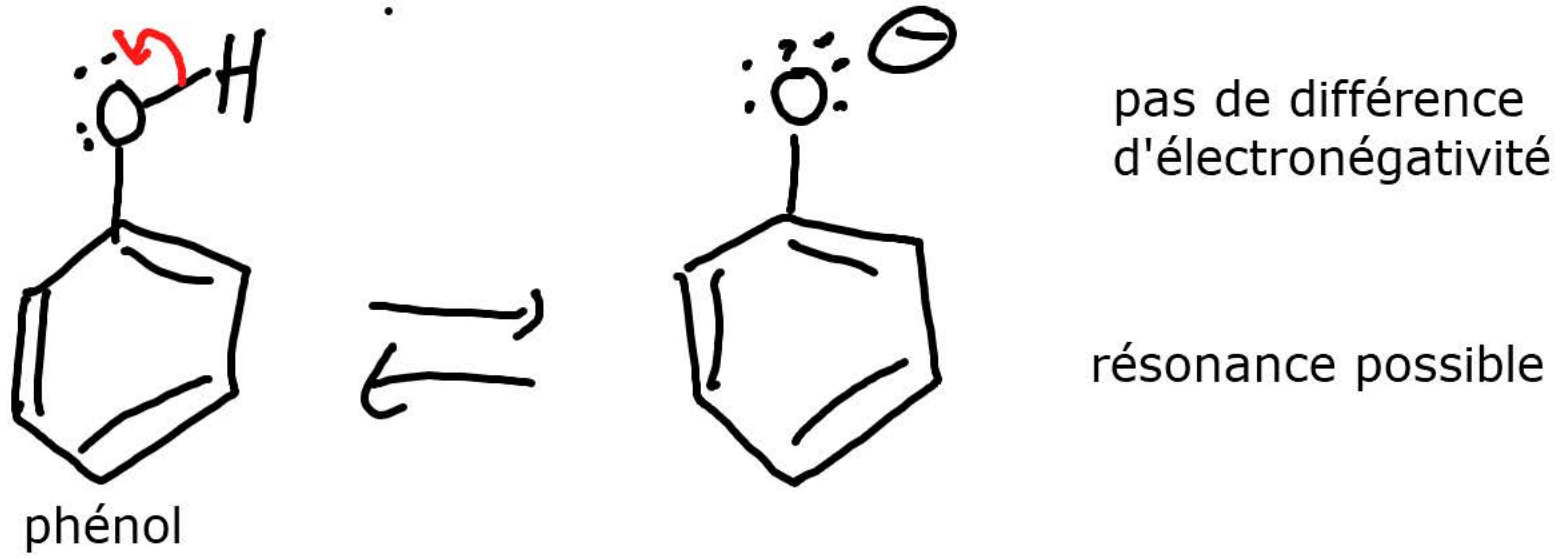
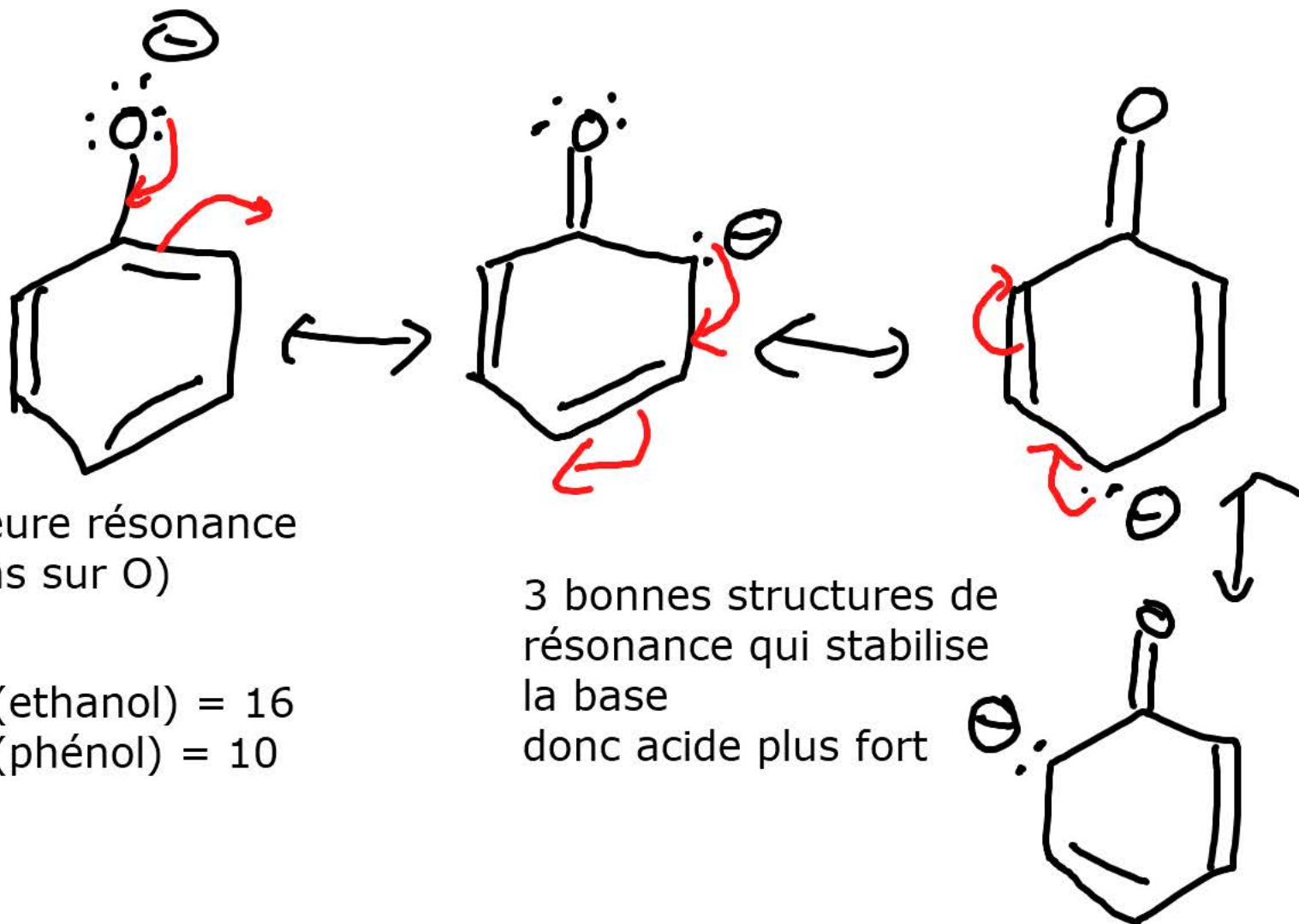
