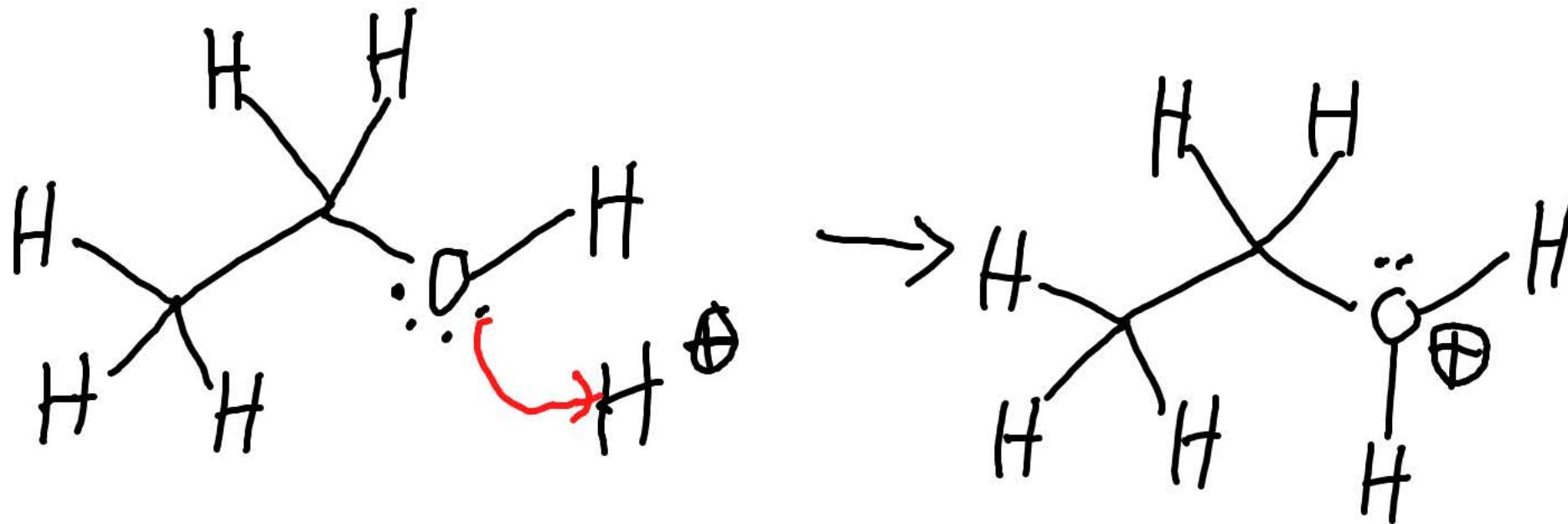


réactivité de l'éthanol: 1 nucléophilie électrophile: H⁺

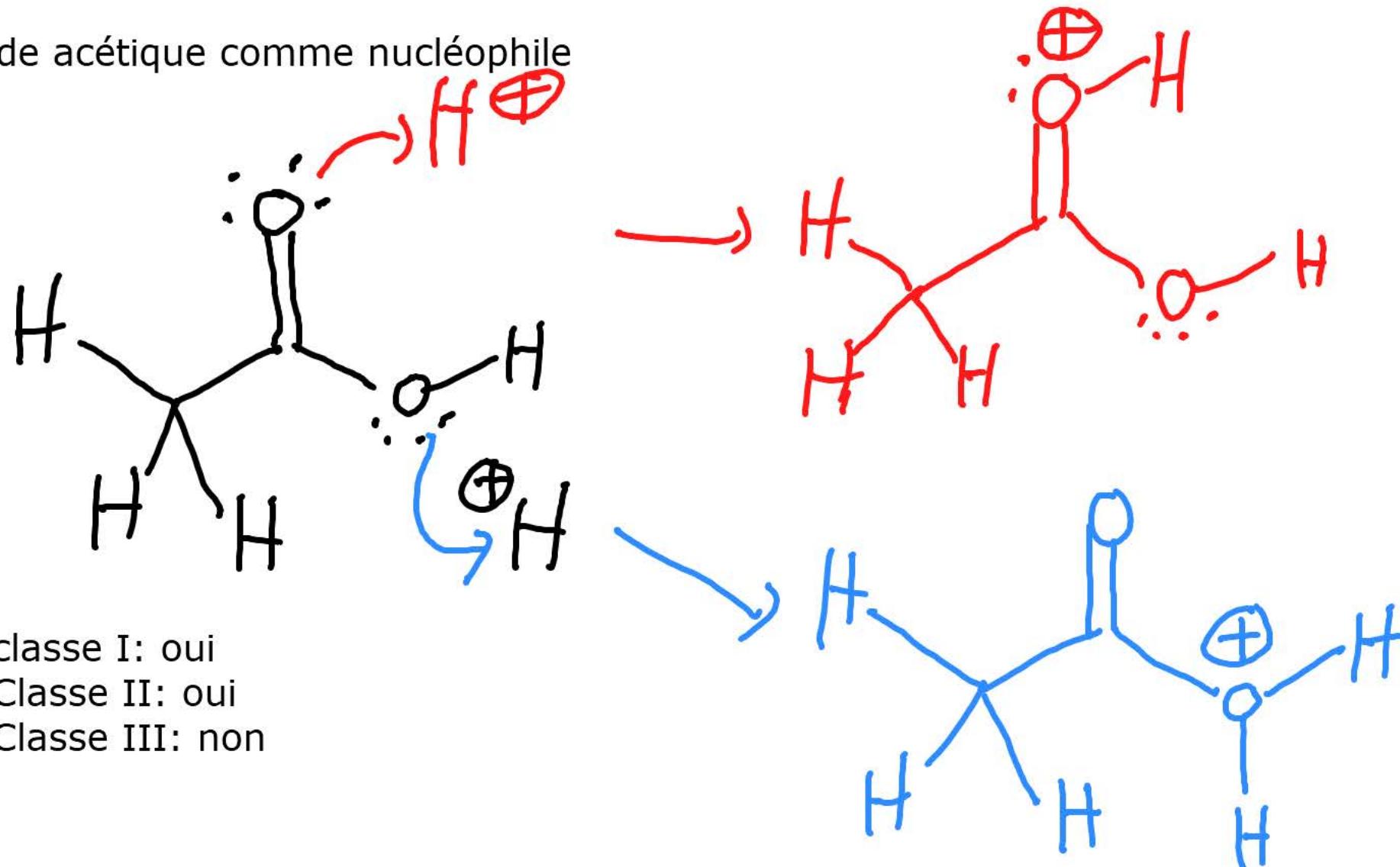


classe I: paire d'électrons: oui

classe II: liaisons multiples: non

