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

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

1.**В атоме алюминия число электронных слоёв равно**

**1)** 5 **2)** 2 **3)** 3 **4)** 4

2.**Металлические свойства Mg выражены сильнее, чем металлические свойства:**

**1)** Na 2)Вa **3)** K **4)** Ве

**3.Неметаллические свойства фосфора выражены сильнее, чем**

неметаллические свойства

1) кислорода 2) азота 3) мышьяка 4) хлора

4 **Значения высшей и низшей степени окисления хлора соответственно равны:**

**1)** +6 и –2 **2)** +7 и –1 **3)** +1 и –7 **4)** +2 и –6

**5.Степень окисления хлора в соединении KClO2 равна**

 **1)** –1 **2)** +5 **3)** +3 **4)** +7

6. **Какое из указанных веществ имеет ковалентную неполярную связь?**

1) NaCl 2) H2S 3) H2  4) CaCl2

**7.Какое уравнение соответствует реакции соединения**?

1) 2SO2 + O2 = 2SO3

2) H2S + CаO = CаS + H2O

3) SO3 + 2NaOН = Na2SO4 + Н2О

4) H2SO4 + Zn = ZnSO4 + H2

8. **Электрический ток не проводит**

**1)** раствор гидроксида бария

**2)** расплав сахара

**3)** расплав фосфата калия

**4)** раствор сульфата цинка

9. **К кислотам относится**:

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

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

1)Cu 2) HNO3 3) Hg 4) КOH

10.К химическим явлениям относится:

1) испарение воды 2) замерзание воды

3) плавление парафина 4) горение парафина

11. Как можно разделить деревянные и алюминиевые опилки:

1) флотация(разделение водой) 2)фильтрованием

3) выпариванием 4)магнитом

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

1) образование осадка 2) изменение цвета

 3) выделение газа 4) изменение агрегатного состояния

12. Определить сложное вещество:

1)Н2  2) O2 3) N2  4) NaOH

***Часть Б***

**13.Какому количеству вещества соответствует 49г серной кислоты(2 балла)**

1)0,5 моль 2) 0,25 моль 3) 2моль 4) 1моль

14.**Массовая доля серы в сульфате меди(II) СuSO4 (2 балла)**

 **(2 Балла)**

1)20% 2) 40% 3) 24% 4) 48%

**Часть С**

14.Написать уравнение реакции в молекулярном и ионном виде между вешествами: гидроксидом натрия и серной кислотой (3балла)

15. Написать уравнение реакции в молекулярном и ионном виде между хлоридом бария и сульфатом натрия (3балла

15.Какой объем и какая масса сероводорода получится при взаимодействии 28 л газа, содержащего 80% водорода ,который прореагирует с серой? (4балла)