Самастойная работа

**I варыянт**

1.Якое ў ніжэй напісаных сцверджанняў няправільнае

а)рэчывы – гэта тое, з чаго складаюцца фізічныя целы;

б)хімія – навука аб рэчывах і іх ператварэннях;

в)адносная атамная маса элемента – гэта фізічная велічыня, якая паказвае, ў колькі разоў маса атама дадзенага хімічнага элемента *меншая* за 1/12 масы атама вугляроду;

г)сумесь – гэта сукупнасць індывідуальных рэчываў, якія складаюць фізічнае цела.

2.Устаўце пропускі

Хімічны……***сімвал(****знак****)*** – умоўнае абазначэнне хімічнага элемента з дапамогай …… ***літар*** яго лацінскай назвы

3.Дайце азначэнне паняццю ***хімічны элемент***

***Пэўны від атамаў***

4.Разлічыце ў колькі разоў атам неона ***Ar(Ne)=4*** лягчэйшы за атам брома ***Ar(Br)=80***? Адказ: *у 4 разы*

5. Колькі атамаў вугляроду ***Ar(С)*** =12 маюць масу аднаго атама магнію ***Ar(Mg)=24***? Адказ: *2*

6.Разлічыце адносную атамную масу вугляроду, сярэдняя маса атамаў якога роўна 19,94·10 -27кг. Адказ: 12

**II варыянт**

1.Выберыце правільнае сцверджанне:

а)хімічны сімвал – умоўнае абазначэнне хімічнага элемента з дапамогай літар яго беларускай назвы;

б)адносная атамная маса хімічнага элемента роўна адносінам 1/12масы атама вугляроду да яго масы;

*в) атамная адзінка масы ўяўляе сабой 1/12 масы атама вуглярода;*

г) усе сцвержданні правільныя

2.Устаўце пропускі

 У працэсе хімічных ператварэнняў …… ***атамы*** не разбураюцца і не узнікаюць зноў, а толькі пераходзяць з адных ***….. рэчываў*** у другія.

3.Дайце азначэнне паняццю ***атам***

***найдрабнейшая, хімічна непадзельная часціца***

4.Разлічыце ў колькі разоў атам медзі ***Ar(Сu)=64*** цяжэйшы за атам кіслароду ***Ar(О)=16***? Адказ: *у 4 разы*

5. Колькі атамаў літыю ***Ar(Li)*** =7 маюць масу аднаго атама крэмнію ***Ar(Si)=28***? Адказ: *4*

6.Разлічыце адносную атамную масу жалеза, сярэдняя маса атамаў якога роўна 9,94·10 -26кг. Адказ: 56