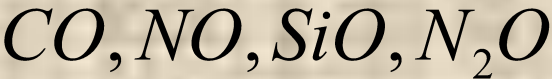


Оксиды

Несолеобразующие



Солеобразующие

Основные

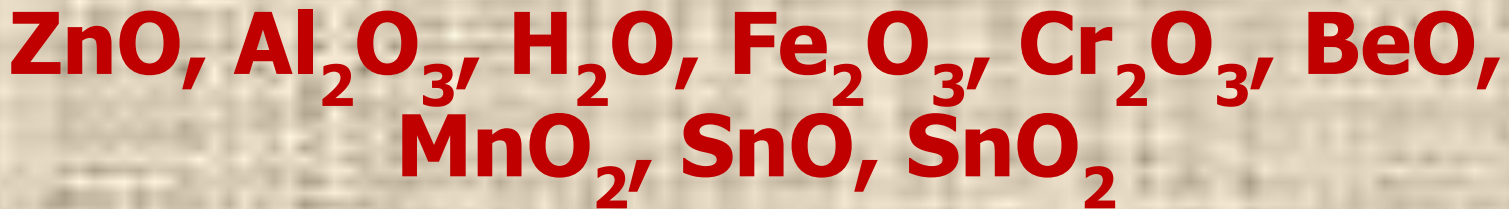
Амфотерные

Кислотные

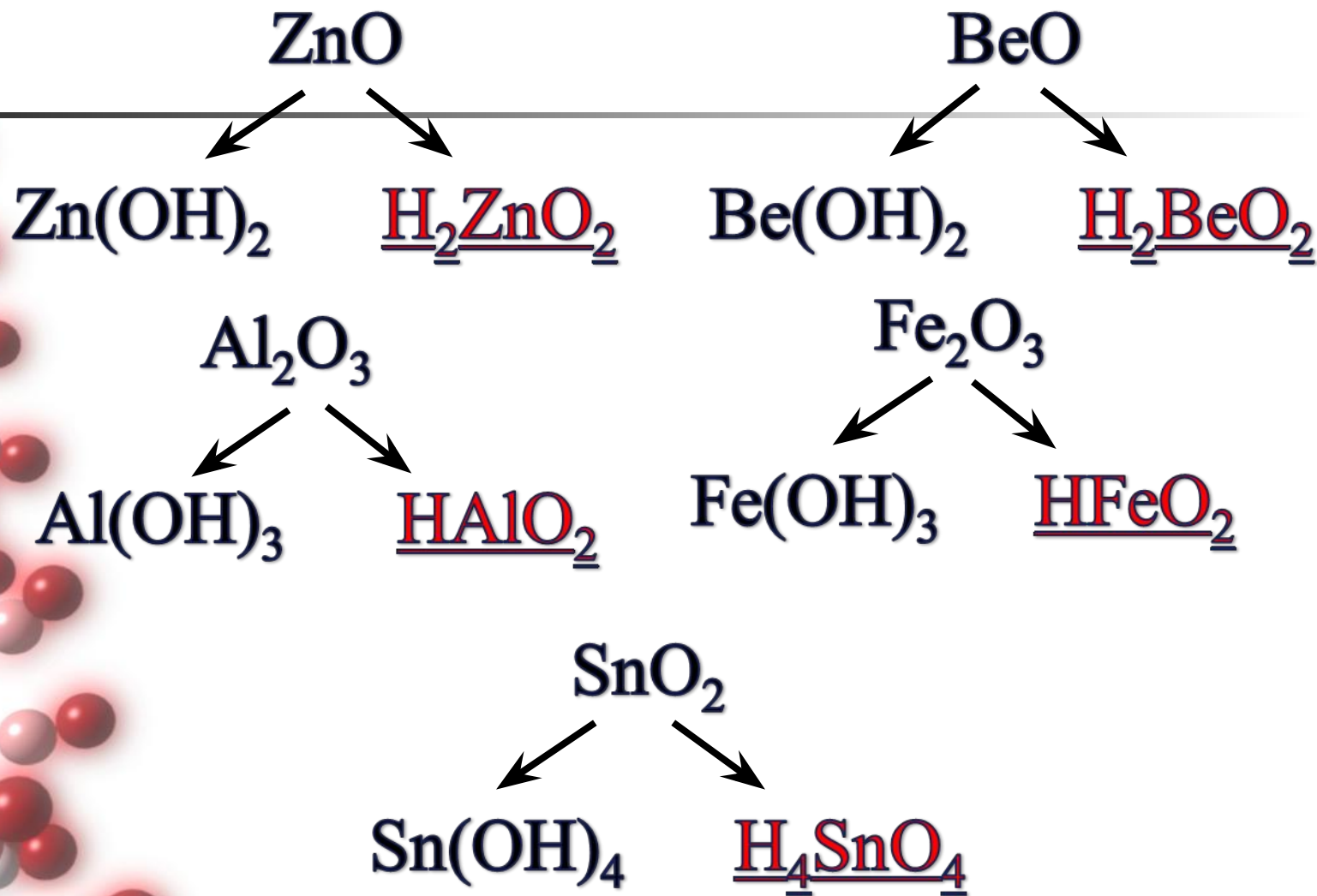
- Оксиды- это сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород в степени окисления -2.

