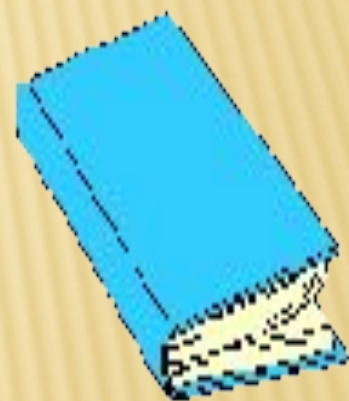


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СОЛЕЙ



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?

1. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С МЕТАЛЛАМИ

СОЛЬ + МЕТАЛЛ → новая СОЛЬ +

M₁

Металл ↓

M₁

Ряд активности металлов

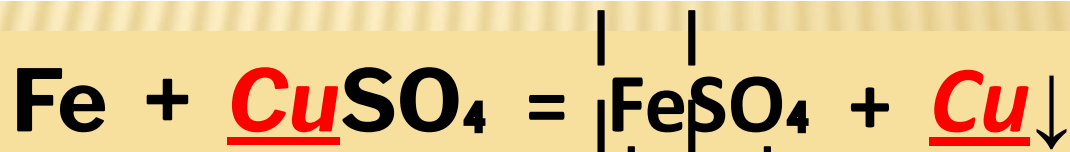
*каждый предыдущий металл вытесняет
менее активный металл из раствора
соли*

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

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

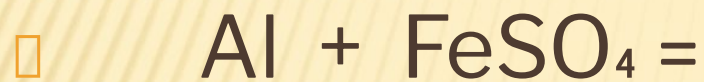
H₂

Sb, Cu, Hg, Pt, Au



ЗАДАНИЕ

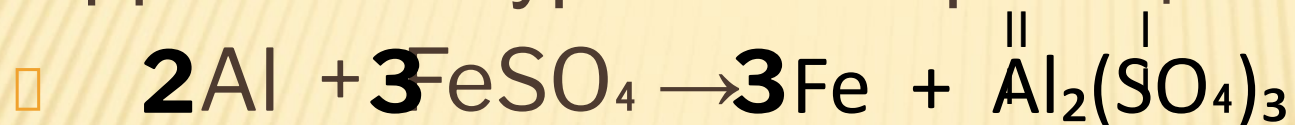
□ Допишите уравнения реакций:



→

ЗАДАНИЕ

□ Допишите уравнения реакций:



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

2. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С КИСЛОТАМИ



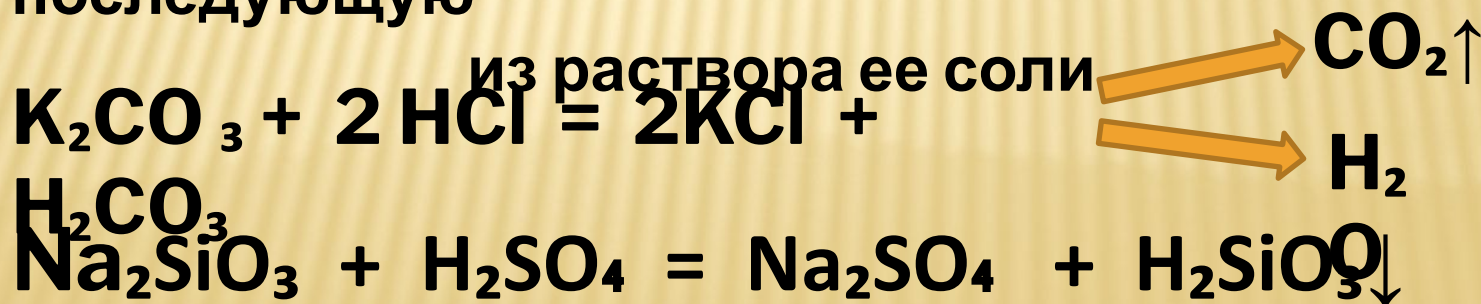
КИСЛОТА₂ (сильная кислота)
кислота)

