Государственное бюджетное общеобразовательное учреждение

Центр образования № 170

Колпинского района Санкт-Петербурга

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ОБСУЖДЕНО  на МО учителей **\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**  ГБОУ Центра образования  № 170  Колпинского района  Санкт-Петербурга  протокол № от 2019 г. | ПРИНЯТО  Решением педагогического совета  ГБОУ Центра образования № 170  Колпинского района  Санкт-Петербурга  протокол № от 2019 г.  Председатель педагогического совета  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ К.В.Левшин | УТВЕРЖДАЮ  Директор ГБОУ  Центра образования  № 170  Колпинского района  Санкт-Петербурга  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ К.В.Левшин  Приказ № от .2019 г. |

Химия

Промежуточная аттестация за 9 класс

Форма аттестации - итоговая контрольная работа

**Итоговая контрольная работа 9 класс**

**Вариант 1**

***Часть 1*** *Внимательно прочитайте каждое задание (****А1****–****А7****), из четырех предложенных вариантов ответов выберите один правильный и отметьте его.*

**А1.**К амфотерным оксидам относится:

1) оксид магния; 2) оксид углерода(IV);

3) оксид алюминия; 4) оксид азота(V).

**А2.** Оксиду N(III) соответствует кислота

1) HNO2 2) HNO3 3) NH3 4) NaNO2

**А3.** Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn очень мягкий, режется ножом

1) медь 2) натрий 3) золото 4) вольфрам

**А4.** Вещества с металлической кристаллической решёткой

1) кремний и теллур 2) литий и азот 3) галлий и хлор 4) кальций и золото

**А5.**В реакцию с раствором гидроксида натрия вступает:

1) оксид меди(II); 2) водород;

3) серебро; 4) соляная кислота.

**А6.** С разбавленной серной кислотой **НЕ** взаимодействует

1) ртуть 2) алюминий 3) цинк 4) железо

**А7.**Массовая доля кислорода в карбонате кальция равна:

1) 15 %; 2) 27 %; 3) 48 %; 4) 54 %.

***Часть 2***

*Ответом к заданию****B1****является последовательность двух цифр, которая соответствует номерам правильных ответов. Запишите эти цифры в строку ответа.*

**B1**. Выберите уравнения реакций, в которых элемент железо является окислителем.

1) 2Fe + 3Cl2 = 2FeCl3;

2) FeO + H2 = Fe + H2O;

3) Fe + H2O = FeO + H2;

4) Fe3O4 + 4CO = 3Fe + 4CO2;

5) 4Fe(OH)2 + O2 + 2H2O = 4Fe(OH)3. Ответ: ………………. .

**В2.** И с серной кислотой и с гидроксидом калия будут взаимодействовать

1) NaOH 2)Al(OH)3 3) HNO3 4) FeCl2 5) BeO 6) Zn(OH)2

Ответ запишите в виде последовательности цифр. Ответ: ………………. .

***Часть 3***

**С1.**Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

Fe2O3 —> FeCl3 —> X —> Fe(NO3)3.

**Итоговая контрольная работа 9 класс**

**Вариант 2**

***Часть 1*** *Внимательно прочитайте каждое задание (****А1 – А7****)*,*из четырех предложенных вариантов ответов выберите один правильный и отметьте его.*

**А1.**К кислотным оксидам относится:

1) оксид бария; 2) оксид калия;

3) оксид фосфора(V); 4) оксид меди(II).

**А2.**Сумма коэффициентов в уравнении реакции между оксидом алюминия и серной кислотой равна:

1) 6; 2) 8; 3) 10; 4) 12.

**А3.**Электрический ток проводит:

1) водный раствор спирта; 2) водный раствор глюкозы;

3) расплав сахара; 4) расплав хлорида натрия.

**А4.**Практически необратимо протекает реакция ионного обмена между растворами:

1) нитратом натрия и сульфатом меди(II); 2) хлоридом кальция и нитратом бария;

3) гидроксидом калия и нитратом натрия; 4) сульфатом железа(II) и гидроксидом натрия.

**А5.**В реакцию с раствором карбоната кальция вступает:

1) оксид меди(II); 2) вода;

3) хлорид натрия; 4) соляная кислота.

**А6.** Необратимая химическая реакция произойдет при сливании растворов веществ, формулы которых:

1) KOH и NaCl 3) CuCl2 и KOH

2) MgCl2 и HNO3 4) Al2(SO4)3 и Сu(NO3)2

**А7.**Массовая доля кальция в карбонате кальция равна:

1) 15 %; 2) 27 %; 3) 40 %; 4) 54 %.

***Часть 2***

*Ответом к заданию****В1****является последовательность двух цифр, которая соответствует номерам правильных ответов. Запишите эти цифры в строку ответа.*

**В1.**Выберите уравнения реакций, в которых элемент водород является восстановителем.

1) C + 2H2 = СH4;

2) Zn + 2HCl = ZnCl2 + H2;

3) CuO + H2 = Cu + H2O;

4) 2H2S + 3O2 = 2H2O + 2SO2;

5) 2Li + H2 = 2LiH. Ответ: ………………. .

**В2.** Окислительно-восстановительными реакциями являются

1) 4Li + O2 = 2Li2O

2) 2Fe(OH)3 = Fe2O3 + 3H2O

3) Mg + CuCl2 = MgCl2 + Cu

4) ZnO + C = Zn + CO

5) Ca(OH)2 + 2HNO3 = Ca(NO3)2 + 2H2O

Ответ запишите в виде последовательности цифр. Ответ: ………………. .

***Часть 3***

**С1.**Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

AlCl3 —> X —> Al2O3 —> NaAlO2.

Критерии оценивания.

1. За правильно выполненное задание части 1 учащиеся получают по 1 баллу. (Итого 7 баллов в части 1)
2. За правильно выполненное задание части 2 учащиеся получают по 2 балла. (Итого 4 баллов в части 2)
3. За правильно выполненное задание части 3 учащиеся получают 3 балла.

Итого за работу –14 баллов

Учитель выставляет оценки, при этом можно руководствоваться следующим критериям:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Оценка | Количество верно выполненных заданий | Процент |
| «2» | Менее 6 баллов | 0 – 40% |
| «3» | 7 – 9 баллов | 40 - 60% |
| «4» | 10 – 11 балла | 63 - 80% |
| «5» | 12 – 14 баллов | 83 – 100% |