**Chemia Klasa VII (wtorek 19.05.2020r)**

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.

**Chemia Klasa VII (czwartek 21.05.2020r)**

Temat: **Stężenie procentowe roztworu.**

**Do nauki dla ucznia:**

1. Definicja pojęcia *stężenie procentowe roztworu.*
2. 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>

obejrzenie filmu na obliczenie stężenia procentowego.