

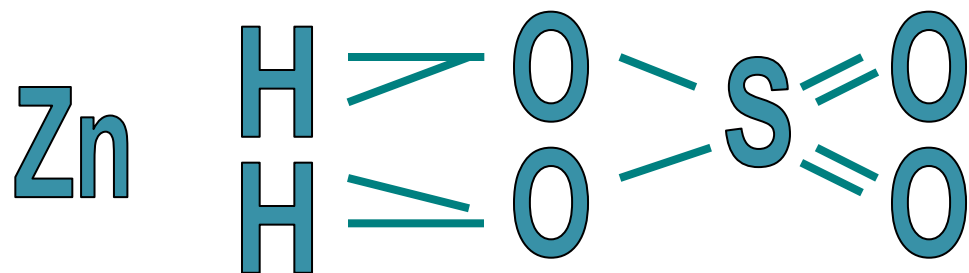


Кислотные оксиды

№ 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

Образование солей



Номенклатура солей



Кислотные остатки

NO_2^- - нитрит

NO_3^- - нитрат

SO_3^{2-} - сульфит

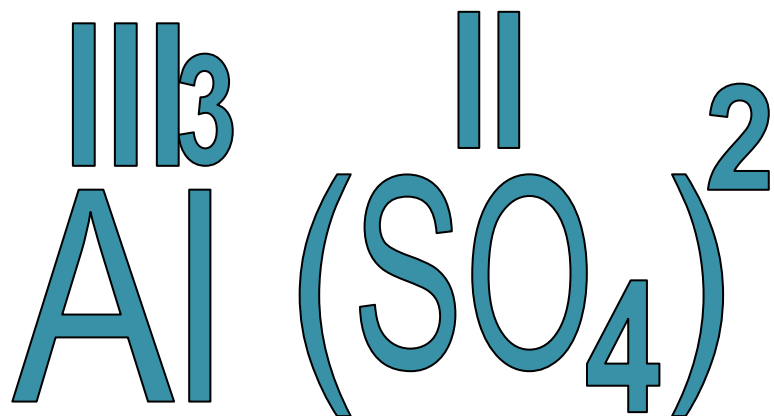
SO_4^{2-} - сульфат

CO_3^{2-} - карбонат

PO_4^{3-} - фосфат



Составить формулу сульфата алюминия:

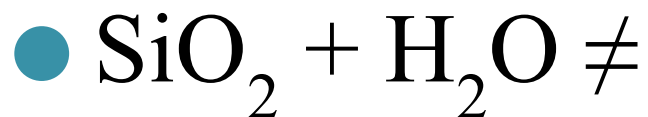
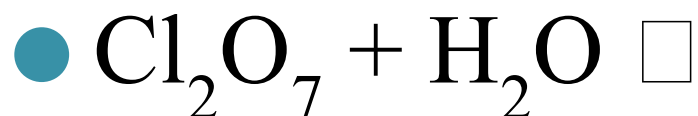
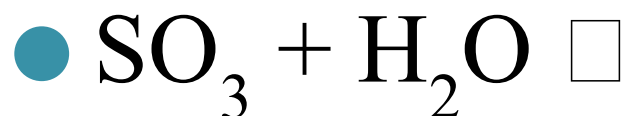
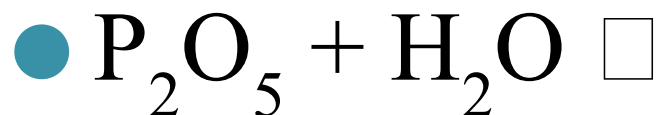
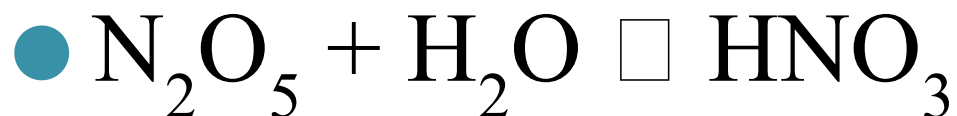


Кислотные оксиды – это оксиды, которым соответствуют кислоты.

- Ангидрид – обезвоженная кислота



При взаимодействии кислотных оксидов (ангидридов) с водой образуются кислоты





Задание: § 29 № 3-6

**Стр. 103 самое важное в
главе 3**