

2.1

Gegeben ist eine wässrige Kochsalzlösung mit einer Konzentration von 3,5 mol/L.

- a) Welches Volumen davon brauchen Sie, um daraus einen Liter Kochsalzlösung mit einer Konzentration von 0,85 mol/L herzustellen?
- b) Welche Stoffmenge Kochsalz ist in 0,75 L der 0,85 molaren Lösung enthalten?
- c) Welche Konzentration stellt sich ein, wenn zu einem Liter 3,5 molarer Lösung ein halber Liter 0,75 molare Lösung gegeben wird?

2.2

Berechnen Sie den Stoffmengenanteil des Kaliumhydroxids in einer Kaliumhydroxidlösung mit einer Konzentration von 0,001 mol/L

2.3

100 cm³ 0,1 mol/L BaCl₂-Lösung werden mit 300 cm³ 0,05 mol/L Na₂SO₄-Lösung versetzt. Berechnen Sie die Masse des Niederschlags und die Konzentrationen in der Lösung. Nehmen Sie das Löslichkeitsprodukt von BaSO₄ als Null an.