pK_S	K_S	Säure → konjugierte Säure ←				konjugierte Base → Base		K_B	pK_B
	sehr gross	Perchlorsäure	$HClO_4$		ClO_4^-	Perchlorat-Ion		sehr klein	
	sehr gross	Chlorwasserstoff	HCl		Cl^-	Chlorid-Ion		sehr klein	
	sehr gross	Schwefelsäure	H_2SO_4		HSO_4^-	Hydrogensulfat-Ion		sehr klein	
	sehr gross	Salpetersäure	HNO_3		NO_3^-	Nitrat-Ion		sehr klein	
0	1	Hydroxonium-Ion	H_3O^+	(5)	H_2O	Wasser		$1.00 \cdot 10^{-14}$	14.00
0.52	$3.02 \cdot 10^{-1}$	Trichloressigsäure	CCl_3COOH		CCl_3COO^-	Trichloracetat-Ion		$3.31 \cdot 10^{-14}$	13.48
1.92	$1.20 \cdot 10^{-2}$	Hydrogensulfat-Ion	HSO_4^-		SO_4^{2-}	Sulfat-Ion		$8.32 \cdot 10^{-13}$	12.08
1.96	$1.10 \cdot 10^{-2}$	Schweflige Säure	H_2SO_3		HSO_3^-	Hydrogensulfit-Ion		$9.12 \cdot 10^{-13}$	12.04
1.96	$1.10 \cdot 10^{-2}$	Phosphorsäure	H_3PO_4		$H_2PO_4^-$	Dihydrogenphosphat-Ion		$9.12 \cdot 10^{-13}$	12.04
2.20	$6.31 \cdot 10^{-3}$	Hexaaqua-eisen(III)-Ion	$[Fe(H_2O)_6]^{3+}$	(10)	$[Fe(OH)(H_2O)_5]^{2+}$	Pentaaqua-hydroxo-eisen(III)-Ion		$1.58 \cdot 10^{-12}$	11.80
2.85	$1.41 \cdot 10^{-3}$	Chloressigsäure	$CH_2ClCOOH$		CH_2ClCOO^-	Chloracetat-Ion		$7.08 \cdot 10^{-12}$	11.15
3.08	$8.32 \cdot 10^{-4}$	Milchsäure	$CH_3CHOHCOOH$		$CH_3CHOHCOO^-$	Lactat-Ion		$1.20 \cdot 10^{-11}$	10.92
3.14	$7.24 \cdot 10^{-4}$	Fluorwasserstoff	HF		F^-	Fluorid-Ion		$1.38 \cdot 10^{-11}$	10.86
3.37	$4.27 \cdot 10^{-4}$	Salpetrige Säure	HNO_2		NO_2^-	Nitrit-Ion		$2.34 \cdot 10^{-11}$	10.63
3.75	$1.78 \cdot 10^{-4}$	Ameisensäure	$HCOOH$	(15)	$HCOO^-$	Formiat-Ion		$5.62 \cdot 10^{-11}$	10.25
4.19	$6.46 \cdot 10^{-5}$	Benzoesäure	C_6H_5COOH		$C_6H_5COO^-$	Benzoat-Ion		$1.55 \cdot 10^{-10}$	9.81
4.76	$1.74 \cdot 10^{-5}$	Essigsäure	CH_3COOH		CH_3COO^-	Acetat-Ion		$5.75 \cdot 10^{-10}$	9.24
4.90	$1.26 \cdot 10^{-5}$	Hexaaqua-aluminium-Ion	$[Al(H_2O)_6]^{3+}$		$[Al(OH)(H_2O)_5]^{2+}$	Pentaaqua-hydroxo-aluminium-Ion		$7.94 \cdot 10^{-10}$	9.10
6.46	$3.47 \cdot 10^{-7}$	Kohlensäure	H_2CO_3		HCO_3^-	Hydrogencarbonat-Ion		$2.88 \cdot 10^{-8}$	7.54
7.06	$8.71 \cdot 10^{-8}$	Schwefelwasserstoff	H_2S	(20)	HS^-	Hydrogensulfid-Ion		$1.15 \cdot 10^{-7}$	6.94
7.20	$6.31 \cdot 10^{-8}$	Hydrogensulfit-Ion	HSO_3^-		SO_3^{2-}	Sulfit-Ion		$1.58 \cdot 10^{-7}$	6.80
7.21	$6.17 \cdot 10^{-8}$	Dihydrogenphosphat-Ion	$H_2PO_4^-$		HPO_4^{2-}	Hydrogenphosphat-Ion		$1.62 \cdot 10^{-7}$	6.79
9.21	$6.17 \cdot 10^{-10}$	Ammonium-Ion	NH_4^+		NH_3	Ammoniak		$1.62 \cdot 10^{-5}$	4.79
9.31	$4.90 \cdot 10^{-10}$	Cyanwasserstoff	HCN		CN^-	Cyanid-Ion		$2.04 \cdot 10^{-5}$	4.69
9.66	$2.19 \cdot 10^{-10}$	Hexaaqua-zink-Ion	$[Zn(H_2O)_6]^{2+}$	(25)	$[Zn(OH)(H_2O)_5]^{+}$	Pentaaqua-hydroxo-zink-Ion		$4.57 \cdot 10^{-5}$	4.34
9.89	$1.29 \cdot 10^{-10}$	Phenol	C_6H_5OH		$C_6H_5O^-$	Phenolat-Ion		$7.76 \cdot 10^{-5}$	4.11
10.40	$3.98 \cdot 10^{-11}$	Hydrogencarbonat-Ion	HCO_3^-		CO_3^{2-}	Carbonat-Ion		$2.51 \cdot 10^{-4}$	3.60
11.62	$2.40 \cdot 10^{-12}$	Wasserstoffperoxid	H_2O_2		HO_2^-	Hydrogenperoxid-Ion		$4.17 \cdot 10^{-3}$	2.38
12.32	$4.79 \cdot 10^{-13}$	Hydrogenphosphat-Ion	HPO_4^{2-}		PO_4^{3-}	Phosphat-Ion		$2.09 \cdot 10^{-2}$	1.68
12.90	$1.26 \cdot 10^{-13}$	Hydrogensulfid-Ion	HS^-	(30)	S^{2-}	Sulfid-Ion		$7.94 \cdot 10^{-2}$	1.10
14.00	$1.00 \cdot 10^{-14}$	Wasser	H_2O		OH^-	Hydroxid-Ion		1	0
	sehr klein	Ethanol	C_2H_5OH		$C_2H_5O^-$	Ethanolat-Ion		sehr gross	
	sehr klein	Ammoniak	NH_3		NH_2^-	Amid-Ion		sehr gross	
	sehr klein	Hydroxid-Ion	OH^-		O^{2-}	Oxid-Ion		sehr gross	

Die hier aufgeführten pK_S-Werte wurden *P.W. Atkins, General Chemistry, Scientific American Books 1989* und *H.R. Christen, Chemie, Diesterweg / Salle 1984* entnommen.
Angaben zur Temperatur fehlen in beiden Quellen.