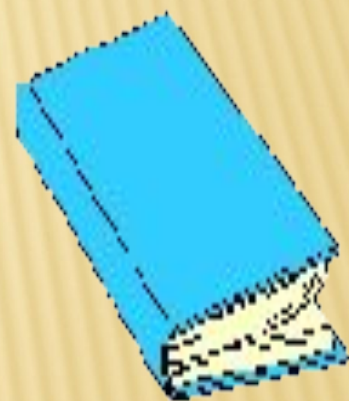


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СОЛЕЙ



CuS ***BaCl₂***

KNO₃

1. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С МЕТАЛЛАМИ

СОЛЬ + МЕТАЛЛ → новая СОЛЬ +

M₁

Металл ↓

M₁

Ряд активности металлов

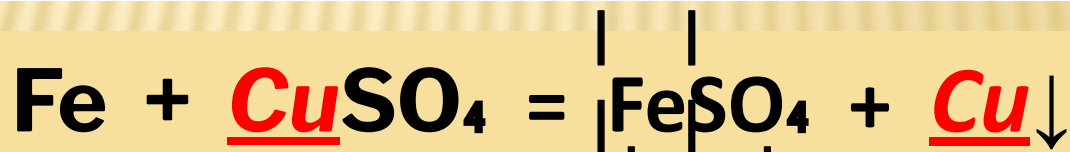
*каждый предыдущий металл вытесняет
менее активный металл из раствора
соли*

Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al,

Be, Mn, Zn, Cr, Fe, Cd, Co, Ni, Sn, Pb,

H₂

Sb, Cu, Hg, Pt, Au



2. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С КИСЛОТАМИ



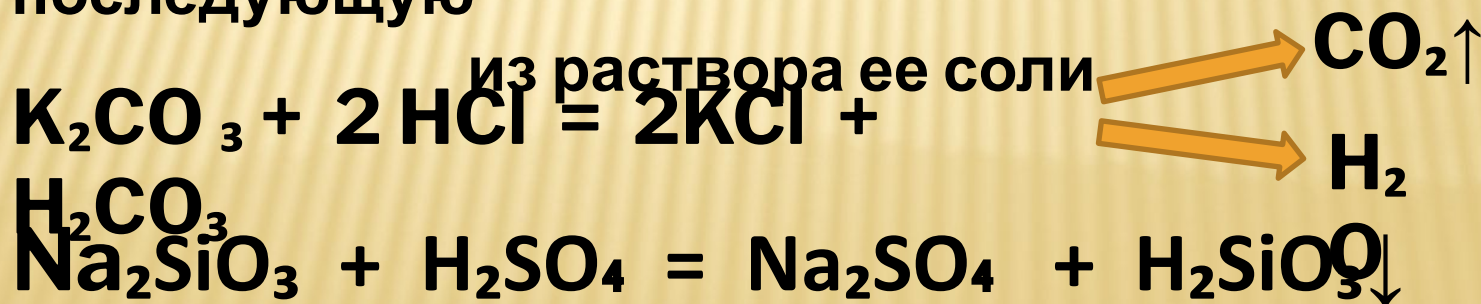
КИСЛОТА₂ (сильная кислота)
кислота)

