## Aufgaben mit Verdünnungen:

Aufgabe 1

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

Aufgabe 2

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

Aufgabe 3

Gegeben: 1.5 l einer Kochsalzlösung mit c =0.15 mol/L.

Gesucht: 2 l einer Kochsalzlösung mit c = 0.3 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?