Сложные вещества, молекулы которых **состоят** **из атомов металла и кислотного остатка**

**СОЛИ**

**у х**

**Мех(кислот.остат.)у**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| При составлении формул солей надо учитывать **валентности** металла и кислотного остатка | | **Названия солей** происходят от названий металла и названия кислотного остатка |
| III II  AlSO4 | Al2(SO4)3 | Алюминий сульфат |
| II I  FeCl | FeCl2 | Феррум(ІІ)хлорид |
| III I  FeCl | FeCl3 | Феррум(ІІІ)хлорид |

**ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СОЛЕЙ**

|  |  |
| --- | --- |
| Химические свойства | **CaCO3 Na2SO4  KCl AgNO3** |
| + металлы ( левее металла соли, начиная с Mg) | = другая соль + Металл  Более активный металл вытесняет менее активный металл из раствора его соли. Правило выполняется для всех металлов, начиная с Магния!  *Реакции замещения*  Fe + CuSO4 = FeSO4 + Cu  Cu + FeSO4 = *реакция невозможна* |
| + кислота | = другая соль + другая кислота.  *Выпадает осадок или выделяется газ*  BaCl2 + H2SO4 = BaSO4↓ + 2HCl  Na2CO3 + 2HCl = 2NaCl + H2O + CO2↑ |
| + щелочь | = другая соль + другое основание.  *Выпадает осадок или выделяется газ*  АlCl3 + 3NaOH = Al(OH)3↓ + 3NaCl  Na2SO4 + Ba(OH)2 = BaSO4↓ + 2NaOH |
| + соль | = другая соль + другая соль.  *Выпадает осадок*  СaСl2 + Na2CO3 = CaCO3↓ + 2NaCl |
| Т | *Термическое разложение*  СаСО3 = СаО + СО2↑  2КMnO4 = K2MnO4 + MnO2 + O2↑ |