**РАБОЧИЙ ЛИСТ 8 КЛАССА**

ПРЕДМЕТ: химия

Дата отправки на сайт школы: 27.03.2020

Электронный адрес учителя: [maksimovich.nonnash9@mail.ru](mailto:maksimovich.nonnash9@mail.ru)

Уважаемые ученики! **Ответы на все задания отправлять одним файлом**. Не забудьте указать вашу фамилию и класс.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Раздел | Содержание раздела | Текущий контроль | | Консультации |
| Форма | Сроки |
|  | Генетическая связь между основными классами неорганических веществ. | *См.р.« Химические свойства веществ различных классов» (ПРИЛОЖЕНИЕ 1)* | До 31.03.2020 | По эл.почте учителя |
| **Практическая работа №6** Решение экспериментальных задач по теме:  « Важнейшие классы неорганических соединений». | Мысленный эксперимент  (ПРИЛОЖЕНИЕ 2) |
| **Контрольная работа № 3 по теме:**  « Основные классы неорганических соединений». | ПРИЛОЖЕНИЕ 3 |

**ПРИЛОЖЕНИЕ 1**

**Каждый ученик выполняет тот вариант заданий, который он выполняет в классе.**

**См.р.« Химические свойства веществ различных классов»**

**Вариант 1**

Допишите уравнения химических реакций, расставьте коэффициенты и укажите типы реакций.

1) HCl+ KOH =

2) AlPO4 + AgCl =

3) cульфат натрия + хлорид бария =

4) оксид углерода(IV) + гидроксид лития =

**Вариант 2**

Допишите уравнения химических реакций, расставьте коэффициенты и укажите типы реакций.

1) P2O5 + H 2O =

2) HNO3 + Ca (OH)2 =

3) фосфат натрия + нитрат серебра=

4)оксид кальция + оксид фосфора (V)=

**ПРИЛОЖЕНИЕ 2**

**Практическая работа №6** Решение экспериментальных задач по теме:

« Важнейшие классы неорганических соединений».

**ВАРИАНТ 1**

1.Как на практике очистить иголку от ржавчины химическим путем , если в состав ее входит гидроксид железа ( III)?

2.В пробирках вам даны вещества: хлорид натрия, соляная кислота, гидроксид натрия. Составьте план распознавания этих веществ.

3.Исходя из оксида магния получите сульфат магния.

**ВАРИАНТ 2**

1.Вам выдана смесь железных и медных опилок. Химическим путем выделите из этой смеси медные опилки.

2.Исходя из гидроксида железа (III) получите сульфат железа (III).

3. В одной пробирке дистиллированная вода, а в другой - хлорид калия. Обнаружьте, в какой пробирке находится каждое из выданных вам веществ.

***Примечание***

***При выполнении работы используйте таблицу растворимости, электрохимический ряд напряжения (параграф о кислотах), периодическую систему хим.элементов.***

**ПРИЛОЖЕНИЕ 3**

**Контрольная работа №3**

**по теме «Основные классы неорганических соединений»  
Вариант 1.**

**Часть «А».Выберите в каждом вопросе один правильный ответ( 7б.):**

**1. К кислотам относится каждое из 2-х веществ:**  
 а) H2S, Na2CO3 б) K2SO4, Na2SO4  в) H3PO4, HNO3  г) KOH, HCl.

**Назовите их.**

**2.** **Гидроксиду меди (II) соответствует формула:**

а) Cu2O б) Cu(OH)2  в) CuOH г) CuO

**3. Формула сульфата натрия:**

а) Na2SO4 б) Na2S в) Na2SO3 г) Na2SiO3

**4.** **Среди перечисленных веществ кислой солью является**

а) оксид магния б) гидрокарбонат натрия

в) гидроксид кальция г) хлорид меди(II)

**5.** **Какой из элементов образует кислотный оксид?**

а) натрий б) сера в) кальций г) магний

**6.** **К основным оксидам относится**

а) CO б) SiO2  в) BaO г) Сr 2О3

**7.** **Оксид углерода (IV) реагирует с каждым из двух веществ:**

а) водой и оксидом кальция

б) кислородом и оксидом серы (IV)

в) сульфатом калия и гидроксидом натрия

г) фосфорной кислотой и водородом

**Часть « В».** **Установите соответствие между формулой исходных веществ и продуктами реакций(3б.) :**

|  |  |
| --- | --- |
| **Формулы веществ** | **Продукты взаимодействия** |
| а) Mg + HCl → | 1) MgCl2 |
| б) Mg(OH)2 + CO2 → | 2) MgCl2 + H2 |
| в) Mg(OH)2 + HCl → | 3) MgCl2 + H2O |
|  | 4) MgCO3 + H2 |
|  | 5) MgCO3 + H2O |

**Часть «С». Осуществите ( по вашему выбору) 1 цепочку следующих превращений. Укажите тип реакции, назовите все продукты реакций ( за каждое уравнение-3б):**

а) Fe→Fe2O3→FeCl3→Fe(OH)3 → Fe2O3

б) SO3 → H2SO4 → ZnSO4 → Zn(OH)2 →нитрат цинка

***Контрольная работа №3***

***по теме «Основные классы неорганических соединений».*Вариант 2.**

**Часть «А».Выберите в каждом вопросе один правильный ответ( 7б.):**

**1**. **К основаниям относится каждое из 2-х веществ:** а) H2O, Na2O б) KOH, NaOH в) HPO3, HNO3  г) KOH, NaCl.

**Назовите их.**

**2.** **Оксиду меди (II) соответствует формула:**

а) Cu2O б) Cu(OH)2  в) CuOH г) CuO

**3.** **Формула гидроксида натрия:**

а) NaOH б) Na2S в) Na2O г) Na2SiO3

**4.** **Среди перечисленных веществ кислой солью является:**

а) гидроксид бария б) оксид хрома (III)

в) гидрокарбонат меди г) соляная кислота;

**5.** **Какой из элементов может образовать основной оксид?**

а) натрий б) сера в) фосфор г) азот

**6.** **К основным оксидам относится:**

а) MgO б) SO2  в) B2O3 г) SО3

**7.** **Оксид натрия реагирует с каждым из двух веществ:**

а) водой и оксидом кальция

б) кислородом и водородом

в) сульфатом калия и гидроксидом натрия

г) фосфорной кислотой и оксидом серы (IV)

**Часть « В».** **Установите соответствие между формулой исходных веществ и продуктами реакций(3б.) :**

|  |  |
| --- | --- |
| **Формулы веществ** | **Продукты взаимодействия** |
| а) Fe + H 2 SO4→ | 1) CaCO3 + H2 |
| б) Ca(OH)2 + CO2 → | 2) FeCl2 + H2 |
| в) Fe(OH)2 + HCl → | 3) FeCl2 + H2O |
|  | 4) FeSO4 + H2 |
|  | 5) CaCO3 + H2O |

**Часть «С». Осуществите ( по вашему выбору) 1 цепочку следующих превращений. Укажите тип реакции, назовите все продукты реакций ( за каждое уравнение-3б.):**

а) Ba →BaO→Ba(NO3 )2→BaSO4 →хлорид бария

б) Li→оксид лития →гидроксид лития→ сульфат лития→сульфат бария

**Критерии оценивания:**

**«5»-22-20б.**

**«4»-19-16,5б.**

**«3»-16- 9б.**

**«2»-8-1б.**

**«1»-0б.**