

Ahmad El-Ghazi WG12a
Übungsaufgabe Seite 204 A4
Übungsaufgabe zum 29.02.2016

Der pOH-Wert ist der negative dekadische
 Logarithmus der Hydroxidionenkonzentration

$$\text{pOH} = -\log[\text{c}(\text{OH}^-)]$$

$$\text{pH} = 14 - \text{pOH}$$

Aufgabe	Hydroxidionen- konzentration	pOH-Wert	pH-Wert	
a)	0,1 mol/l	1	13	alkalisch
b)	10^{-4} mol/l	4	10	alkalisch
c)	10^{-7} mol/l	7	7	neutral
d)	$4 \cdot 10^{-7}$ mol/l	6,4	7,6	alkalisch
e)	10^{-11} mol/l	11	3	sauer

Quellen: Elemente Chemie Buch Seite 202/203
www.abiweb.de