**Демонстрационная версия**

**Экзаменационный тест – 8 класс**

*Часть А*

1. Вещество
   1. спичка
   2. скрепка
   3. глина
   4. ножницы
2. Сложное вещество
   1. азот
   2. вода
   3. озон
   4. красный фосфор
3. Число энергетических уровней в атоме Fe равно
   1. 4
   2. 5
   3. 2
   4. 3
4. Электронная конфигурация внешней оболочки атома калия
5. Ионная связь имеется в соединении
6. К химическим явлениям относится процесс

а. горение нефти в. плавление парафина

б. замерзание воды г. кипение воды

1. Определите объем 51,34 г оксида азота (IV) NO2 при (н.у.)
   1. 19 л
   2. 21 л
   3. 23 л
   4. 25 л
2. Гидроксиду железа (III) соответсвует следующий оксид
3. Реакция − это реакция
   1. соединения
   2. разложения
   3. замещения
   4. обмена
4. Степень окисления хрома в равна
   1. +3
   2. +12
   3. +6
   4. +2

***Часть Б***

1. Установите соответствие между веществом и классом соединений, к которому оно принадлежит.

А) KOH 1. оксид

Б) HCl 2. основание

В) MgO 3. кислота

Г) NaCl 4. соли

2. В ряду химических элементов Si – Ge – Sn

1) увеличивается число электронных слоев в атомах

2) уменьшается число протонов в ядрах атомов

3) уменьшается значение электроотрицательности

4) увеличивается число электронов во внешнем слое атомов

Ответ:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

***Часть С***

1. Дана схема превращений:

Cu → CuO → CuSO4 🡪 Cu(OH)2

Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно

осуществить указанные превращения.

1. Какой объём (н.у.) оксида серы (IV) образуется при сжигании 10 грамм серы, содержащей 8% примесей?