**Проверочная работа по химии в 8 классе на тему: «Первоначальные химические понятия».**

**I.1.К химическим явлениям относится**:

а) замерзание воды; б) горение угля; в) растворение сахара в воде

2.Молекулярная масса воды равна:

а) 12 б) 15; в) 18

3.**Массу вещества измеряют:**

а) в граммах; б) в ватах; в) в молях

4. **Постоянная величина - молярный объём газов равняется**:

а) 22,4л; б) 24,4 л.; в) 1л

5. **Закон сохранения массы веществ создал**:

а) Ломоносов; б) Вант-Гофф; в) Кистяковский

6. К примерам смесей веществ относятся:

а) туман; б) медь; в) сера

7. **Простым веществом является**

а) вода H2O б) кислород О2 в) хлорид калия KCl

8**. К химическим явлениям не относится:**

а) гниение листьев б) скисание молока в) испарение воды

**II**. **1**.**Соотнесите выражения и их значения, ответы перенесите в таблицу:**

1. 2 S а) 2 молекулы воды

2. 2 СО2 б) 2 молекулы кислорода

3. 2 Н2О в) 2 молекулы серы

4. 2О2 г) 2 молекулы углекислого газа

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 |
|  |  |  |  |

2. **Установите соответствие, ответ запишите в таблицу**

1. Вещество а) железо

2. Тело б) стакан

в) проволока

г) вода

д) сахар

е) ваза

|  |  |
| --- | --- |
| 1 | 2 |
|  |  |

3.**Установите соответствие между веществом и его свойствами:**

1) уксусная кислота а) малорастворимое   
 2) сахар б) с металлическим блеском   
 3) мел в) кислое на вкус   
 4) медь г) белое кристаллическое вещество  
 д) с характерным запахом

4.**Установите соответствие между уравнением реакции и типом реакции:**

1. CaO+H2O=Ca(OH)2  а) реакция обмена  
  
  
2. 2KBr+Cl2=2KCl+Br2  б) реакция разложения

3. Cu(OH)2=CuO+H2O в) реакция обмена соединения

4. AgNO3+KBr=AgBrw+ KNO3 г) реакция замещения

**III. 1.Укажите коэффициенты и индексы в следующих записях:**

а) 4 Cl2 коэффициент = \_\_\_, индекс = \_\_\_

б) 2 Р4 коэффициент = \_\_\_, индекс = \_\_\_

в) F2 коэффициент = \_\_\_, индекс = \_\_\_

2. **Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций:**

а) KMnO4 → K2MnO4 + MnO2 + O2

б) Na + Cl2 → NaCl

в) H2SO4 + NaOH → Na2SO4 + H2O

**IV.** 1**.** Вычислить относительную молекулярную массу оксида углерода (IV)

2. Найдите объём, который при н.у. займут 3 г азота.

3. Вычислить массу хлорида натрия, полученного при взаимодействии 67 г. натрия с хлором.