

ProtolyseaufgabenQ12

Aufgaben zur Übung:

1. Wie groß ist der pH einer 0,5 molaren HCl?
2. Welchen pH hat eine Mischung aus
100 cm³ HCl mit pH = 0 und
100 cm³ HCl mit pH = 1?
3. Berechne den pH einer Lösung von 1 g K₂O in 100 cm³ Wasser!
4. Berechne den pH einer Lösung von 20 g Na-Acetat in 1 l Wasser!
(Achtung! Heftig!)
5. Berechne den pH folgender Lösungen:
 - a) 2g NaOH in 3 ltr H₂O
 - b) 1g HCl in 10 ltr H₂O
 - c) 2 mol HCl in 1 ltr H₂O
 - d) 3,3 mol CaO in 3,5 ltr H₂O
 - e) 38% HCl(aq)