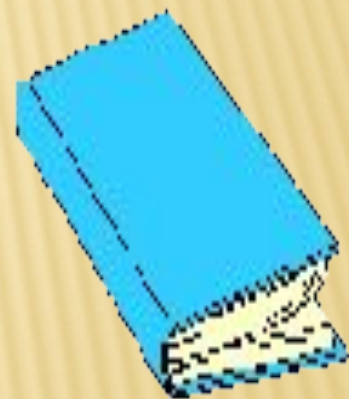


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СОЛЕЙ



CuS

BaCl₂

KNO₃

ВОПРОСЫ:

- Какие вещества относят к солям?
- Как составляют формулы солей?
- Как называются соли ?
- - хлориды, сульфаты, карбонаты, сульфиды, фосфаты, силикаты, нитраты, сульфиты
- Как можно узнать валентность кислотного остатка?
- Какие соли наиболее известны Вам и каково их применение?

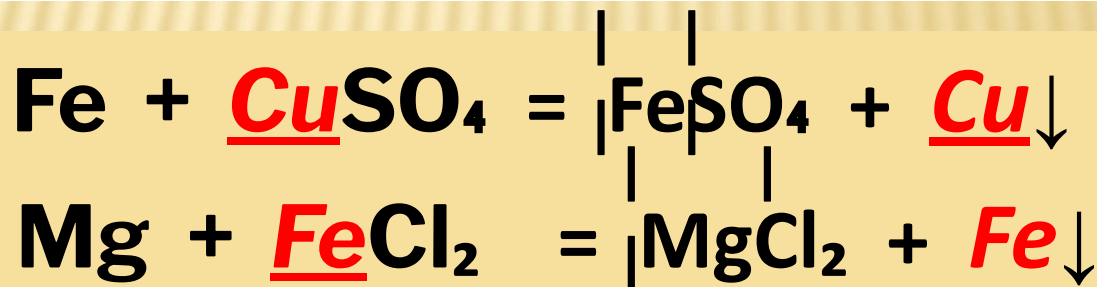
1. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С МЕТАЛЛАМИ



Ряд активности металлов

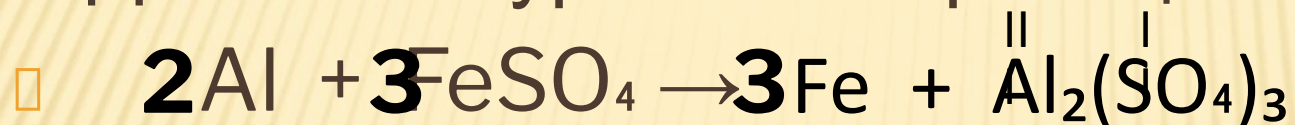
*каждый предыдущий металл вытесняет
менее активный металл из раствора
соли*

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



ЗАДАНИЕ

□ Допишите уравнения реакций:



Cu + MgCl₂ реакции нет (медь после
→ магния
в ряду активности металлов)

2. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С КИСЛОТАМИ



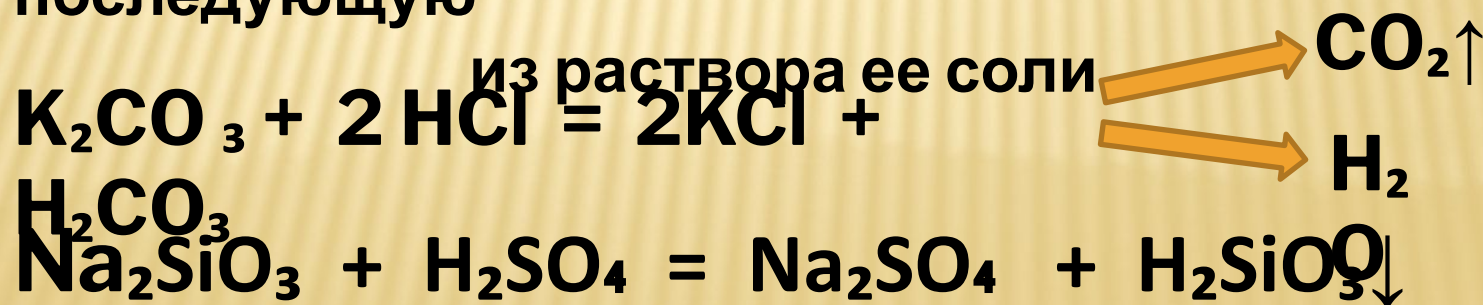
КИСЛОТА₂ (сильная кислота)
кислота)

