

pH-Wert / pOH-Wert - Rechenbeispiele - Lösungserwartung

- Aufgaben 2:
- a) $c_{H_3O} := 10^{-3}$
 $pOH := 14 - (-\log_{10}(c_{H_3O})) = 11$
- b) $c_{OH} := 4 \cdot 10^{-2}$
 $pOH := -\log_{10}(c_{OH}) = 1,3979$
- c) $c_{OH} := 3,9 \cdot 10^{-12}$
 $pOH := -\log_{10}(c_{OH}) = 11,4089$
- d) $c_{OH} := 13 \cdot 10^{-7}$
 $pOH := -\log_{10}(c_{OH}) = 5,8861$
- e) $c_{OH} := 8,2 \cdot 10^{-6}$
 $pOH := -\log_{10}(c_{OH}) = 5,0862$
- f) $c_{H_3O} := 5,6 \cdot 10^{-11}$
 $pOH := 14 - (-\log_{10}(c_{H_3O})) = 3,7482$