

Die Säure-Base Tabelle oder pK_s-Tabelle

Säure + H ₂ O	\rightleftharpoons		korrespondierende Base + H ₃ O ⁺	pK _s
Perchlorsäure	HClO ₄	ClO ₄ ⁻	Perchlorat-Ion	-10
Chlorwasserstoff	HCl	Cl ⁻	Chlorid-Ion	-7
Schwefelsäure	H ₂ SO ₄	HSO ₄ ⁻	Hydrosulfat-Ion	-3
Salpetersäure	HNO ₃	NO ₃ ⁻	Nitrat-Ion	-1.7
Oxonium-Ion	H ₃ O ⁺	H ₂ O	Wasser	-1.3
Trichloressigsäure	CCl ₃ COOH	CCl ₃ COO ⁻	Trichloracetat-Ion	0.52
Hydrosulfat-Ion	HSO ₄ ⁻	SO ₄ ²⁻	Sulfat-Ion	1.92
Schweflige Säure	H ₂ SO ₃	HSO ₃ ⁻	Hydrosulfit-Ion	1.96
Phosphorsäure	H ₃ PO ₄	H ₂ PO ₄ ⁻	Dihydrogenphosphat-Ion	1.96
Hexaaqua-Eisen(III)-Ion	[Fe ³⁺ (H ₂ O) ₆] ³⁺	[Fe ³⁺ (OH)(H ₂ O) ₅] ²⁺	Pentaaqua-hydroxo-Eisen(III)-Ion	2.2
Chloressigsäure	CH ₂ ClCOOH	CH ₂ ClCOO ⁻	Chloracetat-Ion	2.85
Milchsäure	CH ₃ CHOHCOOH	CH ₃ CHOHCOO ⁻	Lactat-Ion	3.08
Fluorwasserstoff	HF	F ⁻	Fluorid-Ion	3.14
Salpetrige Säure	HNO ₂	NO ₂ ⁻	Nitrit-Ion	3.37
Ameisensäure	HCOOH	HCOO ⁻	Formiat-Ion	3.75
Benzoesäure	C ₆ H ₅ COOH	C ₆ H ₅ COO ⁻	Benzoat-Ion	4.19
Essigsäure	CH ₃ COOH	CH ₃ COO ⁻	Acetat-Ion	4.76
Hexaaqua-Aluminium-Ion	[Al ³⁺ (H ₂ O) ₆] ³⁺	[Al ³⁺ (OH)(H ₂ O) ₅] ²⁺	Pentaaqua-hydroxo-aluminium-Ion	4.9
Kohlensäure	H ₂ CO ₃	HCO ₃ ⁻	Hydrogencarbonat-Ion	6.46
Schwefelwasserstoff	H ₂ S	HS ⁻	Hydrosulfid-Ion	7.06
Hydrosulfit-Ion	HSO ₃ ⁻	SO ₃ ²⁻	Sulfit-Ion	7.2
Dihydrogenphosphat-Ion	H ₂ PO ₄ ⁻	HPO ₄ ²⁻	Hydrogenphosphat-Ion	7.21
Ammonium-Ion	NH ₄ ⁺	NH ₃	Ammoniak	9.21
Cyanwasserstoff (Blausäure)	HCN	CN ⁻	Cyanid-Ion	9.31
Hexaaqua-Zink-Ion	[Zn ²⁺ (H ₂ O) ₆] ²⁺	[Zn ²⁺ (OH)(H ₂ O) ₅] ⁺	Pentaaqua-hydroxo-Zink-Ion	9.66
Phenol	C ₆ H ₅ OH	C ₆ H ₅ O ⁻	Phenolat-Ion	9.89
Hydrogencarbonat-Ion	HCO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	Carbonat-Ion	10.4
Wasserstoffperoxid	H ₂ O ₂	HO ₂ ⁻	Hydrogenperoxid-Ion	11.62
Hydrogenphosphat-Ion	HPO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻	Phosphat-Ion	12.32
Hydrosulfid-Ion	HS ⁻	S ²⁻	Sulfid-Ion	12.9
Wasser	H ₂ O	OH ⁻	Hydroxid-Ion	15.7
Ethanol	C ₂ H ₅ OH	C ₂ H ₅ O ⁻	Ethanolat-Ion	15.8
Ammoniak	NH ₃	NH ₂ ⁻	Amid-Ion	23
Hydroxid-Ion	OH ⁻	O ²⁻	Oxid-Ion	24

Stärke der Säure nimmt zu

Stärke der Base nimmt zu

Nach Dr. Urs Leutenegger, Kantonsschule Zug

Chr. Eggenberger, Benjamin Elias Süess 2007