**11.05.2020r.** i **14.05.2020r.**

**Chemia klasa VIIb lekcja on-line**

***W poniedziałek 18.05.2020r. będzie praca klasowa z chemii z działu: ”Łączenie się atomów. Równania reakcji chemicznych”.***

Zapisz temat lekcji: **Powtórzenie i utrwalenie wiadomości z działu: ”Łączenie się atomów. Równania reakcji chemicznych”.**

**Kto nie uczestniczył w lekcji on-line proszę zrealizować dzisiejszy temat lekcji i przesłać do mnie do końca dnia. Za brak dowodu pracy na lekcji (nieobecność on-line i nieprzesłanie zdjęć ze zrealizowanym tematem ) ocena niedostateczna!!!**

**Wymagania do pracy klasowej:**

**Powinieneś umieć☺:**

* opisywać, czym różni się atom od cząsteczki; interpretować zapisy, np. H2, 2H, 2H2;
* opisywać funkcję elektronów zewnętrznej powłoki w łączeniu się atomów; stosować pojęcie elektroujemności do określania rodzaju wiązań (kowalencyjne, jonowe) w podanych substancjach;
* na przykładzie cząsteczek H2, Cl2, N2, CO2, H2O, HCl, NH3, CH4 opisywać powstawanie wiązań chemicznych; zapisywać wzory sumaryczne i strukturalne tych cząsteczek;
* stosować pojęcie jonu (kation i anion) i opisywać, jak powstają jony; określać ładunek jonów metali (np. Na, Mg, Al) oraz niemetali (np. O, Cl, S); opisywać powstawanie wiązań jonowych (np. NaCl, MgO);
* porównywać właściwości związków kowalencyjnych i jonowych (stan skupienia, rozpuszczalność w wodzie, temperatura topnienia i temperatura wrzenia, przewodnictwo ciepła i elektryczności);
* określać na podstawie układu okresowego wartościowość (względem wodoru i maksymalną względem tlenu) dla pierwiastków grup: 1, 2, 13, 14, 15, 16 i 17;
* rysować wzór strukturalny cząsteczki związku dwupierwiastkowego (o wiązaniach kowalencyjnych) o znanych wartościowościach pierwiastków;
* ustalać dla związków dwupierwiastkowych (np. tlenków): nazwę na podstawie wzoru sumarycznego, wzór sumaryczny na podstawie nazwy, wzór sumaryczny na podstawie wartościowości, wartościowość na podstawie wzoru sumarycznego.
* zapisywać równania reakcji chemicznych ,dobierać współczynniki stechiometryczne, stosując prawo zachowania masy i prawo zachowania ładunku
* stosować do obliczeń prawo stałości składu i prawo zachowania masy (wykonywać obliczenia związane ze stechiometrią wzoru chemicznego i równania reakcji chemicznej)

1. Z podręcznika do chemii str.156-167 zapoznaj się z podsumowaniem działu.
2. Z podręcznika str. 158 wykonaj zadania (10zadań).
3. Z zeszytu ćwiczeń wykonaj 10 zadań , str.83 -84.

**Małgorzata Wiśniewska**