

Chemia 15.03 - 19.03.2021r.

Chemia Klasa VIIa i VIIb

1)Temat: Stosujemy prawo zachowania masy. Ćwiczymy obliczenia stechiometryczne.

Cele lekcji: Uczeń:

- zapisuje równania reakcji chemicznych w formie cząsteczkowej,
- dobiera współczynniki stechiometryczne, stosując prawo zachowania masy
- stosuje do obliczeń prawo stałości składu i prawo zachowania masy
- wykonuje obliczenia związane ze stechiometrią wzoru chemicznego i równania reakcji chemicznej

Wykonaj zadania za podręcznika : 1-3 str. 150, 1-3 str. 155,

2)Temat: Podsumowanie wiadomości: Łączenie się atomów. Równania reakcji chemicznych.

Cele lekcji: Uczeń:

- Charakteryzuje wiązanie kowalencyjne.
- opisuje wiązanie jonowe.
- Porównuje wpływ rodzaju wiązania na właściwości związku chemicznego
- Wykorzystuje wartościowość pierwiastków chemicznych.
- Korzysta z prawa stałości składu związku chemicznego.
- Zapisuje równania reakcji chemicznych.
- Stosuje prawo zachowania masy.
- Ćwiczy obliczenia stechiometryczne.

Wykonaj zadania za podręcznika : str. 158

CHEMIA Klasa VIII

1)Temat: Tworzymy szereg homologiczny kwasów karboksylowych

Cele lekcji: Uczeń:

- podaje definicje pojęć: *kwasy karboksylowe, grupa karboksylowa*
- podaje nazwy systematyczne i zwyczajowe kwasów karboksylowych o łańcuchach prostych zawierających do pięciu atomów węgla w cząsteczce
- zapisuje wzór ogólny kwasów karboksylowych
- zapisuje wzory: sumaryczne, półstrukturalne i grupowe kwasów karboksylowych o łańcuchach prostych zawierających do pięciu atomów węgla w cząsteczce,
- rysuje wzory strukturalne tych kwasów
- wyjaśnia, czy kwasy organiczne mogą mieć więcej niż jedną grupę karboksylową

Wykonaj zadanie: 1- 5 str.160

2)Temat: Poznajemy właściwości kwasu etanowego.

Cele lekcji: Uczeń:

- podaje definicję pojęcia *fermentacja octowa*
- wyjaśnia, na czym polega proces fermentacji octowej
- rysuje schemat, zapisuje obserwacje i formułuje wniosek z doświadczenia: *Badanie właściwości kwasu etanowego*;
- zapisuje równanie reakcji dysocjacji jonowej (elektrolitycznej) kwasu etanowego; określam odczyn roztworu kwasu etanowego
- rysuje schemat, zapisuje obserwacje i formułuje wniosek z doświadczenia: *Badanie palności kwasu etanowego*; zapisuje równanie zachodzącej reakcji chemicznej
- zapisuje w formie cząsteczkowej równania reakcji kwasu etanowego z wodorotlenkami, tlenkami metali oraz metalami
- opisuje właściwości i zastosowania kwasu etanowego

Wykonaj zadanie: 1- 3 str.163, 1-3 str. 168