

Chemia 08.02 - 12.02.2021r.

Chemia Klasa VIIa i VIIb

1)Temat: Wykorzystujemy wartościowość pierwiastków chemicznych.

Cele lekcji: Uczeń:

- określa na podstawie układu okresowego wartościowość (względem wodoru i maksymalną względem tlenu) dla pierwiastków grup: 1., 2., 13., 14., 15., 16. i 17.
- rysuje wzór strukturalny cząsteczki związku dwupierwiastkowego (o wiązaniach kowalencyjnych) o znanych wartościowościach pierwiastków
- ustala dla związków dwupierwiastkowych (np. tlenków): nazwę na podstawie wzoru sumarycznego, wzór sumaryczny na podstawie nazwy, wzór sumaryczny na podstawie wartościowości, wartościowość na podstawie wzoru sumarycznego

Wykonaj zadania za podręcznika : 1,2,3,4 str. 136

2)Temat: Wykorzystujemy wartościowość pierwiastków chemicznych- ćwiczenia.

Cele lekcji: Uczeń:

- określa na podstawie układu okresowego wartościowość (względem wodoru i maksymalną względem tlenu) dla pierwiastków grup: 1., 2., 13., 14., 15., 16. i 17.
- rysuje wzór strukturalny cząsteczki związku dwupierwiastkowego (o wiązaniach kowalencyjnych) o znanych wartościowościach pierwiastków
- ustala dla związków dwupierwiastkowych (np. tlenków): nazwę na podstawie wzoru sumarycznego, wzór sumaryczny na podstawie nazwy, wzór sumaryczny na podstawie wartościowości, wartościowość na podstawie wzoru sumarycznego

Wykonaj zadania za podręcznika : 5,6,7 str. 136

CHEMIA Klasa VIII

1)Temat: Tworzymy szereg homologiczny alkenów. Eten – cd.

Cele lekcji: Uczeń:

- poznaje pojęcia: *węglowodory nienasycone (alkeny)*, *reakcja polimeryzacji*, *reakcja przyłączenia*;
- poznaje nazwy systematyczne, wzory: sumaryczne, strukturalne, półstrukturalne i grupowe węglodorów 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.

Napisz reakcję polimeryzacji etenu.

2)Temat: Tworzymy szereg homologiczny alkinów. Etyn.

Cele lekcji: Uczeń:

- podaje definicję pojęcia *alkiny*
- tworzy nazwy alkinów na podstawie nazw odpowiednich alkanów o łańcuchach prostych zawierających do pięciu atomów węgla w cząsteczce
- zapisuje wzór ogólny alkinów
- zapisuje wzory: sumaryczne, grupowe i półstrukturalne alkinów o łańcuchach prostych zawierających do pięciu atomów węgla w cząsteczce; rysuje wzory strukturalne tych alkinów
- rysuje schemat, zapisuje obserwacje i formułuje wniosek z doświadczenia: *Badanie właściwości etynu*; zapisuje równanie zachodzącej reakcji chemicznej
- zapisuje reakcje spalania etynu przy nieograniczonym i ograniczonym dostępie tlenu
- zapisuje równania reakcji przyłączenia fluorowców i wodoru do etynu opisuje właściwości i zastosowania etynu

zadanie do wykonania:

Zapisz wzór ogólny alkinów.

Zapisz wzory: sumaryczne, grupowe i półstrukturalne alkinów o łańcuchach prostych zawierających do pięciu atomów węgla.

Napisz reakcje spalania całkowitego i niecałkowitego etynu oraz nazwij produkty.
Napisz reakcje przyłączenia chloru i bromu do etynu.