

Beispiele für pH – Wert – Berechnung

7.5.1	Starke Säuren	0,01 M	HNO ₃	pH = 2
		0,035 M	HCl	pH = 1,46
		$3,2 \cdot 10^{-2}$ M	H ₂ SO ₄	pH = 1,19
		pH = 2,4		$c(\text{H}_3\text{O}^+) = 3,98 \cdot 10^{-3} \text{ mol/l}$

7.5.2	Starke Basen	$4,5 \cdot 10^{-3}$ M	NaOH	pH = 11,65
		0,05 M	KOH	pH = 12,7
		0,36 M	Ca(OH) ₂	pH = 13,86

7.5.3	Schwache Säuren	0,01 M	CH ₃ COOH	pH = 3,38	pK _S = 4,75
-------	-----------------	--------	----------------------	-----------	------------------------

7.5.4	Schwache Basen	0,1 M	NH ₃ – Lösung	pH = 11,13	pK _B = 4,75
-------	----------------	-------	--------------------------	------------	------------------------