Classe III: liaison très polarisées avec métaux: non

acide acétique comme nucléophile



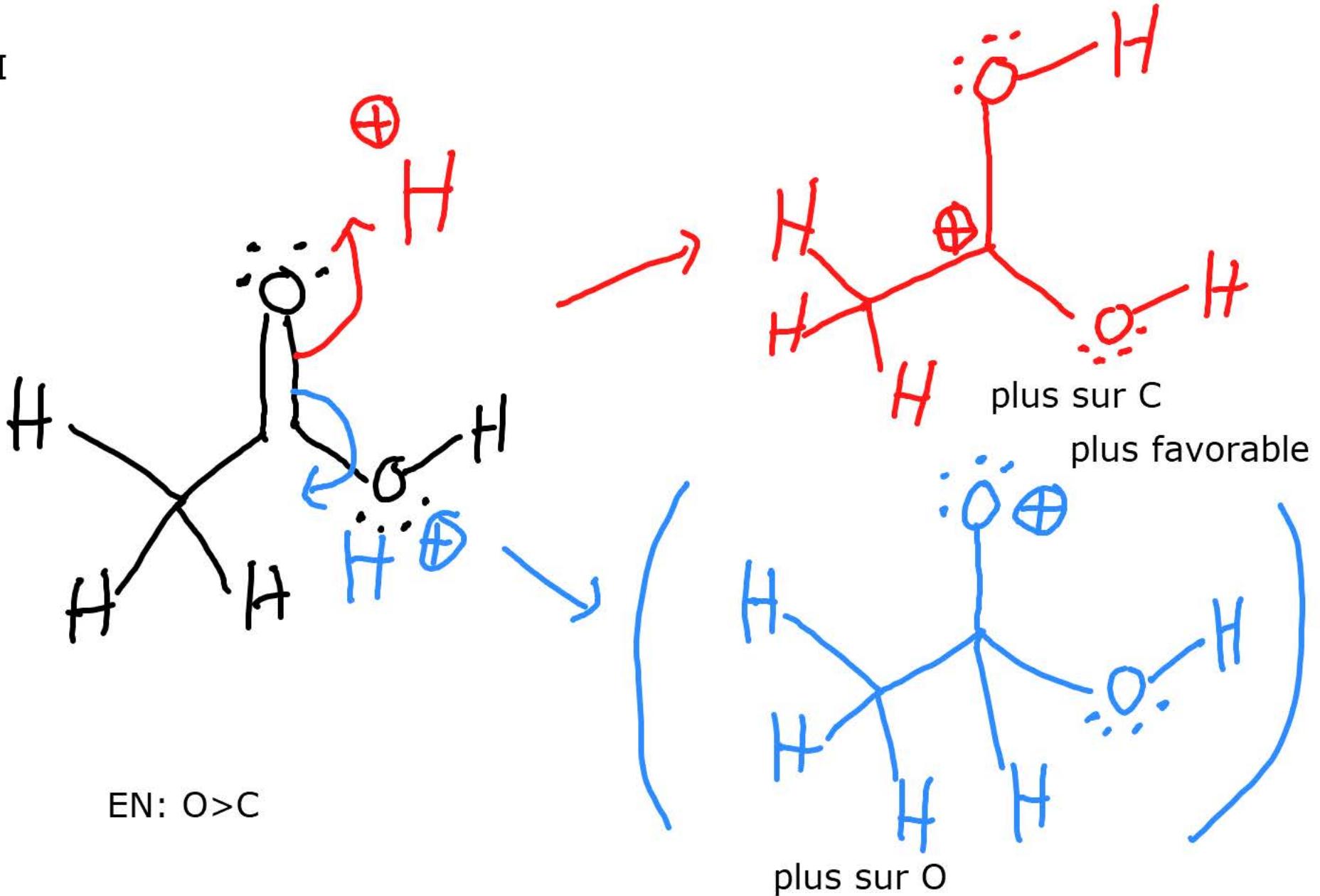
classe I: oui

Classe II: oui

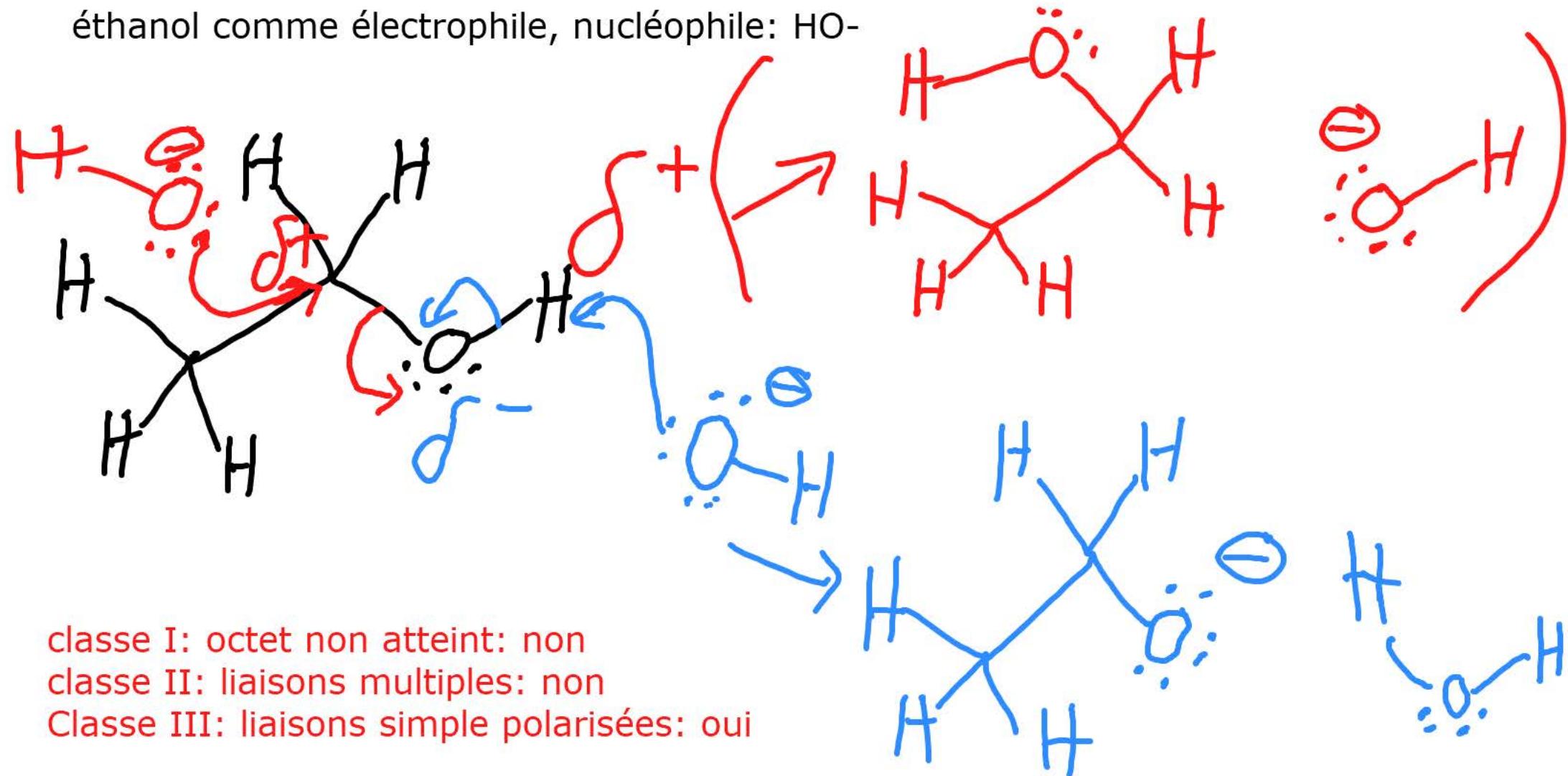
