**ДЕМОВЕРСИЯ**

**промежуточной аттестации**

по химии

**8 класс**

1.  Электронная конфигурация внешней оболочки атома натрия

l)3s2             2) 3s1             3)4s1             4)3s23p1

2. Наименьшие металлические свойства у

l)Li               2)Na              3)Mg             4) Be

3.  Установите соответствие между веществами и типами химической связи в них

1)F2              А) металлическая

2) Fe             Б) ковалентная полярная

3) NH3          В) ковалентная неполярная

4)FeS            Г) ионная

Ответ запишите в виде последовательности букв, соответствующих цифрам по порядку от 1 до 4. Выберите правильную последовательность букв

1) БАВГ        2) ВАБГ        3) АВБГ        4) ГБВА

4. Количество вещества в 83,3 г нитрата хрома (III) равно

1)0,35 моль                    2) 0,40 моль

3)0,30 моль                    4) 0,45 моль

5.  Сумма коэффициентов в уравнении Cr(OH)3 + H2S04 -> Cr2(S04)3 + Н20 равна:

1)13              2)11               3)12              4)10

6. В схеме СuС12+ X -> Y   + 2NaCl вещества X и Y — это соответственно

1) H2S и CuS                   2) Н20 и Сu(ОН)2

3) Na2S и CuS                 4) КОН и Сu(ОН)2

7. Для реакции K2Si03 + H2S04 = K2S04 + H2Si03 сумма коэффициентов в сокращенном ионном уравнении равна

1) 4               2) 5               3) 6               4) 7

8. Вещество X в цепочке Р —► X —> К3Р04 Запишите уравнения соответствующих реакций.

l) Na3P04     2) РН3           3) Р205         4) Р203

9.  Сумма коэффициентов в уравнении Ag + HN03— > AgN03 + NO + H20

1) 11           2) 13             3) 15             4) 17

10.   К 60 г известняка,  содержащего 90%   карбона кальция, добавили избыток раствора соляной кислоты. Определите объем (н. у.) выделившегося газа.

1)9,8 л         2) 10,4л       3)12,1 л       4) 11,6 л