

Säure-Basen Tabelle

(In wässriger Lösung, bei 25 °C)

Säure	konj.Base	pK _S -Wert
HClO ₄	ClO ₄ ⁻	--
HI	I ⁻	--
HBr	Br ⁻	--
HCl	Cl ⁻	--
H ₂ SO ₄	HSO ₄ ⁻	-3
H ₃ O ⁺	H ₂ O	-1,74
HNO ₃	NO ₃ ⁻	-1,32
H ₂ SO ₃	HSO ₃ ⁻	1,81
HSO ₄ ⁻	SO ₄ ²⁻	1,92
H ₃ PO ₄	H ₂ PO ₄ ⁻	1,96
[Fe(H ₂ O) ₆] ³⁺	[Fe(H ₂ O) ₅ (OH)] ²⁺	2,17
H ₂ T (Weinsäure)	HT ⁻ (Hydrogentartrat)	2,98
HF	F ⁻	3,45
HCOOH	HCOO ⁻	3,70
C ₆ H ₅ COOH	C ₆ H ₅ COO ⁻	4,19
HT ⁻ (Hydrogentartrat)	T ²⁻ (Tartrat)	4,34
CH ₃ COOH (HAc)	CH ₃ COO ⁻ (Ac ⁻)	4,76
[Al(H ₂ O) ₆] ³⁺	[Al(H ₂ O) ₅ (OH)] ²⁺	4,85
H ₂ CO ₃	HCO ₃ ⁻	6,46
HSO ₃ ⁻	SO ₃ ²⁻	6,91
H ₂ S	HS ⁻	7,06
H ₂ PO ₄ ⁻	HPO ₄ ²⁻	7,21
[Cu(H ₂ O) ₄] ²⁺	[Cu(H ₂ O) ₃ (OH)] ⁺	7,34
[Zn(H ₂ O) ₆] ²⁺	[Zn(H ₂ O) ₅ (OH)] ⁺	8,98
NH ₄ ⁺	NH ₃	9,21
HCN	CN ⁻	9,31
C ₆ H ₅ OH	C ₆ H ₅ O ⁻	9,90
HCO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	10,40
HPO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻	12,32
HS ⁻	S ²⁻	12,90
H ₂ O	OH ⁻	15,74
NH ₃	NH ₂ ⁻	≈ 23
OH ⁻	O ²⁻	≈ 24