

Beispiele korrespondierender Säure-Base-Paare:

Säurestärke	pK _s	Säure + H ₂ O \rightleftharpoons H ₃ O ⁺ + Base		pK _b	Basenstärke
<div>sehr stark</div> <div>Stärke nimmt ab</div> <div>sehr schwach</div>	-10	HClO ₄	ClO ₄ ⁻	24	<div>sehr schwach</div> <div>Stärke nimmt zu</div> <div>sehr stark</div>
	-10	HI	I ⁻	24	
	-6	HCl	Cl ⁻	20	
	-3	H ₂ SO ₄	HSO ₄ ⁻	17	
	-1,32	HNO ₃	NO ₃ ⁻	15,32	
	0,00	H ₃ O ⁺	H ₂ O	14,00	
	1,92	HSO ₄ ⁻	SO ₄ ²⁻	12,08	
	2,13	H ₃ PO ₄	H ₂ PO ₄ ⁻	11,87	
	3,14	HF	F ⁻	10,86	
	3,75	HCOOH	HCOO ⁻	10,25	
	4,75	CH ₃ COOH	CH ₃ COO ⁻	9,25	
	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	
	9,25	NH ₄ ⁺	NH ₃	4,75	
	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	
	14,00	H ₂ O	OH ⁻	0,00	
	15,90	CH ₃ CH ₂ OH	CH ₃ CH ₂ O ⁻	-1,90	
	23	NH ₃	NH ₂ ⁻	-9	
	48	CH ₄	CH ₃ ⁻	-34	