Classe III: non

2 produits, de stabilité similaire..
possible avec structures de résonance

classe II



éthanol comme électrophile, nucléophile: HO-



classe I: octet non atteint: non

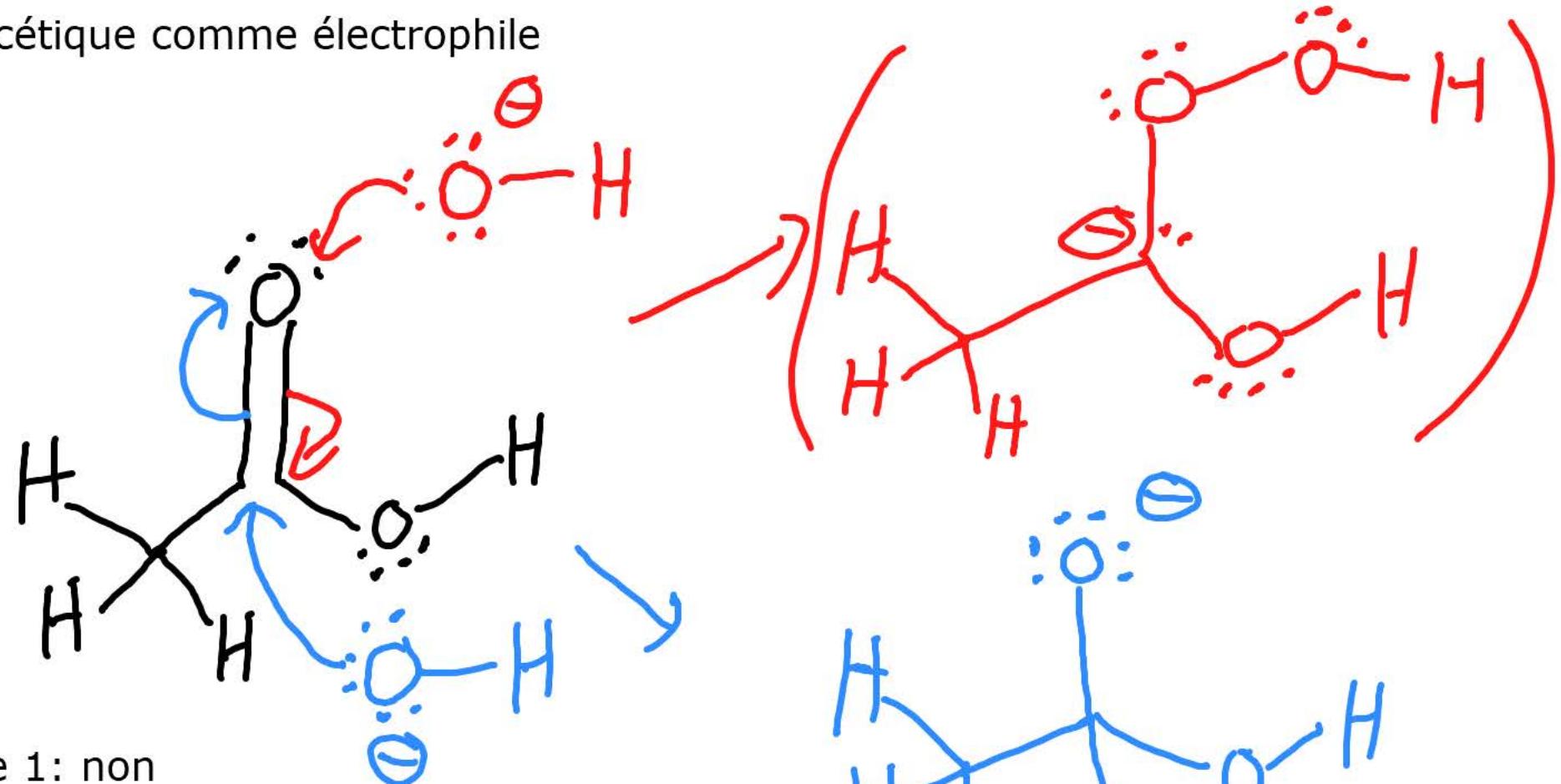
classe II: liaisons multiples: non

Classe III: liaisons simple polarisées: oui

EN: $\text{O}>\text{C}>\text{H}$, liaisons H-O est la plus polarisée

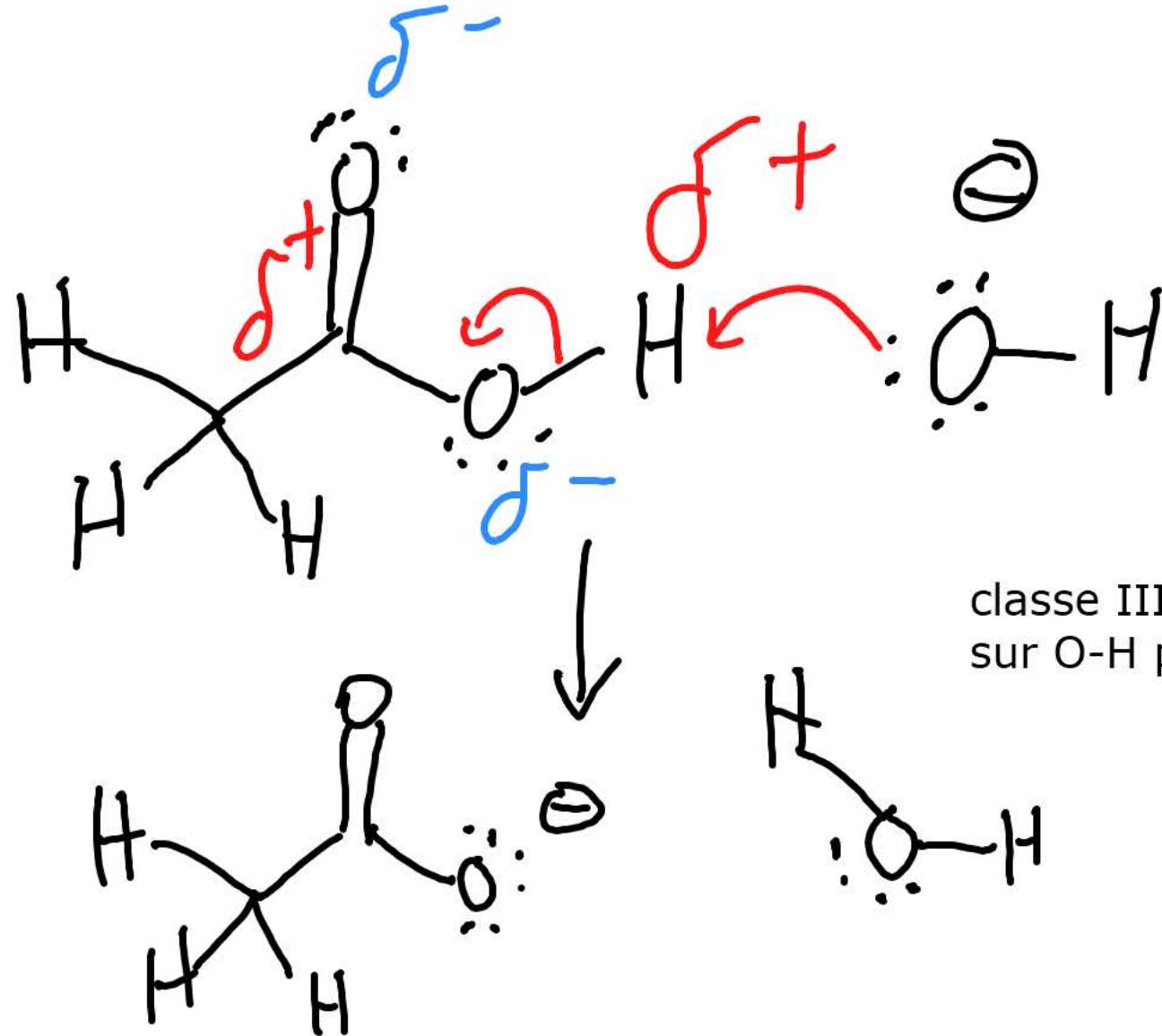
favorisée

acide acétique comme électrophile



classe 1: non
classe 2: oui
classe 3: oui

favorisé: moins sur O, pas de liaison O-O



classe III: attaque favorisée
sur O-H plus polarisé