

## 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?