

pH-Wert / pOH-Wert - Rechenbeispiele - Lösungserwartung

- Aufgaben 1:
- a) $c_{H_3O} := 10^{-3}$
 $pH := -\log_{10}(c_{H_3O}) = 3$
- b) $c_{H_3O} := 2 \cdot 10^{-4}$
 $pH := -\log_{10}(c_{H_3O}) = 3,699$
- c) $c_{OH} := 3,2 \cdot 10^{-7}$
 $pH := 14 - (-\log_{10}(c_{OH})) = 7,5051$
- d) $c_{H_3O} := 7 \cdot 10^{-2}$
 $pH := -\log_{10}(c_{H_3O}) = 1,1549$
- e) $c_{OH} := 4 \cdot 10^{-11}$
 $pH := 14 - (-\log_{10}(c_{OH})) = 3,6021$
- f) $c_{H_3O} := 8 \cdot 10^{-10}$
 $pH := -\log_{10}(c_{H_3O}) = 9,0969$