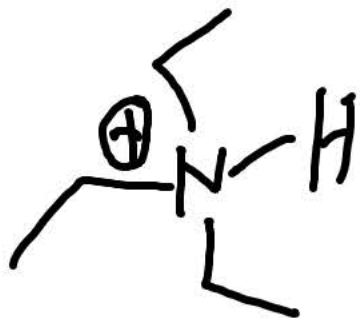
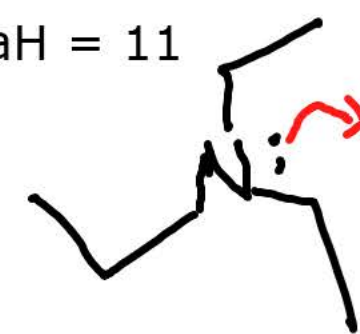
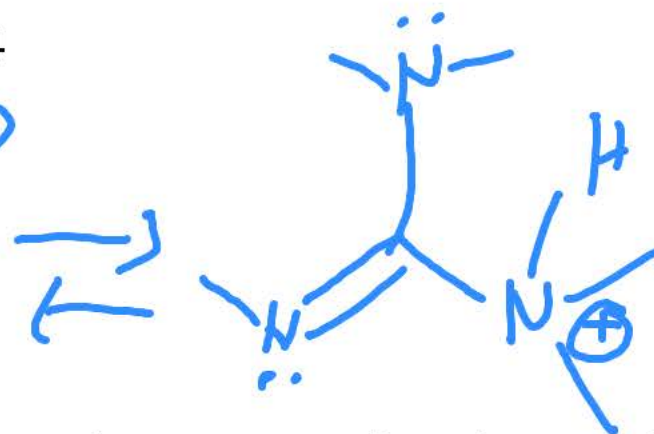
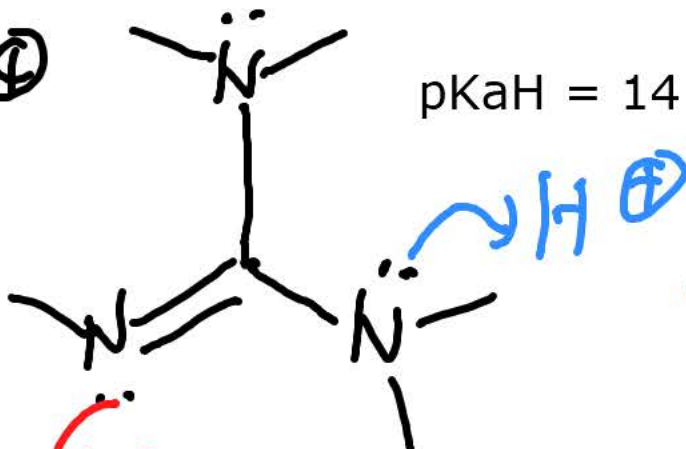


