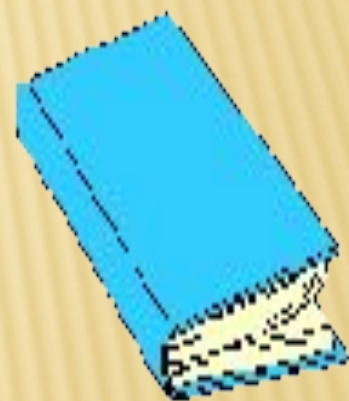


# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СОЛЕЙ



***CuS***    ***BaCl<sub>2</sub>***

---

***KNO<sub>3</sub>***

# 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

СОЛЬ + МЕТАЛЛ → новая СОЛЬ +

**M<sub>1</sub>**

Металл ↓

**M<sub>1</sub>**

Ряд активности металлов

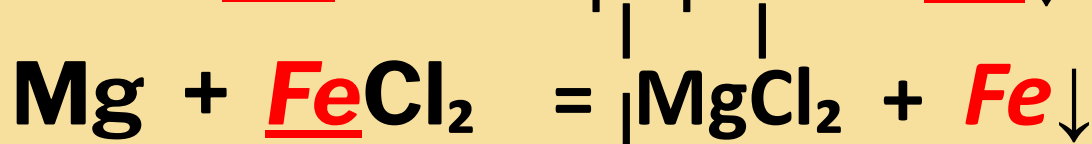
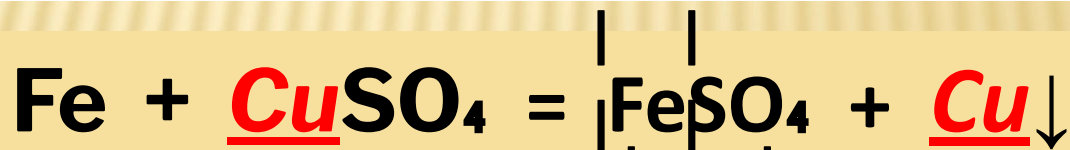
*каждый предыдущий металл вытесняет  
менее активный металл из раствора  
соли*

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

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

H<sub>2</sub>

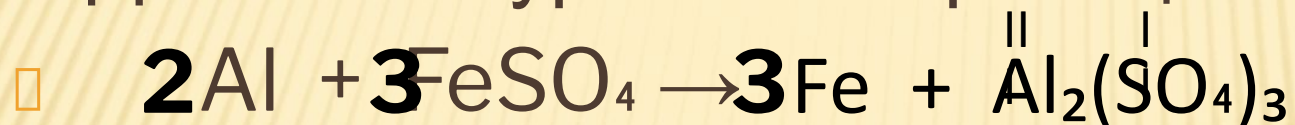
Sb, Cu, Hg, Pt, Au



# ЗАДАНИЕ

---

□ Допишите уравнения реакций:



**Cu + MgCl<sub>2</sub>** реакции нет (медь после  
→ магния  
в ряду активности металлов)

## 2. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С КИСЛОТАМИ



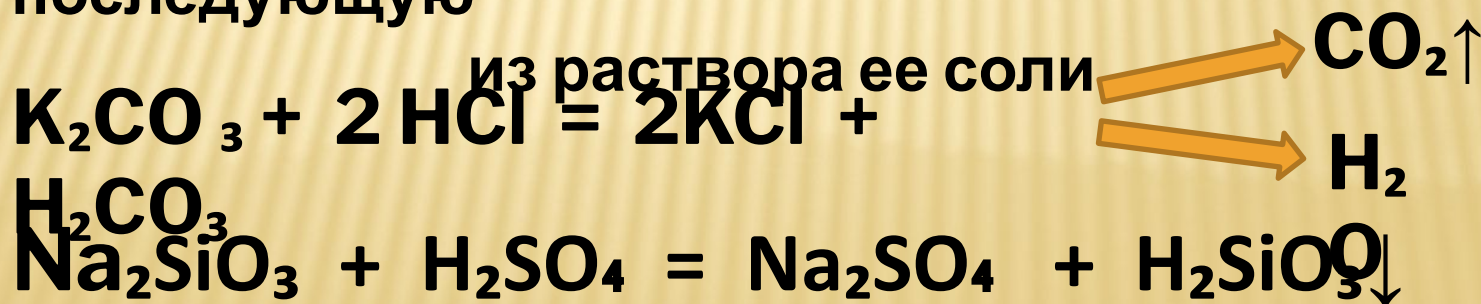
**КИСЛОТА**<sub>2</sub> (сильная кислота)  
кислота)

(более слабая

### Ряд активности кислот

**H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, HNO<sub>3</sub>, H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>S, H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>**  
**НС**

