

Chemia 22.02 - 26.02.2021r.

Chemia Klasa VIIa i VIIb

1)Temat: Korzystamy z prawa stałości składu związku chemicznego.

Cele lekcji: Uczeń:

- stosuje do obliczeń prawo stałości składu ,
- wykonuje obliczenia związane ze stechiometrią wzoru chemicznego,
- oblicza stosunek masowy pierwiastków,
- oblicza skład procentowy pierwiastków.

Wykonaj zadania za podręcznika : 1,2,3,4 str. 141

2)Temat: Korzystamy z prawa stałości składu związku chemicznego-cd.

Cele lekcji: Uczeń:

- stosuje do obliczeń prawo stałości składu ,
- wykonuje obliczenia związane ze stechiometrią wzoru chemicznego,
- oblicza stosunek masowy pierwiastków,
- oblicza skład procentowy pierwiastków.

Wykonaj zadania za podręcznika : 1,2,3,4 str. 141

CHEMIA Klasa VIII

1)Temat: Praca klasowa z działu : Związki węgla z wodorem.

Cele lekcji: Uczeń:

- podaje co najmniej trzy podobieństwa i co najmniej trzy różnice między alkanami, alkenami i alkinami
- wyjaśnia, w jaki sposób można doświadczalnie odróżnić węglowodory nasycone od węglowodorów nienasyconych.
- zna pojęcia: *węglowodory nienasycone (alkeny)*, *reakcja polimeryzacji*, *reakcja przyłączania*;
- zna nazwy systematyczne, wzory: sumaryczne, strukturalne, półstrukturalne i grupowe węglowodorów,
- zapisuje równania reakcji spalania całkowitego, spalania niecałkowitego węglowodorów, polimeryzacji etenu oraz reakcji przyłączania fluorowców do etenu i etynu;
- zna właściwości i zastosowania węglowodorów.

2)Temat: Omówienie i poprawa pracy klasowej z działu : Związki węgla z wodorem.