**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)  2)  (конц.)

3)  4)  5) 

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) кислота2) амфотерный оксид3) щелочь4) 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:



Определите окислитель и восстановитель.

1. Осуществите цепочку превращений:



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