Chemia, 28.04.2020

klasa: VII

**Temat: Rozpuszczalność substancji w wodzie (część 1)**

**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 rozpuszczalność.
2. Nauczysz się korzystać z tabel rozpuszczalności.
3. Nauczysz się wykonywać obliczenia związane z rozpuszczalnością.

**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.

**Zadanie 1 (15min)**

Przeczytaj w podręczniku temat lekcji: 165 – 169

**Zadanie 2. (15min)**

Sporządź notatkę:

**1.** Rozpuszczalność substancji to maksymalna liczba gramów substancji, jaką można rozpuścić w 100 g

rozpuszczalnika (wody) w danej temperaturze i pod danym ciśnieniem, aby otrzymać roztwór nasycony (czyli taki, w którym w danej temperaturze nie można już rozpuścić więcej substancji).

**2**.Zależność między rozpuszczalnością substancji a temperaturą przedstawia się graficznie w postaci krzywej rozpuszczalności – podręcznik str. 178 – 179.

**3.**Po analizie krzywych rozpuszczalności można wyciągnąć wnioski:

**a)** Rozpuszczalność substancji w wodzie zależy od:

- rodzaju substancji

- temperatury

**b)** Rozpuszczalność większości substancji stałych w wodzie (rys.22, str. 178) zwiększa się wraz ze wzrostem temperatury.

**c)** Rozpuszczalność gazów w wodzie (rys.23, str. 179) zmniejsza się wraz ze wzrostem temperatury.

**Zadanie 3 (15 minut)**

**Rozwiąż zadanie z ćwiczeń strona 92 zadanie 19,20,21**

**ZAKRES REALIZACJI PODSTAWY PROGRAMOWEJ:**

V. 6) odczytuje rozpuszczalność substancji z tabeli rozpuszczalności lub z wykresu rozpuszczalności; oblicza masę substancji, którą można rozpuścić w określonej ilości wody w podanej temperaturze