(более слабая

Ряд активности кислот

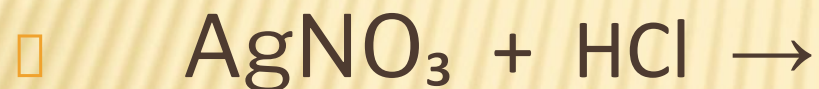
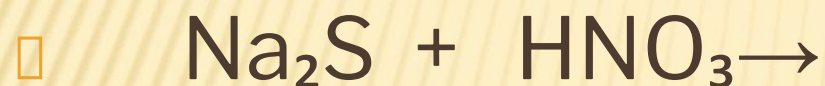
H₂SO₄, HNO₃, H₃PO₄, H₂SO₃, H₂CO₃, H₂S, H₂SiO₃
НС

каждая предыдущая кислота вытесняет последующую



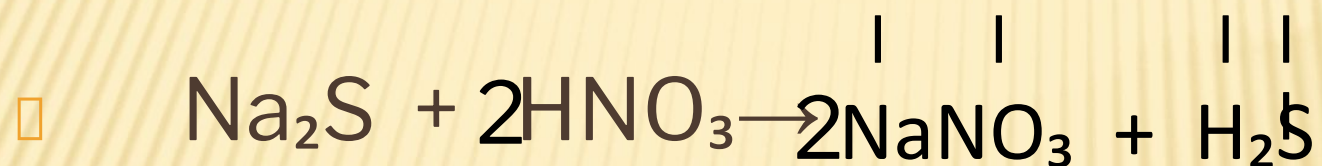
ЗАДАНИЕ

□ Допишите уравнения реакций

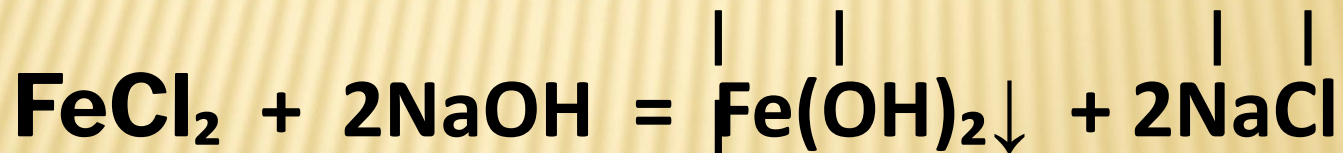
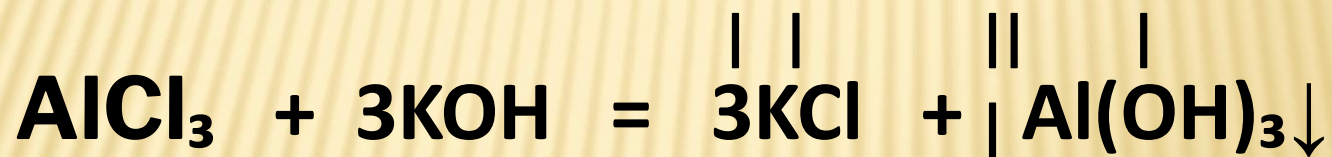
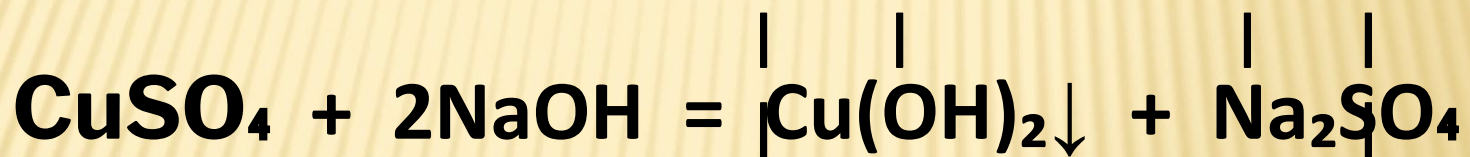
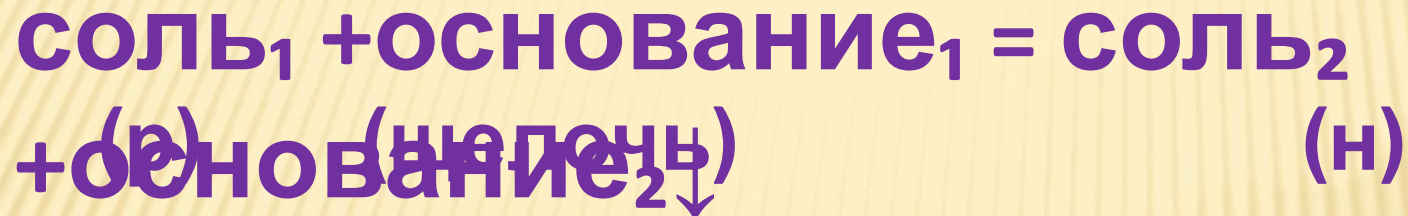


