

**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 cm<sup>3</sup> 0,1 mol/L BaCl<sub>2</sub>-Lösung werden mit 300 cm<sup>3</sup> 0,05 mol/L Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>-Lösung versetzt. Berechnen Sie die Masse des Niederschlags und die Konzentrationen in der Lösung. Nehmen Sie das Löslichkeitsprodukt von BaSO<sub>4</sub> als Null an.