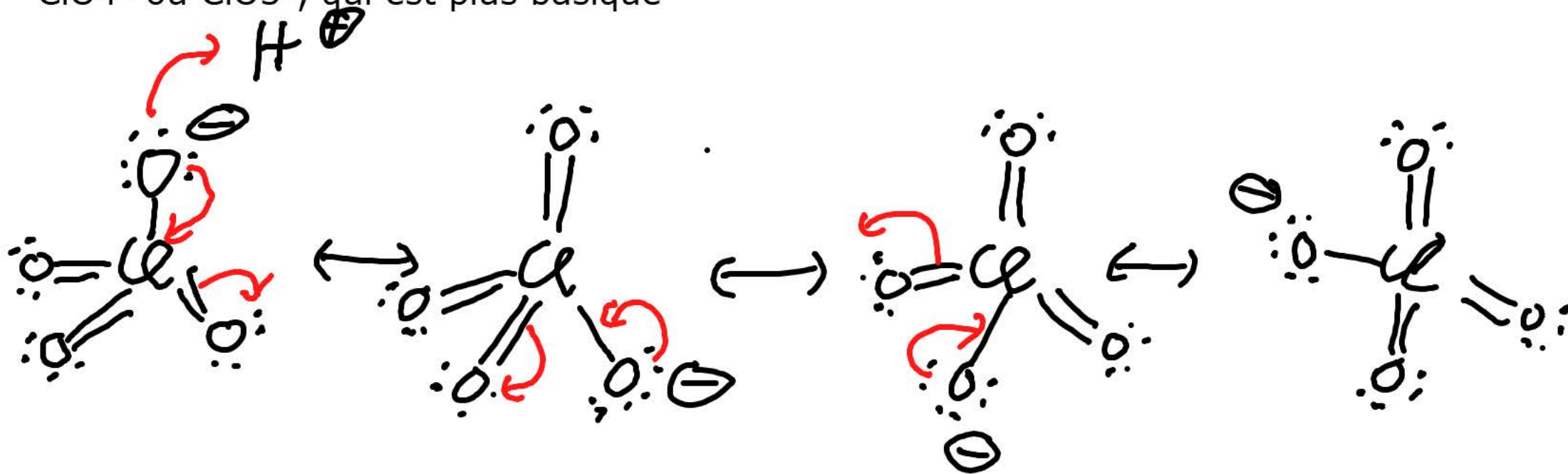