ЗАДАНИЕ

□ Допишите уравнения реакций

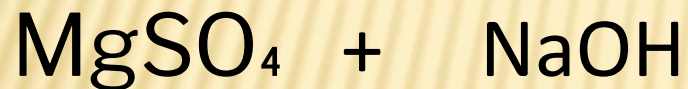
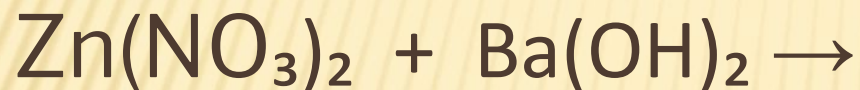


3. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С ОСНОВАНИЯМИ



ЗАДАНИЕ

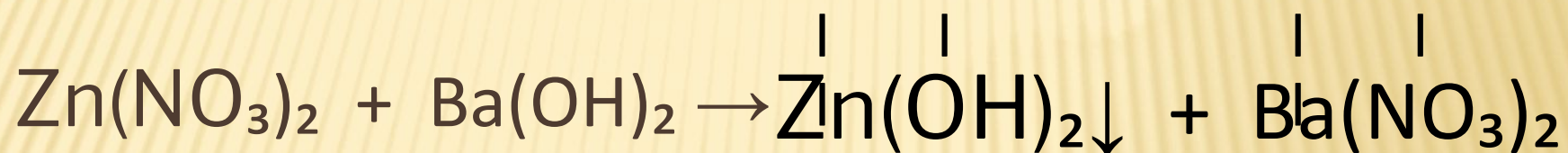
- Допишите уравнения реакций:



→

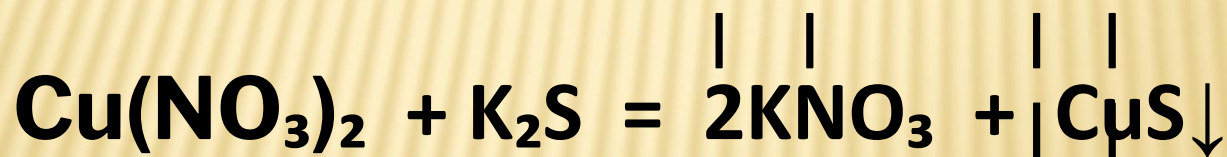
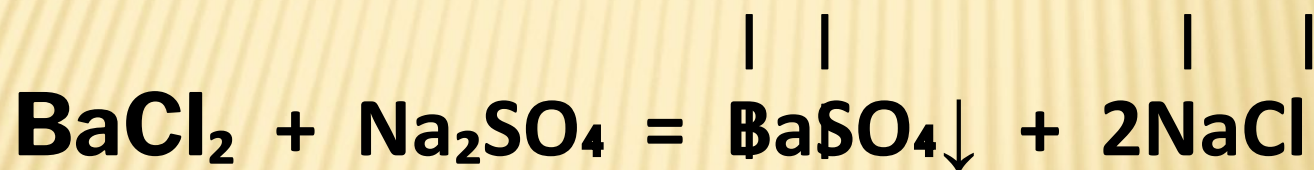
ЗАДАНИЕ

- Допишите уравнения реакций:



