Witam Was na lekcji chemii .

 W ramach zajęć chemii chciałabym spotkać się z wami na skypie .Moje ID - live:.cid.970a86b9054eb032. Kontaktujemy się ze sobą w godzinach naszych lekcji chemii w szkole. Poniedziałek i wtorek godz. 1245 - 1330

Prace na lekcji , prace domowe proszę odesłać na mój e- mail : danuta\_kozinska@o2.pl

Opracowany temat powinien znajdować się w zeszycie.

Lekcja 05.05.2020 – wtorek

Temat: **Stężenie procentowe roztworu**

Uczeń wie jakie cechy posiada roztwór stężony a jakie rozcieńczony

Uczeń wie jak określa się stężenie roztworu

Podręcznik ,, Ciekawa chemia „ str. 180

1. **Klasyfikacja roztworów:**
* **Roztwory rozcieńczone** – zawierają mało substancji rozpuszczonej w roztworze

 np.( 1 łyżeczka cukru w szklance herbaty)

* **Roztwory stężone** – w tej samej objętości wody zawierają znacznie więcej substancji rozpuszczonej np. ( 5 łyżeczek cukru w szklance herbaty)
1. **Definicja- Stężenie roztwory – jest określenie ile substancji rozpuszczonej znajduje się w roztworze czyli określenie stężenia procentowego (%)**
2. **Wzór – stężenie procentowe**

$$Cp=\frac{m\_{s}}{m\_{r}}×100\%$$

* ms- masa substancji rozpuszczonej
* mr- masa roztworu
* **mr- masa roztworu** = ms + mr(rozpuszczalnika)

Wzór na stężenie procentowe możemy zapisać również w postaci :

$$Cp=\frac{m\_{s}}{m\_{s}+m\_{r}} ×100\%$$