

Witam

Dzisiaj odbyła się lekcja online, niestety nie wszyscy wzięli w niej udział. Dla tych co nie byli przesyłam zadania, które robiliśmy oraz zadanie domowe. Proszę o uzupełnienie braków.

**Zad. 1** Do wody wsypano 30 g cukru i otrzymano 300 g roztworu. Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.

**Zad. 2** Oblicz, ile gramów soli kuchennej i wody potrzeba do przygotowania 200 g 25 – procentowego roztworu

**Zad. 3** Uczeń rozpuścił 50 g soli w  $150\text{ cm}^3$  wody. Oblicz stężenie procentowe tego roztworu. Gęstość wody wynosi  $1\text{ g/cm}^3$ .

#### Zadanie domowe

1. Zadanie: Oblicz masę wodnego roztworu chlorku potasu o stężeniu 1%, w którym znajduje się 1,5 g tej substancji. Podaj masę wody, która znajduje się w tym roztworze.

2. Zadanie: Oblicz stężenie procentowe roztworu chlorku sodu, który powstał po rozpuszczeniu 10 g tej substancji w 250 g wody. Wynik podaj z dokładnością do drugiego miejsca po przecinku.

3. Zadanie: Oblicz, ile gramów wody należy dodać do 120 g cukru, aby otrzymać roztwór 30-procentowy.

4. Zadanie: Oblicz, ile siarczanu(VI) miedzi(II) znajduje się w 250 g wodnego roztworu tej substancji o stężeniu 2%.