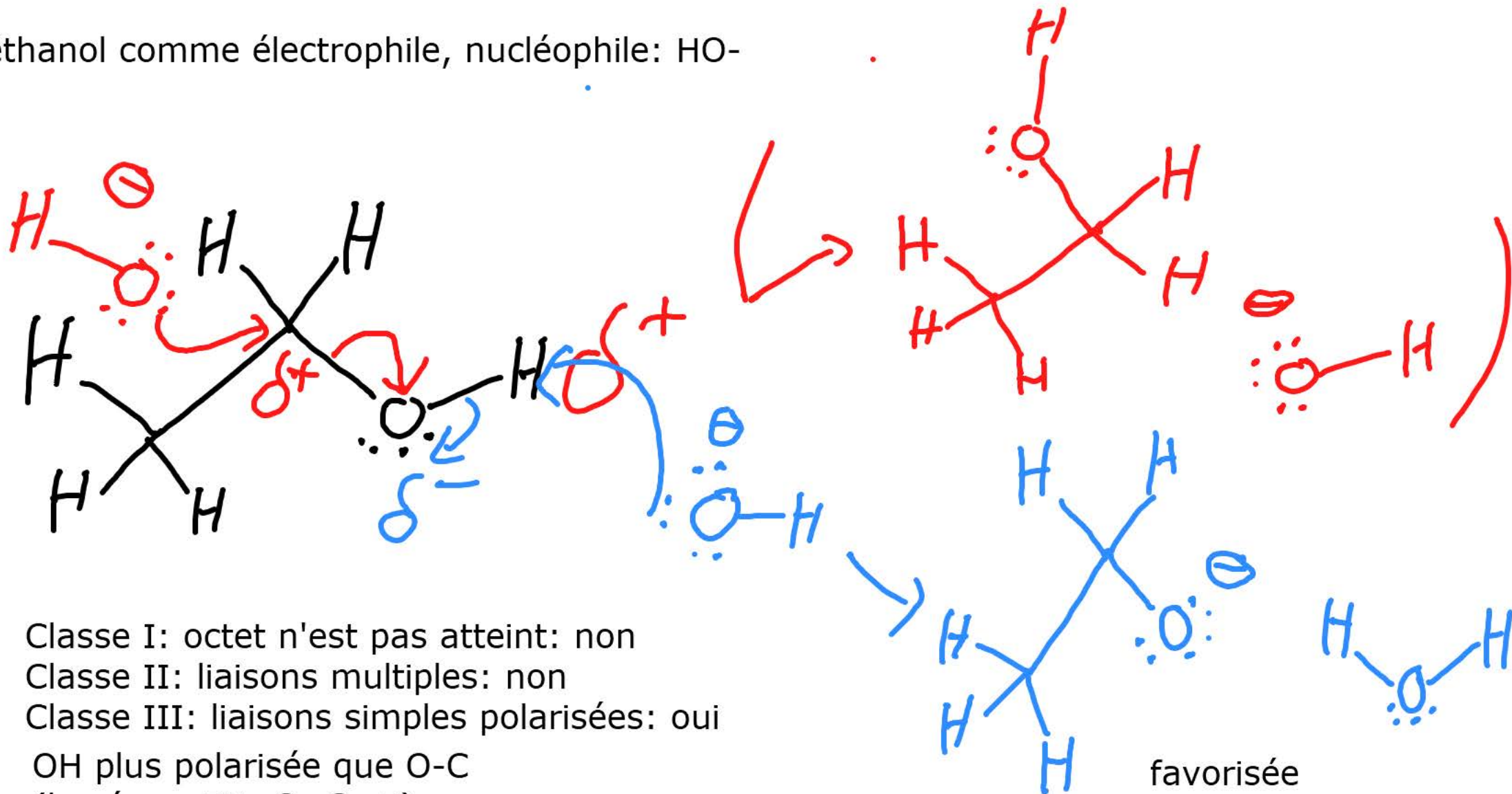
charge positive sur C



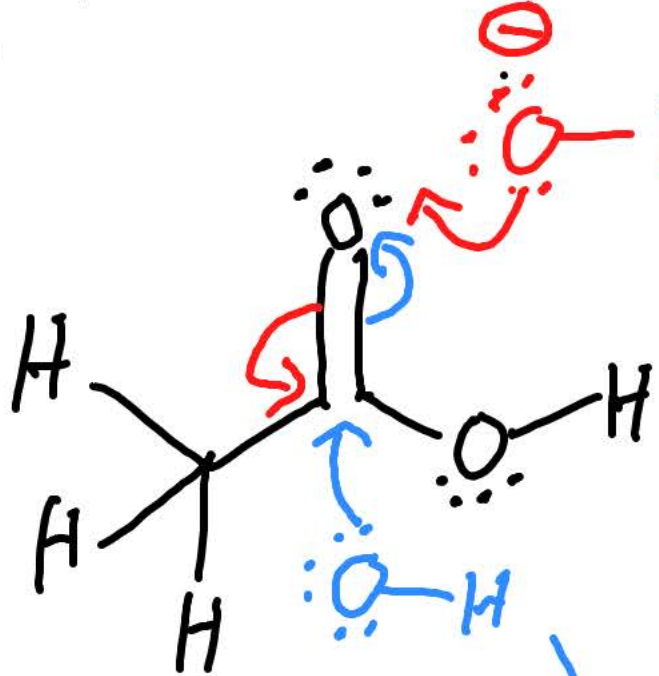
charge positive sur O

