***Демоверсия промежуточной аттестации по химии 8 класс***

**Часть А Выбор одного правильного ответа( за каждый правильный ответ – 1 балл)**

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

1) испарение воды 2) замерзание воды

3) плавление парафина 4) горение парафина

2*. Что* ***НЕ*** *является признаком химической реакции :*

1) образование осадка 2) изменение цвета

3) выделение газа 4) изменение агрегатного состояния

3. *Определить сложное вещество:*

1)Н2  2) O2 3) N2  4) NaOH

4. ***Какое уравнение соответствует реакции соединения****? (или обмена, или замещения, или разложения)*

1) 2SO2 + O2 = 2SO3 2) H2S + CаO = CаS + H2O

3) SO3 + 2NaOН = Na2SO4 + Н2О 4) H2SO4 + Zn = ZnSO4 + H2 5)СаСО3 →СаО + СО2

5. *Что* ***НЕ*** *является признаком физического явления*

1) замерзание воды 2) испарение воды 3) таяние льда 4) разложение воды

6. ***В реакцию с соляной кислотой вступает:***

1)Cu 2) HNO3 3) Hg 4) КOH

7*.* ***К кислотам(****оксидам, основаниям, солям****) относится****:*

1) HNO3 2) NaNO3  3)NaOH 4) CaO

8. ***Из предложенного перечня выбрать простое вещество:***

1) вода 2) углекислый газ 3) кислород 4) серная кислота

9. ***Только металлы (неметаллы) в ряду:***

1)Na, Fe, Cu 2) Ca, S, O2 3) P, N2, S 4) Ca, P, K

10 . ***Формула оксида железа (III):***

1. FeO 2) Fe2O3 3) Fe3O4 4) FeCO3

**Часть Б. За правильный ответ 2 балла**

11.***Оксид углерода (IV) реагирует с каждым из двух веществ:***

а) водой и оксидом кальция

б) кислородом и оксидом серы (IV)

в) сульфатом калия и гидроксидом натрия

г) фосфорной кислотой и водородом

12Установите соответствие между формулой исходных веществ и продуктами реакций

Формулы веществ Продукты

взаимодействия

а) Fe + HCl → 1) FeCl2

б) FeО + CO2 → 2) FeCО3

в) Fe(OH)2 + HCl → 3) FeCl2 + H2

4) FeCO3 + H2

5) FeCl2 + H2O

Часть В. Задания с развернутым ответом

1. **Какому количеству вещества соответствует 40г сульфата меди(II) СuSO4**

**(2 балла)**

1. **Осуществить цепочку превращений(3балла)**

**Ca → CaO →Ca(OH)2 →Ca(NO3)2**

**Или Р→Р2О5 →Н3РО4 →К3РО4**

**3.Какая масса осадка получится, если в реакцию с сульфатом меди (II) вступил гидроксид калия, массой 120г (4балла)**

**Вывод оценки:**

**0 -9 баллов –«2»**

**10-16 баллов – «3»**

**17-20 баллов – «4»**

**21-23 балла – «5»**