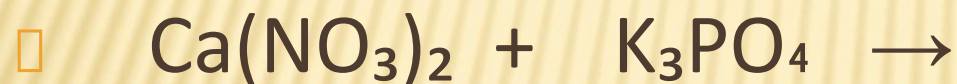
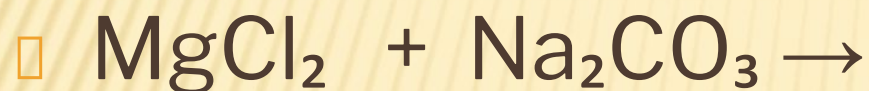
4. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С СОЛЯМИ

СОЛЬ₁ + СОЛЬ₂ = НОВАЯ СОЛЬ₁↓ + НОВАЯ СОЛЬ₂



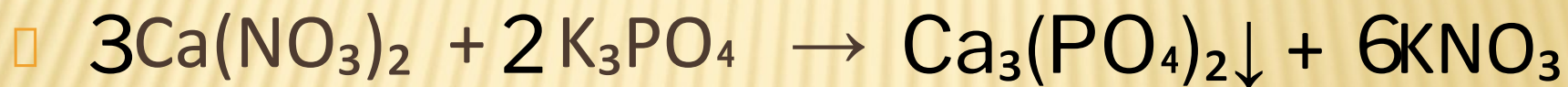
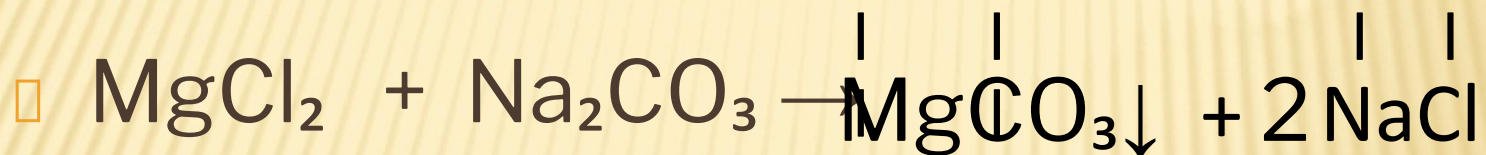
ЗАДАНИЕ

□ Допишите уравнения реакций:



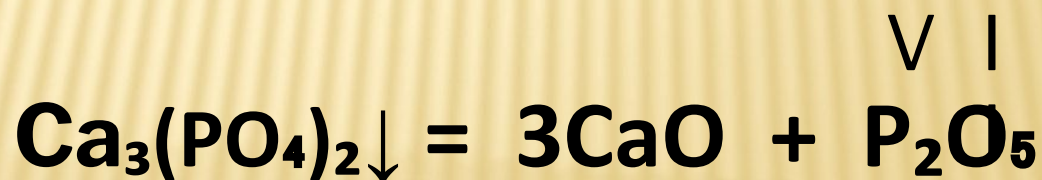
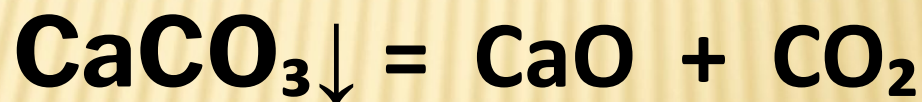
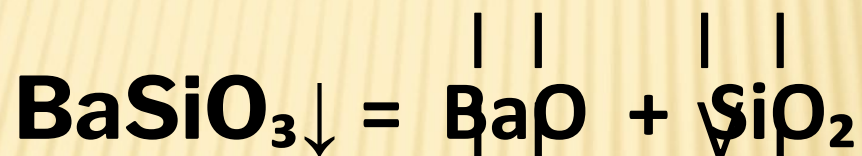
ЗАДАНИЕ

□ 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 → **новая соль + новая кислота**
- + основание → **новая соль + новое основание**
- + соль → **две соли**
- разложение соли на нагревании → **два оксида**

□ Домашнее задание.

- читать § 47, с. 161 ;

- выполнить онлайн – тест

<https://onlinetestpad.com/zbhtg63fcedcu>

**СПАСИБО ЗА
ВНИМАНИЕ**

