

Säure	K_S	pK_S	Säure	K_S	pK_S
OH ⁻	10^{-24}	24	CH ₃ COOH	$1,75 \cdot 10^{-5}$	4,76
NH ₃	10^{-23}	23	C ₆ H ₅ NH ₃ ⁺	$2,65 \cdot 10^{-5}$	4,58
H ₂ O	$1,8 \cdot 10^{-16}$	15,74	C ₆ H ₅ COOH	$6,1 \cdot 10^{-5}$	4,22
HS ⁻	$1,03 \cdot 10^{-13}$	12,9	HCOOH	$1,7 \cdot 10^{-4}$	3,77
HPO ₄ ²⁻	$4,8 \cdot 10^{-13}$	12,32	HNO ₂	$4,5 \cdot 10^{-4}$	3,35
H ₂ O ₂	$2,4 \cdot 10^{-12}$	11,62	HF	$7,25 \cdot 10^{-4}$	3,14
CH ₃ NH ₃ ⁺	$2,3 \cdot 10^{-11}$	10,64	Fe(H ₂ O) ₆ ³⁺	$6 \cdot 10^{-3}$	2,22
HCO ₃ ⁻	$4 \cdot 10^{-11}$	10,4	H ₃ PO ₄	$1,1 \cdot 10^{-2}$	1,96
C ₆ H ₅ OH	10^{-10}	10	H ₂ SO ₃	$1,1 \cdot 10^{-2}$	1,96
Zn(H ₂ O) ₆ ²⁺	$2,2 \cdot 10^{-10}$	9,66	HSO ₄ ⁻	$1,2 \cdot 10^{-2}$	1,92
HCN	$4 \cdot 10^{-10}$	9,4	(COOH) ₂	$3,5 \cdot 10^{-2}$	1,46
NH ₄ ⁺	$5,8 \cdot 10^{-10}$	9,24	HNO ₃	21	-1,32
H ₂ PO ₄ ⁻	$6,2 \cdot 10^{-8}$	7,21	H ₃ O ⁺	55	-1,74
HSO ₃ ⁻	$6,4 \cdot 10^{-8}$	7,2	H ₂ SO ₄	10^3	-3
H ₂ S	$8,8 \cdot 10^{-8}$	7,06	HCl	10^6	-6
H ₂ CO ₃	$3,5 \cdot 10^{-7}$	6,46	HBr	10^6	-6
Al(H ₂ O) ₆ ³⁺	$1,3 \cdot 10^{-5}$	4,9	HI	10^8	-8
C ₂ H ₅ COOH	$1,33 \cdot 10^{-5}$	4,88	HClO ₄	10^9	-9