

## pH-Wert / pOH-Wert - Rechenbeispiele - Lösungserwartung

Aufgaben 4:

a)  $pH := 2,3$

$$pOH := 14 - pH = 11,7$$

$$c_{OH} := 10^{-pOH} \frac{\text{mol}}{\text{l}} = 1,9953 \cdot 10^{-12} \frac{\text{mol}}{\text{l}}$$

b)  $pOH := 5,1$

$$c_{OH} := 10^{-pOH} \frac{\text{mol}}{\text{l}} = 7,9433 \cdot 10^{-6} \frac{\text{mol}}{\text{l}}$$

c)  $pH := 9,7$

$$pOH := 14 - pH = 4,3$$

$$c_{OH} := 10^{-pOH} \frac{\text{mol}}{\text{l}} = 5,0119 \cdot 10^{-5} \frac{\text{mol}}{\text{l}}$$

d)  $pH := 12,8$

$$pOH := 14 - pH = 1,2$$

$$c_{OH} := 10^{-pOH} \frac{\text{mol}}{\text{l}} = 0,0631 \frac{\text{mol}}{\text{l}}$$

e)  $pH := 3,3$

$$pOH := 14 - pH = 10,7$$

$$c_{OH} := 10^{-pOH} \frac{\text{mol}}{\text{l}} = 1,9953 \cdot 10^{-11} \frac{\text{mol}}{\text{l}}$$

f)  $pOH := 4,1$

$$c_{OH} := 10^{-pOH} \frac{\text{mol}}{\text{l}} = 7,9433 \cdot 10^{-5} \frac{\text{mol}}{\text{l}}$$