**Chemia klasa VII a, b**

***Temat: Powtórzenie wiadomości o tlenkach i wodorotlenkach.***

**Termin realizacji**: 23.06.2020r.

**Cel lekcji:**

* Powtórzenie i utrwalenie wiadomości o tlenkach i wodorotlenkach.

**Na tej lekcji utrwalisz wiadomości:**

* Pojęcia: wodorotlenek, grupa wodorotlenowa, elektrolity i nieelektrolity, odczyn roztworu, wskaźniki, dysocjacja jonowa zasad, woda wapienna, wapno palone, wapno gaszone, zasada.
* Pisanie równań reakcji otrzymywania wodorotlenków dwoma sposobami
* Właściwości wodorotlenku: sodu, potasu, wapnia
* Zastosowanie wodorotlenku: sodu, potasu, wapnia
* Równania reakcji otrzymywania wodorotlenków trudno rozpuszczalnych w wodzie.

1. Zapisz temat do zeszytu.
2. Przypomnij sobie wiadomości o tlenkach i wodorotlenkach czytając z podręcznika tekst str. 225.
3. Wykonaj w zeszycie test z podręcznika ,,Sprawdź, czy wiesz … Sprawdź, czy umiesz…” str. 226. Dokonaj samooceny testu sprawdzając odpowiedzi do zadań na końcu podręcznika str. 240.

Jeśli będziecie mieli kłopoty z opanowaniem materiału, wykonaniem ćwiczeń skontaktujcie się ze mną mailowo lub na Messengerze. Mój adres e - mail to:

[n.zdalna.es@gmail.com](mailto:n.zdalna.es@gmail.com)

Życzę owocnej pracy.

Pozdrawiam Ewa Spasińska.

**Chemia klasa VII a, b**

***Temat: Powtórzenie wiadomości z klasy VII.***

**Termin realizacji**: 25.06.2020r.

**Cel lekcji:**

* Powtórzenie i utrwalenie wiadomości z klasy VII o budowie atomu, wzorach związków chemicznych i równaniach reakcji.

**Na tej lekcji utrwalisz wiadomości:**

* Pojęcia: wzór sumaryczny, wzór strukturalny, indeksy stechiometryczne, współczynniki stechiometryczne, liczba masowa, liczba atomowa, izotopy, protony, neutrony, elektrony, elektrony walencyjne, masa atomowa, masa cząsteczkowa.
* Pisanie wzorów sumarycznych i strukturalnych związków chemicznych.
* Pisanie równań reakcji, dobieranie współczynników, określenie typu reakcji.
* Określanie właściwości pierwiastka na podstawie jego położenia w układzie okresowym.
* Modelowanie budowy atomów pierwiastków grup głównych układu okresowego.
* Budowa układu okresowego, prawo okresowości.

1. Zapisz temat do zeszytu.
2. Najważniejsze wiadomości z klasy VII przypomnisz sobie oglądając poniższe filmy:

- Z czego zbudowane są atomy?:

<https://www.youtube.com/watch?v=sTG0vXZmblE>

- Jak pisać wzory sumaryczne i strukturalne?:

<https://www.youtube.com/watch?v=KnP-Pmc4m3g>

- Jak pisać równania reakcji chemicznych?:

<https://www.youtube.com/watch?v=zI6JvcMOG-E>

1. Na zakończenie nauki w klasie VII obejrzyj pokazy chemiczne przygotowane przez studentów Uniwersytetu Poznańskiego wchodząc w link:

<https://www.youtube.com/watch?v=K1x3SAvdsfo>

* To nasza ostatnia lekcja w tym roku szkolnym, życzę miłego i bezpiecznego wypoczynku w czasie wakacji.

Jeśli będziecie mieli kłopoty z opanowaniem materiału, wykonaniem ćwiczeń skontaktujcie się ze mną mailowo lub na Messengerze. Mój adres e - mail to:

[n.zdalna.es@gmail.com](mailto:n.zdalna.es@gmail.com)

Życzę owocnej pracy.

Pozdrawiam Ewa Spasińska.