- Общая формула: $\text{Э}_m\text{O}_n$

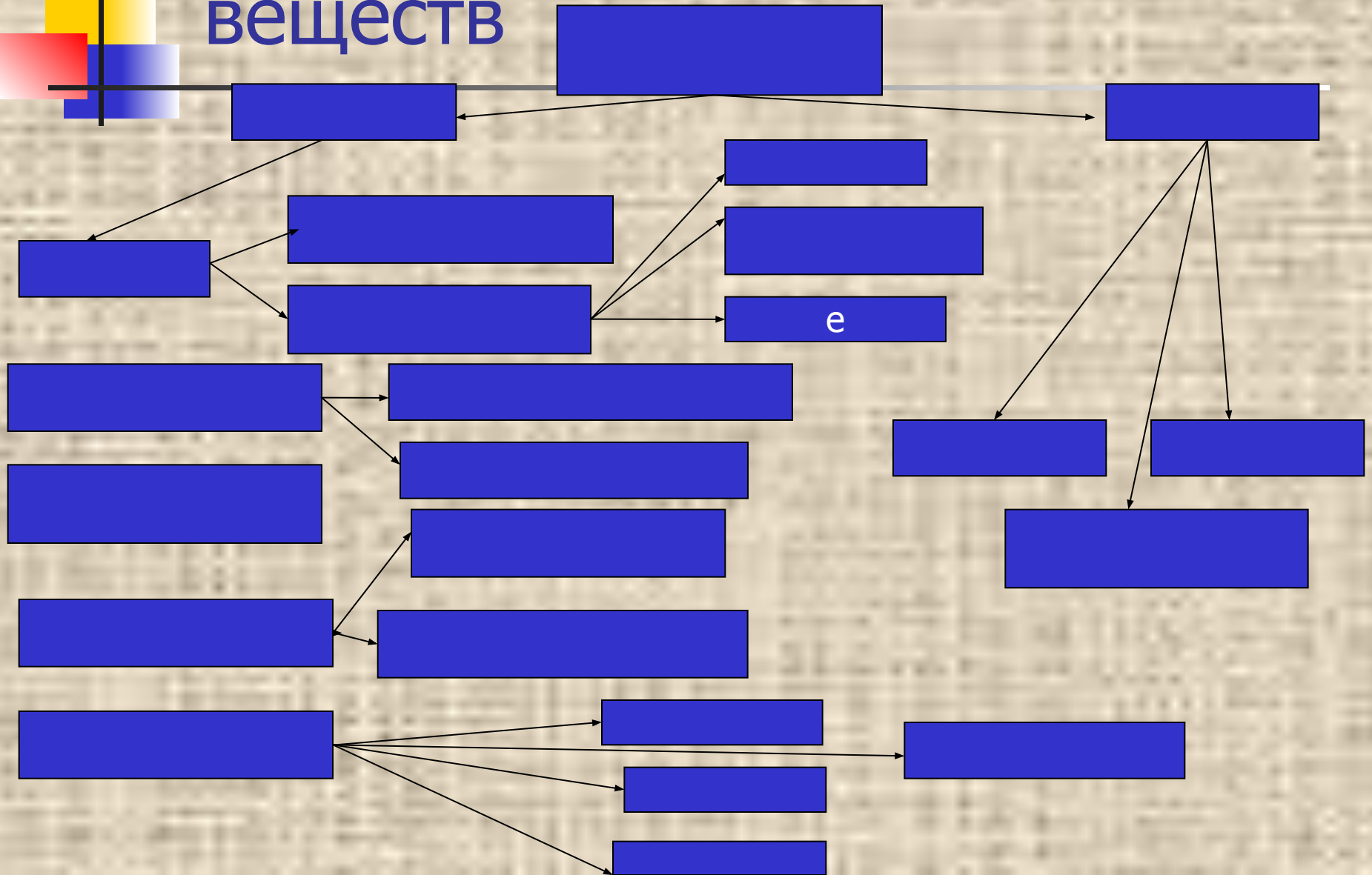
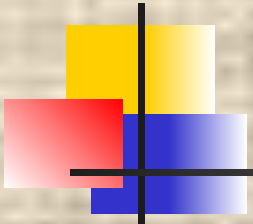
- Примеры:



