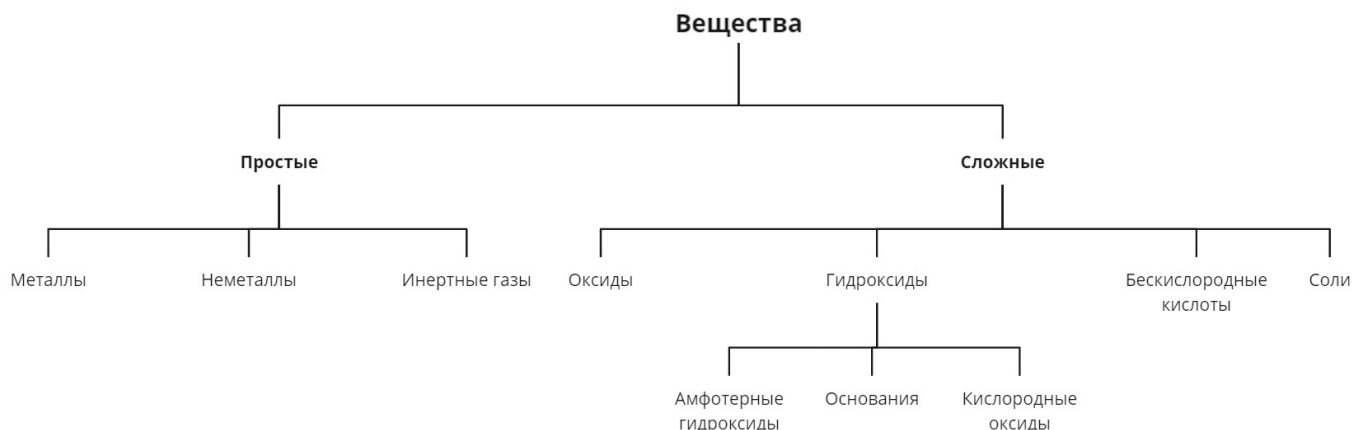
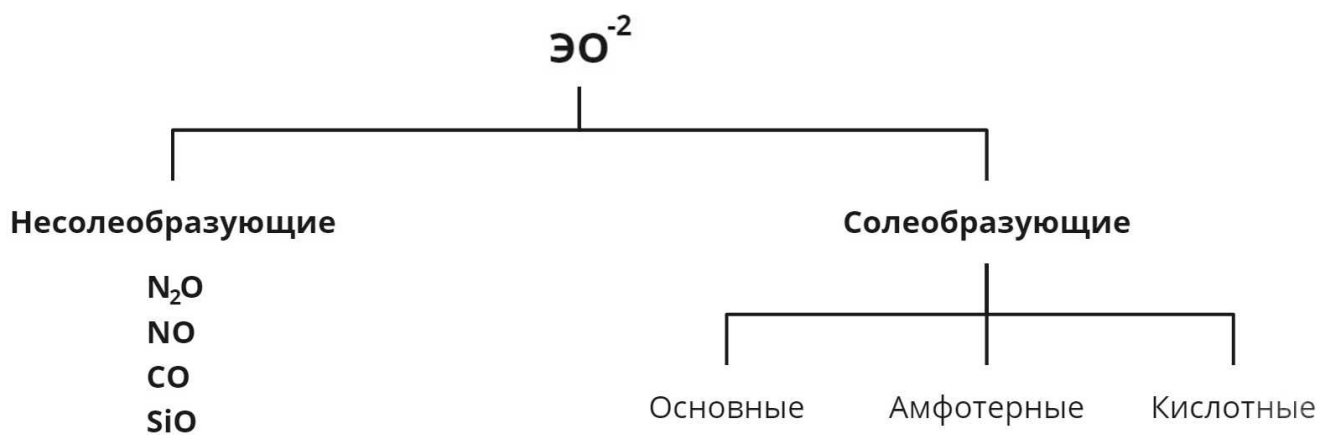


