

Aufgaben mit Verdünnungen:

Aufgabe 1

Zu 150 ml einer Lösung mit $c = 0.3 \text{ mol/L}$ werden 200 ml Wasser gegeben. Welche Konzentration hat die Lösung jetzt?

Aufgabe 2

Zu 300 ml einer Lösung mit $c = 0.3 \text{ mol/L}$ werden 200 ml einer Lösung mit $c = 0.5 \text{ mol/L}$ gegeben. Welche Konzentration hat die Lösung jetzt?

Aufgabe 3

Gegeben: 1.5 l einer Kochsalzlösung mit $c = 0.15 \text{ mol/L}$.

Gesucht: 2 l einer Kochsalzlösung mit $c = 0.3 \text{ mol/L}$.

Frage: Wie viele g Kochsalz (und wie viele Liter Wasser) muss man zur gegebenen Kochsalzlösung dazugeben?

Aufgabe 4

1 l einer Kochsalzlösung wiegen 1.34 kg. Welche Konzentration hat die Lösung?