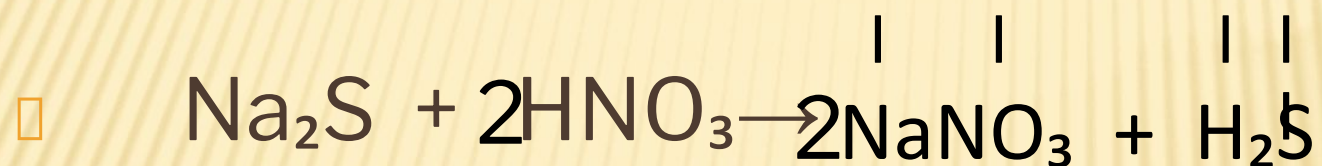
каждая предыдущая кислота вытесняет последующую



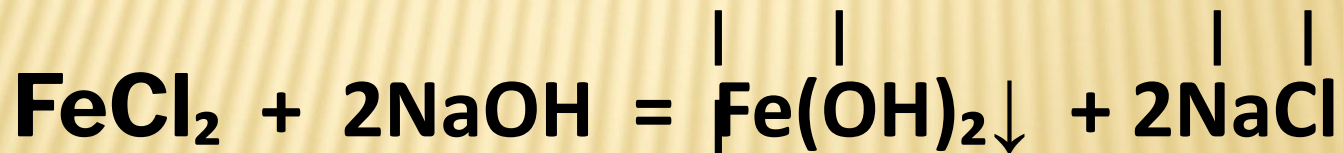
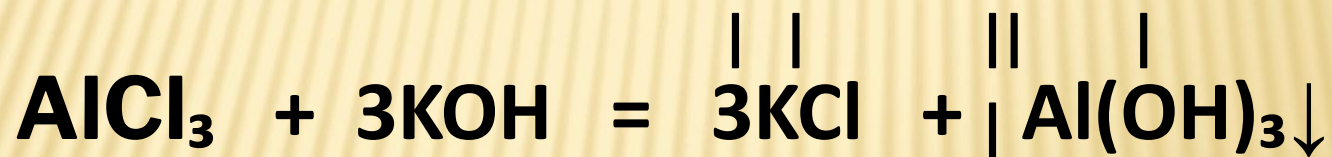
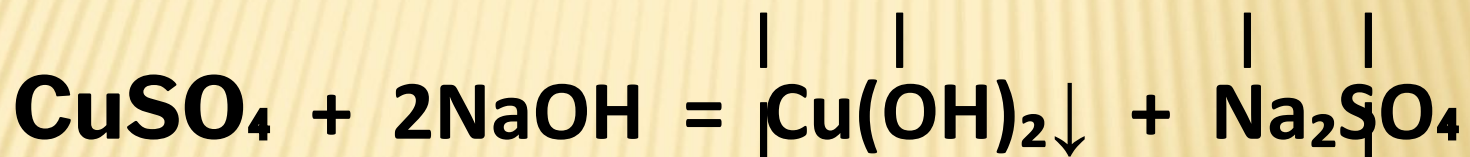
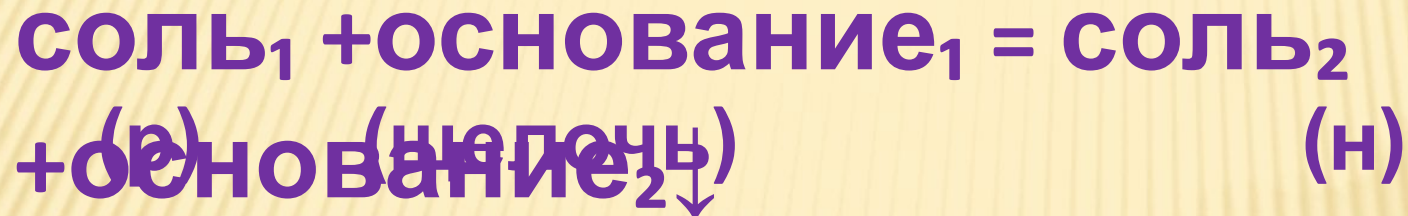
# ЗАДАНИЕ

---

□ Допишите уравнения реакций



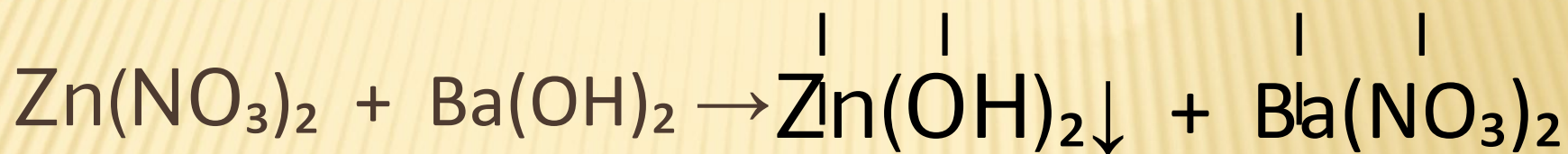
### 3. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С ОСНОВАНИЯМИ



