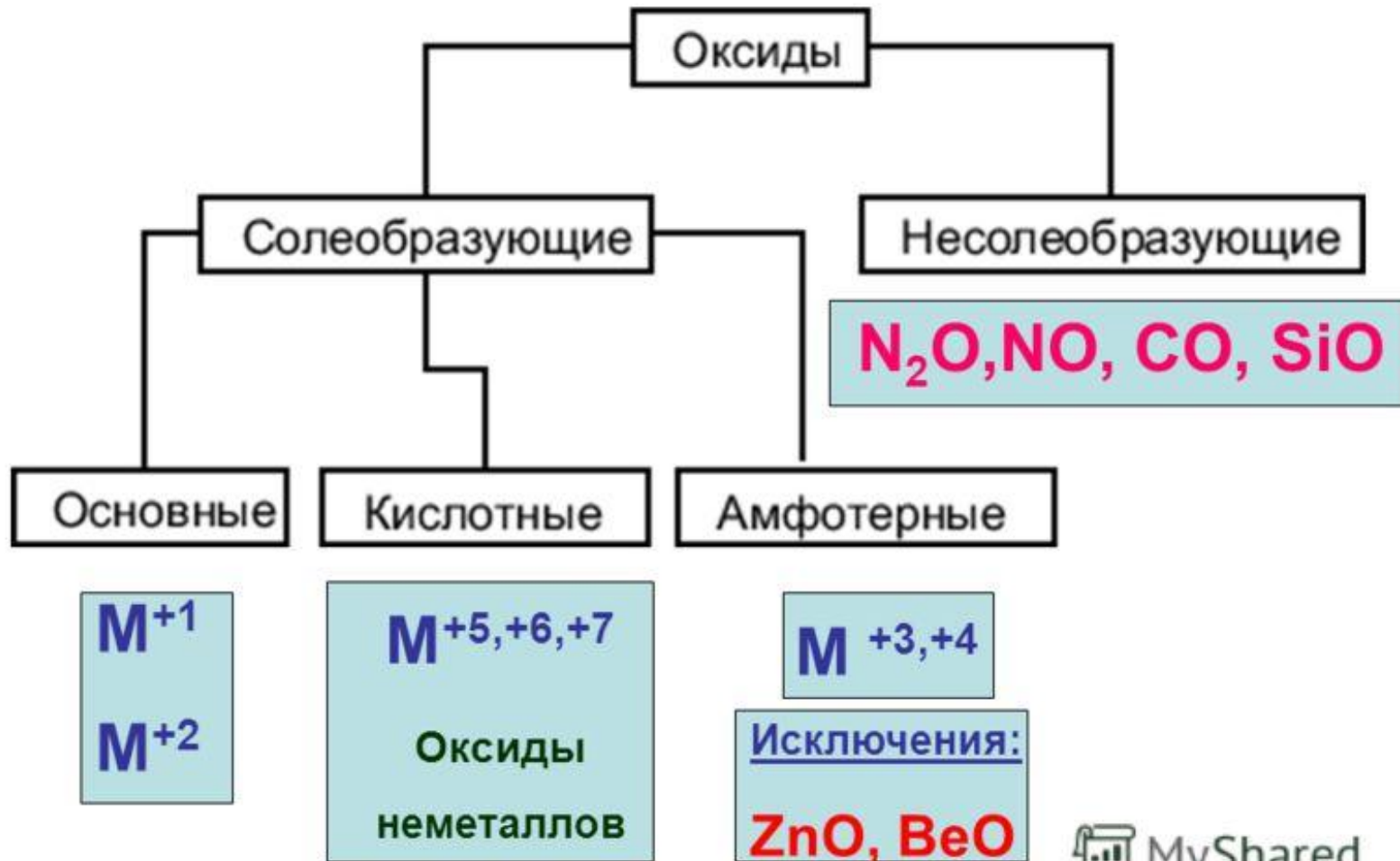


ХИМИЯ

9

**Характеристика химического элемента
по кислотно-основным
свойствам образуемых им соединений.
Амфотерные оксиды и гидроксиды**

Классификация оксидов.



Li_2O	BeO	B_2O_3	CO_2	N_2O_3 N_2O_5	O	OF_2
Na_2O	MgO	Al_2O_3	SiO_2	P_2O_3 P_2O_5	SO_2 SO_3	Cl_2O_7
K_2O	CaO	Ga_2O_3	GeO_2	As_2O_3 As_2O_5	SeO_2 SeO_3	Br_2O
Rb_2O	SrO	In_2O_3	SnO_2	Sb_2O_5	TeO_3	I_2O_5
Cs_2O	BaO	Tl_2O_3	PbO_2	Bi_2O_5	Po	At

Амфотерные оксиды



Амфотерные вещества — вещества, которые в зависимости от условий реакций проявляют основные и кислотные свойства.