(более слабая

Ряд активности кислот

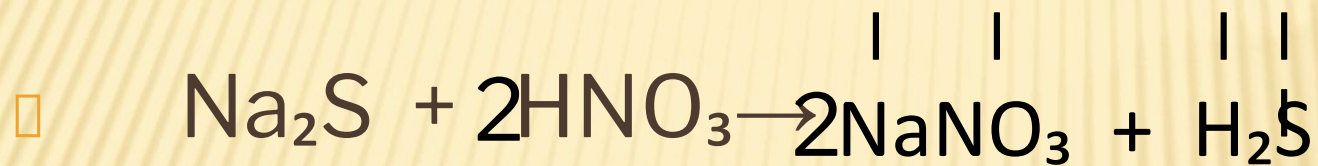
H₂SO₄, HNO₃, H₃PO₄, H₂SO₃, H₂CO₃, H₂S, H₂SiO₃
НС

каждая предыдущая кислота вытесняет
последующую

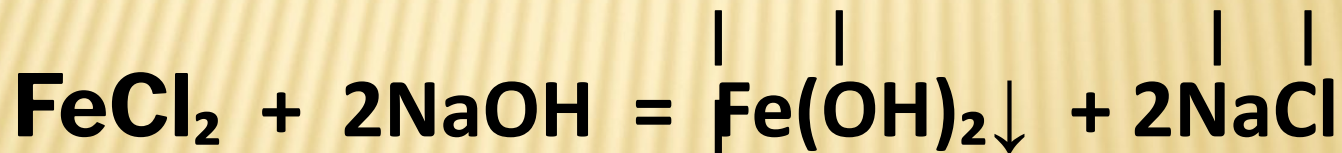
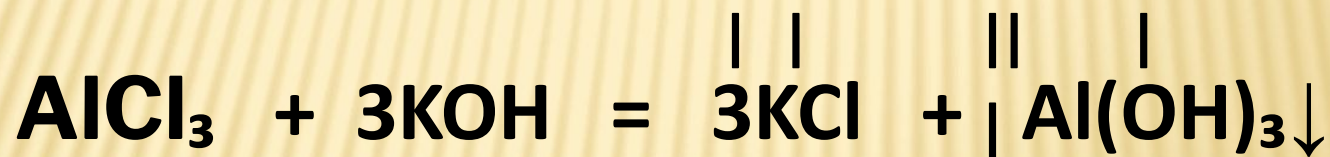
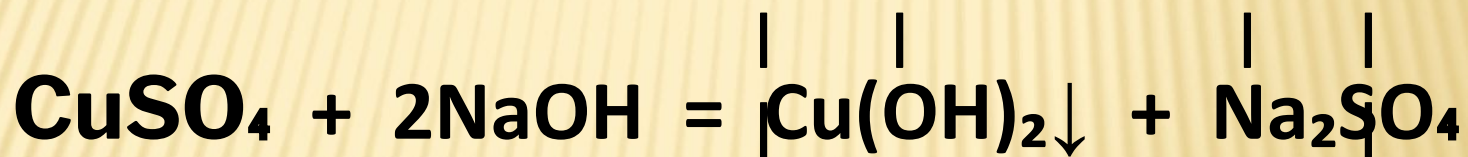
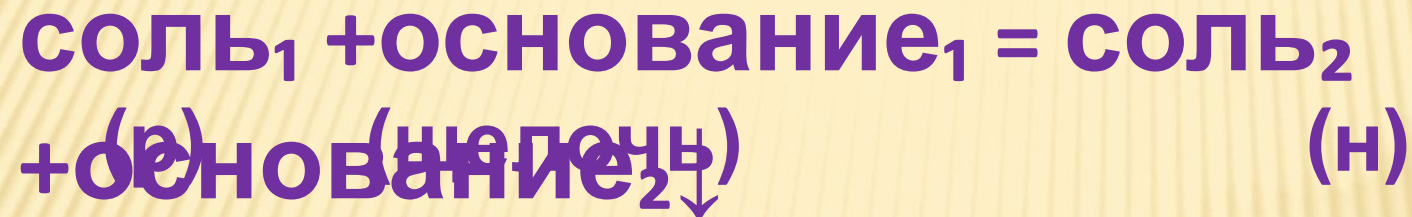


