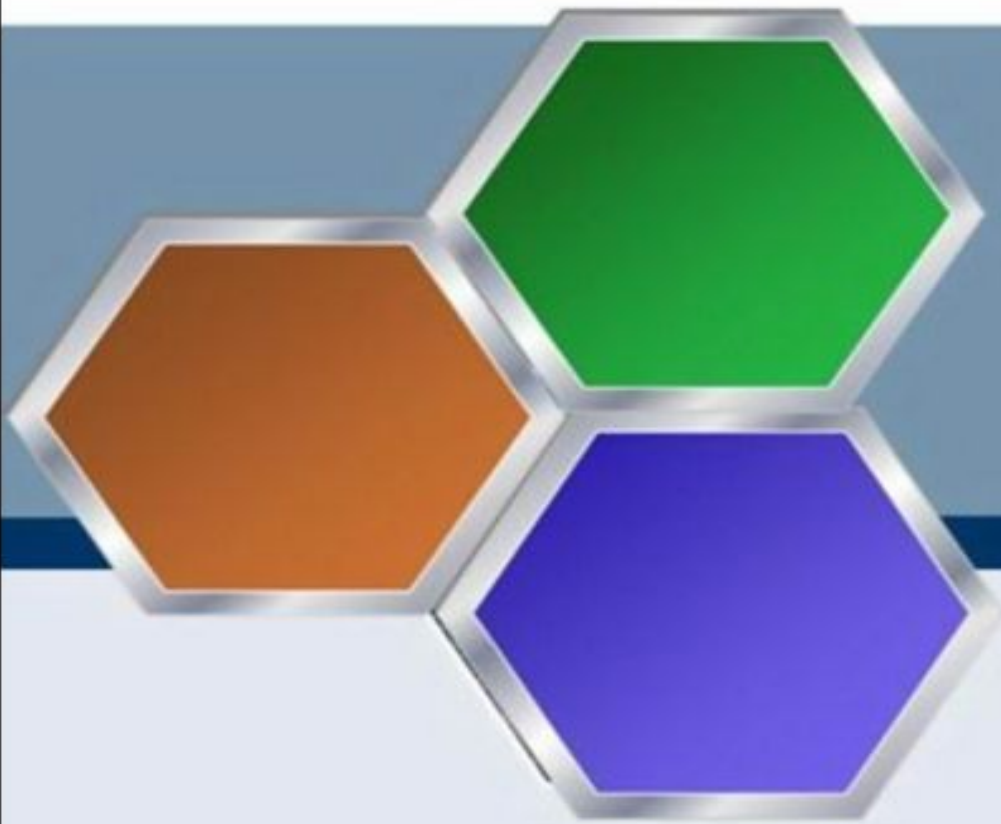


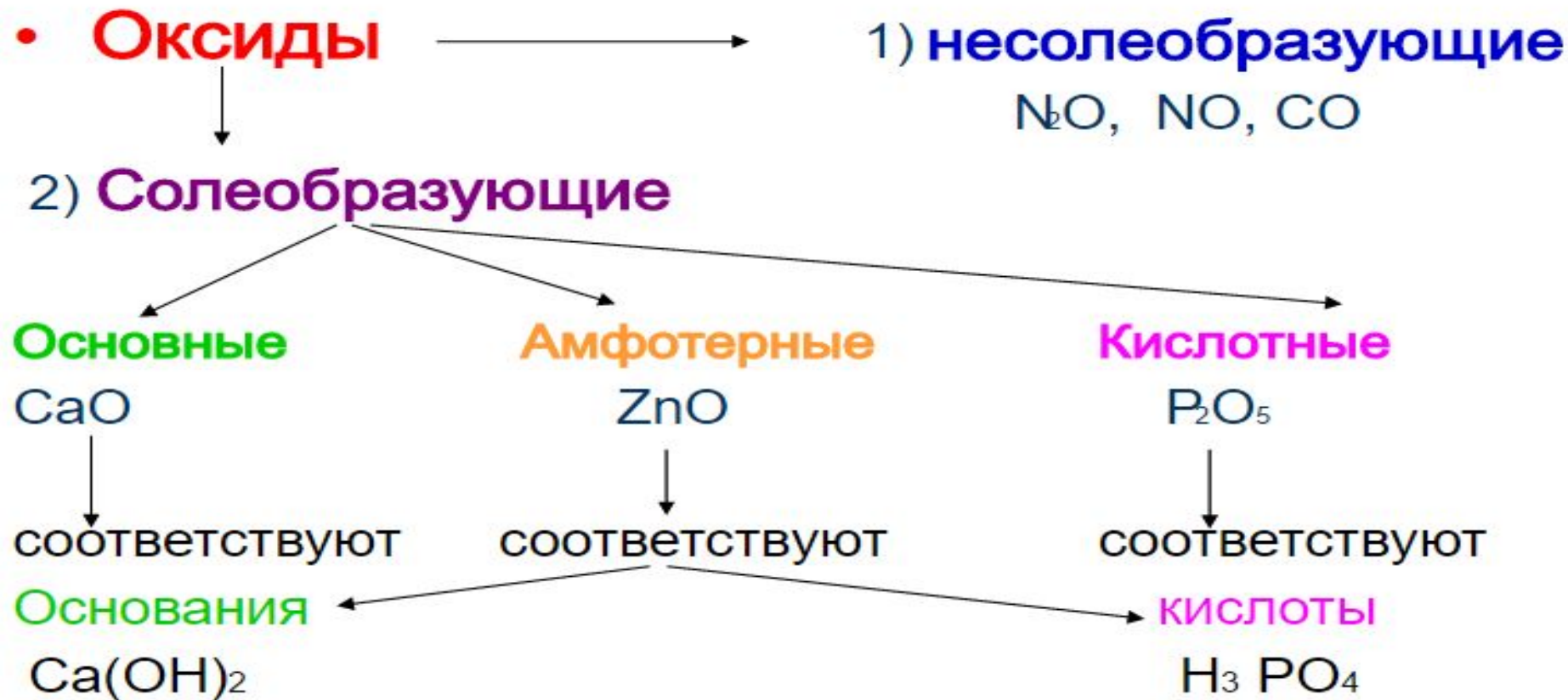
ОКСИДЫ

КЛАССИФИКАЦИЯ.
ХИМИЧЕСКИЕ И
ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА.





КЛАССИФИКАЦИЯ ОКСИДОВ





ОПРЕДЕЛЕНИЕ ГРУПП ОКСИДОВ

- **Основными** называются оксиды, которые образуют соли при взаимодействии с кислотами или кислотными оксидами.
- **Кислотными** называются оксиды, которые образуют соли при взаимодействии с основаниями или основными оксидами.
- **Амфотерными оксидами** , называют оксиды которые проявляют свойства как кислот, так и оснований .





ФОРМУЛЫ ОКСИДОВ

- 1) Оксид серы(IV)
- 2) Оксид азота(V)
- 3) Оксид калия (I)- основной оксид
- 4) Оксид железа(II) – основной оксид
- 5) Оксид фосфора(V)
- 6) оксид натрия (I)- основной оксид





ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВНЫХ ОКСИДОВ (О.О.)

- 1) О.О. + кислота = соль + вода (реакция обмена)



- 2) О.О. + кислотный оксид = соль
(реакция соединения)



- 3) О.О.(раств) + вода = основание (щелочь)
(реакция соединения)





- 1) К.О. + основание = соль + вода (реакция обмена)



- 2) К.О. + О.О. = СОЛЬ (реакция соединения)



- 3) К.О. + вода = кислота (кроме SiO_2)

(реакция соединения)





Амфотерные оксиды

- 1) с кислотами как основные



- 2) с основаниями как кислотные



(цинкат натрия)

