**Демоверсия переводного экзамена**

**по химии 8 класс**

**Часть 1**

**Часть 1 включает 10 заданий. К каждому дается 4 варианта ответа, из которых только один правильный.**

**Часть А.**

А1. Химический элемент расположен в 3 малом периоде, IV группе, главной подгруппе:

1) Ga    2) Si    3) Ti    4) C

А2. На внешнем энергетическом уровне у атома Na находится:

1) 3e    2) 8e    3) 5e    4) 1e

А3. Относительная атомная масса  алюминия равна:

1) 26     2) 25     3) 27     4) 13

А4. Какая группа веществ относится к сложным:

1) NaCl, O3, Cl2, H2О                                 3) H2SO4 , NH3 , SiО2,  ZnO

2) CaCO3, O2, Cu, HNO2                             4) KCl , P4, Br2 , Fe

А5. Ковалентная неполярная связь в молекуле:

1) PH3   2) P4    3) NaBr     4) H2O

А6. Степень окисления фосфора равна +3 в соединении:

1) Mg3P4    2) P2O5    3) H3PO4    4) P2O3

А7. К физическим  явлениям относится :

1) горение магния                           3) замерзание воды

2) ржавление железа                      4) горение угля

А8. Сумма всех коэффициентов в уравнении   МnO2 + C→CO + Mn

 1) 4      2) 3      3) 6      4) 7

А9. Фосфат натрия Na3PO4 диссоциирует на ионы:

1) Na+   и  PO 3-                     3) 3Na+  и  PO43-

 2) 3Na+  и  4 PO43-               4) Na3+ и  PO43-

А 10. Массовая доля кислорода в карбонате кальция  равна:

1)0,16     2) 0,48      3) 0,3      4) 0,25

**Часть 2**

**Часть 2 состоит из 3 заданий, на которые надо дать краткий ответ в последовательности цифр.**

**Часть В.**

В1. Установите соответствие.

**Формула оксида Формула гидроксида**

А. N2O5 1) MgOH

Б. CO 2) KOH

В.K2O 3) Mg(OH)2

Г. MgO 4) H2SO4

5) HNO3

В 2. В приведенном списке выберите вещества, с которыми взаимодействует соляная кислота:

1. оксид углерода (IV)
2. оксид железа (III)
3. гидроксид натрия
4. оксид серы (IV)
5. нитрат натрия

В 3. Найдите в списке описание осуществимых реакций:

1. взаимодействие соляной кислоты с цинком
2. взаимодействие раствора нитрата кальций с оксидом цинка
3. взаимодействие гидроксида цинка с раствором серной кислоты
4. взаимодействие оксида фосфора (V) с оксидом серы (VI)
5. взаимодействие растворов силиката калия и серной кислоты.

**Часть 3**

**Часть 3 содержит 2 наиболее сложных заданий по органической химии. Задания С1-С2 требуют развернутого ответа.**

С 1. Составьте уравнения реакций, протекающих по схеме превращений. Укажите типы реакций.

Р +О2 Х1 Н3РО4 +СаСl2 X2

С2. Вычислите массу осадка, образовавшегося при взаимодействии 112 г 10 %-го раствора гидроксида калия с раствором хлорида железа (III).