

Nanokryształy koloidalne
Przykładowe zadania obliczeniowe

Zad.1. Ile gramów azotanu srebra należy odważyć, żeby przygotować 250 g 0,25 % roztworu?

Zad.2. Oblicz stężenie procentowe roztworu zawierającego 0,4 g nanokryształów w 280 ml wody.

Zad.3. 300 ml roztworu zawiera 18 g NaOH. Obliczyć stężenie molowe roztworu.

$M_{\text{Na}} = 23 \text{ g/mol}$; $M_{\text{O}} = 16 \text{ g/mol}$; $M_{\text{H}} = 1 \text{ g/mol}$

Zad.4. Do 20 ml 2,05 M. roztworu HCl dodano 180 ml wody. Jakie jest stężenie molowe otrzymanego roztworu? $M_{\text{Cl}} = 35,5 \text{ g/mol}$

Zad.5. W roztworze o stężeniu $3,75 \times 10^{-4} \text{ M}$ znajduje się 0,2 mg azotanu srebra. Oblicz objętość roztworu. $M_{\text{AgNO}_3} = 169,87 \text{ g/mol}$