**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)2а) гидроксид калия,б) гидроксид аммония, в) гидроксид меди (II), г) гидроксид бария |
| 1. Классификация оснований
 | А) по кислотностиБ) по наличию кислородаПриведите 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=
 |