

Кислотные ОКСИДЫ



№ 3 стр. 99

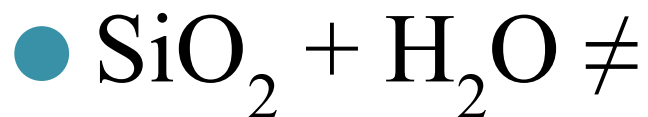
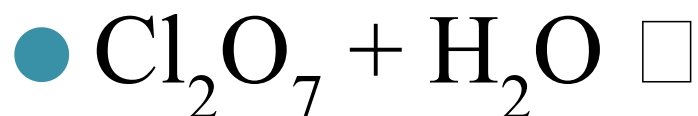
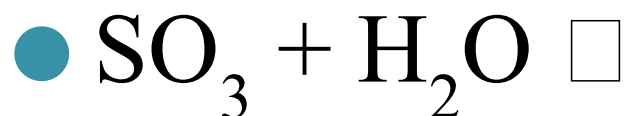
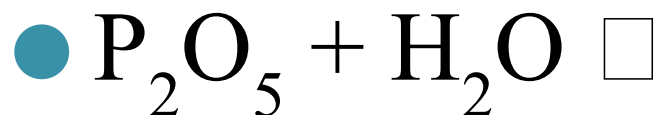
- CaCl_2
- MgCO_3
- $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- K_2CO_3
- Na_2SO_4
- Na_2SiO_3

Кислотные оксиды – это оксиды, которым соответствуют кислоты.

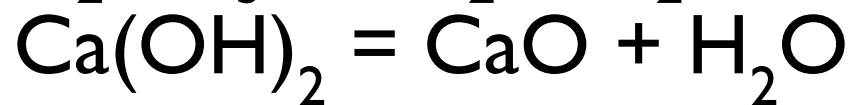
- Ангидрид – обезвоженная кислота



При взаимодействии кислотных оксидов (ангидридов) с водой образуются кислоты



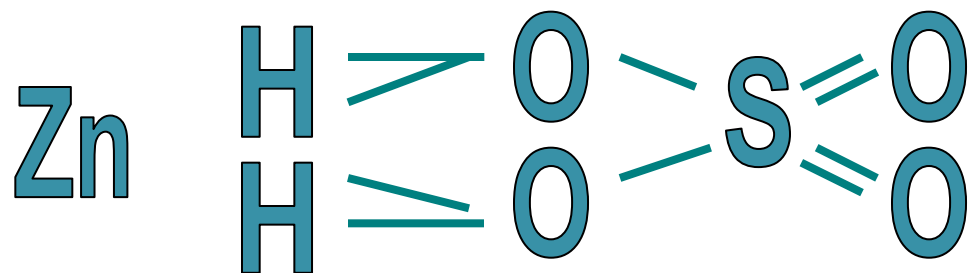
- При полной дегидратации **гидроксидов** всегда получаются **оксиды**:



примеры

- Оксид углерода(IV) CO_2 ;
- Оксид серы(IV) SO_2 ;
- Оксид серы(VI) SO_3 ;
- Оксид кремния(IV) SiO_2 ;
- Оксид хрома(VI) CrO_3 ;
- Оксид марганца(VII) Mn_2O_7 ;
- Оксид азота (IV) NO_2 ;
- Оксид хлора (V) Cl_2O_5 ,
- Оксид хлора (III) Cl_2O_3
- Оксид фосфора (V) P_2O_5
- Оксид азота (V) N_2O_5
- Оксид азота (III) N_2O_3
- Оксид фосфора (v) P_2O_5

Образование солей



Номенклатура солей



Кислотные остатки

NO_2^- - нитрит

NO_3^- - нитрат

SO_3^{2-} - сульфит

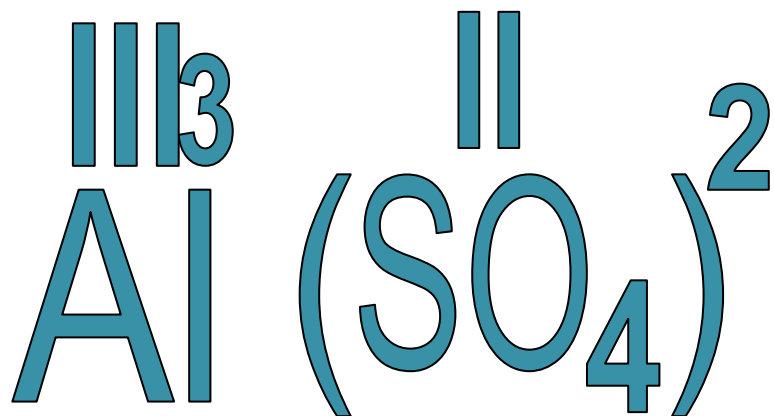
SO_4^{2-} - сульфат

CO_3^{2-} - карбонат

PO_4^{3-} - фосфат



Составить формулу сульфата алюминия:





Задание: § 29 № 3-6

**Стр. 103 самое важное в
главе 3**