# ЗАДАНИЕ

---

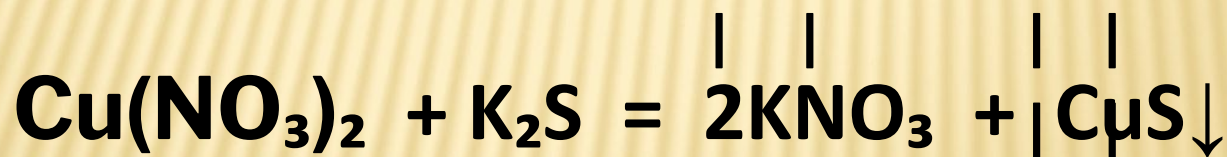
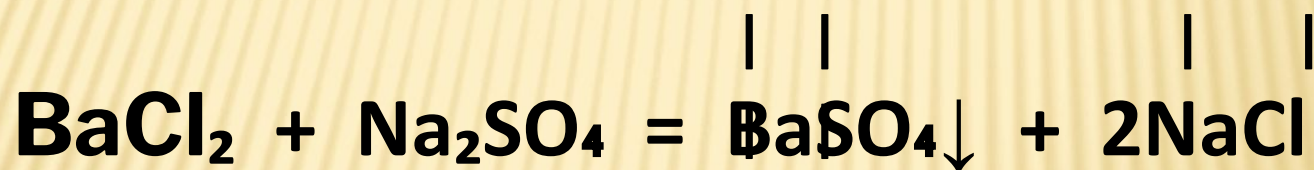
- Допишите уравнения реакций:





## 4. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С СОЛЯМИ

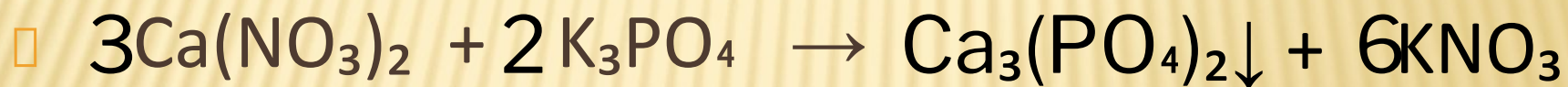
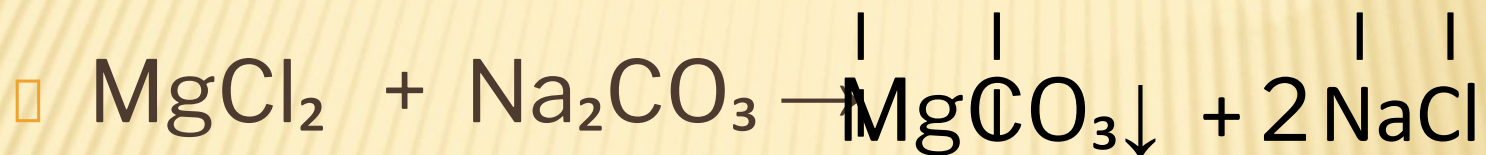
**СОЛЬ<sub>1</sub> + СОЛЬ<sub>2</sub> = НОВАЯ СОЛЬ<sub>1</sub>↓ + НОВАЯ СОЛЬ<sub>2</sub>**



# ЗАДАНИЕ

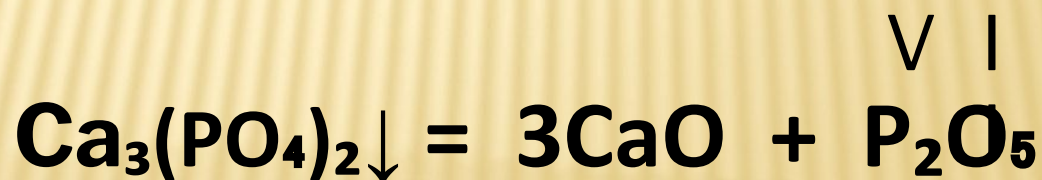
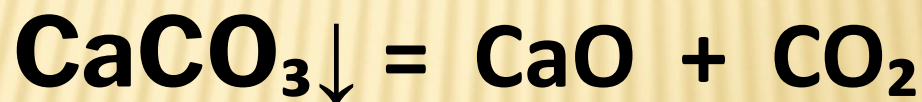
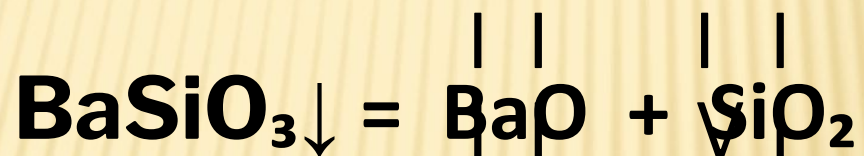
---

□ 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**