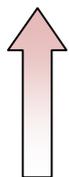


Säure/Base - Reihe

Säure		Konj.Base		pK _s
HClO ₄	Perchlorsäure	ClO ₄ ⁻	Perchlorat	- 9
HCl	Chlorwasserstoff	Cl ⁻	Chlorid	- 6
H ₂ SO ₄	Schwefelsäure	HSO ₄ ⁻	Hydrosulfat	- 3
H ₃ O ⁺	Hydroxonium	H ₂ O	Wasser	- 1.74
HNO ₃	Salpetersäure	NO ₃ ⁻	Nitrat	- 1.32
HSO ₄ ⁻	Hydrosulfat	SO ₄ ²⁻	Sulfat	1.92
H ₂ PO ₄ ⁻	Phosphorsäure	H ₂ PO ₄ ⁻	Dihydrogenphosphat	1.96
HF	Fluorwasserstoff	F ⁻	Fluorid	3.14
HCOOH	Ameisensäure	HCOO ⁻	Formiat	3.7
CH ₃ COOH	Essigsäure	CH ₃ COO ⁻	Acetat	4.76
H ₂ CO ₃	Kohlensäure	HCO ₃ ⁻	Hydrogencarbonat	6.46
H ₂ S	Schwefelwasserstoff	HS ⁻	Hydrosulfid	7.06
H ₂ PO ₄ ⁻	Dihydrogenphosphat	HPO ₄ ²⁻	Hydrogenphosphat	7.21
NH ₄ ⁺	Ammonium	NH ₃	Ammoniak	9.21
HCN	Blausäure	CN ⁻	Cyanid	9.4
HCO ₃ ⁻	Hydrogencarbonat	CO ₃ ²⁻	Carbonat	10.40
HPO ₄ ²⁻	Hydrogenphosphat	PO ₄ ³⁻	Phosphat	12.32
HS ⁻	Hydrosulfid	S ²⁻	Sulfid	12.9
H ₂ O	Wasser	OH ⁻	Hydroxid	15.74
CH ₃ OH	Ethanol	CH ₃ O ⁻	Ethanolat	16
OH ⁻	Hydroxid	O ²⁻	Oxid	24



Stärke der Säure



Stärke der Base