**8 класс: СВОЙСТВА СОЛЕЙ**

**1.**  *Взаимодействие с металлами (ряд активности металлов):*

**СОЛЬ + МЕТАЛЛ →****(**новая) **СОЛЬ + (**новый)**МЕТАЛЛ↓**

 **CuSO₄ + Fe = FeSO₄ + Cu↓**

 **FeCl₂ + Mg = MgCl₂ + Fe↓**

**САМОСТОЯТЕЛЬНО:**

**Al  +  FeSO₄ →**

**Cu  + MgCl₂ →**

**2.** *Взаимодействие с кислотами (ряд активности кислот):*

**Соль** **+кислота→соль+кислота**

**Ряд активности кислот:**

**НС1**  **H₂SO₄ HNO₃ H₃PO₄ H₂SO₃ H₂CO₃ H₂S H₂SiO₃**

 ***предыдущая кислота вытесняет последующую* *из раствора ее соли:***

**K₂CO₃ + 2HCl = 2KCl  +** **H₂CO₃ → (H₂O + CO2)**

**Na₂SiO₃ + H₂SO₄ = Na₂SO₄ + H₂SiO₃↓**

**САМОСТОЯТЕЛЬНО:**

**Na₂S  +   HNO₃ →**

**AgNO₃  +  HCl  →**

***3.*** *Взаимодействие с растворимыми основаниями:*

**Соль + щелочь = соль + основание↓**

**CuSO₄ + 2NaOH = Cu(OH)₂↓ + Na₂SO₄**

**AlCl₃ + 3KOH = Al(OH)₃↓ + 3KCl**

**САМОСТОЯТЕЛЬНО:**

**Zn(NO₃)₂  +  Ba(OH)₂ →**

 **MgSO₄  + NaOH** **→**

 **FeCl₂ + NaOH →**

 ***4.*** *Взаимодействие с солями:*

**соль + соль = (**новая) **соль↓ + (**новая) **соль**

**BaCl₂ + Na₂SO₄ = BaSO₄↓ + 2NaCl**

**Cu (NO₃)₂ + K₂S = CuS↓+ 2KNO₃**

**САМОСТОЯТЕЛЬНО:**

**MgCl₂   + Na₂CO₃ →**

**Ca(NO₃)₂  + K₃PO₄   →**

***5.*** *Разложение нерастворимых солей при нагревании*

**соль↓→ оксид металла + оксид неметалла**

**BaSO₃↓ = BaO + SO₂**

**CaCO₃↓ = CaO + CO₂**

 **CaС12 = ??????**

**ВЫВОДЫ:**

1. **Соль + металлами (**более активными**);**
2. **Соль + кислотой (**более сильной**);**
3. **Соль + щёлочь** **→ (**основание ↓**)**
4. **Соль + соль→ (**соль↓)
5. **Соли разлагается → (**при нагревании**).**