

# Кислотные ОКСИДЫ



№ 3 стр. 99

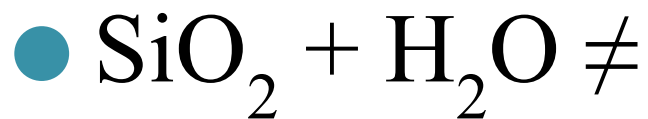
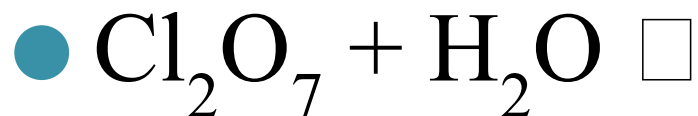
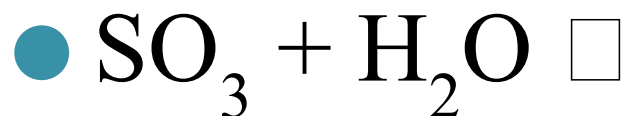
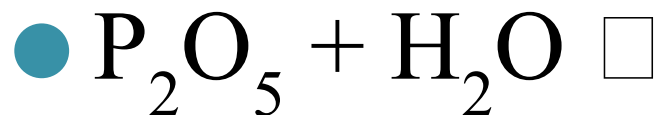
- $\text{CaCl}_2$
- $\text{MgCO}_3$
- $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- $\text{K}_2\text{CO}_3$
- $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- $\text{Na}_2\text{SiO}_3$

# Кислотные оксиды – это оксиды, которым соответствуют кислоты.

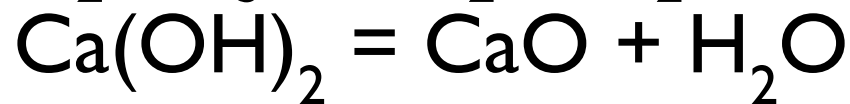
- Ангидрид – обезвоженная кислота



При взаимодействии кислотных оксидов (ангидридов) с водой образуются кислоты



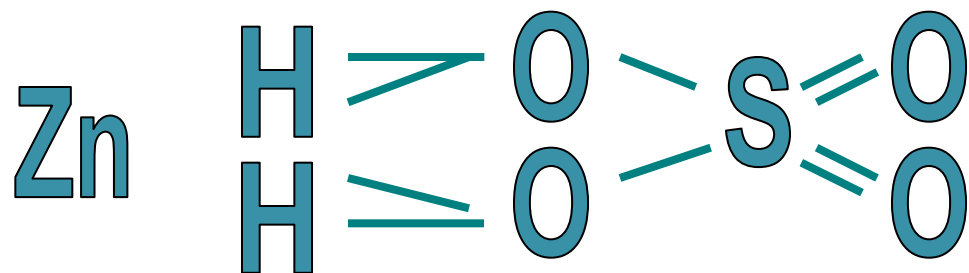
- При полной дегидратации **гидроксидов** всегда получаются **оксиды**:



# примеры

- Оксид углерода(IV)  $\text{CO}_2$ ;
- Оксид серы(IV)  $\text{SO}_2$ ;
- Оксид серы(VI)  $\text{SO}_3$ ;
- Оксид кремния(IV)  $\text{SiO}_2$ ;
- Оксид хрома(VI)  $\text{CrO}_3$ ;
- Оксид марганца(VII)  $\text{Mn}_2\text{O}_7$ ;
- Оксид азота (IV)  $\text{NO}_2$ ;
- Оксид хлора (V)  $\text{Cl}_2\text{O}_5$ ,
- Оксид хлора (III)  $\text{Cl}_2\text{O}_3$
- Оксид фосфора (V)  $\text{P}_2\text{O}_5$
- Оксид азота (V)  $\text{N}_2\text{O}_5$
- Оксид азота (III)  $\text{N}_2\text{O}_3$
- Оксид фосфора (v)  $\text{P}_2\text{O}_5$

# Образование солей



# Номенклатура солей



## Кислотные остатки

$\text{NO}_2^-$  - нитрит

$\text{NO}_3^-$  - нитрат

$\text{SO}_3^{2-}$  - сульфит

$\text{SO}_4^{2-}$  - сульфат

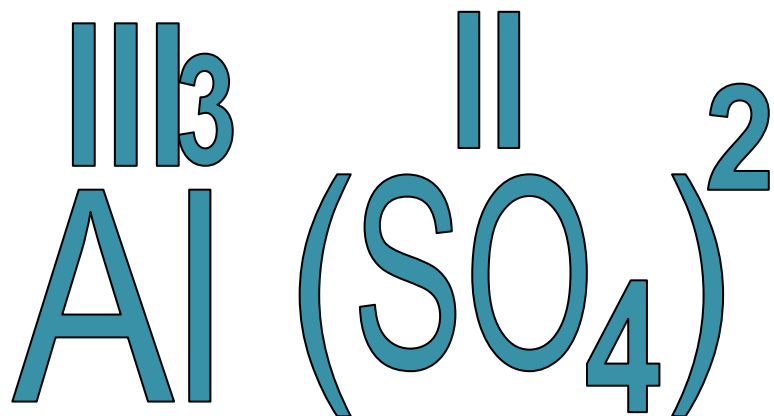
$\text{CO}_3^{2-}$  - карбонат

$\text{PO}_4^{3-}$  - фосфат





Составить формулу сульфата алюминия:





**Задание: § 29 № 3-6**

**Стр. 103 самое важное в  
главе 3**