Chemia, 06.05.2020

klasa: VII

**Temat: Stężenie procentowe (część 2)**

**Lekcja na platformie zoom ( osoby, które nie mogą uczestniczyć w lekcji on-line samodzielnie zapoznają się z lekcją wg przygotowanego harmonogramu)**

**W trakcie tej lekcji:**

1. Poznasz pojęcie stężenie procentowe.
2. Nauczysz się wykonywać obliczenia korzystając z definicji stężenia procentowego.

**Czego będziesz potrzebować do tej lekcji?**

1. Zeszyt, podręcznik, ćwiczenia i coś do pisania.
2. Smartfon lub laptop/komputer z zainstalowanym programem zoom.
3. Dostęp do Internetu i przeglądarki internetowej.

**Plan lekcji;**

* sprawdzenie zadania domowego – ćwiczenia strona 96 zadanie 29, 30 – wybrane osoby zostaną odpytane przez nauczyciela.
* Wspólne rozwiązywanie zadań:

**Zadanie 1**

Do naczynia z 10 g soli wlano 90 g wody. Oblicz stężenie otrzymanego roztworu.

**Zadanie 2**

Oblicz, ile gramów wodorotlenku sodu należy odważyć, aby sporządzić 300 g 12% roztworu tej substancji.

**Zadanie 3**

Do wybielania firanek przygotowuje się roztwór 0,4% substancji wybielającej.Ile trzeba substancji i wody, aby sporządzić 4 kg takiego roztworu?

**Zadanie 4**

Jakie jest stężenie jodu w roztworze, jeżeli do jego sporządzenia zużyto 600 cm3 alkoholu o gęstości 0,8 g/cm3 i 20 g jodu?

* Zadanie domowe – ćwiczenia zadanie 32,33 strona 96,97

**Jeżeli nie byłeś na lekcji on-line:**

* **Zadanie 1 (10min)**

Przypomnij sobie wiadomości z ostatniej lekcji - podręcznik – strona 184 - 191

**Zadanie 2 (35 minut)**

Rozwiąż zadania, które znajdują się powyżej

**ZAKRES REALIZACJI PODSTAWY PROGRAMOWEJ:**

V. 7) wykonuje obliczenia z zastosowaniem pojęć: rozpuszczalność, stężenie procentowe (procent masowy), masa substancji, masa rozpuszczalnika, masa roztworu, gęstość roztworu (z wykorzystaniem tabeli rozpuszczalności lub wykresu rozpuszczalności)