Chemia kl7- 24-25.06.2020

# Temat: Powtórzenie wiadomości – Interpretacja zapisów chemicznych(2 godz.lekcyjne)

**Już wiesz**

* że związki chemiczne to substancje złożone z co najmniej dwóch pierwiastków chemicznych połączonych trwale ze sobą;
* że istnieją związki kowalencyjne zbudowane z cząsteczek i związki jonowe zbudowane z jonów;
* że wzór sumaryczny substancji opisuje skład jej cząsteczki (substancje kowalencyjne) lub najmniejszy zbiór tworzących ją jonów (związki jonowe);
* jakie są wzory sumaryczne następujących substancji: azotu, chloru, wodoru, wody, dwutlenku węgla, chlorowodoru, amoniaku, chlorku sodu, chlorku magnezu, chlorku glinu;
* jak powstają jony sodu, magnezu, glinu, chlorkowe i siarczkowe.

**Nauczysz się**

* odczytywania zapisów chemicznych przedstawiających atomy, cząsteczki i zespoły jonów.

Link do lekcji: <https://epodreczniki.pl/a/interpretacja-zapisow-chemicznych/D1aAjQsf>

Zapoznaj się z linkiem

Obejrzyj tam filmy

* Za pomocą wzorów chemicznych można przedstawiać określoną liczbę cząsteczek, atomów i jonów.
* Liczbę atomów w cząsteczce bądź jonów w jednostce formalnej przedstawia się przy użyciu indeksu stechiometrycznego. We wzorze substancji liczbę tę zapisuje się z prawej strony u dołu symbolu pierwiastka.
* Liczbę atomów, cząsteczek bądź jednostek formalnych związku jonowego określa się, wykorzystując współczynnik stechiometryczny – liczbę zapisywaną przed wzorem sumarycznym związku.

Zapisz temat w zeszycie, zapoznaj się z tematem, życzę udanych wakacji☺