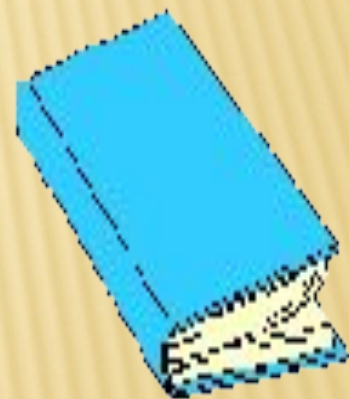


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СОЛЕЙ



CuS

BaCl₂

KNO₃

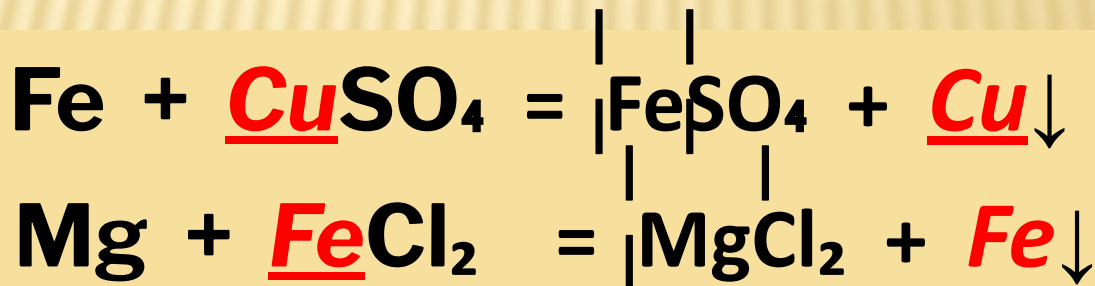
1. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С МЕТАЛЛАМИ



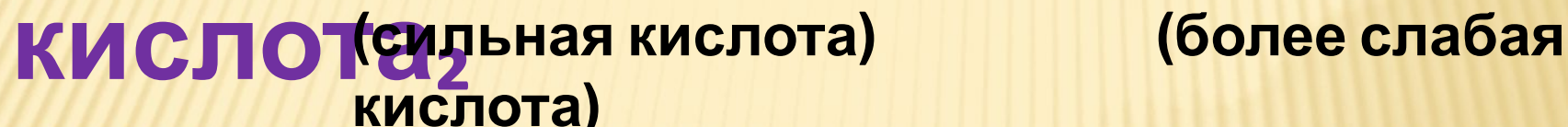
Ряд активности металлов

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

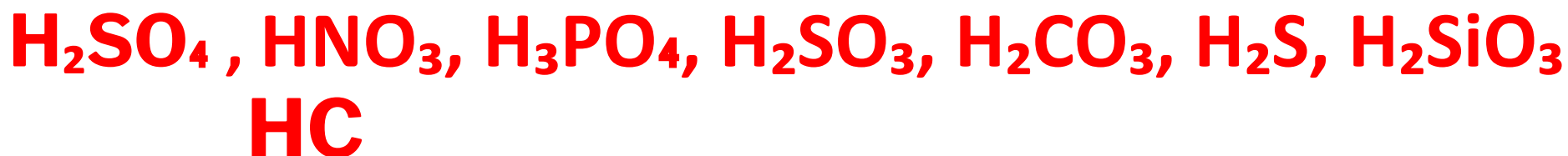
Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al,	Be, Mn, Zn, Cr, Fe, Cd, Co, Ni, Sn, Pb,	H ₂	Sb, Cu, Hg, Pt, Au
----------------------------	---	----------------	--------------------



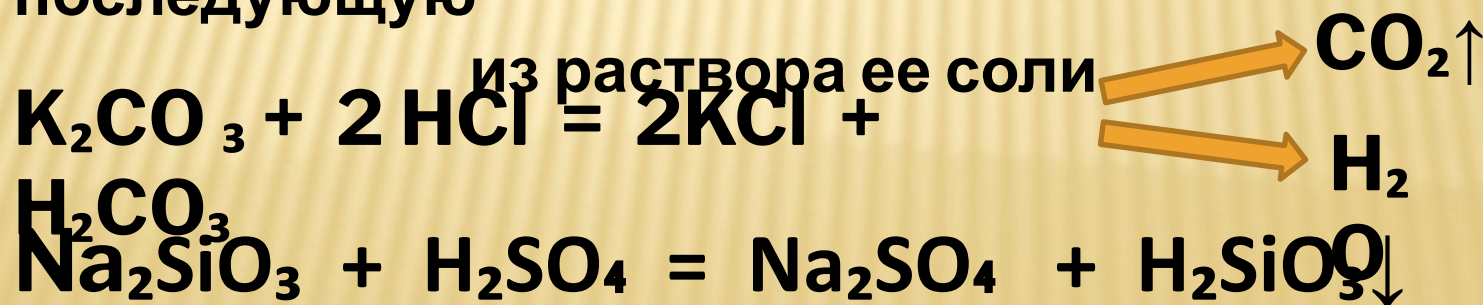
2. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С КИСЛОТАМИ