éthanol vs phénol, qui est plus acide

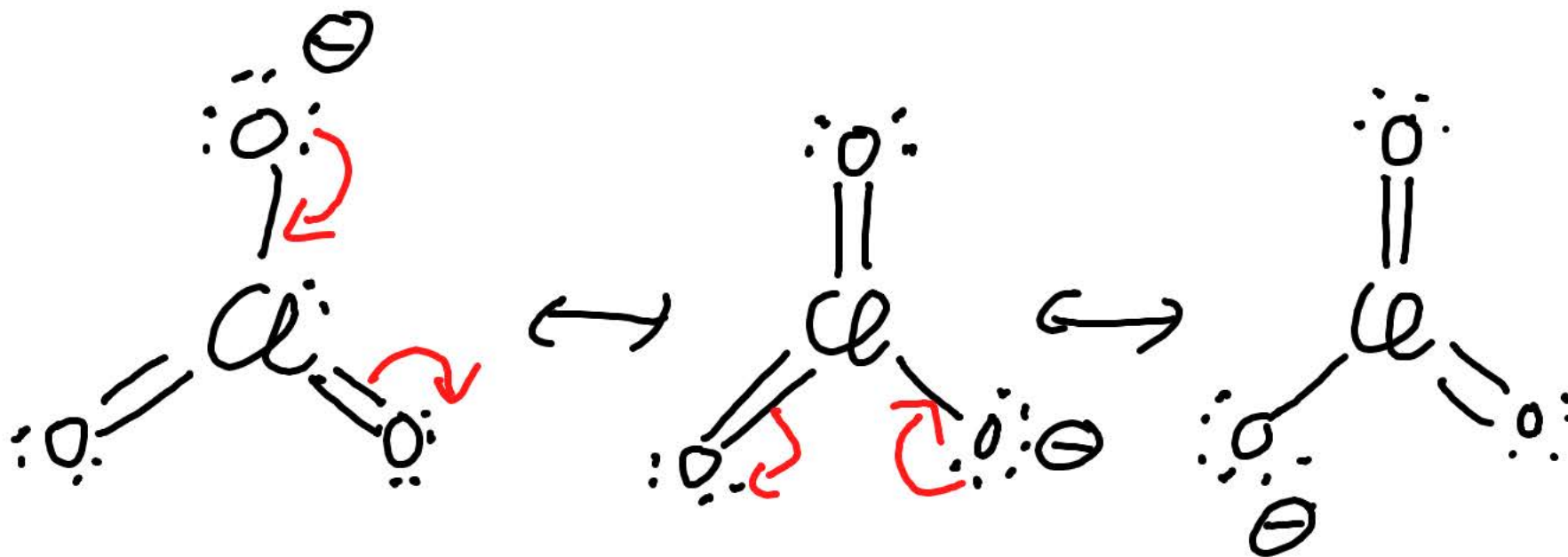




ClO_4^- ou ClO_3^- , qui est plus basique

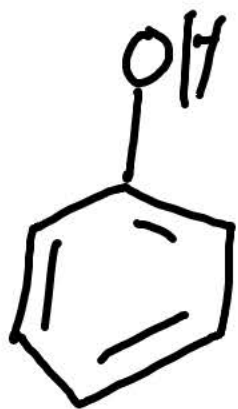


base stabilisée par 4 structures de résonances identiques, extrêmement stabilisée, très faible