## Классификация неорганических веществ



**Оксиды** – это бинарные соединения, где один из элементов кислород со степенью окисления -2



Основные	Кислотные	Амфотерные
Проявляют основные свойства	Проявляют кислотные свойства	Проявляют и основные, и кислотные свойства в зависимости от того, с чем реагируют
Оксиды Me <sup>+1, +2</sup>	Оксиды неMe <sup>от +1 до +7</sup> и Me <sup>+6, +7</sup>	Оксиды Me <sup>+3, +4, иногда +2</sup>

## Гидроксиды

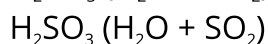
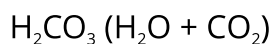


**Основания** – это электролиты, которые диссоциируют на катион металла и анион гидроксильной группы

**Кислоты** – это электролиты, которые диссоциируют на катион водорода и анион кислотного остатка

Формула	Название кислоты	Название соли
HF	Фтороводородная Плавиковая	Фторид
HCl	Хлороводородная Соляная	Хлорид
HBr	Бромоводородная	Бромид
HI	Йодоводородная	Йодид
HNO <sub>3</sub>	Азотная	Нитрат
HNO <sub>2</sub>	Азотистая	Нитрит
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Серная	Сульфат
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Сернистая	Сульфит
H <sub>2</sub> S	Сероводородная	Сульфид
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Угльная	Карбонат
H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	Кремниевая	Силикат
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Фосфорная Ортофосфорная	Фосфат Ортофосфат
HPO <sub>3</sub>	Метафосфорная	Метафосфат
H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Пирофосфорная Дифосфорная	Пирофосфат Дифосфат
HClO	Хлорноватистая	Гипохлорит

Формула	Название кислоты	Название соли
$\text{HClO}_2$	Хлористая	Хлорит
$\text{HClO}_3$	Хлорноватая	Хлорат
$\text{HClO}_4$	Хлорная	Перхлорат
Кислородные кислоты брома и йода составляются и называются по такому же принципу, как с хлором		
$\text{H}_3\text{PO}_3$	Фосфористая (Фосфоновая)	Фосфит (Фосфонат)
$\text{H}_3\text{PO}_2$	Фосфорноватистая (Гипофосфорная)	Фосфинат (Гипофосфит)
$\text{HMnO}_4$	Марганцевая	Перманганат
$\text{H}_2\text{MnO}_4$	Марганцовистая	Манганат
$\text{H}_2\text{CrO}_4$	Хромовая	Хромат
$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Дихромовая	Дихромат (Бихромат)
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	Пиросерная Дисерная	Пиросульфат Дисульфат

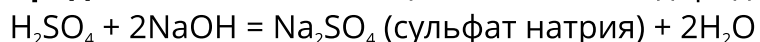


**Амфотерные гидроксиды** – это гидроксиды металлов, проявляющие и основные, и кислотные свойства

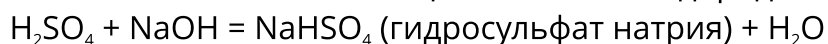
**Соли** – это электролиты, которые диссоциируют на катион металла и анион кислотного остатка

**Типы солей:**

**Средние** – полное замещение атомов водорода кислоты на атомы металла



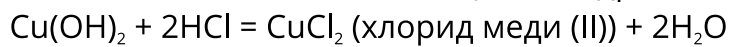
**Кислые** – неполное замещение атомов водорода кислоты на атомы металла





# ЧЕК-ЛИСТ ХИМИЯ

**Основные** – неполное замещение гидроксильной группы на кислотный остаток



**Двойные** – два разных катиона и один анион  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

**Смешанные** – один катион и два разных аниона  $\text{CuClNO}_3$

**Комплексные** – отдельный класс неорганических соединений  $\text{K}[\text{Al}(\text{OH})_4]$