Амфотерный элемент	Оксид	Гидроксид	Комплексное соединение

Укажите характер каждого соединения

**CaO, Cr(OH)₃, CO, Al₂O₃,
NaOH, Fe₂O₃, Be(OH)₂, ZnO,
SO₃, H₂S, Pb(OH)₂, SiO₂,
HCrO₂, Na₂O, HAlO₂**

Взаимодействие амфотерных соединений

Основны

е

свойства

Основны

й оксид

Амфотерн

ые

свойства

Амфотерны

й оксид

Кислотны

е

свойства

Кислотны

й оксид

Основани

е

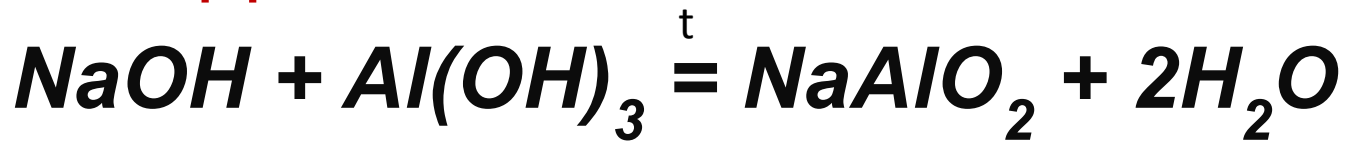
Амфотерны

й гидроксид

Кислота

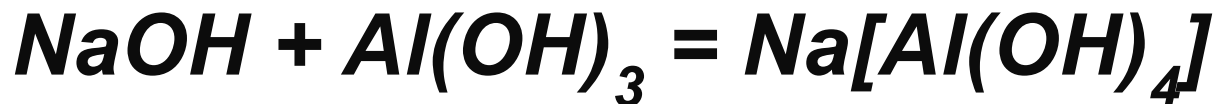
Проявляя кислотный характер амфотерные соединения реагируют с:

- С расплавами щелочей: **продукт СОЛЬ и ВОДА**



расплав

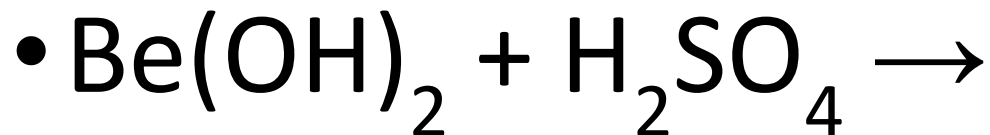
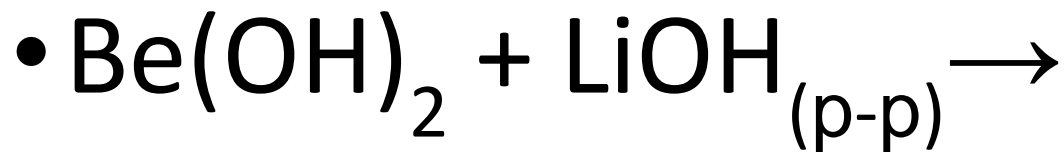
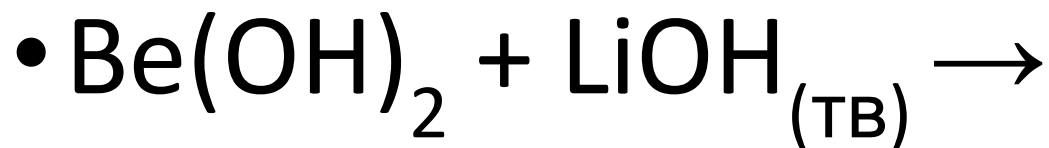
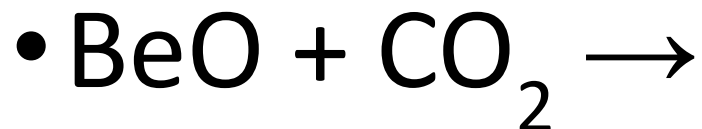
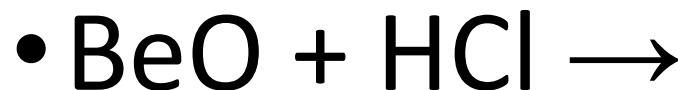
- С растворами щелочей: **продукт КОМПЛЕКСНОЕ СОЕДИНЕНИЕ**



раствор

Тетрагидроксоалюминат натрия

Закончите уравнения реакций



Закончите уравнения реакций:

