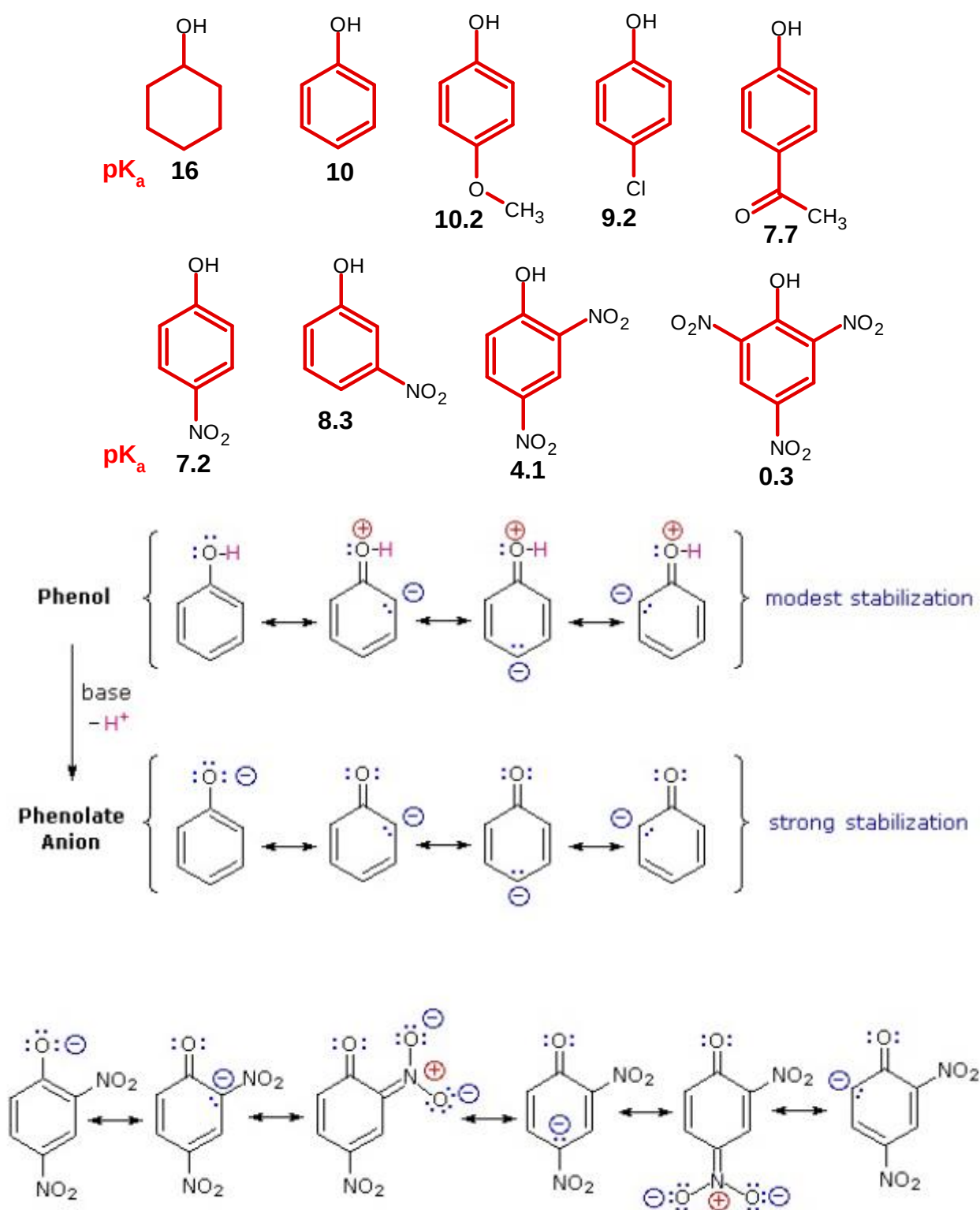


Aciditatea

Înlocuirea atomului de hidrogen din gruparea hidroxil este și mai ușoară la fenolii, care sunt de aproximativ de un milion de ori mai acizi decât alcoolii alifatici. Această aciditate fenolică este îmbunătățită în continuare prin substituenții care retrag electronii **orto** și **para** la grup hidroxil, așa cum este afișat în următoarea diagramă. Alcoolul ciclohexanol este prezentat ca referință în partea stângă sus. Este de remarcă faptul că influența unui **substituent nitro** este de peste zece ori mai puternică în **para**-**locație** decât este **meta**, în ciuda faptului că această din urmă poziție este mai aproape de gruparea hidroxil. Mai mult, grupurile **nitro** suplimentare au o influență aditivă dacă sunt poziționate în locații **orto** sau **para**. Compusul **trinitro** prezentat în dreapta jos este un acid foarte puternic numit acid picric.



Resonance Stabilization of Phenolate by *ortho* and *para* Nitro Substituents