**Chemia Klasa VII (wtorek 12.05.2020r)**

Temat: **Rozpuszczalność substancji w wodzie (cd.).**

**Zagadnienia do tematu:**

1. Pojęcia: rozpuszczanie, *rozpuszczalność substancji*
2. Analiza wykresów rozpuszczalności różnych substancji (podręcznik str. 204-205)
3. Rozwiązywanie zadań z zastosowaniem krzywych rozpuszczalności i definicji rozpuszczalności

**Do analizy i nauki dla ucznia:**

Należy pamiętać, że rozpuszczalność to maksymalna ilość substancji, którą można rozpuścić w **100g wody** o określonej temperaturze (tworzy się roztwór nasycony). Jeżeli zmienia się temperatura wody to ilość rozpuszczanej substancji też się zmienia. Zawsze korzystamy z wykresów rozpuszczalności. Np. stwierdzenie: rozpuszczalność pewnej substancji w wodzie o temp. 40oC wynosi 38g oznacza, że w 100g wody o podanej temp. można rozpuścic tylko 38g tej substancji.

**Przykładowe  zadanie:**

**Zadanie: Ile gramów cukru można rozpuścić w 200g wody o temperaturze 350C?**

Rozwiązanie:

Z wykresu rozpuszczalności odczytujemy rozpuszczalność cukru w wodzie w temp. 350C:

  w 100g wody rozpuszcza się 230g cukru

to w 200 wody rozpuszcza się x g cukru

Z tego układamy proporcję

100g wody \* x = 230g \* 200g / :100g  (dzielimy przez 100g lewą i prawą stronę równania)

x= 460g

Proszę, abyście wszyscy przeanalizowali przykładowe rozwiązania zadań ze strony https://epodreczniki.pl/a/rozpuszczalnosc-substancji---zadania/Da8hCLbM7.

Są tu przedstawione rozwiązania zadań za pomocą filmików- możecie je odtwarzać wielokrotnie.

**Chemia Klasa VII (czwartek 14.05.2020r)**

Temat: **Stężenie procentowe roztworu.**

**Do nauki dla ucznia:**

1. Definicja pojęcia *stężenie procentowe roztworu.*
2. Wzór chemiczny na obliczenie stężenia procentowego roztworów.
3. Obliczanie masy roztworu: masa substancji + masa wody = masa roztworu.
4. Wykonywanie obliczeń z wykorzystaniem pojęć: stężenie procentowe, masa substancji, masa rozpuszczalnika, masa roztworu.

Każdy uczeń dokładnie analizuje rozwiązania zadań ze strony

<https://epodreczniki.pl/a/stezenie-procentowe-roztworu/DBs4CnWwG>

analiza punktu 1 i 2, obejrzenie filmu na obliczenie stężenia procentowego.

**Do wykonania w zeszycie:**

1. Notatka do pkt. 1,2,3
2. Oblicz stężenie procentowe roztworu, jeżeli w 120g roztworu znajduje się 16g chlorku potasu.
3. Ile będzie wynosiło stężenie procentowe roztworu, jeżeli w 60 g wody rozpuszczono 4 g cukru.