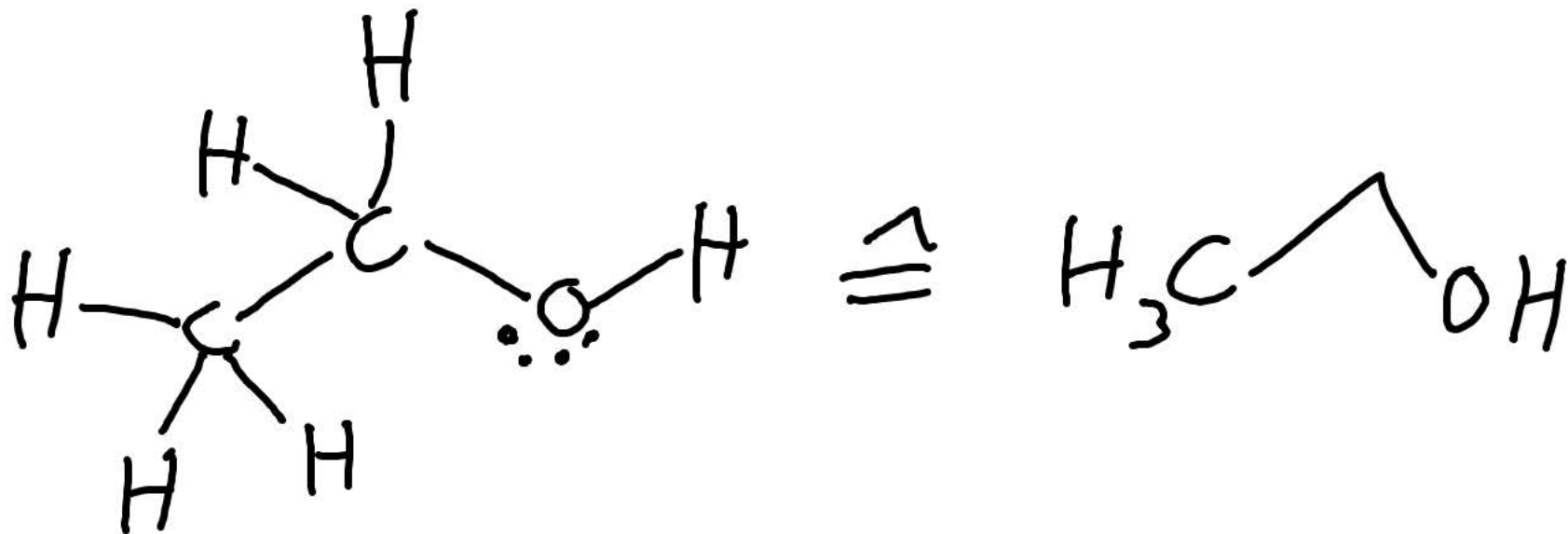
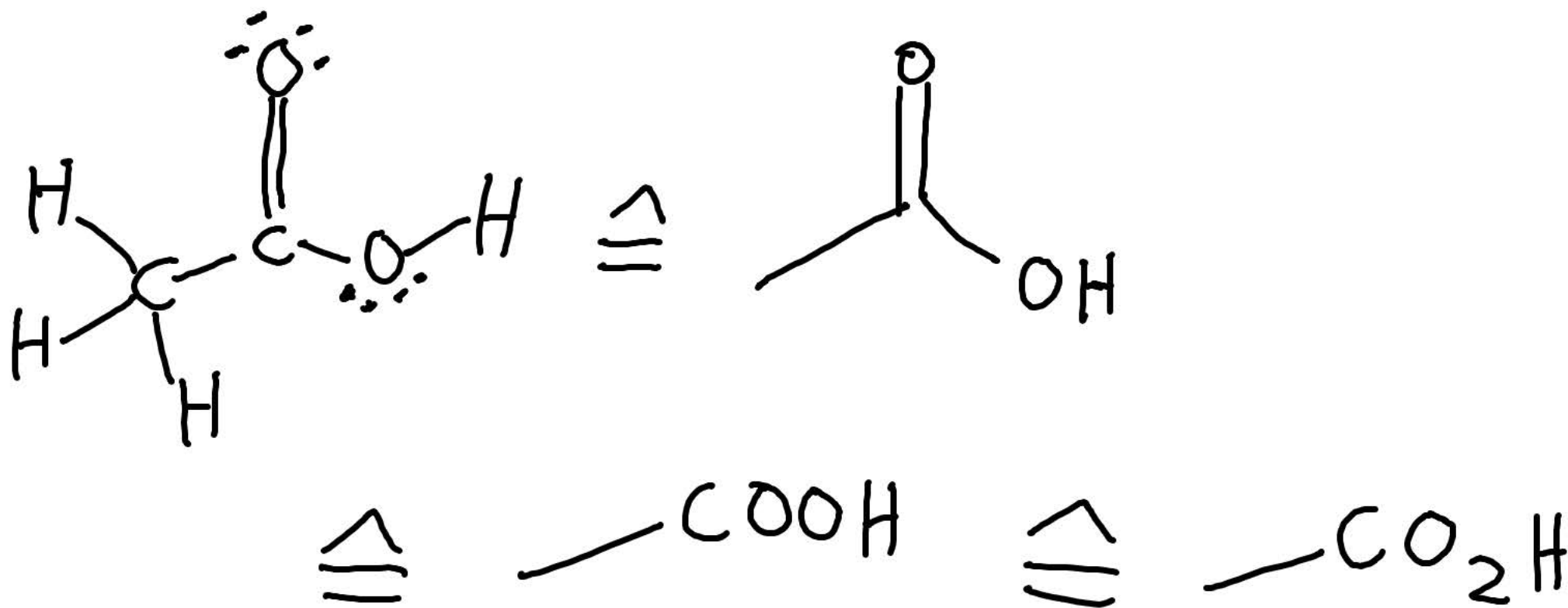


