**Приложение 1**

**Задание № 1. *Свойства основных оксидов:***

* **CO2 + CaO=**
* **ZnO+ H2 SO4 =**
* **Na2O+ H2O=**

**Закончите уравнения, расставьте коэффициенты**

**Задание № 2. *Свойства кислотных оксидов:***

* **CO2 + CaO=**
* **SO3+ H2O=**
* **Ca(OH)2+ CO2=**

**Закончите уравнения, расставьте коэффициенты**

**Задание 3. Получение оксидов:**

* **Zn +O2= ZnO**
* **CH4 + O2= CO2 + H2O**
* **CuS + O2= CuO + SO2**
* **S + O2=SO2**
* **Fe(OH)3=Fe2O3 + H2O**
* **CaCO3= CaO + CO2 Расставьте коэффициенты в уравнениях**

**Приложение 2**

**1.Запишите знак химического элемента с меньшей электроотрицательностью.**

**2.На втором месте укажите элемент с большей электроотрицательностью.**

**3.Укажите их степени окисления**.

**4. Определите наименьшее общее кратное (НОК).**

**5. Разделите наименьшее общее кратное на степень окисления первого элемента и получите индекс.**

**6. Разделите наименьшее общее кратное на степень окисления второго элемента и получите индекс.**

**7. Запишите готовую формулу.**

**Определение степени окисления и валентности элемента в формуле оксида  
(химическое лото)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **I II** | **V II** | **VI III** | **II II** |
| **VI V** | **V II** | **I IV** | **IV III** |
| **III III** | **IV VII** | **I II** | **I I** |
| **IV IV** | **VII** | **III IV** | **V V** |

**Правильные ответы в химическом лото**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **K2O BaO** | **N2O5 CaO** | **CrO3 Fe2O3** | **CuOPbO** |
| **SO3 As2O5** | **P2O5 FeO** | **Ag2O SO2** | **SiO2 N2O3** |
| **B2O3 Al2O3** | **CO2 Mn2O7** | **Cu2O ZnO** | **Na2O Li2O** |
| **SnO2 PbO2** | **Cl2O7** | **Tl2O3 GeO2** | **Sb2O5 Bi2O5** |

**Примечание: в задании есть четыре пары карточек, которые можно поставить в другом порядке. Вещества не повторяются, а варианты можно поменять местами.**

**Лабораторный практикум**

**Лабораторный опыт № 12 ( рабочая тетрадь, О.С. Габриелян, А.В. Купцова, 2013, стр. 34-36)**

**Реакции, характерные для основных оксидов.**

**Лабораторный опыт № 13 ( рабочая тетрадь, О.С. Габриелян, А.В. Купцова, 2013, стр. 36-38)**

**Реакции, характерные для кислотных оксидов**