	mineral acid	carboxylic acid	ammonium ion	water	alcohols	alkyne, terminal	sp^3-N, H_2	sp^2-C	sp^3-C	
pK_a	<<-1	4	10	16	18	25	35	45	50	
K_a	>> 1	10^{-4}	10^{-10}	10^{-16}	10^{-18}	10^{-25}	10^{-35}	10^{-45}	10^{-50}	
Strongest acid	HCl HBr HI HNO_3 H_2SO_4 H_3PO_4	RCOOH	$NH_4^{(+)}$	HOH	ROH	RC≡CH	–NH– H_2	=CH-	CH_4	**Weakest acid**
Weakest conj. base	$Cl^{(-)}$ $Br^{(-)}$ $I^{(-)}$ $NO_3^{(-)}$ $HSO_4^{(-)}$ $H_2PO_4^{(-)}$	$RCOO^{(-)}$	$:NH_3$	$HO^{(-)}$	$RO^{(-)}$	$RC{\equiv}C^{(-)}$	$–N–^{(-)}$ $H^{(-)}$	$=C-^{(-)}$	$CH_3^{(-)}$	**Strongest conj. base**