3. Амфотерный оксид + щелочь = соль + H₂O



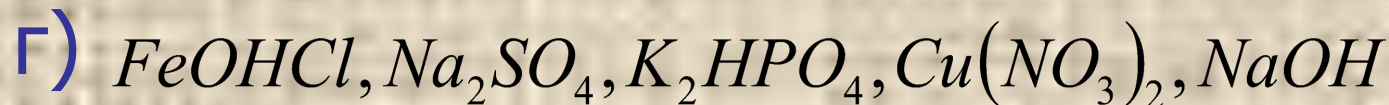
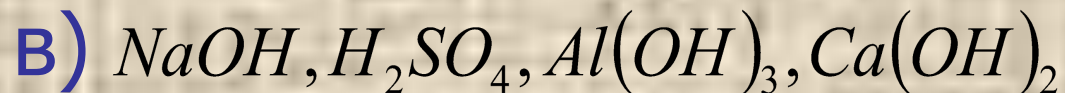
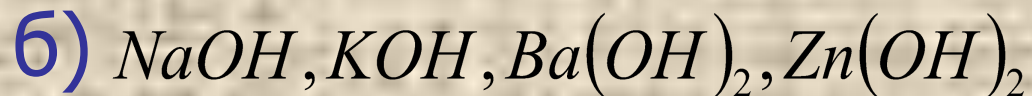
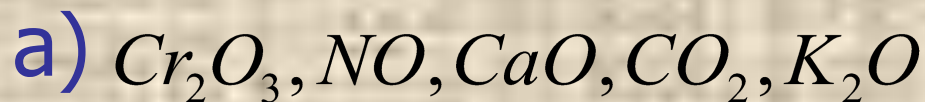
Классификация неорганических веществ





Выполните задание

1. Найдите в каждом ряду «лишнее» вещество и объясните свой выбор:





2. Составьте схему генетической связи между веществами:

$Ca, CO_2, CaSO_4, H_2SO_4, Ca(OH)_2, MgO, CaO,$
 $Al, Cl_2, AlCl_3, H_2O, SO_2, MgSO_3, Fe_2O_3, CaSO_4,$
 $H_2SO_3, S, CaCO_3, C, HCl$



Домашнее задание

- § 9 читать
- Дайте название и проведите классификацию веществ, формулы которых:

Ca , $Cr(OH)_3$, H_2SiO_3 , CO , K_2O , N_2O_5 , HBr , $Cu(OH)_2$, $FeSO_4$,
 H_3PO_4 , $KHCO_3$, $Ca(OH)_2$, $AlOHCl_2$