

Functional group	Example	pKa	Conjugate Base
Alkane	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	~50	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2^-$
Alkene	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3$	~43	$^-\text{C}(\text{H})=\text{CH}-\text{CH}_3$
Hydrogen	$\text{H}-\text{H}$	36	$\text{H}^-$
Amine	$\text{NH}_3$	~35	$\text{NH}_2^-$
Sulfoxide	$\text{H}_3\text{C}-\text{S}(=\text{O})-\text{CH}_3$	31	$\text{H}_3\text{C}-\text{S}(=\text{O})-\text{CH}_2^-$
Alkyne	$\text{R}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$	25	$\text{R}-\text{C}\equiv\text{C}^-$
Ester	$\text{H}_3\text{CO}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_3$	25	$\text{H}_3\text{CO}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_2^-$
Nitrile	$\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{N}$	25	$\text{H}_2\text{C}^--\text{C}\equiv\text{N}$
Ketone/ aldehyde	$\text{H}_3\text{C}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_3$	20-24	$\text{H}_3\text{C}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_2^-$
Alcohol	$\text{H}_3\text{C}-\text{OH}$	17	$\text{H}_3\text{C}-\text{O}^-$
Water	$\text{HO}-\text{H}$	16	$\text{HO}^-$