EN: $O > C$, charge positive est mieux sur le carbone

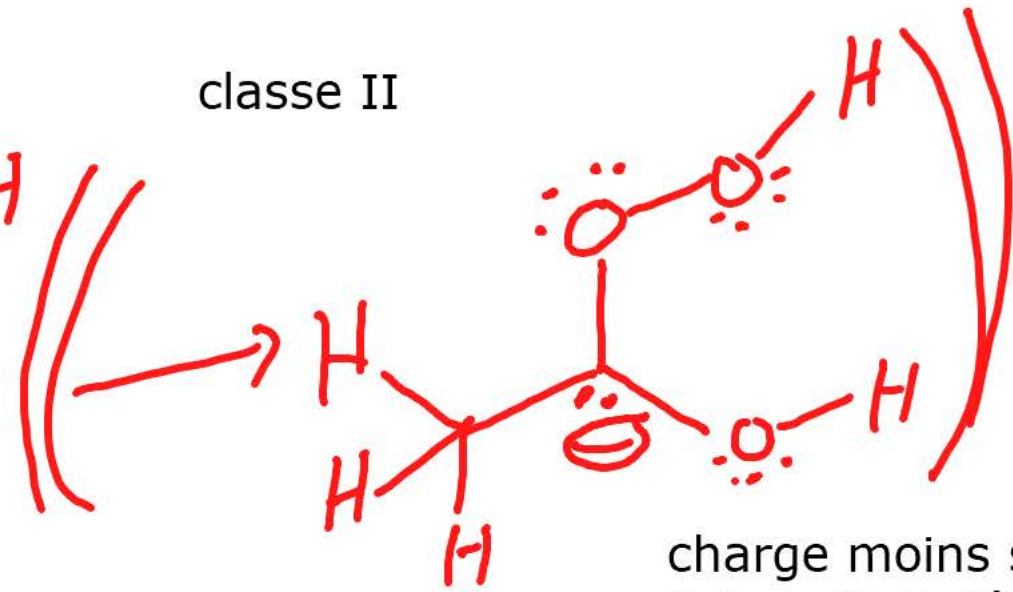
éthanol comme électrophile, nucléophile: HO-



