

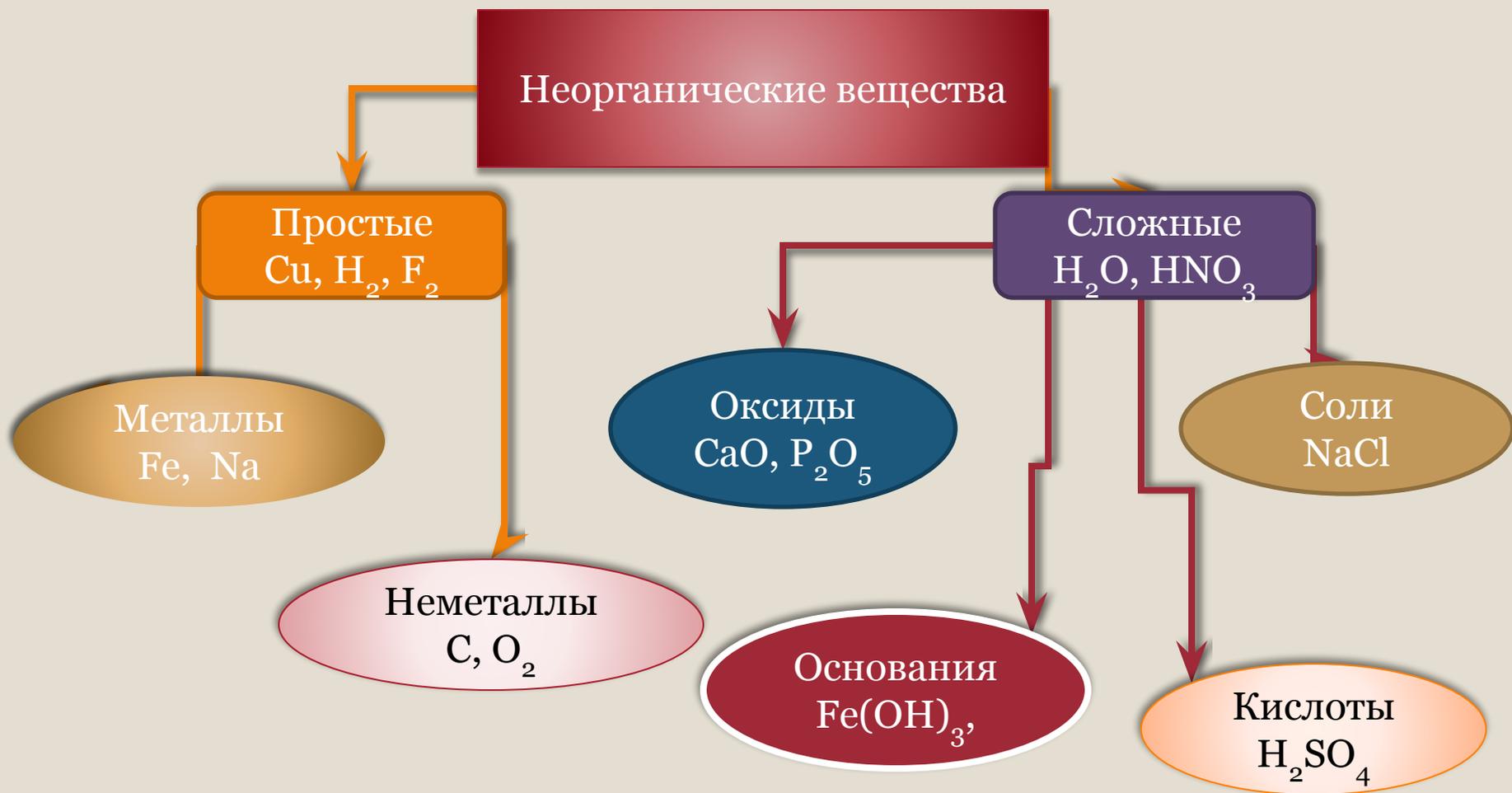
# Основные классы неорганических соединений

1

1. **КЛАССИФИКАЦИЯ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ;**
2. **КЛАССИФИКАЦИЯ ОКСИДОВ;**
3. **КЛАССИФИКАЦИЯ КИСЛОТ;**
4. **КЛАССИФИКАЦИЯ ОСНОВАНИЙ;**
5. **КЛАССИФИКАЦИЯ СОЛЕЙ ПО СОСТАВУ;**
6. **ГЕНЕТИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ МЕЖДУ КЛАССАМИ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ;**

# Классификация неорганических веществ

2



# Классификация оксидов

3

Оксиды

по типу химической связи

Ионные  
 $\text{Na}_2\text{O}$

Ковалентные  
 $\text{SO}_2$

по составу

Нормальные  
 $\text{MgO}$ ,  $\text{SO}_3$

Пероксиды  
 $\text{Na}_2\text{O}_2$

Смешанные  
 $\text{Fe}_3\text{O}_4 = \text{FeO} \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$

