

Состав оксидов, кислот, оснований, солей.

Урок-упражнение
8 класс

Учитель химии Казанцева С.Ю.

Сложные вещества

ОКСИДЫ

КИСЛОТЫ

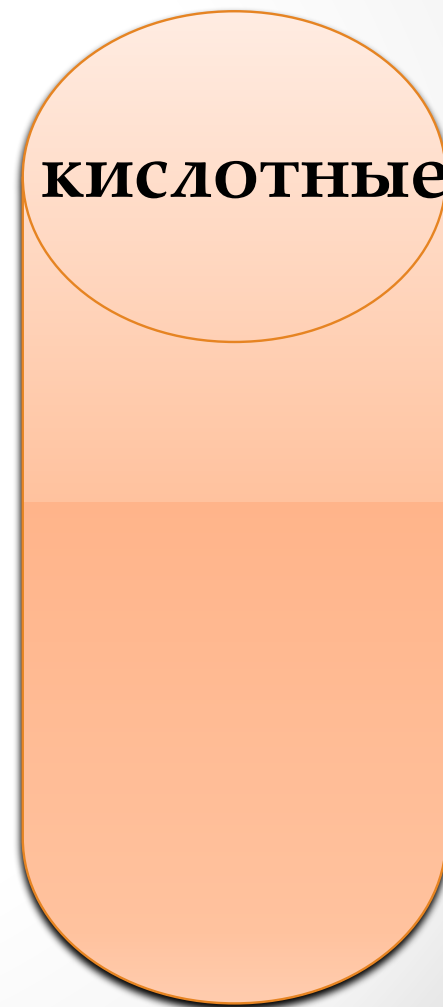
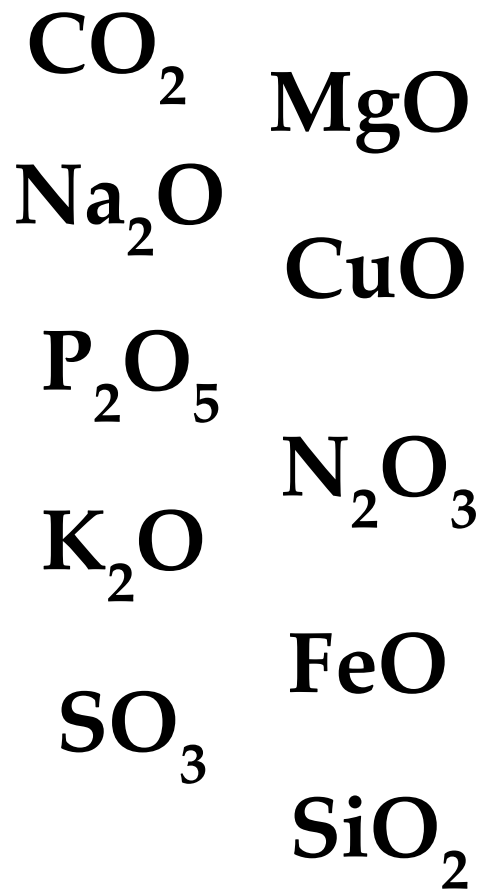
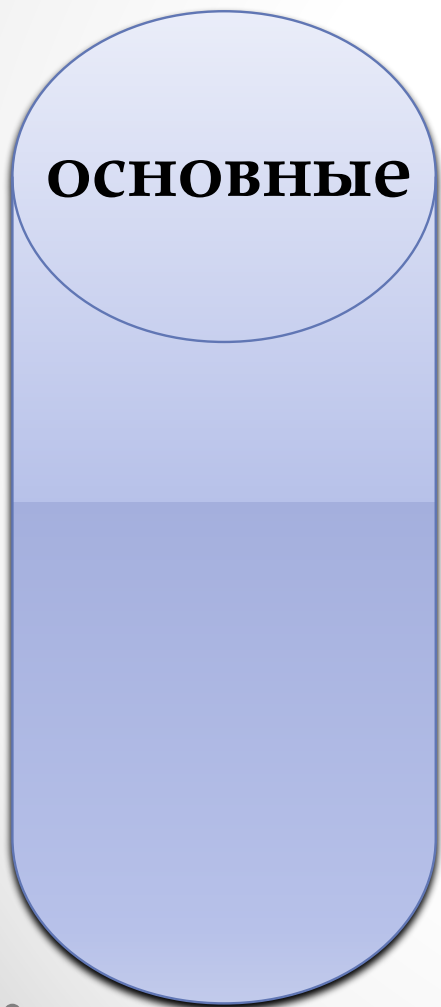
ОСНОВА-
НИЯ