Acide acétique comme électrophile

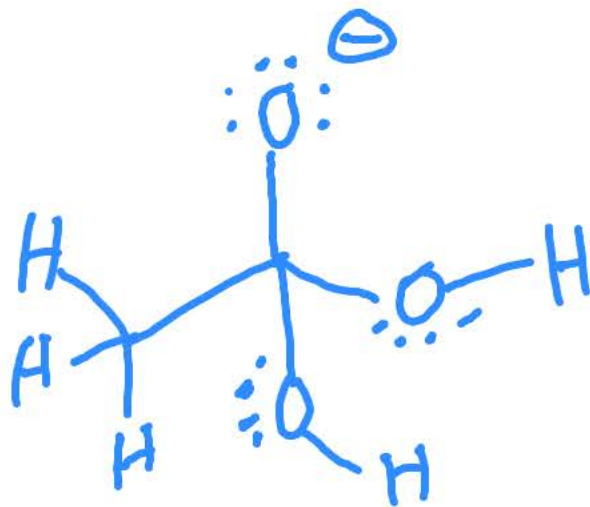


classe II



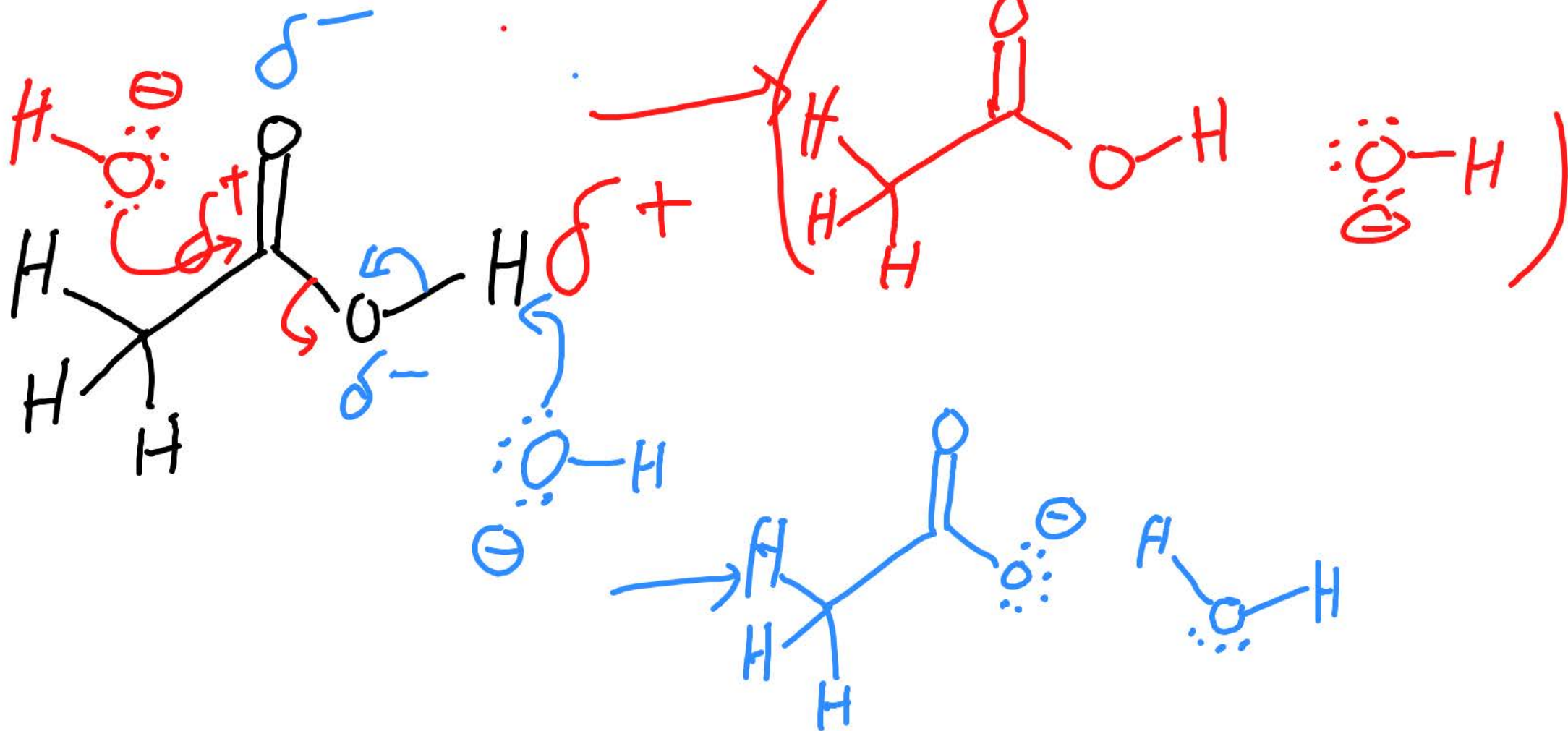
charge moins sur C
liaison O-O défavorisée
Très défavorisée

- Classe I: non
- Classe II: oui
- Classe III: oui



charge moins sur O, plus
électronégatif

classe III



favorisé à cause de la polarisation plus grande de OH