

pK_S	K_S	Säure konjugierte Säure	→ ←	konjugierte Base Base	K_B	pK_B
	gross	Perchlorsäure		ClO_4^- Perchlorat-Ion	sehr klein	
	gross	Chlorwasserstoff		Cl^- Chlorid-Ion	sehr klein	
	gross	Schwefelsäure		HSO_4^- Hydrogensulfat-Ion	sehr klein	
- 1.74	55	Hydroxonium-Ion		H_2O Wasser	$1.82 \cdot 10^{-16}$	15.74
- 1.32	21	Salpetersäure	(5)	NO_3^- Nitrat-Ion	$4.79 \cdot 10^{-16}$	15.32
0	1	Chlorsäure		ClO_3^- Chlorat-Ion	$1.00 \cdot 10^{-14}$	14.00
0.52	$3.02 \cdot 10^{-1}$	Trichloressigsäure		CCl_3COO^- Trichloracetat-Ion	$3.31 \cdot 10^{-14}$	13.48
1.92	$1.20 \cdot 10^{-2}$	Hydrogensulfat-Ion		SO_4^{2-} Sulfat-Ion	$8.32 \cdot 10^{-13}$	12.08
1.96	$1.10 \cdot 10^{-2}$	Schweflige Säure		HSO_3^- Hydrogensulfit-Ion	$9.12 \cdot 10^{-13}$	12.04
1.96	$1.10 \cdot 10^{-2}$	Phosphorsäure	(10)	H_2PO_4^- Dihydrogenphosphat-Ion	$9.12 \cdot 10^{-13}$	12.04
2.20	$6.31 \cdot 10^{-3}$	Hexaaqua-eisen(III)-Ion		$[\text{Fe}(\text{OH})(\text{H}_2\text{O})_5]^{2+}$ Pentaqua-hydroxo-eisen(III)-Ion	$1.58 \cdot 10^{-12}$	11.80
2.85	$1.41 \cdot 10^{-3}$	Chloressigsäure		$\text{CH}_2\text{ClCOO}^-$ Chloracetat-Ion	$7.08 \cdot 10^{-12}$	11.15
3.08	$8.32 \cdot 10^{-4}$	Milchsäure		$\text{CH}_3\text{CHOHCOO}^-$ Lactat-Ion	$1.20 \cdot 10^{-11}$	10.92
3.14	$7.24 \cdot 10^{-4}$	Fluorwasserstoff		F^- Fluorid-Ion	$1.38 \cdot 10^{-11}$	10.86
3.37	$4.27 \cdot 10^{-4}$	Salpetrige Säure	(15)	NO_2^- Nitrit-Ion	$2.34 \cdot 10^{-11}$	10.63
3.75	$1.78 \cdot 10^{-4}$	Ameisensäure		HCOO^- Formiat-Ion	$5.62 \cdot 10^{-11}$	10.25
4.19	$6.46 \cdot 10^{-5}$	Benzoessäure		$\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^-$ Benzoat-Ion	$1.55 \cdot 10^{-10}$	9.81
4.76	$1.74 \cdot 10^{-5}$	Essigsäure		CH_3COO^- Acetat-Ion	$5.75 \cdot 10^{-10}$	9.24
4.90	$1.26 \cdot 10^{-5}$	Hexaaqua-aluminium-Ion		$[\text{Al}(\text{OH})(\text{H}_2\text{O})_5]^{2+}$ Pentaqua-hydroxo-aluminium-Ion	$7.94 \cdot 10^{-10}$	9.10
6.46	$3.47 \cdot 10^{-7}$	Kohlensäure	(20)	HCO_3^- Hydrogencarbonat-Ion	$2.88 \cdot 10^{-8}$	7.54
7.06	$8.71 \cdot 10^{-8}$	Schwefelwasserstoff		HS^- Hydrogensulfid-Ion	$1.15 \cdot 10^{-7}$	6.94
7.20	$6.31 \cdot 10^{-8}$	Hydrogensulfit-Ion		SO_3^{2-} Sulfit-Ion	$1.58 \cdot 10^{-7}$	6.80
7.21	$6.17 \cdot 10^{-8}$	Dihydrogenphosphat-Ion		HPO_4^{2-} Hydrogenphosphat-Ion	$1.62 \cdot 10^{-7}$	6.79
9.21	$6.17 \cdot 10^{-10}$	Ammonium-Ion		NH_3 Ammoniak	$1.62 \cdot 10^{-5}$	4.79
9.31	$4.90 \cdot 10^{-10}$	Cyanwasserstoff	(25)	CN^- Cyanid-Ion	$2.04 \cdot 10^{-5}$	4.69
9.66	$2.19 \cdot 10^{-10}$	Hexaaqua-zink-Ion		$[\text{Zn}(\text{OH})(\text{H}_2\text{O})_5]^+$ Pentaqua-hydroxo-zink-Ion	$4.57 \cdot 10^{-5}$	4.34
9.89	$1.29 \cdot 10^{-10}$	Phenol		$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}^-$ Phenolat-Ion	$7.76 \cdot 10^{-5}$	4.11
10.40	$3.98 \cdot 10^{-11}$	Hydrogencarbonat-Ion		CO_3^{2-} Carbonat-Ion	$2.51 \cdot 10^{-4}$	3.60
11.62	$2.40 \cdot 10^{-12}$	Wasserstoffperoxid		HO_2^- Hydrogenperoxid-Ion	$4.17 \cdot 10^{-3}$	2.38
12.32	$4.79 \cdot 10^{-13}$	Hydrogenphosphat-Ion	(30)	PO_4^{3-} Phosphat-Ion	$2.09 \cdot 10^{-2}$	1.68
12.90	$1.26 \cdot 10^{-13}$	Hydrogensulfid-Ion		S^{2-} Sulfid-Ion	$7.94 \cdot 10^{-2}$	1.10
15.74	$1.82 \cdot 10^{-16}$	Wasser		OH^- Hydroxid-Ion	55	- 1.74
	sehr klein	Ethanol		$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}^-$ Ethanolat-Ion	gross	
	sehr klein	Ammoniak		NH_2^- Amid-Ion	gross	
	sehr klein	Hydroxid-Ion	(35)	O^{2-} Oxid-Ion	gross	