Самастойная работа 7клас

**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 меншаяза 1/12 масы атама вугляроду;

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

2.Устаўце пропускі

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

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

4.Разлічыце ў колькі разоў атам неона лягчэйшы за атам брома?

5. Колькі атамаў вугляродумаюць масу аднаго атама магнію

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

**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 ***…..***  у другія.

3.Дайце азначэнне паняццю ***атам***

4.Разлічыце ў колькі разоў атам медзі цяжэйшы за атам кіслароду ?

5. Колькі атамаў літыюмаюць масу аднаго атама крэмнію?

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