

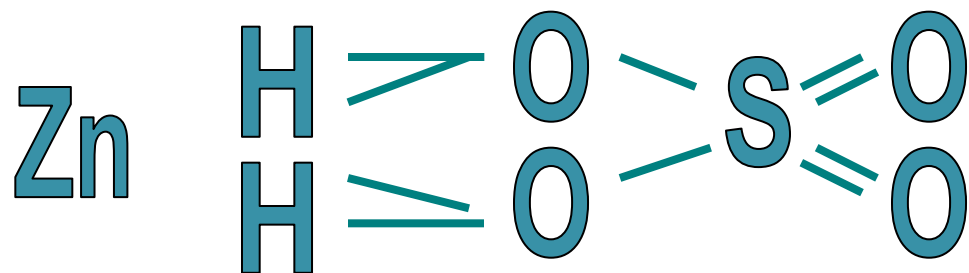


# Кислотные оксиды

№ 3 стр. 99

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

# Образование солей



# Номенклатура солей



## Кислотные остатки

$\text{NO}_2^-$  - нитрит

$\text{NO}_3^-$  - нитрат

$\text{SO}_3^{2-}$  - сульфит

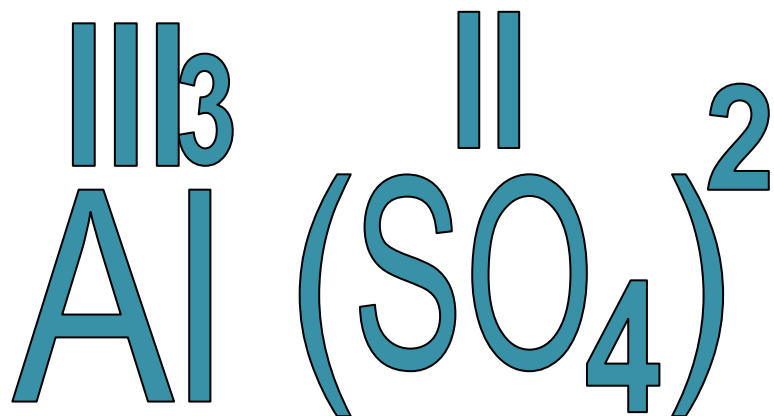
$\text{SO}_4^{2-}$  - сульфат

$\text{CO}_3^{2-}$  - карбонат

$\text{PO}_4^{3-}$  - фосфат



Составить формулу сульфата алюминия:

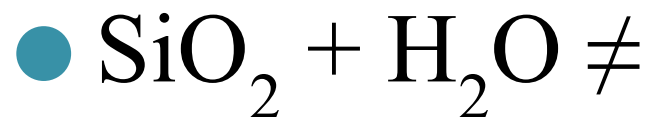
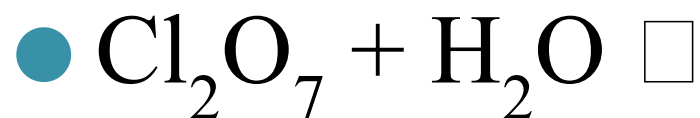
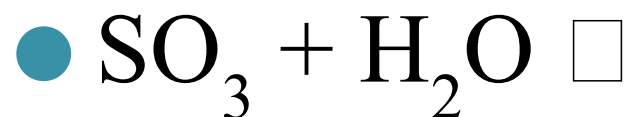
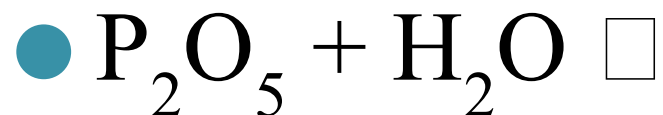


# Кислотные оксиды – это оксиды, которым соответствуют кислоты.

- Ангидрид – обезвоженная кислота



При взаимодействии кислотных оксидов (ангидридов) с водой образуются кислоты





**Задание: § 29 № 3-6**

**Стр. 103 самое важное в  
главе 3**