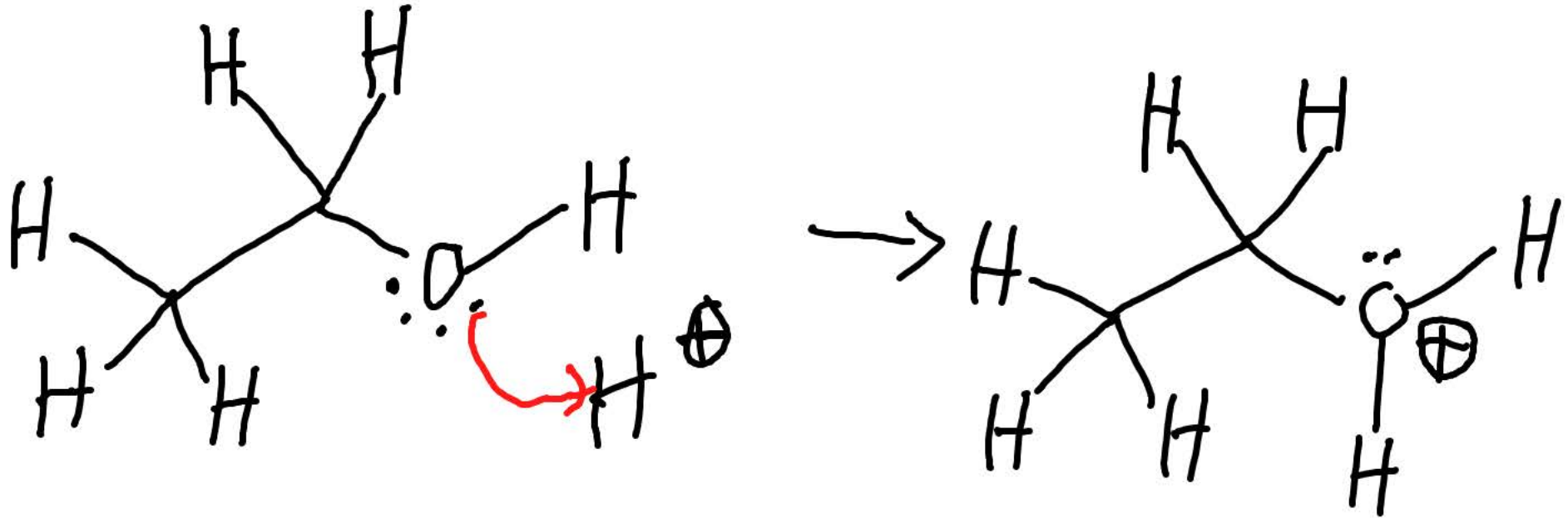


réactivité de l'éthanol: 1 nucléophilie électrophile: H^+

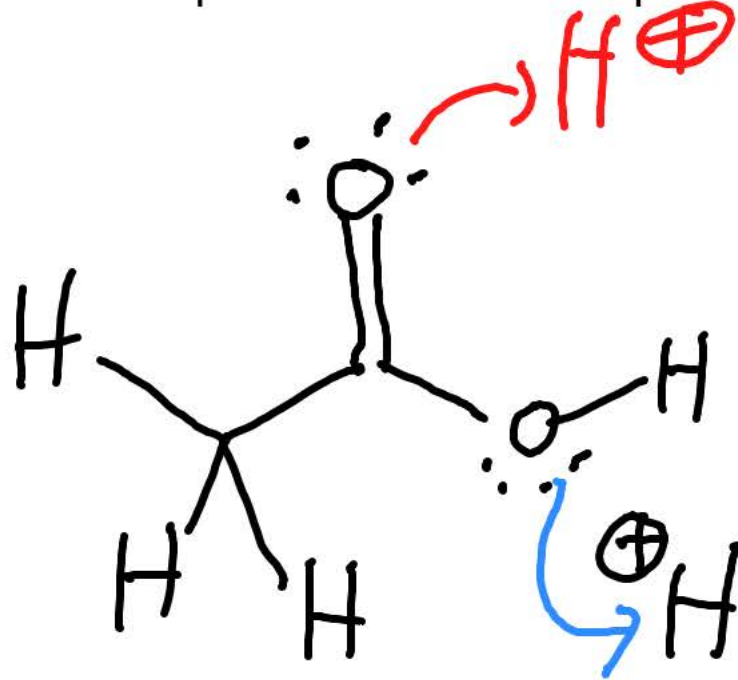


classe I: paire d'électrons: oui