ЗАДАНИЕ

□ Дopiшите уравнения реакций

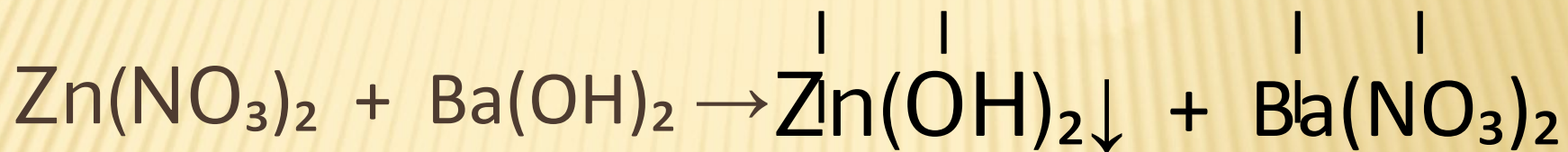


3. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С ОСНОВАНИЯМИ



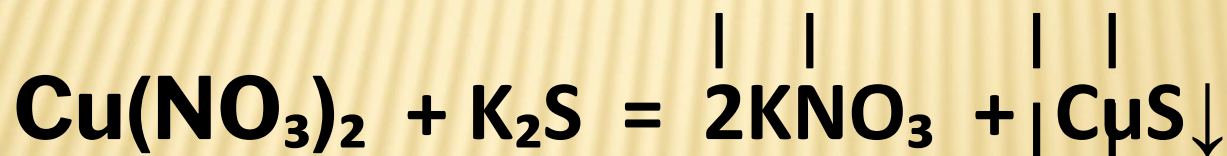
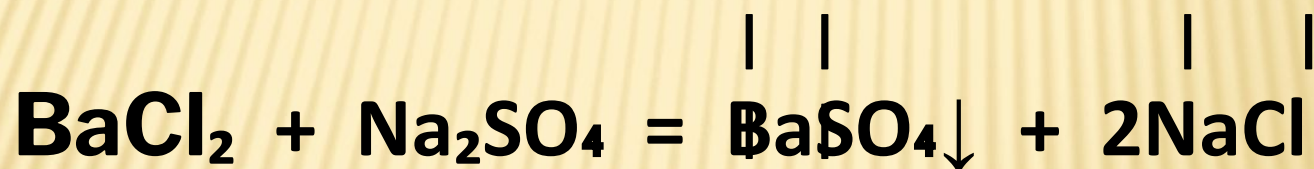
ЗАДАНИЕ

□ Допишите уравнения реакций:



