

Functional group	Example	pKa	Conjugate Base
Hydroiodic acid	$\text{H}-\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{I}}}$	-10	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{I}}}\ominus$
Hydrobromic acid	$\text{H}-\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Br}}}$	-9	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Br}}}\ominus$
Hydrochloric acid	$\text{H}-\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}}$	-6	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}}\ominus$
Sulfuric acid	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{HO}-\text{S}-\text{O}-\text{H} \\ \parallel \\ \text{O} \\ \cdot\cdot \end{array}$	-3	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{HO}-\text{S}-\text{O} \\ \parallel \\ \text{O} \\ \cdot\cdot \end{array}\ominus$
Hydronium ion	$\text{H}_2\overset{\oplus}{\text{O}}-\text{H}$	-1.7	$\text{H}_2\overset{\cdot\cdot}{\text{O}}$
Sulfonic acids	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{S}-\text{O}-\text{H} \\ \parallel \\ \text{O} \\ \cdot\cdot \end{array}$ (tosic acid)	-1	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{S}-\text{O} \\ \parallel \\ \text{O} \\ \cdot\cdot \end{array}\ominus$
Hydrofluoric acid	$\text{H}-\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{F}}}$	3.2	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{F}}}\ominus$
Carboxylic acids	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ \cdot\cdot \end{array}$	4	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{O} \\ \cdot\cdot \end{array}\ominus$
Protonated amines	$\text{H}-\overset{\oplus}{\text{N}}\text{H}_3 \cdot\cdot \overset{\ominus}{\text{Cl}} \cdot\cdot$	9-11	$\cdot\cdot \text{NH}_3$
Thiols	$\text{CH}_3\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{S}}}-\text{H}$	13	$\text{CH}_3\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{S}}}\ominus$
Malonates	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \quad \cdot\cdot \\ \text{O} \quad \text{O} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{H}_3\text{C}-\text{O}-\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{O}-\text{CH}_3 \\ \cdot\cdot \quad \cdot\cdot \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	13	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \quad \cdot\cdot \\ \text{O} \quad \text{O} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{H}_3\text{C}-\text{O}-\text{C}-\overset{\ominus}{\text{C}}-\text{C}-\text{O}-\text{CH}_3 \\ \cdot\cdot \quad \cdot\cdot \\ \text{H} \end{array}$

Water	$\text{H}\ddot{\text{O}}-\text{H}$	14	$\text{H}\ddot{\text{O}}^{\ominus}$
Alcohol	$\text{H}_3\text{C}-\ddot{\text{O}}-\text{H}$	17	$\text{H}_3\text{C}-\ddot{\text{O}}^{\ominus}$
Ketone/ aldehyde	$\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2\text{H}$	20-24	$\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2^{\ominus}$
Nitrile	$\text{H}-\overset{\text{H}}{\underset{\text{H}}{\text{C}}}-\text{C}\equiv\text{N}:$	25	$\text{H}_2\text{C}^{\ominus}-\text{C}\equiv\text{N}:$
Ester	$\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2\text{H}$	25	$\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2^{\ominus}$
Alkyne	$\text{R}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$	25	$\text{R}-\text{C}\equiv\text{C}^{\ominus}$
Sulfoxide	$\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{S}}-\text{CH}_2\text{H}$	31	$\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{S}}-\text{CH}_2^{\ominus}$
Amine	$\text{H}_2\ddot{\text{N}}-\text{H}$	~35	$:\ddot{\text{N}}\text{H}_2^{\ominus}$
Hydrogen	$\text{H}-\text{H}$	36	H^{\ominus}
Alkene	$\text{H}-\text{C}=\text{C}$	~43	$\text{C}=\text{C}^{\ominus}$
Alkane	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	~50	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2^{\ominus}$