**KL. 7 CHEMIA**

26.03.2020 r.

**Temat: Wiązanie jonowe.**

Cele lekcji:

1. Wyjaśnię, co to są jon, kation i anion.

2.Opiszę, jak powstaje wiązanie jonowe.

Zadania:

1. Przepisz do zeszytu temat i cele lekcji.

2. Przeczytaj temat w podręczniku (str. 121-125)

3. Jeśli potrzebujesz dodatkowych wyjaśnień, zapoznaj się z tą stroną. Warto!

<https://epodreczniki.pl/a/wiazanie-jonowe/DwtGprrwy>

4. Wyjaśnij w zeszycie, co to są jon, kation i anion.

5. Pamiętaj, że wiązanie jonowe tworzy się, jeśli różnica elektroujemności miedzy dwoma atomami jest większa lub równa 1,7. Elektroujemność sprawdza się w układzie okresowym pierwiastków.

6. Opisz, w jaki sposób powstaje wiązanie w cząsteczce NaF. Pamiętaj, że sód ma jeden elektron walencyjny, a fluor siedem. Nazwij powstałe jony.

5. Sprawdź rozwiązanie.

<https://drive.google.com/file/d/1OW9-26oyc6Jotv07-l4p6f9Pvqr9sC31/view?usp=sharing>

6. Opisz, w jaki sposób tworzy się wiązanie jonowe między atomami Ca i Cl .   
7. Zdjęcia odpowiedzi przyślij do 31 marca na adres [annazaloga@o2.pl](mailto:annazaloga@o2.pl)

**KL. 8 CHEMIA**

26.03.2020 r.

**Temat: Naturalne źródła węglowodorów.**

Cele lekcji:

1. Poznam właściwości najważniejszych naturalnych źródeł węglowodorów.

2. Dowiem się, jak przebiega proces destylacji ropy naftowej.

Zadania:

1. Przepisz do zeszytu temat i cele lekcji.

2. Przeczytaj temat w podręczniku (str. 98-101).

3. Wyjaśnij w zeszycie pojęcia: związki organiczne i węglowodory.

4. Obejrzyj film o destylacji ropy naftowej.

<https://www.youtube.com/watch?v=XykZWDsoxJY>

5. Wykonaj w zeszycie zadania 1-3 ze str. 102. Zdjęcia przyślij do 31 marca na adres [annazaloga@o2.pl](mailto:annazaloga@o2.pl)

6. W następnym tygodniu sprawdzę wasze wiadomości o solach. Szczegóły podam już niedługo.