СОЛИ



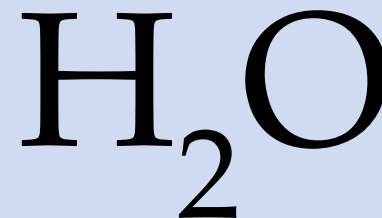
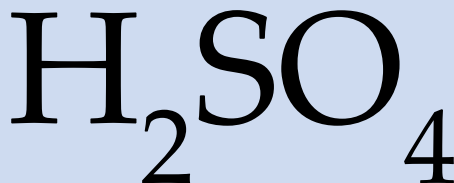
Общие формулы

Определите характер оксидов, распределите их на группы



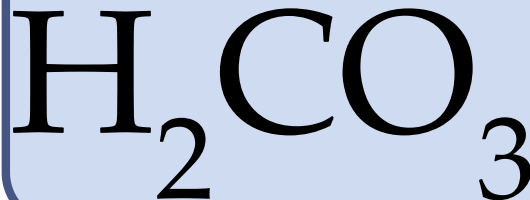
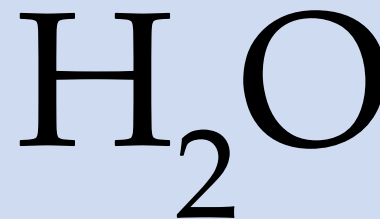
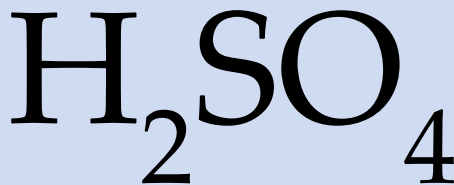
«Крестики-нолики»

Выигрышный путь - формулы **ОКСИДОВ**



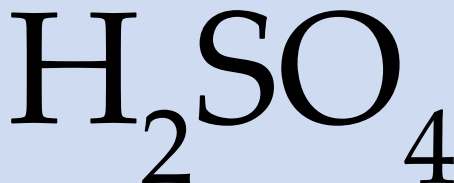
«Крестики-нолики»

Выигрышный путь – формулы **КИСЛОТ**



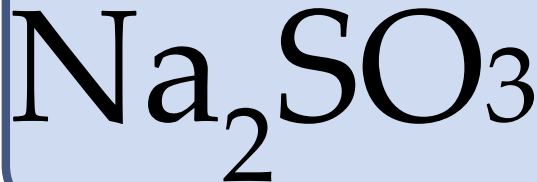
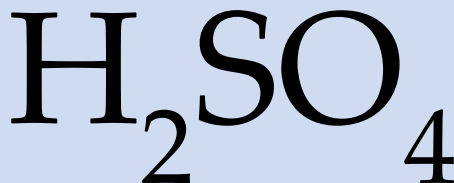
«Крестики-нолики»

Выигрышный путь – формулы **ОСНОВАНИЙ**



«Крестики-нолики»