classe II: liaisons multiples: non

Classe III: liaison très polarisées avec métaux: non

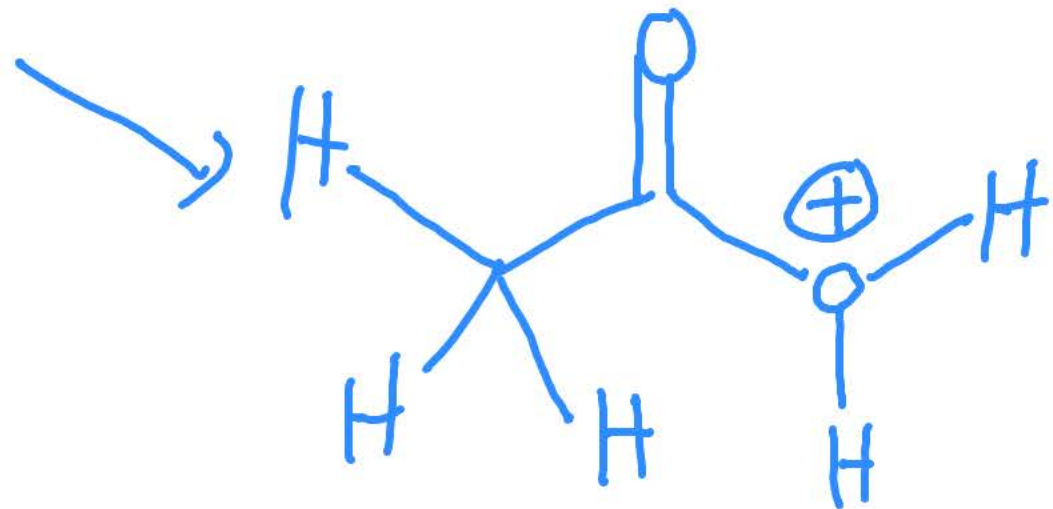
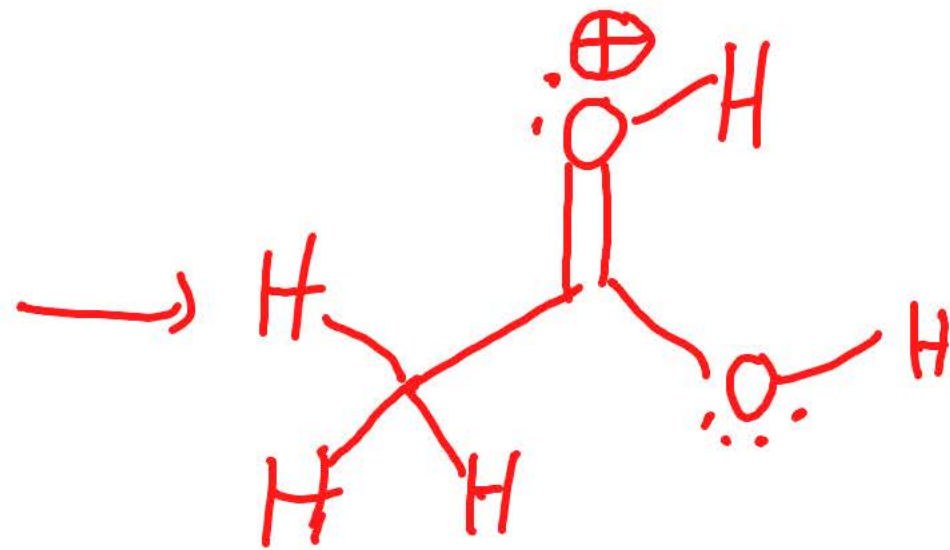
acide acétique comme nucléophile