3 structures de résonances identiques, base très stabilisée, mais une structure de résonance en moins, donc un peu moins stabilisé, un peu plus basique

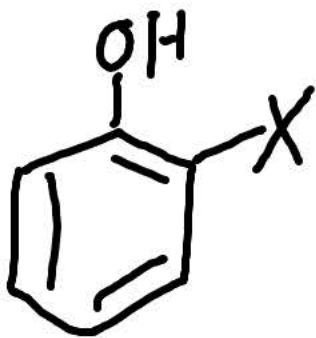
ClO_3^- est plus basique que ClO_4^-



pKa = 10

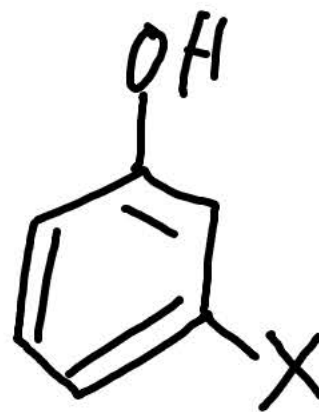
X = F

X = NO₂



pKa = 8.7

pKa = 7.2



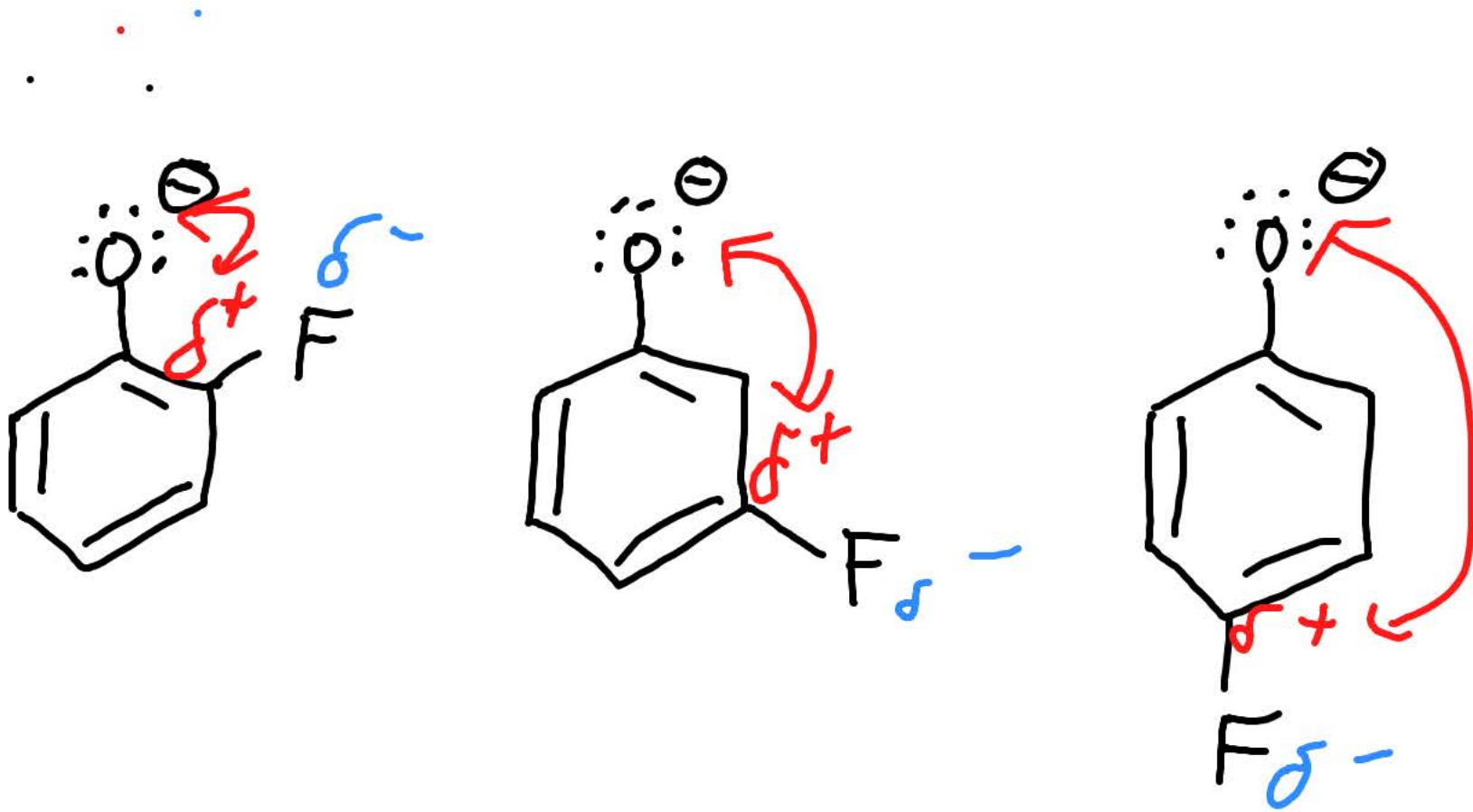
pKa = 9.3

pKa = 8.4

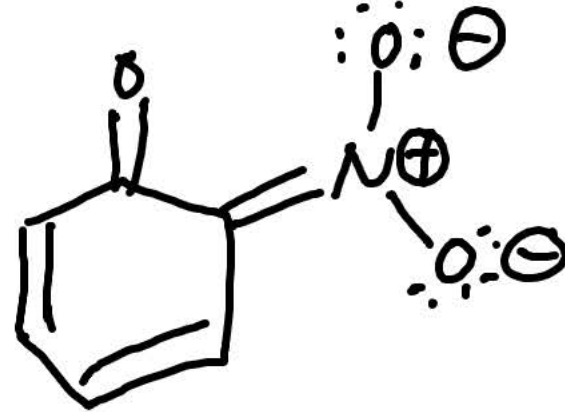
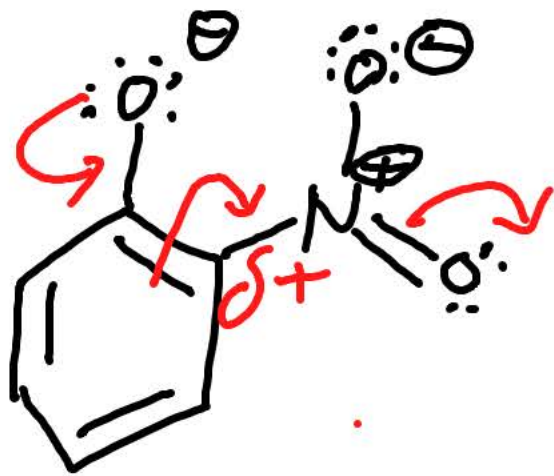