base organique fort avec l'azote

pKaH = 11

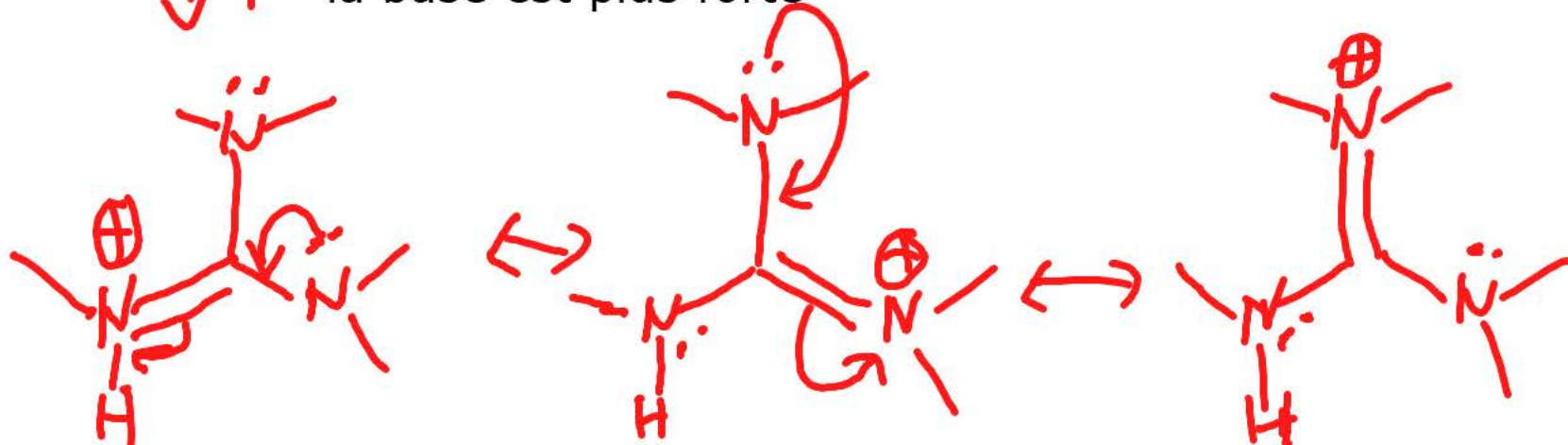


pKaH = 14



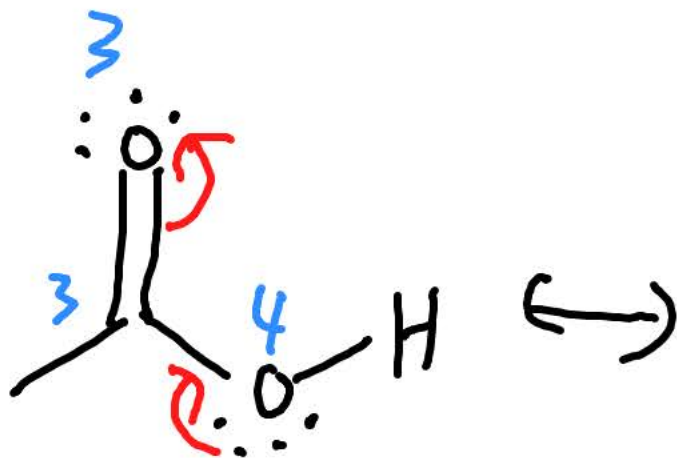
pas de
résonance
vers plus

3 très bonnes résonances, l'acide est plus stable,
la base est plus forte

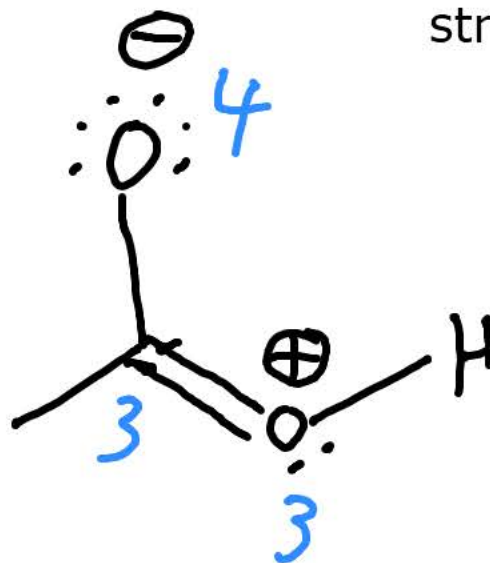


résonance et planarité

structure dominante



structure secondaire

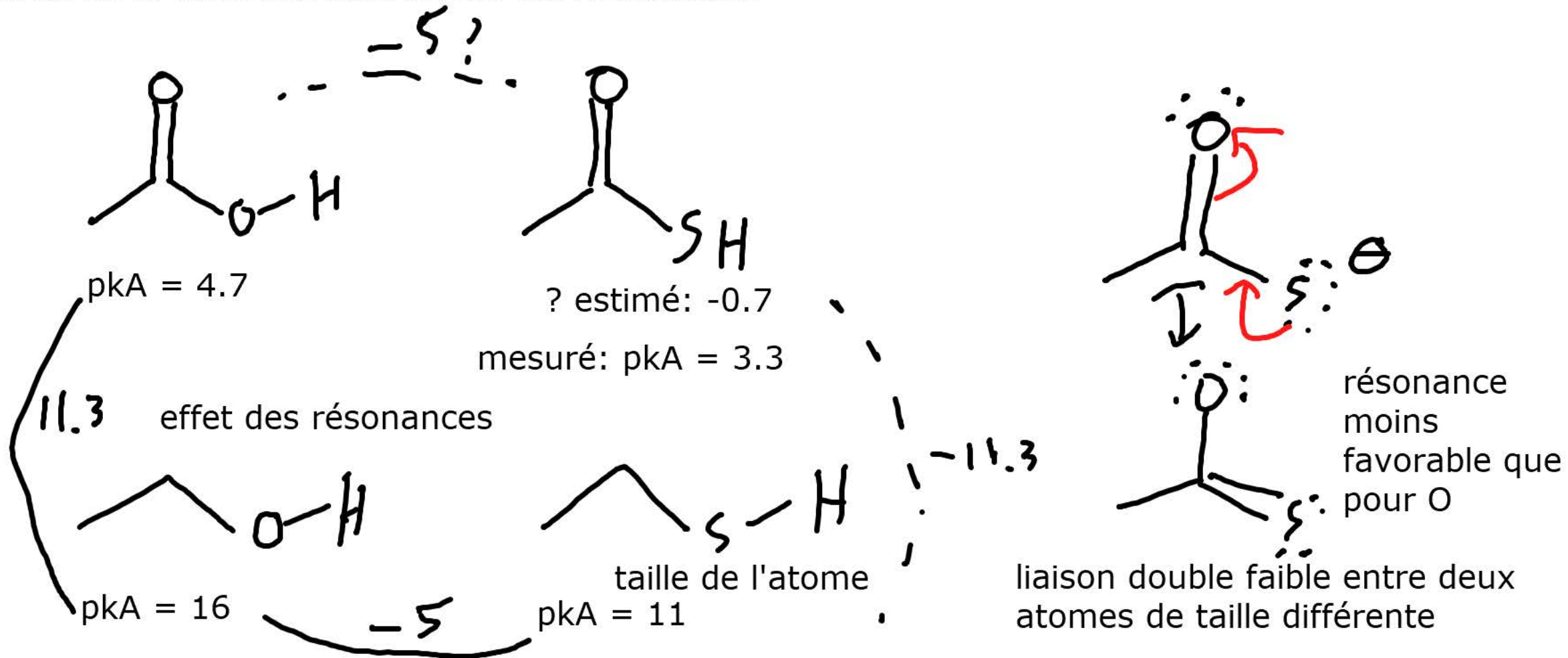


3 substituants: trigonal planaire

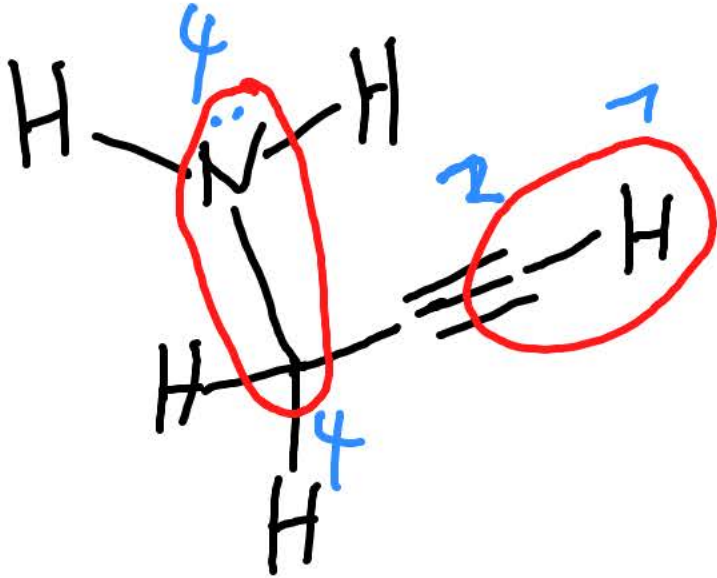
4 substituants: tétraédrique

Ici pour permettre les 2 structures, les deux oxygènes doivent être trigonaux planaires!
exception à VSEPR

effet de la taille des atomes sur les résonances



dessiner et comparer les diagrammes d'orbitales pour les liaisons entourées



C-N: C(sp³) et N (sp³)
C-H: C(sp) et H (s)

étape 1: déterminer les orbitales atomiques avec hybridisation

4 substituants: sp³
2 substituants: sp
hydrogènes: s

étape 2: énergie des orbitales atomiques

- 1) électronégativité
- 2) hybridisation (s plus bas que p)

$\text{H}(s) > \text{C}(sp^3) > \text{C}(sp) > \text{N}(sp^3)$