classe I: oui

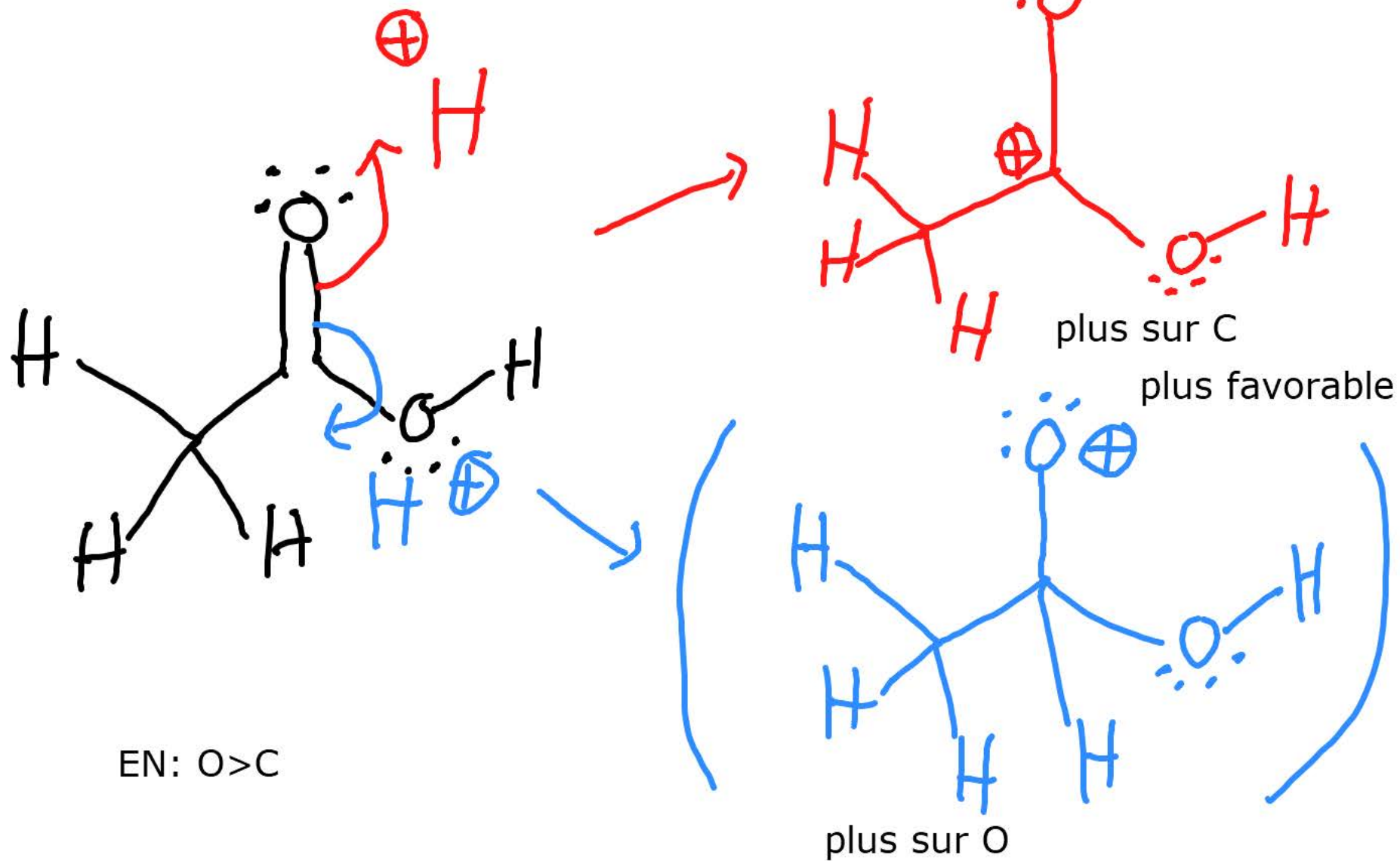
Classe II: oui

Classe III: non

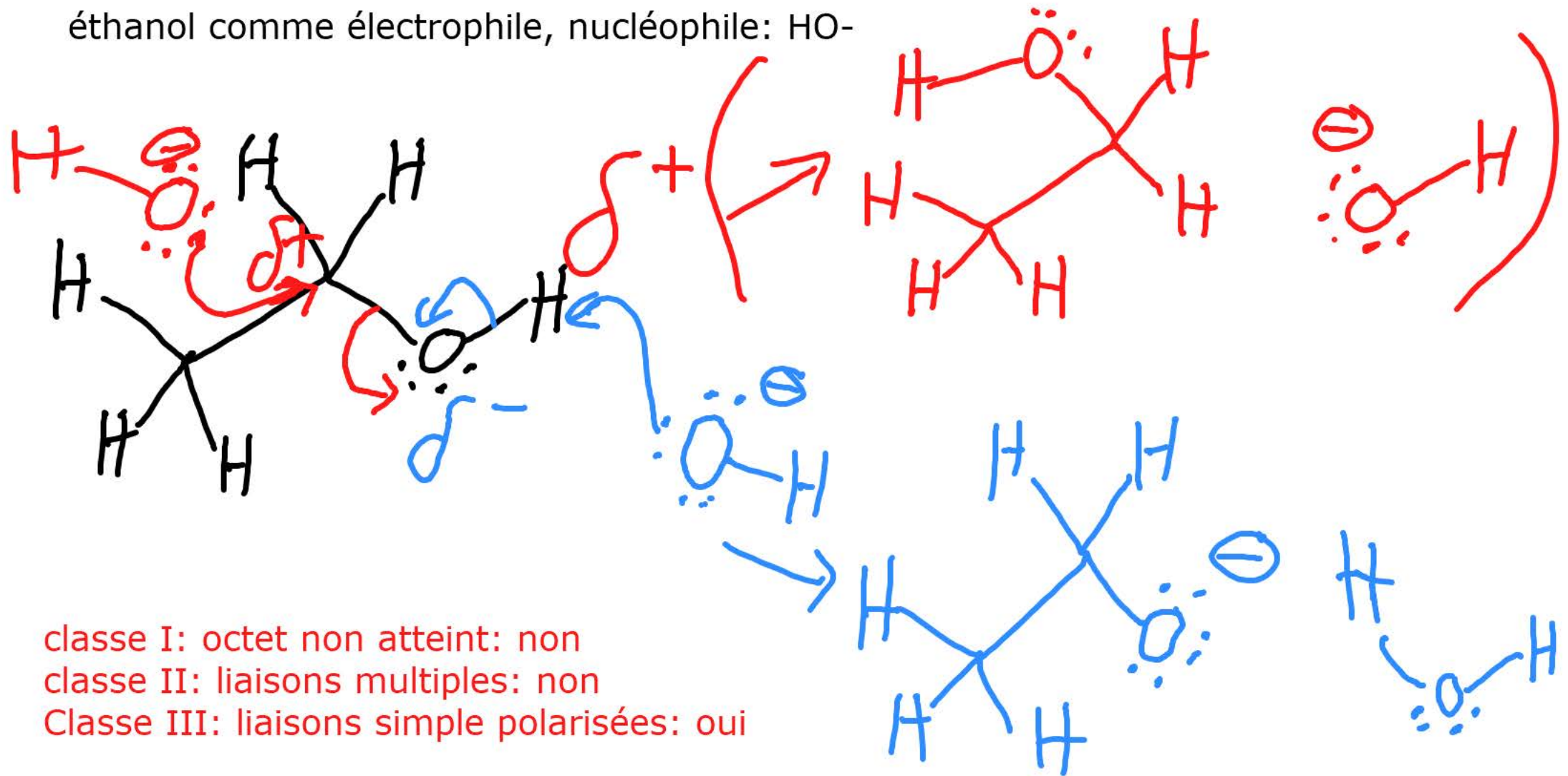


2 produits, de stabilité similaire..
possible avec structures de résonance

