**Дата\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Класс\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Тема: Общение знаний по теме** «**Элементы IA-IIIA группы ПСХЭ».**

**Цели урока:** повторить, углубить и обобщить знания учащихся о металлах I-III групп главных подгрупп.

**Ход работы**

**1. Организационный момент урока.**

**2. Выполнение заданий.**

**№1. Выполните виртуальный**[***ЭКСПЕРИМЕНТ***](http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0aba9f20-4185-11db-b0de-0800200c9a66/x9_165.swf) **(**[**http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0aba9f20-4185-11db-b0de-0800200c9a66/x9\_165.swf**](http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0aba9f20-4185-11db-b0de-0800200c9a66/x9_165.swf)**)**

Оформите отчёт:

Изучение свойств оксида алюминия

Цель:

Оборудование:

Реактивы:

Ход работы:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Название опыта** | **Что делали?** | **Что наблюдали?** | **Уравнение реакции** |
| **1. Взаимодействие с кислотами** |  |  |  |
| **2. Взаимодействие со щелочами** |  |  |  |

**Вывод:**

**№2. Загрузите и посмотрите**[***ЭКСПЕРИМЕНТ***](http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/cab570ce-c96f-d970-853e-1b0a8caabb45/146.wmv) **(**[**http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/cab570ce-c96f-d970-853e-1b0a8caabb45/146.wmv**](http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/cab570ce-c96f-d970-853e-1b0a8caabb45/146.wmv)**)**

Оформите отчёт:

Изучение свойств гидроксида алюминия

Оформите отчёт в виде

Цель:

Оборудование:

Реактивы:

Ход работы:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Название опыта** | **Что делали?** | **Что наблюдали?** | **Уравнение реакции** |
| **1. Взаимодействие с кислотами** |  |  |  |
| **2. Взаимодействие со щелочами** |  |  |  |

**Вывод:**

**№3. Осуществите превращения:**1) Al -> Al(OH)3 -> AlCl3 - > Al(OH)3 > Na[Al(OH)4]  
2) Al -> Al2O3 -+NaOH+H2O-> ? -> Na[Al(OH)4] -> Al(OH)3-> Al2O3 - > Al

**№4. Закончить возможные уравнения реакций, записать в молекулярном и в ионном виде:**

Na2CO3 + HNO3 →

Na2CO3 + H2O →

Ba(OH)2 + SO3 →

Ba(OH)2 + CaO →

MgO + H2O →

MgO + HCl →

**3. Домашнее задание**

Повторить п.40-42,

**Задача №1.**

Какой объем (н.у.) оксида углерода (IV) выделится при обжиге 250 кг известняка, содержащего 8% примесей.