(более слабая

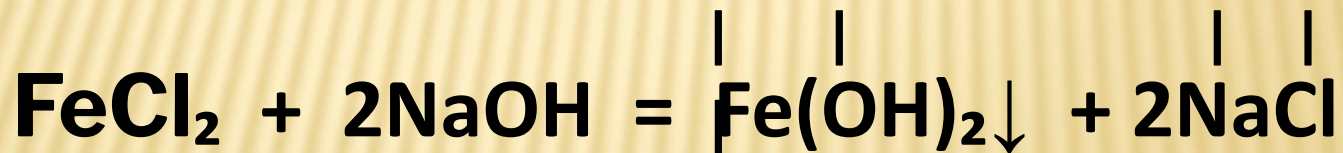
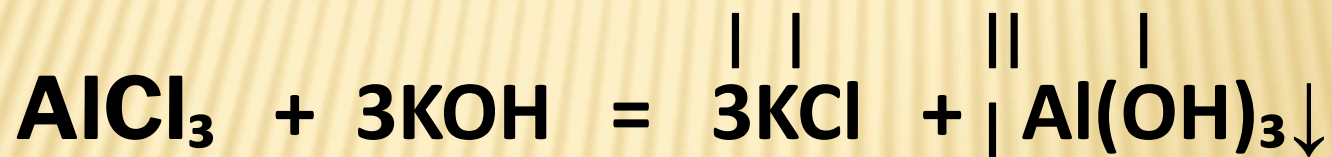
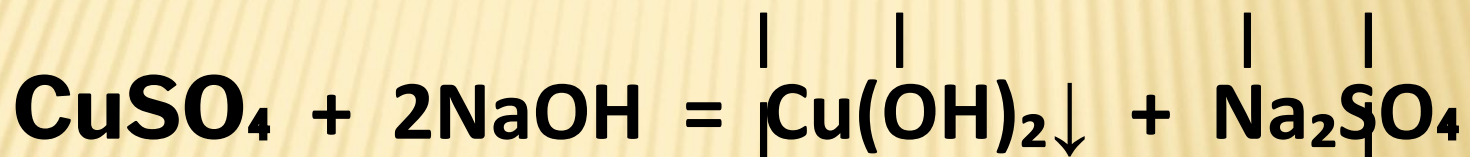
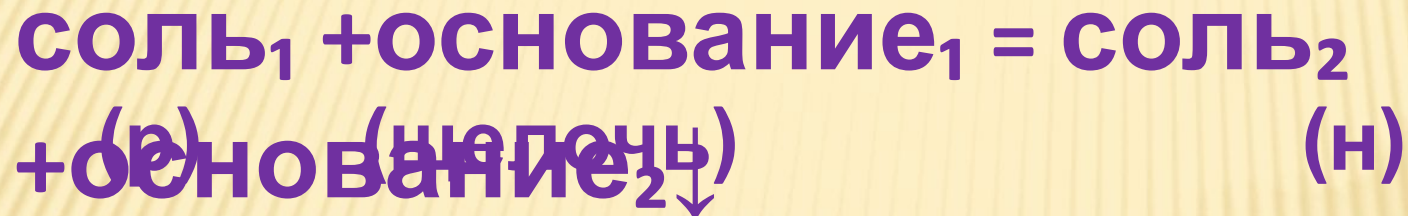
Ряд активности кислот

H₂SO₄, HNO₃, H₃PO₄, H₂SO₃, H₂CO₃, H₂S, H₂SiO₃
НС

каждая предыдущая кислота вытесняет последующую

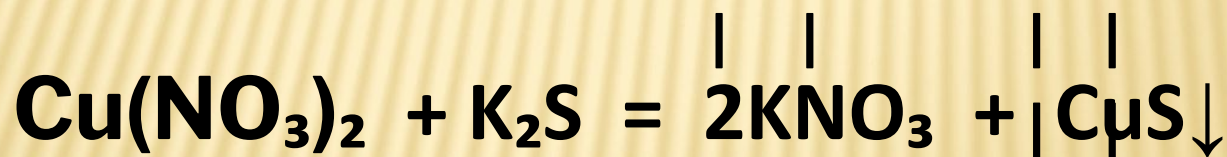
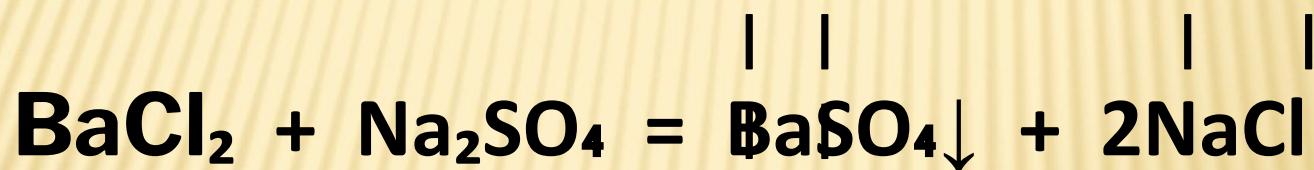


3. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С ОСНОВАНИЯМИ



4. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С СОЛЯМИ

СОЛЬ₁ + СОЛЬ₂ = НОВАЯ СОЛЬ₁↓ + НОВАЯ СОЛЬ₂



5. РАЗЛОЖЕНИЕ ПРИ НАГРЕВАНИИ НЕРАСТВОРИМЫХ СОЛЕЙ

соль $\downarrow \xrightarrow{t^{\circ}\text{C}}$ оксид металла + оксид
неметалла