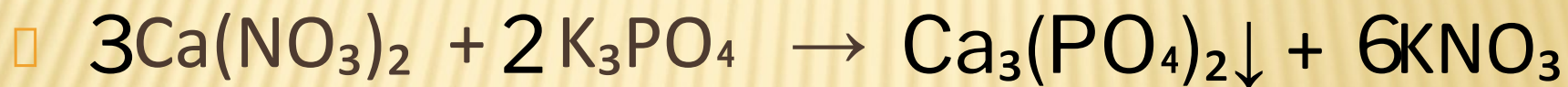
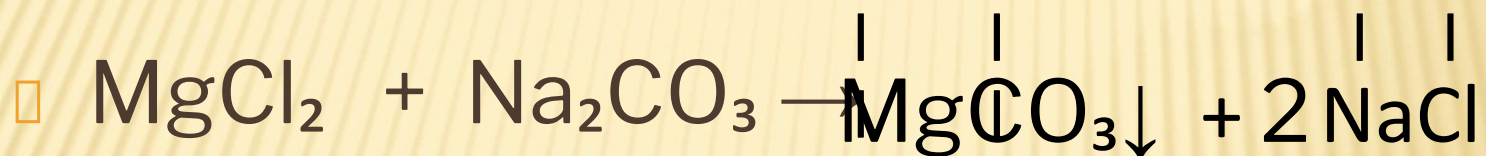
4. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С СОЛЯМИ

СОЛЬ₁ + СОЛЬ₂ = НОВАЯ СОЛЬ₁↓ + НОВАЯ СОЛЬ₂



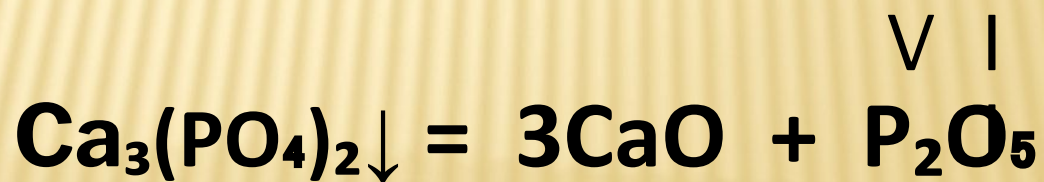
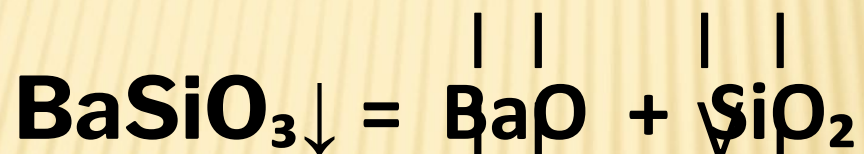
ЗАДАНИЕ

□ Допишите уравнения реакций:



5. РАЗЛОЖЕНИЕ ПРИ НАГРЕВАНИИ НЕРАСТВОРИМЫХ СОЛЕЙ

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



ВЫВОД:

- + металл → **новая соль + новый металл**
- + кислота → **металлическая соль + новая кислота**
- + основание → **кислотная соль + новое основание**
- + соль → **две новые соли**
- разложение соли при нагревании → **два оксида**

ТЕСТ

- 1. **Карбонат калия - K_2CO_3 реагирует с :**
 - а) оксидом натрия - Na_2O
 - б) азотной кислотой - HNO_3
 - в) магнием - Mg
 - г) водородом - H_2
- 2. **Сульфат меди (II) - $CuSO_4$ реагирует с :**
 - а) хлоридом бария - $BaCl_2$
 - б) медью - Cu
 - в) оксидом фосфора (V) - P_2O_5
 - г) углеродом - C
- 3. **Раствор хлорида железа (III) реагирует с :**
 - а) гидроксидом натрия - $NaOH$
 - б) оксидом магния - MgO
 - в) серебром - Ag
 - г) серой - S
- 4. **В цепочке превращений $Fe \rightarrow X \rightarrow Fe(OH)_3$ веществом X является:**
 - а) $FeCl_3$
 - б) FeO
 - в) $FeSO_4$
 - г) $Fe(OH)_2$

ТЕСТ

5. С каким металлом реагирует нитрат меди (II) - $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$:

а) золотом б) серебром в) железом

6. В цепочке превращений $\text{Na}_2\text{O} \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{NaCl}$ веществом **X** является:

а) Na б) NaOH в) HCl