**АТТЕСТАЦИОННАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ 11 КЛАСС**

**ВАРИАНТ 2**

1. К химическим источникам тока относят

А) озонаторы В) аккумуляторы

Б) электролизеры Г) сепараторы

1. Соляная кислота взаимодействует с каждым из двух металлов:

А) кальций и медь В) железо и медь

Б) алюминий и цинк Г) Ртуть и серебро

1. При электролизе водного раствора йодида калия на аноде образуется:

А) кислород В) йод

Б) вода Г) йодоводородная кислота

1. Самый тугоплавкий из металлов – это:

А) осмий В) вольфрам

Б) натрий Г) хром

1. Распределение электронов по электронным слоям 2, 8, 8, 1 соответствует строению атома

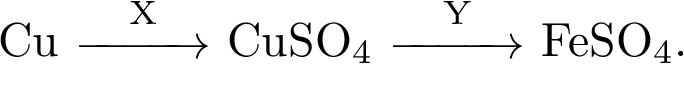
А) углерода В) алюминия

Б) кальция Г) калия

1. Установите соответствие между химической формулой соединения и степенью окисления хрома в этом соединении:
2. K2Cr2O7 А. 0
3. Cr Б. +2
4. CrCl2 В. +6
5. Cr2(SO4)3 Г. +3
6. Амфотерные свойства проявляют соединения

А) рубидия и кальция В) цинка и свинца

Б) меди и ртути Г) калия и бария

1. В схеме превращений 

 веществами X и Y являются

1) SO$_2$ 2) H$_2$SO$_4 (конц.)

3) FeO 4) Fe(NO$_3$)$_2$ 5) Fe

1. Установите соответствие между химической формулой вещества и классом (группой) неорганических соединений, к которому это вещество принадлежит

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА |  | КЛАСС СОЕДИНЕНИЙ |
| А) Ba(OH)$_2$  Б) AlCl$_3$  В) H$_3$PO$_4$ |  | 1) кислота  2) амфотерный оксид  3) щелочь  4) средняя соль |

1. Определить наличие карбонат-иона можно с помощью раствора

А) нитрата натрия В)соляной кислоты

Б) гидроксида натрия Г) хлорида лития

1. Вычислите объём газа (н. у.), который выделится при растворении 28,0 г железа в соляной кислоте. *Ответ укажите в литрах с точностью до десятых.*
2. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции по схеме:

FeCl$_3$ плюс H$_2$S $\to$ HCl плюс S плюс FeCl_2

Определите окислитель и восстановитель.

1. Осуществите цепочку превращений:

MgCO$_3$ $\reactrarrow{0pt}{0.5 cm}{}{}$ MgCl$_2$ $\reactrarrow{0pt}{0.5 cm}{}{}$ X $\reactrarrow{0pt}{0.5 cm}{}{}$ MgO.

**Ответы отправьте по E-mail: zulya5emirbecova@mail.ru**