**27.05.20 Chemia VII**

Temat: **Stężenie procentowe roztworu - rozwiązywanie zadań**

1. Obliczanie stężenia procentowego roztworu, masy substancji rozpuszczonej, masy

Rozpuszczalnika i masy roztworu.

2.Zmiana stężenia roztworu.

3.Stężenie procentowe a gęstość roztworu.

*Rozwiąż zadania:*

*Do rozwiązywania zadań wykorzystaj wzory:*

Cp = x 100% ms = mr = d =

Cp - stężenie procentowe

ms - masa substancji rozpuszczonej

mr - masa roztworu

d - gęstość

m - masa

V - objętość

Ad.1.)

**Zad.1**.

Oblicz stężenie procentowe roztworu, którego masa wynosi 112g jeżeli wiadomo że znajduje się w nim 12g substancji rozpuszczonej.

**Zad.2.**

Ile kwasu octowego znajduje się w 300 g octu o stężeniu 10%.

**Zad.3.**

Oblicz masę 45% roztworu chlorku potasu, do przygotowania którego wykorzystano 34g tej substancji.

Ad.2.)

**Zad.4.**

Do 220g roztworu o stężeniu 44% dolano 80g wody. Czy roztwór został rozcieńczony czy zatężony? Ile wynosi stężenie roztworu po dolaniu wody?

**Zad.5**.

Do 30g, 2% roztworu siarczanu miedzi dosypano jeszcze 15 tej substancji. Oblicz stężenie procentowe nowego roztworu.

Ad.3.)

**Zad.6**.

6% roztwór pewnej substancji ma gęstość 1,12g/cm3. Ile substancji pozostanie po całkowitym odparowaniu wody z 50 cm3 tego roztworu.

**Zad.7.**

Ile gramów wodorotlenku sodu potrzeba do sporządzenia 1 dm3 10% roztworu tej substancji jeżeli wiadomo, że gęstość roztworu wynosi 1,115 g/cm3.