

### Karta pracy IV/3b – mieszanie roztworów (zateżnianie i rozcieńczanie)

Nazwisko i imię ..... Ocena .....

Zad.1. Oblicz, ile gramów wody i ile gramów 10% roztworu kwasu octowego należy użyć aby otrzymać 1,25kg roztworu o stężeniu 6%.

Zad.2. W 275g wody rozpuszczono 25g węglanu sodu – woda (1/10) ( $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ). Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.

Zad.3. Do  $125\text{cm}^3$  0,5molowego roztworu kwasu chlorowodorowego dodano  $75\text{cm}^3$  2,5molowego roztworu tego kwasu. Oblicz stężenie molowe otrzymanego roztworu,

Zad.4. Oblicz, ile  $\text{cm}^3$  wody należy dodać do  $200\text{cm}^3$  1,5 roztworu KOH aby otrzymać roztwór o stężeniu  $0,5\text{mol/dm}^3$ .

Zad.5. Wymieszano  $250\text{cm}^3$   $0,25\text{molowego}$  roztworu kwasu chlorowodorowego z  $125\text{cm}^3$   $0,5\text{ molowego}$  roztworu zasady potasowej. Zakładając, że objętość jest sumą łączonych roztworów, oblicz stężenie molowe otrzymanego roztworu.

Zad.6. Oblicz, ile  $\text{cm}^3$  wody i ile  $\text{cm}^3$  2,5 molowego roztworu kwasu azotowego(V) należy wymieszać aby otrzymać  $1\text{dm}^3$  roztworu kwasu o stężeniu  $1\text{mol/dm}^3$ .

## Rozwiązania

This image shows a full page of blank graph paper. The grid consists of small, evenly spaced squares formed by thin, light gray lines. There are no margins, text, or other markings on the page.