pKa = 9.7

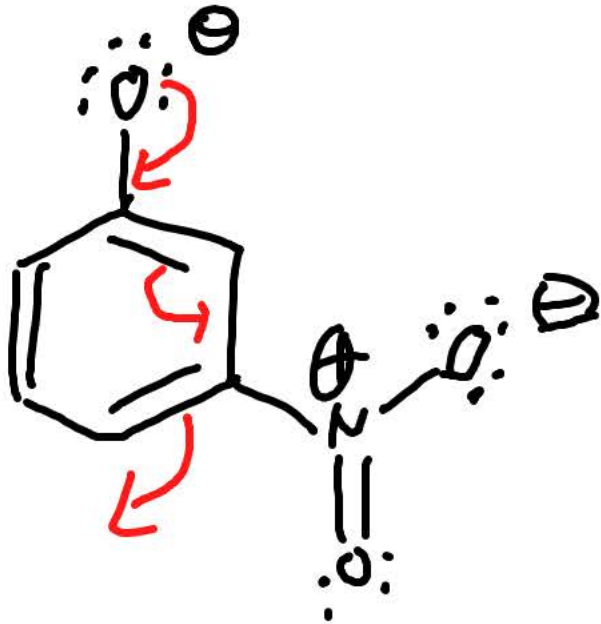
pKa = 7.2



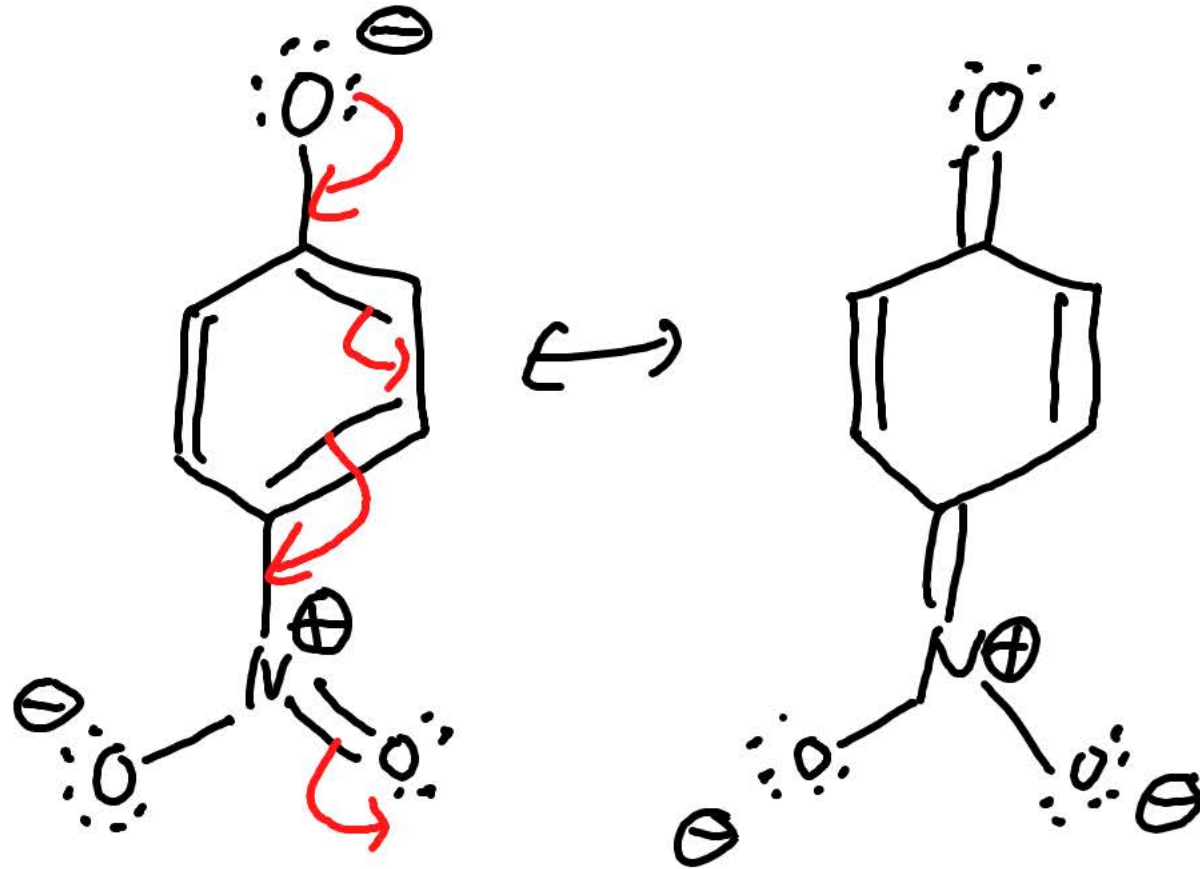
effet inductif stabilisant (charges plus-moins) la base est plus stable, l'acide est plus fort
 Cet effet diminue avec la distance, expliquant les valeurs observée



résonance en plus, bonne résonance avec moins sur O
base est plus stable, acide plus fort

