

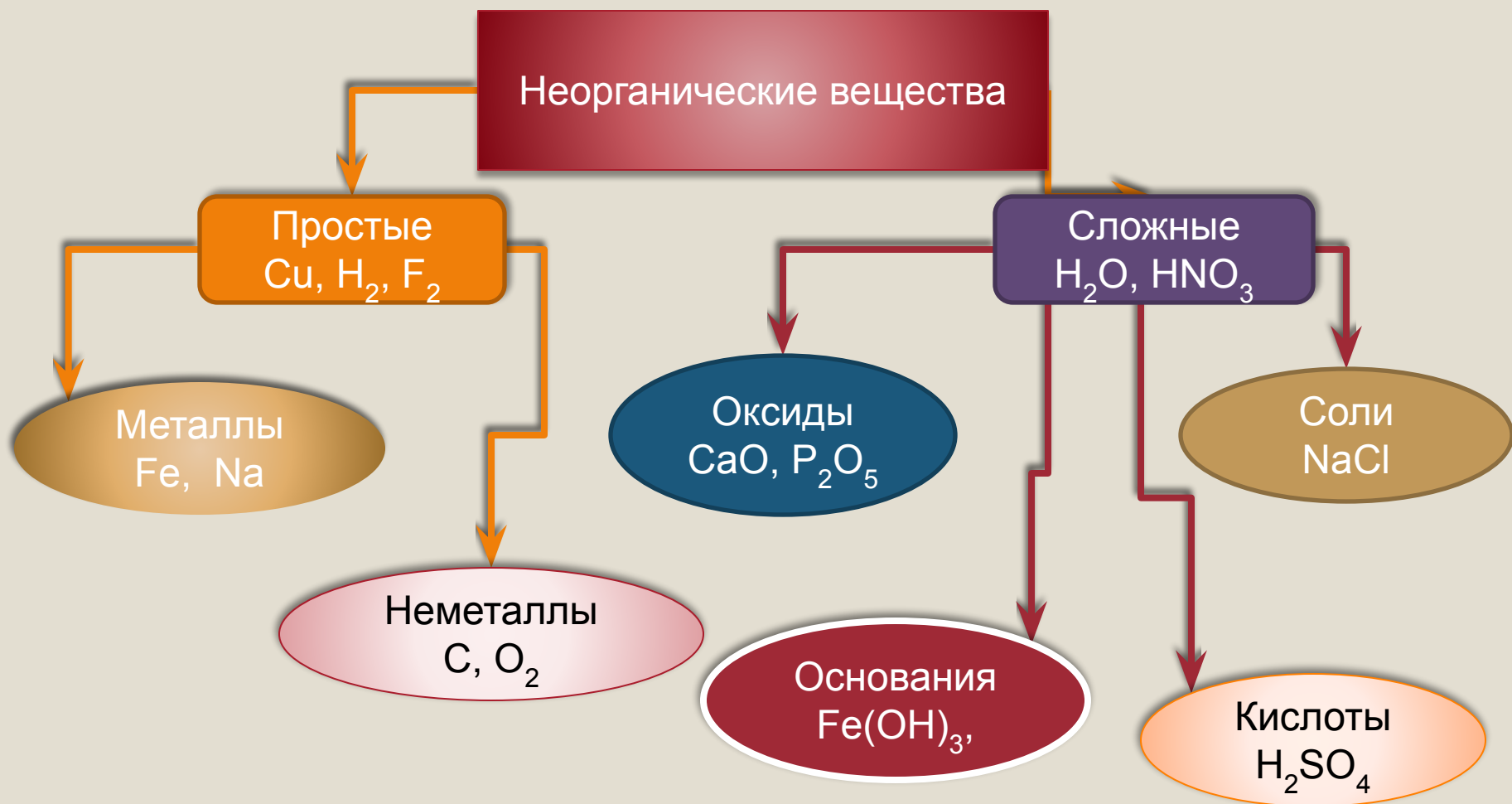
Основные классы неорганических соединений

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
 Na_2O

Ковалентные
 SO_2

по составу

Нормальные
 MgO , SO_3

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

Пероксиды
 Na_2O_2

по кислотно-основным свойствам

Основные
 CaO

Безразличные
(несолеобразующие)
 NO

Амфотерные
 ZnO

Кислотные
 SO_3

Классификация кислот

4

Одноосновные
 HCl , HNO_3

Двухосновные
 H_2SO_4 , H_2S

Трехосновные
 H_3PO_4 , H_3AsO_4

Сильные
 H_2SO_4 , HNO_3

Слабые
 H_2SO_3 , H_2CO_3

КИСЛОТЫ

по силе

по содержанию
кислорода

Бескислородные
 HCN , H_2S

Кислород-
содержащие
 HClO , H_2CO_3

ПО ОСНОВНОСТИ

Классификация оснований

5

Однокислотные
 NaOH , LiOH ,
 NH_4OH

Двухкислотные
 Ca(OH)_2

Трехкислотные
 Fe(OH)_3

по числу гидроксильных групп

ОСНОВАНИЯ

по
растворимости в
воде

Растворимые, или
щелочи
 LiOH , NaOH , Ca(OH)_2

Малорастворимые
 Fe(OH)_3 , Cr(OH)_2

Классификация солей по составу

6



Генетическая связь между классами неорганических соединений

7

