

Säure-Basen-Tabelle

(In wässriger Lösung, bei 25° C mit $c(\text{H}_2\text{O}) = 55.5 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$)

Säure	korresp. 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
HOOC-COOH (Oxalsäure)	HOOC-COO ⁻ (Hydrogenoxalat)	1.23
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
H ₂ T (Weinsäure)	HT ⁻ (Hydrogentartrat)	2,98
HF	F ⁻	3,45
HCOOH	HCOO ⁻	3,70
CH ₃ CH(OH)COOH (Milchsäure)	CH ₃ CH(OH)COO ⁻ (Lactat)	3,85
HOOC-COO ⁻ (Hydrogenoxalat)	⁻ OOC-COO ⁻ (Oxalat)	4.19
HT ⁻ (Hydrogentartrat)	T ²⁻ (Tartrat)	4,34
CH ₃ COOH (HAc)	CH ₃ COO ⁻ (Ac ⁻)	4,76
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
NH ₄ ⁺	NH ₃	9,21
HCN	CN ⁻	9,31
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

Säurestärke nimmt zu

Basenstärke nimmt zu