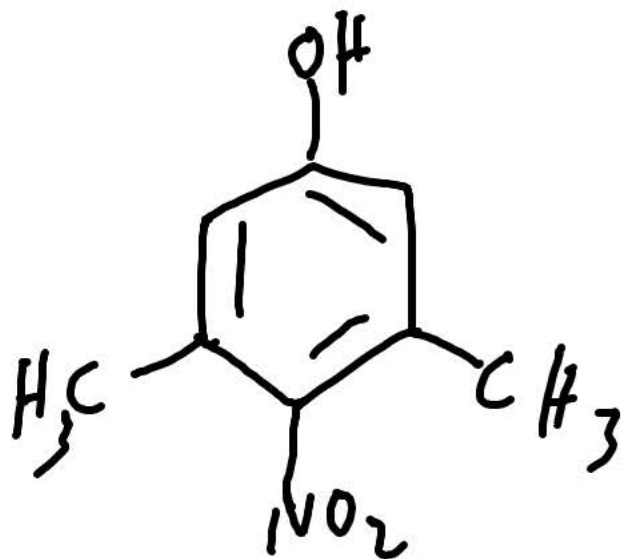


pas de résonance avec NO₂,
base est moins stable, acide est moins fort

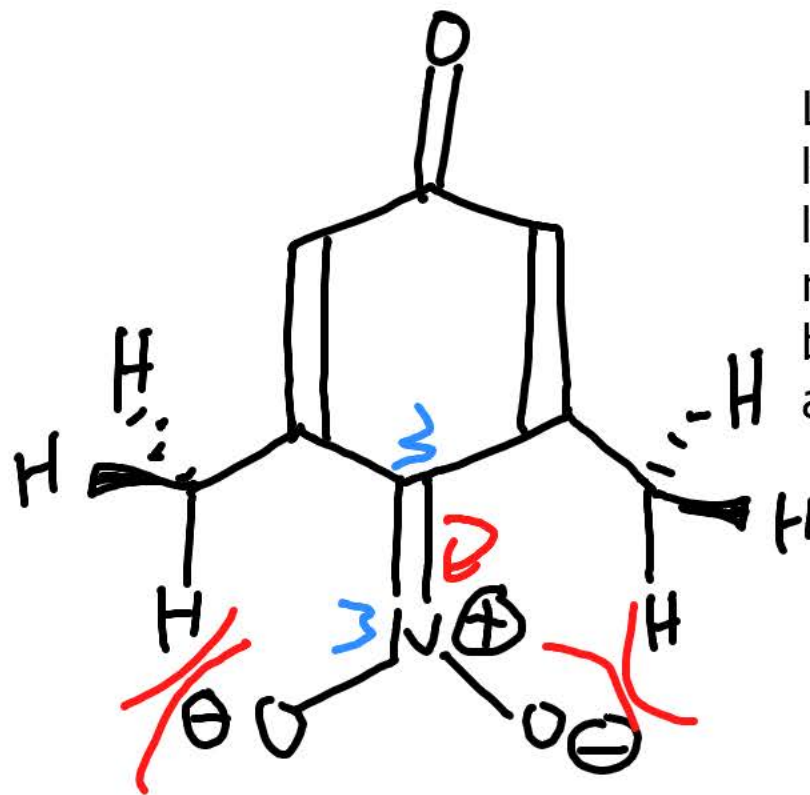


très bonne structure de
résonance avec le nitro
base est stabilisée
l'acide est plus fort

les structures de résonances
doivent rester dans le plan!



$\text{P}K_a = 8.3$



Les groupes Me "dérange"
la résonance en poussant
le nitro hors du plan!
résonance moins bonne
base moins stable
acide moins fort

NO2 doit être dans le plan