

Chemia Klasa VIIa i VIIB

1)Temat: Poznajemy wiązanie jonowe - cd.

- opisuje funkcję elektronów zewnętrznej powłoki w łączeniu się atomów
- stosuje pojęcie elektroujemności do określania rodzaju wiązań w podanych substancjach
- stosuje pojęcie jonu (kation i anion) i opisuje, jak powstają jony
- określa ładunek jonów metali (np. Na, Mg, Al) oraz niemetalu (np. O, Cl, S)
- opisuje powstawanie wiązań jonowych (np. NaCl, MgO)

Rysujemy i opisujemy powstawanie wiązania w NaCl, MgO, AlCl₃*

2)Temat: Porównujemy wpływ rodzaju wiązania na właściwości związku chemicznego.

Cele lekcji: Uczeń:

- stosuje pojęcie elektroujemności do określania rodzaju wiązań w podanych substancjach
- porównuje właściwości związków kowalencyjnych i jonowych

Porównujemy właściwości związków kowalencyjnych i jonowych (stan skupienia, rozpuszczalność w wodzie, temperatura topnienia i temperatura wrzenia, przewodnictwo ciepła i elektryczności)

Podręcznik Tabela str.129

CHEMIA Klasa VIII

1)Temat: Porównujemy właściwości alkanów i ich zastosowań.

Cele lekcji: Uczeń:

- określa zmiany właściwości fizycznych alkanów w zależności od długości łańcucha węglowego;
- poznaje najważniejsze zastosowania alkanów;
- zapisuje równania reakcji spalania alkanów.

zadanie do wykonania:

Napisz, gdzie znalazły zastosowanie alkany.

2)Temat: Tworzymy szereg homologiczny alkenów. Eten

Cele lekcji: Uczeń:

- poznaje pojęcia: węglowodory nienasycone (*alkeny*), *reakcja polimeryzacji*, *reakcja przyłączenia*;
- poznaje nazwy systematyczne, wzory: sumaryczne, strukturalne, półstrukturalne i grupowe węglowodorów szeregu homologicznego alkenów;
- zapisuje równania reakcji spalania całkowitego, spalania niecałkowitego i polimeryzacji etenu oraz reakcji przyłączenia fluorowców do etenu;
- poznaje właściwości i zastosowania etenu i polietylenu.

zadanie do wykonania:

Napisz reakcje spalania całkowitego i niecałkowitego etenu oraz nazwij produkty.

Napisz reakcje przyłączenia chloru i bromu do etenu.