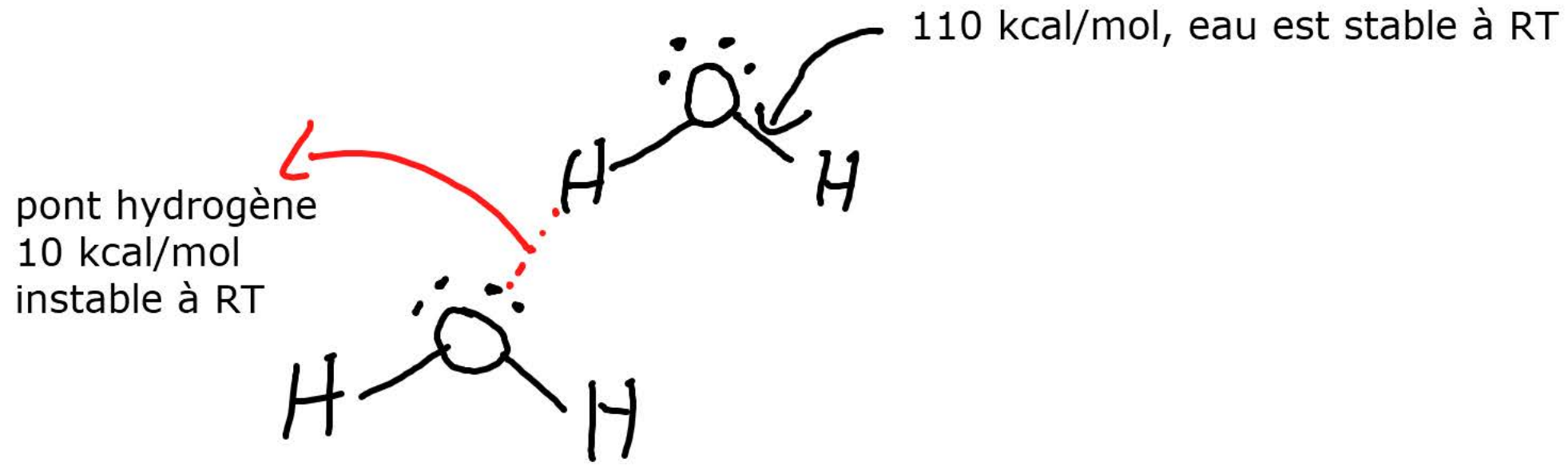
ethanol



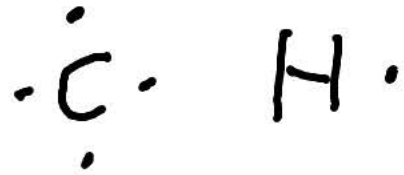
• acide acétique



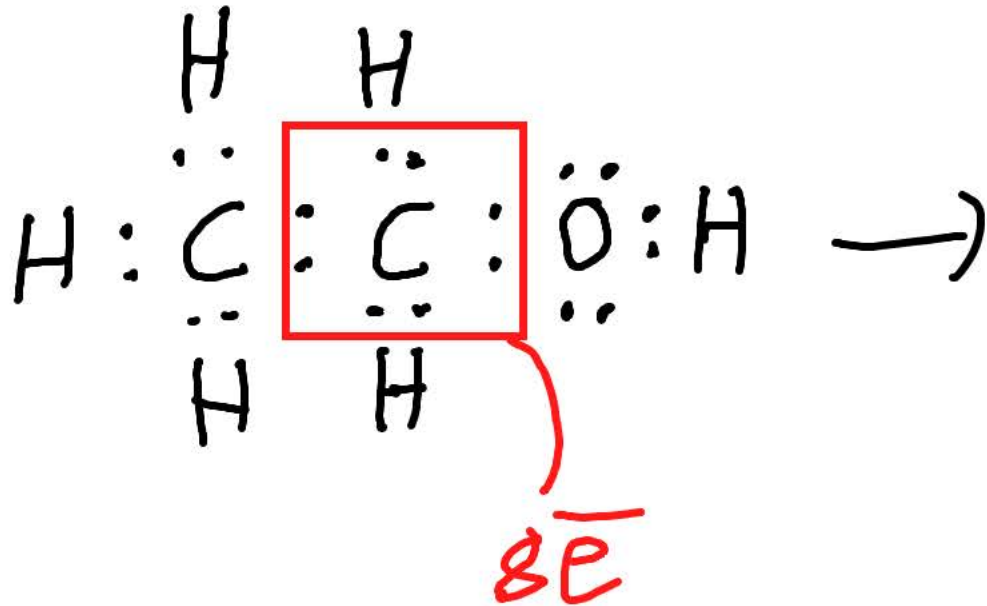
liaisons covalentes et ponts hydrogènes dans l'eau



