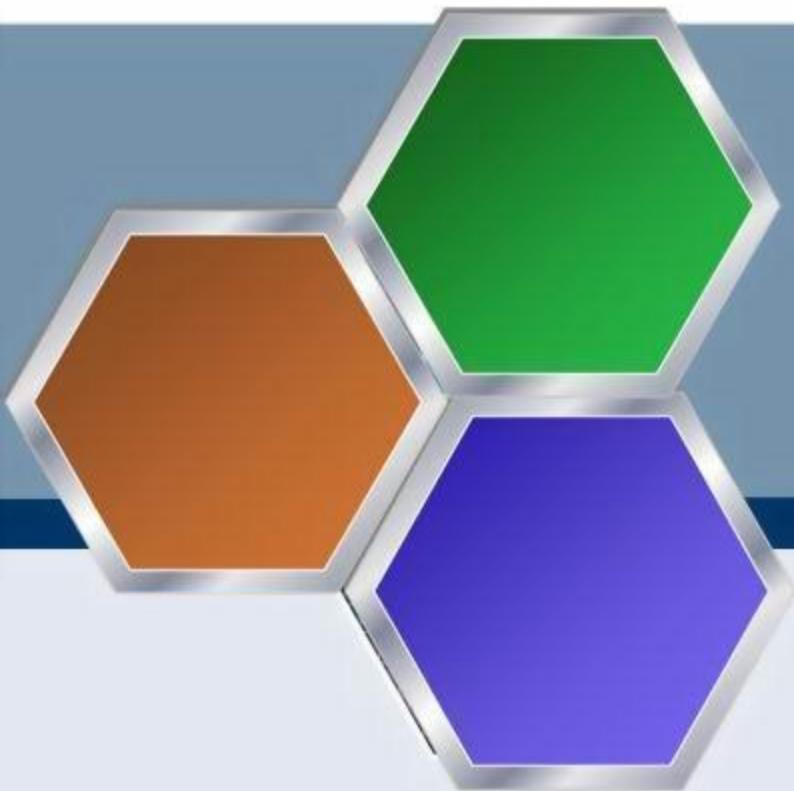


оксиды

КЛАССИФИКАЦИЯ.
ХИМИЧЕСКИЕ И
ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА.





КЛАССИФИКАЦИЯ ОКСИДОВ

- **Оксиды** → 1) **несолеобразующие**



- 2) **Солеобразующие**

Основные



соответствуют

Основания



Амфотерные



соответствуют

Кислотные



соответствуют

кислоты





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.



НАПИСАТЬ ХИМИЧЕСКИЕ ФОРМУЛЫ ОКСИДОВ

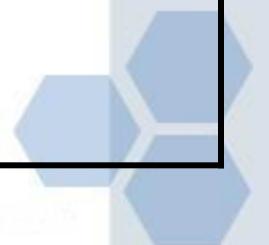
- 1)Оксид серы(IV)
- 2)Оксид азота(V)
- 3)Оксид калия (I)
- 4)Оксид железа(II)
- 5)Оксид фосфора(V)
- 6) оксид натрия (I)





Образование оксидов

Металлы	Неметаллы
Образуют основные оксиды, Валентность ХЭ меньше 4	Образуют кислотные оксиды, Валентность ХЭ больше четырех
K	N
Na	S
Fe	P





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





ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОКСИДОВ

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОКСИДОВ

ТВЕРДЫЕ

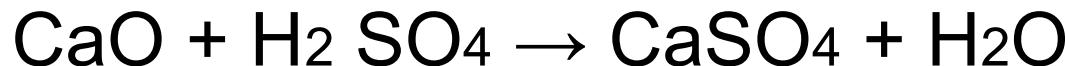
ЖИДКИЕ

ГАЗООБРАЗНЫЕ



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВНЫХ ОКСИДОВ (O. O.)

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



- 2) O.O. + кислотный оксид = соль

(реакция соединения)



- 3) O.O.(раств) + вода = основание (щелочь)

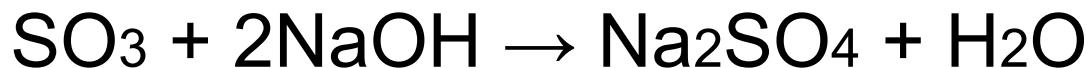
(реакция соединения)





Химические свойства кислотных оксидов (К.О.)

- 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)





ДОМАШНЯЯ РАБОТА

- П. 30
- 1) способы получения стр. 91 (выписать в тетрадь и выучить)
- 2) стр. 92 №1,3

