Первоначальные химические понятия. Проверочная работа.

1.Выберите из перечня тела : 1) медная монетка, 2)керамика, 3)стеклянный стакан, 4)проволока

2.Выпишите явление, которое относится к физическим:

1)Образование озона в атмосфере во время грозы.

2) Образование зелёного налёта на медном подсвечнике.

3)Возгорание спички.

4)Распространение запаха духов.

3.Составьте химические формулы, которые имеют состав:

1)два атома фосфора и три атома кислорода

2)один атом водорода, один атом азота и три атома кислорода.

4.Сложным веществом является: 1)вода -H2 O 2)углекислый газ –CO2 3)углерод - С 4) кремний –Si

5.Укажите «адрес» в периодической системе Д.И. Менделеева атома хлора. Определите количество электронов, протонов, нейтронов для этого элемента.

6. Рассчитайте молекулярную массу вещества Са(ОН)2

7.Составьте формулы соединений данных элементов с кислородом Fe(III), Cu(I), Al, Na, S((VI).

8.Относительная молекулярная масса вещества, формула которого ХО, равна 80. Определите, какой элемент обозначен буквой Х ?

9.Фразе «пять молекул вещества, каждая из которых состоит из одного атома азота и трёх атомов водорода» соответствует запись:

1)5HNO3; 2)3N2; 3)5N2; 4)5NH3.

III VII

10.Составьте формулы веществ: Li O, Ba O , Cr Cl , Mn O .

Первоначальные химические понятия. Проверочная работа.(2)

1.Выберите из перечня вещества: 1) медная монетка, 2)алюминий, 3)стекло, 4) стальная проволока

2.Выпишите явление, которое относится к физическим:

1)выделение газа при приливании кислоты к кусочкам мела .

2)горение свечи.

3)испарение воды с поверхности водоёмов,

4)засахаривание варенья.

3.Составьте химические формулы, которые имеют состав:

1)два атома азота три атома водорода.

2)два атома водорода, один атом серы и три атома кислорода.

4.Сложным веществом является: 1)водород -H2 2)угарный газ –CO 3)углерод - С 4) кремниевая кислота – Н 2 SiО3

5.Укажите «адрес» в периодической системе Д.И. Менделеева атома скандия. Определите количество электронов, протонов, нейтронов для этого элемента.

6. Рассчитайте молекулярную массу вещества Са(NO3 )2  .

7.Составьте формулы соединений данных элементов с водородом Р(III), C(IV), Al, Na, S((II).

8.Относительная молекулярная масса вещества, формула которого ХS, равна 72. Определите, какой элемент обозначен буквой Х ?

9.Фразе «три молекулы вещества, каждая из которых состоит из одного атома азота и трёх атомов водорода» соответствует запись:

1)3HNO3; 2)3N2; 3)3N2; 4)3NH3.

V III IV

10.Составьте формулы веществ: NO, Na O , Cr Cl , Mn O .