

Chemia 09.04.2021r.

Chemia Klasa VIIa i VIIb

1)Temat: Omówienie i poprawa p.k.: Łączenie się atomów. Równania reakcji chemicznych.

Cele lekcji: omówienie poziomu opanowania wiadomości i umiejętności

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.

CHEMIA Klasa VIII

1)Temat: Ćwiczymy zapis reakcji powstawania estrów.

Cele lekcji: Uczeń:

- podaje definicje pojęć: *estryfikacja, ester, grupa estrowa*
- rysuje schemat, zapisuje obserwacje i formułuje wniosek z doświadczenia: *Reakcja etanolu z kwasem etanowym*; zapisuje równanie zachodzącej reakcji chemicznej
- zapisuje wzór ogólny estrów
- wyjaśnia, jak przebiega i na czym polega reakcja estryfikacji
- zapisuje ogólne równanie reakcji estryfikacji
- zapisuje równania reakcji chemicznych kwasów karboksylowych (kwasów metanowego i etanowego) z alkoholami (metanolem i etanolem)
- wyjaśnia, jak tworzy się nazwy estrów
- tworzy nazwy systematyczne i zwyczajowe estrów na podstawie nazw odpowiednich kwasów karboksylowych (metanowego, etanowego) i alkoholi (metanolu, etanolu)
- opisuje właściwości i zastosowania estrów

Zadania do wykonania na podstawie informacji z podręcznika.

1. Napisz definicje pojęć: *estryfikacja, ester, grupa estrowa*
2. Narysuj schemat, zapisz obserwacje i wniosek z doświadczenia: *Reakcja etanolu z kwasem etanowym*; zapisz równanie zachodzącej reakcji chemicznej.
3. Zapisz wzór ogólny estrów.
4. Zapisz ogólne równanie reakcji estryfikacji.
5. Zapisz równania reakcji chemicznych kwasów karboksylowych (kwasów metanowego i etanowego) z alkoholami (metanolem i etanolem) i napisz nazwy estrów.
6. Jakie właściwości i zastosowanie mają estry.