classe II



éthanol comme électrophile, nucléophile: HO-

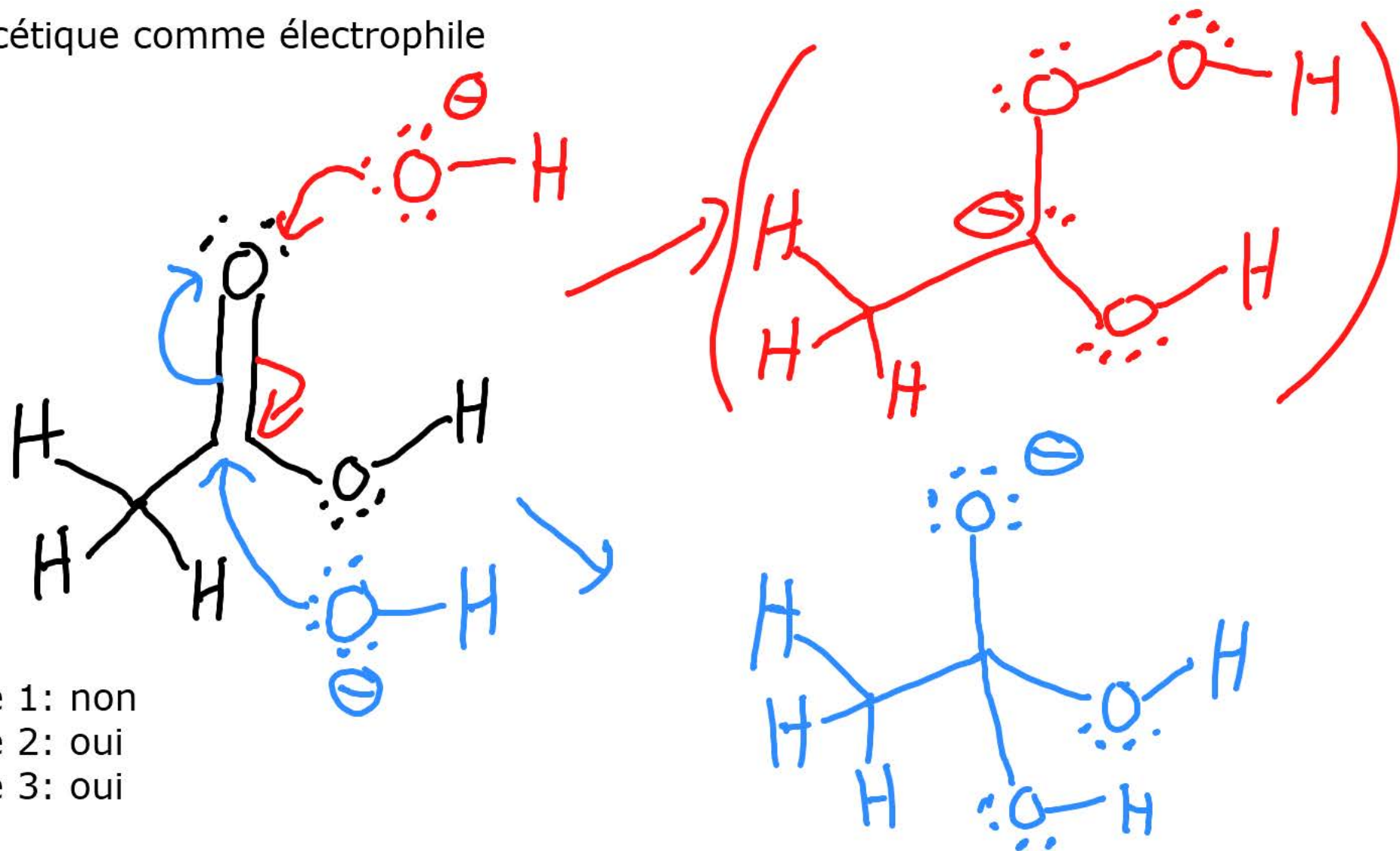


classe I: octet non atteint: non
classe II: liaisons multiples: non