по кислотно-основным свойствам

Основные  
 $\text{CaO}$

Безразличные  
(несолеобразующие)  
 $\text{NO}$

Амфотерные  
 $\text{ZnO}$

Кислотные  
 $\text{SO}_3$

# Классификация кислот

4

Одноосновные  
 $\text{HCl}$ ,  $\text{HNO}_3$

Двухосновные  
 $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{S}$

Трёхосновные  
 $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}_3\text{AsO}_4$

ПО ОСНОВНОСТИ

Сильные  
 $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HNO}_3$

Слабые  
 $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$

по силе

КИСЛОТЫ

по содержанию  
кислорода

Бескислородные  
 $\text{HCN}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$

Кислород-  
содержащие  
 $\text{HClO}$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$

# Классификация оснований

5

Однокислотные  
 $\text{NaOH}$ ,  $\text{LiOH}$ ,  
 $\text{NH}_4\text{OH}$

Двухкислотные  
 $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Трехкислотные  
 $\text{Fe}(\text{OH})_3$

по числу  
гидроксильных групп

ОСНОВАНИЯ

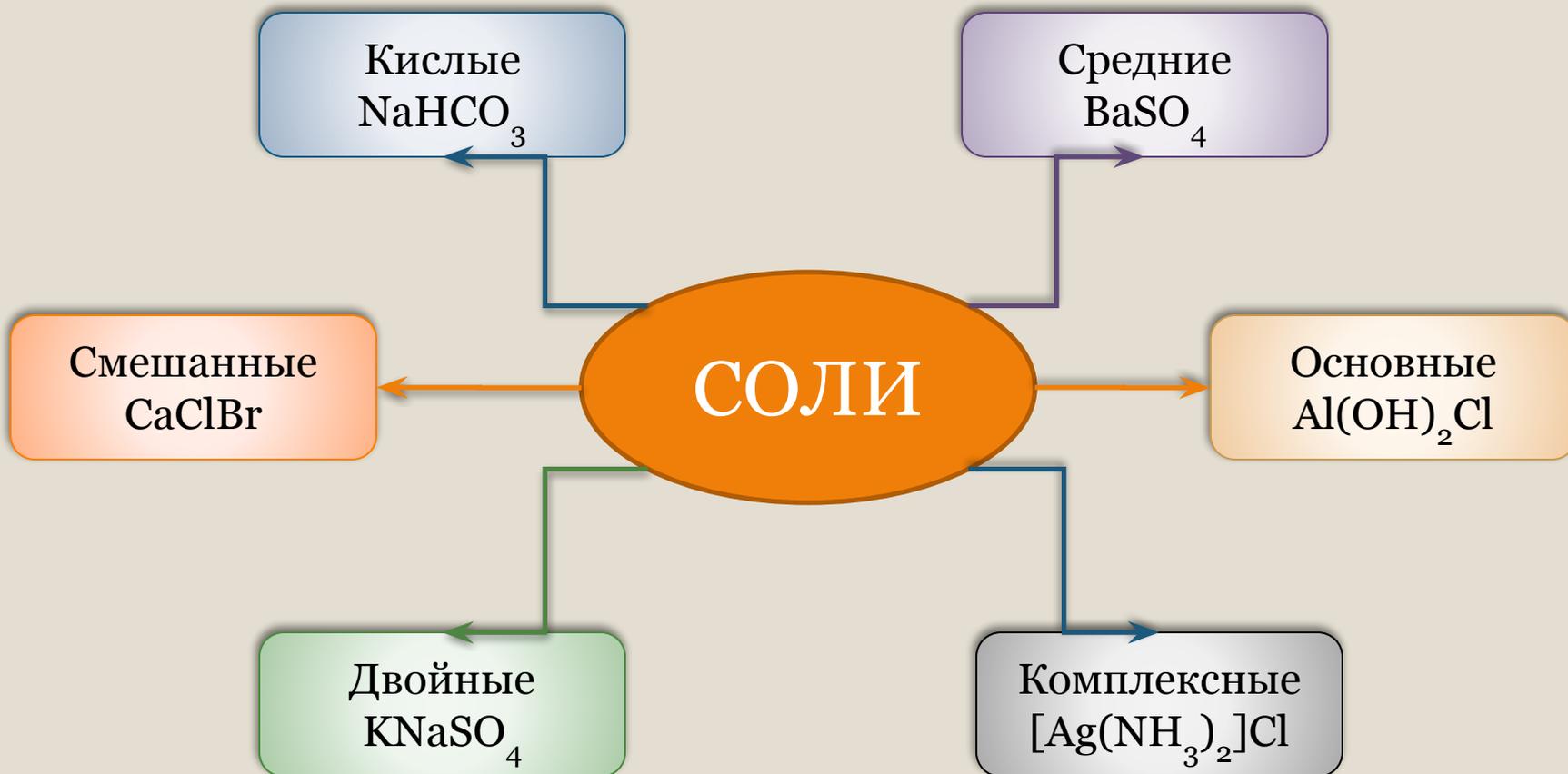
по  
растворимости в  
воде

Растворимые, или  
щелочи  
 $\text{LiOH}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Малорастворимые  
 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Cr}(\text{OH})_2$

# Классификация солей по составу

6



# Генетическая связь между классами неорганических соединений

7

