

pKs- und pKb-Werte einiger Verbindungen bei 25 °C

Säurestärke	pKs	Säure + H ₂ O ⇌	H ₃ O ⁺ + Base	pKb	Basenstärke
sehr stark	-10	HClO ₄	ClO ₄ ⁻	24	sehr schwach
	-10	HI	I ⁻	24	
	-6	HCl	Cl ⁻	20	
	-3	H ₂ SO ₄	HSO ₄ ⁻	17	
stark	-1,74	H ₃ O ⁺	H ₂ O	15,74	schwach
	-1,32	HNO ₃	NO ₃ ⁻	15,32	
	1,92	HSO ₄ ⁻	SO ₄ ²⁻	12,08	
	2,13	H ₃ PO ₄	H ₂ PO ₄ ⁻	11,87	
	2,22	[Fe(H ₂ O) ₆] ³⁺	[Fe(OH)(H ₂ O) ₅] ²⁺	11,78	
	3,14	HF	F ⁻	10,68	
	3,75	HCOOH	HCOO ⁻	10,25	
mittelstark	4,75	CH ₃ COOH	CH ₃ COO ⁻	9,25	mittelstark
	4,85	[Al(H ₂ O) ₆] ³⁺	[Al(OH)(H ₂ O) ₅] ²⁺	9,15	
	6,52	H ₂ CO ₃	HCO ₃ ⁻	7,48	
	6,92	H ₂ S	HS ⁻	7,08	
	7,20	H ₂ PO ₄ ⁻	HPO ₄ ²⁻	6,80	
schwach	9,25	NH ₄ ⁺	NH ₃	4,75	stark
	9,40	HCN	CN ⁻	4,60	
	10,40	HCO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	3,60	
	12,36	HPO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻	1,64	
	13,00	HS ⁻	S ²⁻	1,00	
	15,74	H ₂ O	OH ⁻	-1,74	
sehr schwach	15,90	CH ₃ CH ₂ -OH	CH ₃ -CH ₂ O ⁻	-1,90	sehr stark
	23	NH ₃	NH ₂ ⁻	-9	
	34	CH ₄	CH ₃ ⁻	-20	