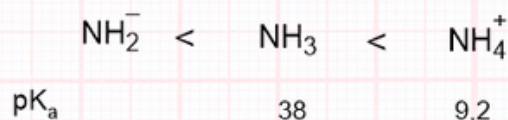
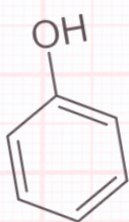
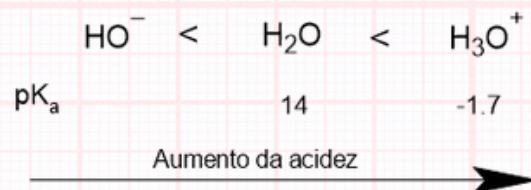
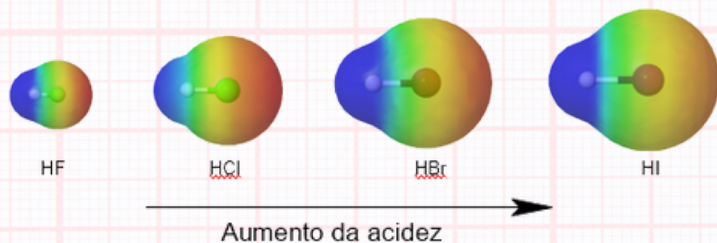


CARGA

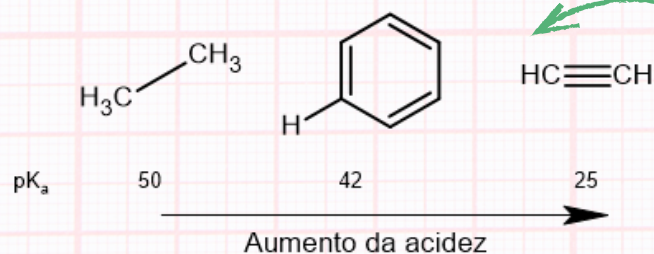
A acidez de uma substância está relacionada à sua facilidade em doar prótons (H^+). Quanto mais fácil for perder esse próton, mais ácida será a substância.



RAIO ATÔMICO



Na tabela periódica a medida que descemos em uma coluna os elementos aumentam de raio e as eletronegatividades diminuem, porém a estabilidade da base aumenta, aumentando a força do ácido conjugado.



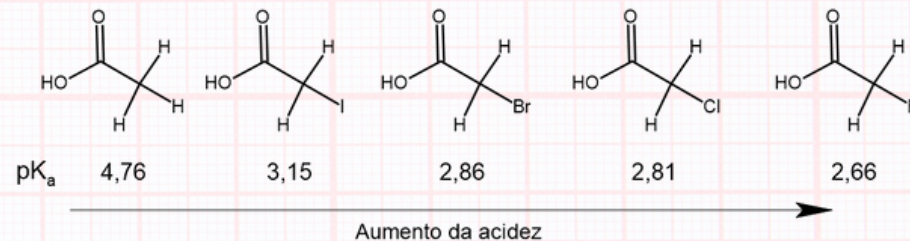
ACIDEZ DE SUBSTÂNCIAS

5 FATORES MAIS IMPORTANTES

ORBITAIS

A estabilidade da base conjugada depende de quão bem ela consegue acomodar seu novo par de elétrons. Em um efeito semelhante à eletronegatividade, quanto maior caráter s houver no orbital, mais próximos os elétrons estarão do núcleo e menor será sua energia.

ELETRONEGATIVIDADE E EFEITOS INDUTIVOS



O efeito indutivo ocorre quando um átomo eletronegativo de halogênio puxa os elétrons ligantes para si por meio de uma ligação sigma (δ). Na base conjugada de um ácido carboxílico os puxadores de elétrons por indução vão estabilizá-la pelo diminuição da densidade eletrônica sobre o átomo de oxigênio, e estabilizando uma base aumenta a acidez de seu ácido conjugado

RESSONÂNCIA

Um fator de estabilização crucial para uma base conjugada é a capacidade da carga negativa de ser deslocalizada por meio de ressonância.

