**Chemia kl.7 (08.05.2020)**

Napisz temat w zeszycie: **Woda jako rozpuszczalnik.** Przeczytaj temat w podręczniku str.170-173 podczas czytania zwróć uwagę na rozpuszczalność różnych substancji w wodzie, pojęcia roztwór właściwy, koloidy, efekt Tyndalla, zawiesina.

Napisz notatkę w zeszycie:

1. **Doświadczenie 5.5. Odparowywanie wody wodociągowej i destylowanej.**

 (Przeczytaj instrukcje doświadczenia, napisz obserwacje i wnioski)

 2. **Doświadczenie 5.6. Badanie rozpuszczania się ciał stałych w wodzie.**

 (Przeczytaj instrukcje doświadczenia, napisz obserwacje i wnioski)

3**.Roztwór** - to mieszanina jednorodna co najmniej dwóch składników -substancji rozpuszczonej i rozpuszczalnika.

 Gdy mieszają się dwie ciecze lub dwa gazy, przyjmuje się, że rozpuszczalnikiem jest substancja, której jest więcej.

 4. Wyróżniamy **dwa rodzaje roztworów:**

**Roztwór nasycony**- to roztwór, w którym w danej temperaturze nie rozpuści się już większa ilość substancji.

**Roztwór nienasycony** – to roztwór, w którym w danej temperaturze można jeszcze rozpuścić pewną ilość substancji.

 5. **Podział roztworów ze względu na rozmiar cząsteczek substancji rozpuszczonej:**

* **Rozwory właściwe- rozpuszczona w nich substancja jest rozdrobniona do pojedynczych drobin (atomów, cząsteczek, jonów; roztwory soli kuchennej, cukru rozpuszczone w wodzie)**
* **Koloidy-rozpuszczona w nich substancja tworzy duże cząsteczki (roztwory żelatyny, mleka)**
* **Zawiesiny-substancje nie rozpuszczają się w wodzie, cząstki substancji rozpuszczonej są widoczne gołym okiem i jakby zawieszone w wodzie po pewnym czasie opadają na dno naczynia (mąka i kreda po zmieszaniu z wodą)**

**6.Efekt Tyndalla- zjawisko rozpraszania promieni świetlnych przez koloidy(widoczna jest w nich smuga światła)**

***Zadanie domowe: doświadczenie str.173 (wykonaj doświadczenie, napisz instrukcje, narysuj przebieg doświadczenia, napisz obserwacje i wnioski (zrób zdjęcia zdjęcia) i prześlij do mnie.***