**Основания**

Начертите таблицу в тетради и заполните ее.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Основания | -это… |
| 1. Составьте формулы веществ. | Пример:гидроксид натрия- Na+OH-,  гидроксид железа (II)- Fe(OH)2  а) гидроксид калия,  б) гидроксид аммония,  в) гидроксид меди (II),  г) гидроксид бария |
| 1. Классификация оснований | А) по кислотности  Б) по наличию кислорода  Приведите примеры. |
| 1. Действие щелочей на кожу, ткань, индикаторы |  |
| 1. Химические свойства | |
| 1. Взаимодействие с кислотами   (реакция \_\_\_\_\_\_\_) | Допишите уравнения и **укажите названия всех веществ:**  А)Ba(OH)2+ CH3COOH→ …  .  Б) Fe(OH)3+ HCl→…  .  В) NH3+HCl→…  .  **Г) NaOH + H2SO4→** |
| 1. Взаимоодействие скислотными оксидами | Допишите уравнения и **укажите названия всех веществ**:  А) Ca(OH)2+ CO2= …  .  **Б) NaOH + SO3 =…** |
| 1. Взаимодействие с солями | Допишите уравнения и **укажите названия всех веществ**:  А) FeCl3+ NaOH=  .  Б) NH4Cl + KOH=  .  **В) NaOH + MgSO4=** |
| 1. Разложение нерастворимых оснований | Допишите уравнения и **укажите названия всех веществ**:  А) Cu(OH)2=…+…  Б) Al(OH)3= …+…  **В) Fe(OH)2= …+…**  **Г) Fe(OH)3= …+…** |

1. Пользуясь таблицей 7 ( стр189), дайте характеристику гидроксида бария Ba(OH)2 и анилина C6H5NH2.
2. Найдите лишнее вещество: NaOH, Ca(OH)2, HCl, Mg(OH)2, NH4OH. Почему оно лишнее?
3. Найдите лишнее вещество: NaOH, NH4OH, Fe(OH)3, Ba(OH)2. Объясните почему.
4. Напишите уравнения осуществимых реакций:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| * 1. Са+ Н2O=   2. SO3+CO2=   3. BaO+ Н2O=   4. CaO + CO2= | * 1. P2O5+ Н2O=   2. CaO + P2O5=   3. FeO+ Н2O=   4. MgO+HCl = | * 1. P2O5+NaOH =   2. H2SO4+ Cu2O=   3. ZnO+HNO3=   4. P2O5+Ca(OH)2= |