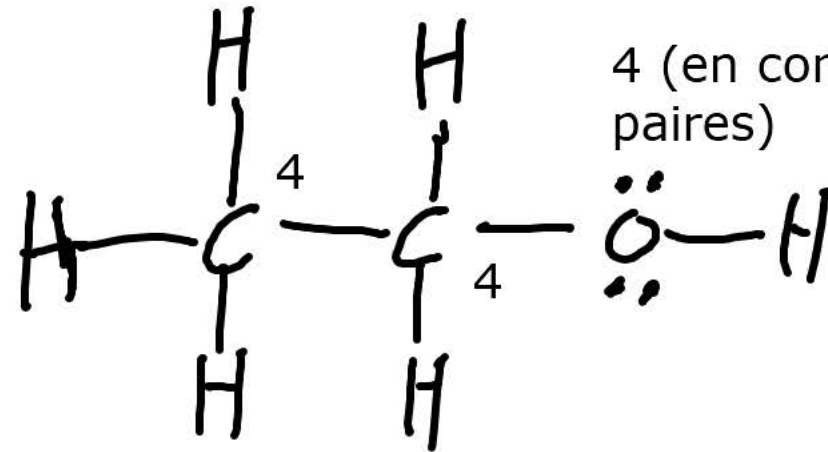
éthanol: de la formule brute à la structure



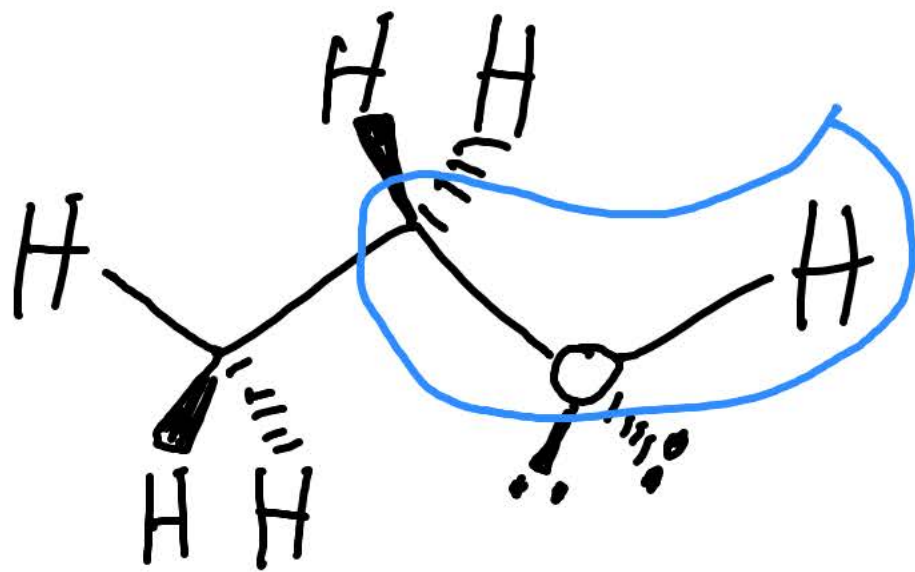
oxygène à 6 électrons  
mais 4 sont en paires  
donc 2 électrons de valence  
libre



octet respecté

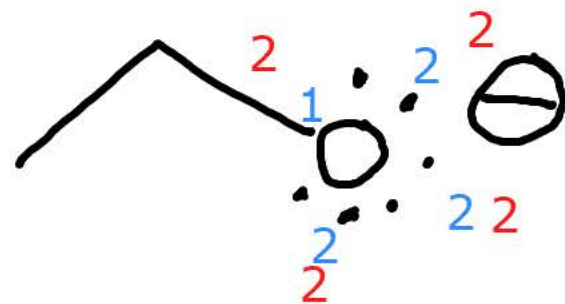


4 (en comptant les  
paires)



géométrie coudée

électrons sur atome  
uniquement: charge formelle



7 électrons, un de plus que l'atome neutre:  
charge négative

pour l'octet: on compte les électrons des liaisons: 8 électrons, OK