Classe III: liaisons simple polarisées: oui

EN: O>C> H, liaisons H-O est la plus polarisée

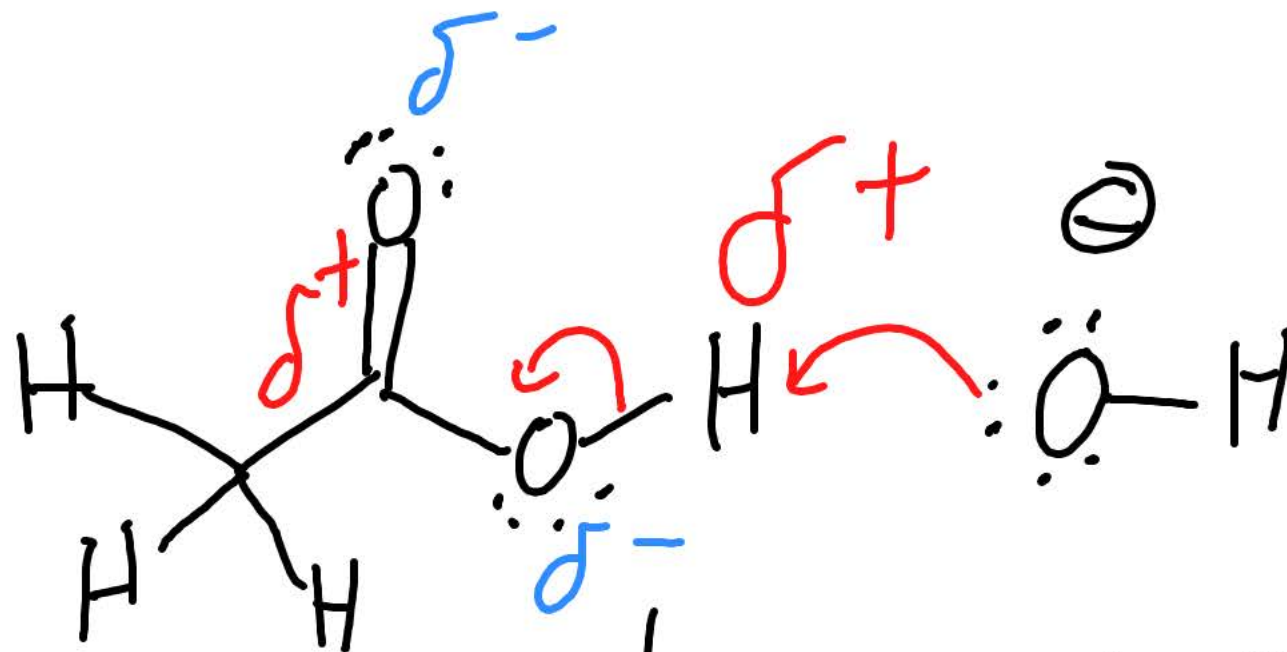
favorisée

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

