**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
	1. $3s^{1}$
	2. $4s^{2}4p^{1}$
	3. $3d^{1}4s^{2}$
	4. $4s^{1}$
5. Ионная связь имеется в соединении
	1. $H\_{2}S$
	2. $CuSO\_{4}$
	3. $CCl\_{\begin{array}{c}4\end{array}}$
	4. $C\_{2}H\_{5}OH$
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) $Fe(OH)\_{3}$ соответсвует следующий оксид
	1. $FeO\_{3}$
	2. $Fe\_{3}O\_{4}$
	3. $Fe\_{2}O\_{3}$
	4. $FeO$
3. Реакция $2NaOH + CuSO\_{4 }=Cu(OH)\_{2}+ Na\_{2}SO\_{4}$ − это реакция
	1. соединения
	2. разложения
	3. замещения
	4. обмена
4. Степень окисления хрома в $K\_{2}Cr\_{2}O\_{7}$ 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?