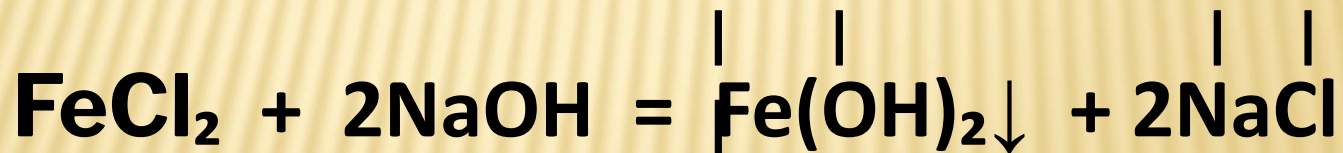
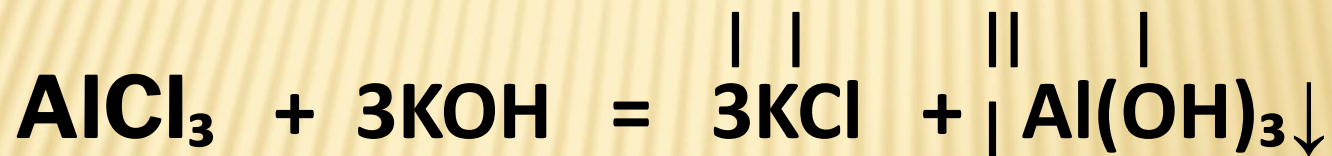
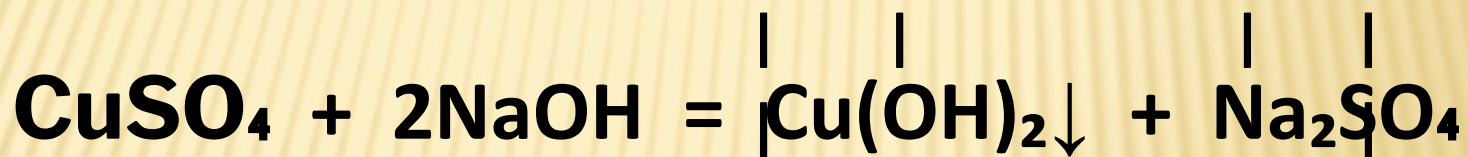
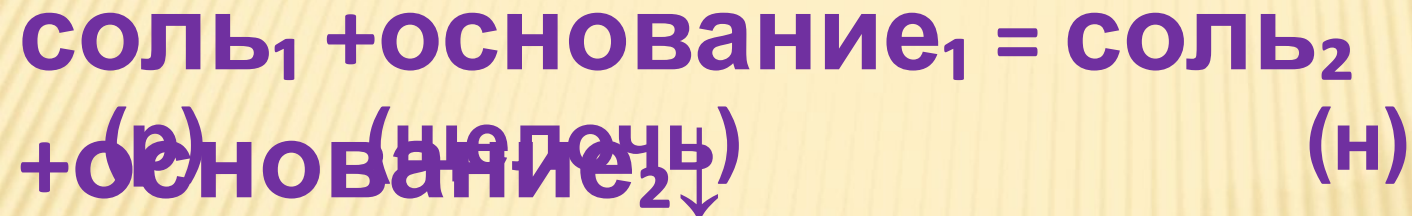
Ряд активности кислот



каждая предыдущая кислота вытесняет последующую

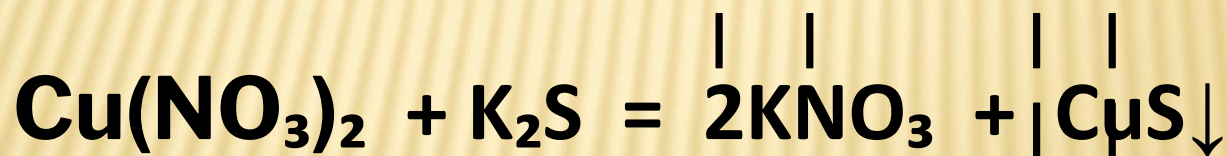
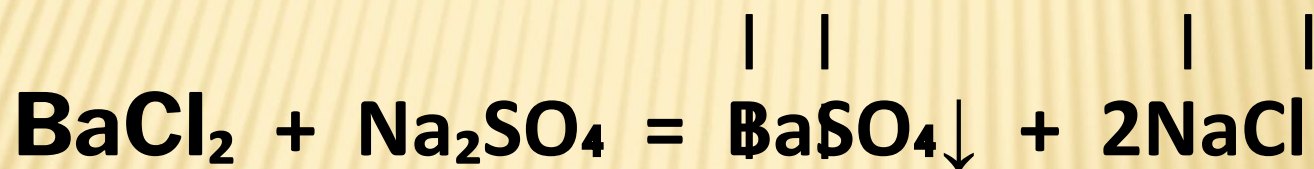


3. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С ОСНОВАНИЯМИ



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