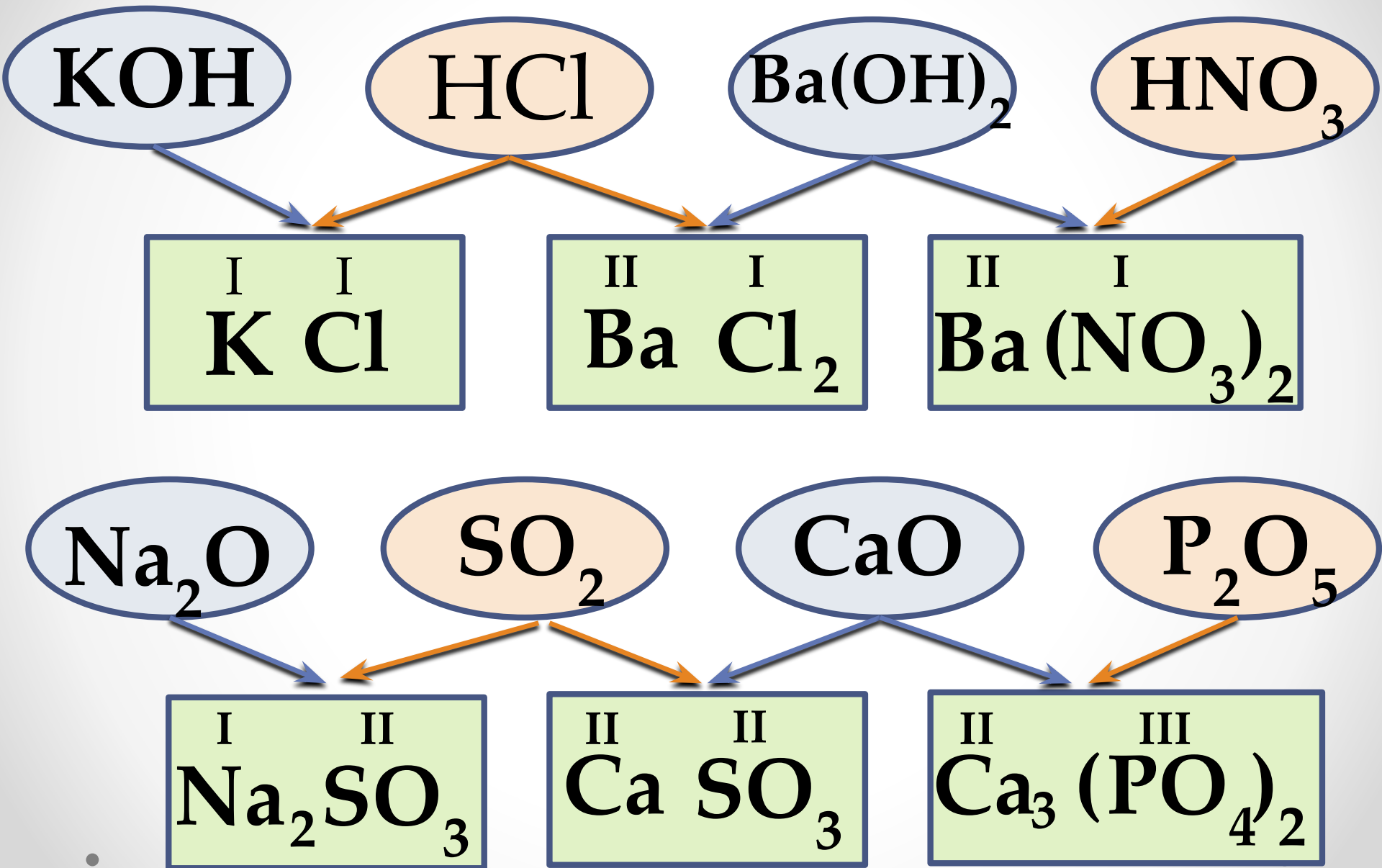
Выигрышный путь – формулы **солей**



Составьте формулы солей

| | I Na | II Zn | III Al |
|---------------------------------------|--|---|---|
| I HBr | I I Na Br | II I Zn Br ₂ | III I Al Br ₃ |
| II H ₂ SO ₄ | I II Na ₂ SO ₄ | II II ZnSO ₄ | III II Al ₂ (SO ₄) ₃ |
| III H ₃ PO ₄ | I III Na ₃ PO ₄ | II III Zn ₃ (PO ₄) ₂ | III III AlPO ₄ |

Составь формулы солей



Составь генетический ряд металла и неметалла

Ва (II)

основной оксид BaO

гидроксид Ba(OH)_2

С (IV)

кислотный оксид CO_2

гидроксид H_2CO_3

соль BaCO_3