Stężenie procentowe

1. Definicja stężenia procentowego roztworu

Stężenie procentowe roztworu (C%) jest to liczba gramów substancji rozpuszczonej znajdująca się w 100g roztworu

Np. Roztwór 5% to roztwór, w którym w 100g roztworu znajduje się 5g substancji rozpuszczonej. Roztwór taki składa się z 5g substancji rozpuszczonej w 95g wody.

1. Sposoby obliczania stężenia procentowego

Stężenie procentowe roztworu (C%) można obliczyć na dwa sposoby:

1. Z proporcji

masa roztworu stanowi 100% (całość)

masa substancji stanowi C%

Zapisując krócej:

mr  - 100%

ms  - C%

Stąd:

mr \*C% = 100% \* ms

1. Z wykorzystaniem wzoru (zapisz wzór z podręcznika str. 184, wraz z opisami symboli wzoru)
2. Przeanalizuj rozwiązanie zadania (przykład 44, str 185)
3. Oblicz zadanie. ( nie zapomnij o wypisaniu danych i szukanych oraz o zapisaniu odpowiedzi do zadania).

300g roztworu soli kuchennej znajduje się 90g soli. Oblicz stężenie procentowe tego roztworu.

Proszę obejrzeć film ze strony podanej poniżej

<https://youtu.be/eicIdphfORE>