

**3.1**

Berechnen Sie die Masse eines Morphinmoleküls.

**3.2**

Welcher Stoffmenge entsprechen 5 kg Hexan?

**3.3**

Berechnen Sie den Massenanteil des Wassers in Oxalsäure-dihydrat.

**3.4**

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?

(1 molar bedeutet 1 mol/L)