

## Säure-Basen Tabelle

(In wässriger Lösung, bei 25 °C)

	Säure	konj.Base		pK <sub>s</sub> -Wert
Perchlorsäure	HClO <sub>4</sub>	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Perchlorat	--
Iodwasserstoff	HI	I <sup>-</sup>	Iodid	--
Bromwasserstoff	HBr	Br <sup>-</sup>	Bromid	--
Chlorwasserstoff	HCl	Cl <sup>-</sup>	Chlorid	--
Schwefelsäure	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Hydrogensulfat	-3
Hydronium-Ion	H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	H <sub>2</sub> O	Wasser	-1,74
Salpetersäure	HNO <sub>3</sub>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Nitrat	-1,32
Schweflige Säure	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Hydrogensulfit	1,81
Hydrogensulfat	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Sulfat	1,92
Phosphorsäure	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Dihydrogenphosphat	1,96
Eisenhexahydrat	[Fe(H <sub>2</sub> O) <sub>6</sub> ] <sup>3+</sup>	[Fe(H <sub>2</sub> O) <sub>5</sub> (OH)] <sup>2+</sup>		2,17
Weinsäure	H <sub>2</sub> T	HT <sup>-</sup>	Hydrogentartrat	2,98
Fluorwasserstoff	HF	F <sup>-</sup>	Fluorid	3,45
Ameisensäure	HCOOH	HCOO <sup>-</sup>	Formiat	3,70
Benzoesäure	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COOH	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COO <sup>-</sup>	Benzoat	4,19
Hydrogentartrat	HT <sup>-</sup>	T <sup>2-</sup>	Tartrat	4,34
Essigsäure	CH <sub>3</sub> COOH (= HAc)	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup> (= Ac <sup>-</sup> )	Acetat	4,76
Aluminiumhexahydrat	[Al(H <sub>2</sub> O) <sub>6</sub> ] <sup>3+</sup>	[Al(H <sub>2</sub> O) <sub>5</sub> (OH)] <sup>2+</sup>		4,85
Kohlensäure	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Hydrogencarbonat	6,46
Hydrogensulfit	HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Sulfit	6,91
Schwefelwasserstoff	H <sub>2</sub> S	HS <sup>-</sup>	Hydrogensulfid	7,06
Dihydrogenphosphat	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Hydrogenphosphat	7,21
Kupfertetrahydrat	[Cu(H <sub>2</sub> O) <sub>4</sub> ] <sup>2+</sup>	[Cu(H <sub>2</sub> O) <sub>3</sub> (OH)] <sup>+</sup>		7,34
Zinkhexahydrat	[Zn(H <sub>2</sub> O) <sub>6</sub> ] <sup>2+</sup>	[Zn(H <sub>2</sub> O) <sub>5</sub> (OH)] <sup>+</sup>		8,98
Ammonium	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	NH <sub>3</sub>	Ammoniak	9,21
Blausäure	HCN	CN <sup>-</sup>	Cyanid	9,31
Phenol	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sup>-</sup>	Phenolat	9,90
Hydrogencarbonat	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Carbonat	10,40
Hydrogenphosphat	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Phosphat	12,32
Hydrogensulfid	HS <sup>-</sup>	S <sup>2-</sup>	Sulfid	12,90
Wasser	H <sub>2</sub> O	OH <sup>-</sup>	Hydroxid	15,74
Ammoniak	NH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Amid	≈ 23
Hydroxid	OH <sup>-</sup>	O <sup>2-</sup>	Oxid	≈ 24