

Säure- und Basenstärke korrespondierender Säure-Basenpaare

	pK_s	$HA(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons A^-(aq) + H_3O^+(aq)$	Säuren (HA)	Basen (A^-)	$A^-(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons HA(aq) + OH^-(aq)$	pK_B		
<i>extrem starke Säure</i>	Vollständige Protolyse	Perchlorsäure	HClO ₄	ClO ₄ ⁻	Perchlorat-Ion	keine Protonierung	<i>extrem schwache Base</i>	
		Iodwasserstoff	HI	I ⁻	Iodid-Ion			
		Bromwasserstoff	HBr	Br ⁻	Bromid-Ion			
		Chlorwasserstoff	HCl	Cl ⁻	Chlorid-Ion			
		Salpetersäure	HNO ₃	NO ₃ ⁻	Nitrat-Ion			
		Schwefelsäure	H ₂ SO ₄	HSO ₄ ⁻	Hydrosulfat-Ion			
	-1,74	Oxonium-Ion	H ₃ O ⁺	H ₂ O	Wasser	15,74		
<i>starke Säure</i>		1,42	Oxalsäure	H ₂ C ₂ O ₄	HC ₂ O ₄ ⁻	Hydrogenoxalat-Ion	12,58	<i>sehr schwache Base</i>
		1,92	Schweflige Säure	SO ₂ +H ₂ O	HSO ₃ ⁻	Hydrosulfit-Ion	12,08	
		1,92	Hydrosulfat-Ion	HSO ₄ ⁻	SO ₄ ²⁻	Sulfat-Ion	12,08	
		1,96	Phosphorsäure	H ₃ PO ₄	H ₂ PO ₄ ⁻	Dihydrogenphosphat-Ion	12,04	
		3,14	Fluorwasserstoff	HF	F ⁻	Fluorid-Ion	10,86	
		3,34	Salpetrige Säure	HNO ₂	NO ₂ ⁻	Nitrit-Ion	10,66	
		3,74	Ameisensäure	HCOOH	HCOO ⁻	Formiat-Ion	10,26	
<i>schwache Säure</i>		4,76	Essigsäure	CH ₃ COOH	CH ₃ COO ⁻	Acetat-Ion	9,24	<i>schwache Base</i>
		6,52	Kohlensäure	CO ₂ +H ₂ O	HCO ₃ ⁻	Hydrogencarbonat-Ion	7,48	
		6,95	Schwefelwasserstoff	H ₂ S	HS ⁻	Hydrosulfid-Ion	7,05	
		7,2	Hydrosulfit-Ion	HSO ₃ ⁻	SO ₃ ²⁻	Sulfit-Ion	6,8	
		7,21	Dihydrogenphosphat-Ion	H ₂ PO ₄ ⁻	HPO ₄ ²⁻	Hydrogenphosphat-Ion	6,79	
		7,25	Hypochlorige Säure	HOCl	ClO ⁻	Hypochlorit-Ion	6,75	
		8,24	Borsäure	H ₃ BO ₃	H ₂ BO ₃ ⁻	Dihydrogenborat-Ion	5,76	
		9,25	Ammonium-Ion	NH ₄ ⁺	NH ₃	Ammoniak	4,75	
		9,40	Cyanwasserstoff	HCN	CN ⁻	Cyanid-Ion	4,6	
		10,4	Hydrogencarbonat-Ion	HCO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	Carbonat-Ion	3,6	
<i>sehr schwache Säure</i>		11,62	Wasserstoffperoxid	H ₂ O ₂	HO ₂ ⁻	Hydrogenperoxid-Ion	2,38	<i>starke Base</i>
		12,32	Hydrogenphosphat-Ion	HPO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻	Phosphat-Ion	1,68	
		12,9	Hydrosulfid-Ion	HS ⁻	S ²⁻	Sulfid-Ion	1,1	
		15,74	Wasser	H ₂ O	OH ⁻	Hydroxid-Ion	-1,74	
<i>extrem schwache Säure</i>	Keine Protolyse	Äthanol	C ₂ H ₅ OH	C ₂ H ₅ O ⁻	Ethanolat-Ion	Vollständige Protonierung	<i>extrem starke Base</i>	
		Ammoniak	NH ₃	NH ₂ ⁻	Amid-Ion			
		Hydroxid-Ion	OH ⁻	O ²⁻	Oxid-Ion			
		Wasserstoff	H ₂	H ⁻	Hydrid-Ion			