

Классификация неорганических веществ

Вещества



Простые-

СОСТОЯТ ИЗ АТОМОВ
ОДНОГО ХИМИЧЕСКОГО
ЭЛЕМЕНТА.

Сложные-

СОСТОЯТ ИЗ АТОМОВ
РАЗНЫХ ЭЛЕМЕНТОВ

Простые вещества

Металлы

Na,
Fe,
Al,
Zn...

Неметаллы

O_{2'}
H_{2'}
Cl_{2'}
S,
P,
C...

Благородные газы

He,
Ne,
Ar,
Kr,
Xe,
Rn

Сложные вещества

```
graph TD; A[Сложные вещества] --> B[Оксиды]; A --> C[Гидроксиды]; A --> D[Соли]; C --> E[Кислоты]; C --> F[Амфотерные]; C --> G[Основания];
```

Оксиды

Гидроксиды

Соли

Кислоты

Основания

Амфотерные

Оксиды ($\text{Э } \text{O}^{-2}$)
 $\text{E}_x \text{O}_y^{-2}$

Несолеобразующие

(CO, NO, N₂O)

Солеобразующие

Кислотные

Амфотерные

Основные

Кислотные оксиды

**Оксиды
неметаллов:**



**Оксиды металлов
со степенью
окисления +6, +7**



Основные оксиды- оксиды металлов

со степенью окисления +1, +2



Амфотерные оксиды



Кислоты (H_xR)

HCl – соляная

HNO_3 – азотная

HNO_2 – азотистая

H_2SO_4 – серная

H_2SO_3 – сернистая

H_2SiO_3 – кремниевая

H_3PO_4 – фосфорная

H_2S – сероводородная

HF – фтороводородная

HI – иодоводородная

HBr – бромоводородная

$HMnO_4$ – марганцовая

H_2CrO_4 – хромовая

Кислоты

По содержанию кислорода

Кислородосодержащие



Бескислородные

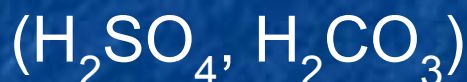


По основности

Одноосновные



Двухосновные



Трёхосновные



По силе

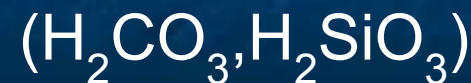
Сильные



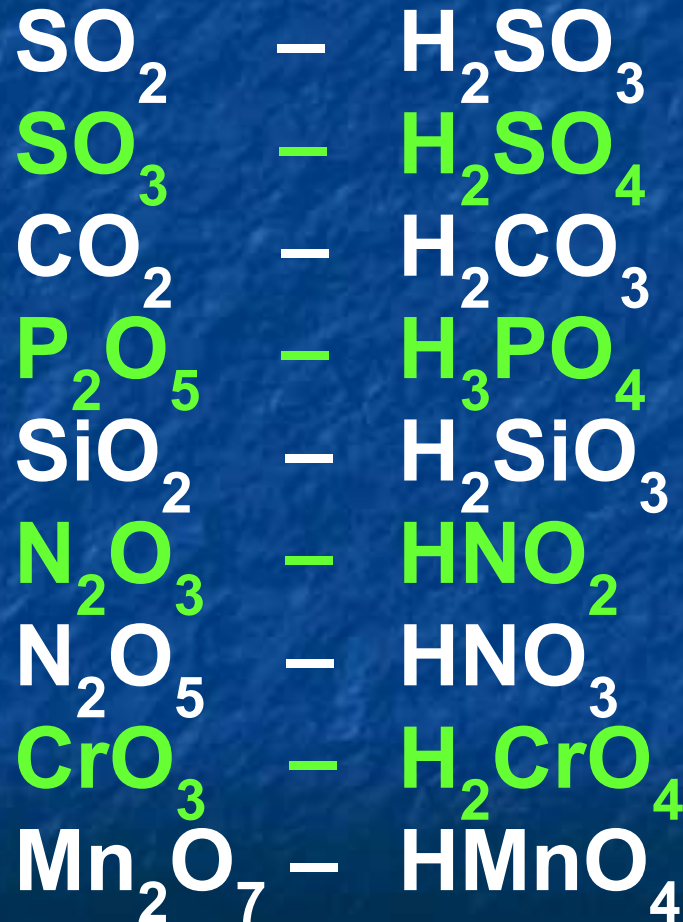
Средние



Слабые



Соответствие кислот и оксидов



Основания ($\text{Me}(\text{OH})_x$)

По растворимости в воде

Растворимые – щелочи

(NaOH , KOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$)

Нерастворимые

($\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Ni}(\text{OH})_2$, $\text{Mg}(\text{OH})_2$)

По силе

Сильные -

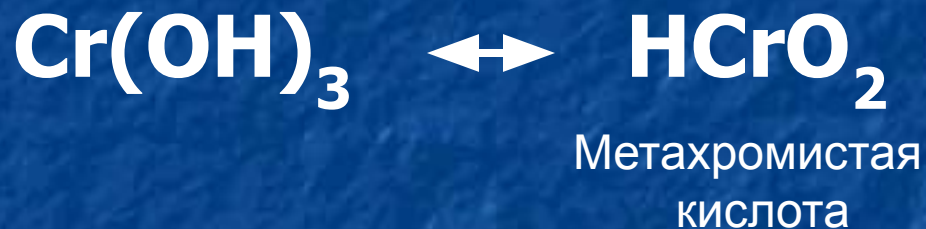
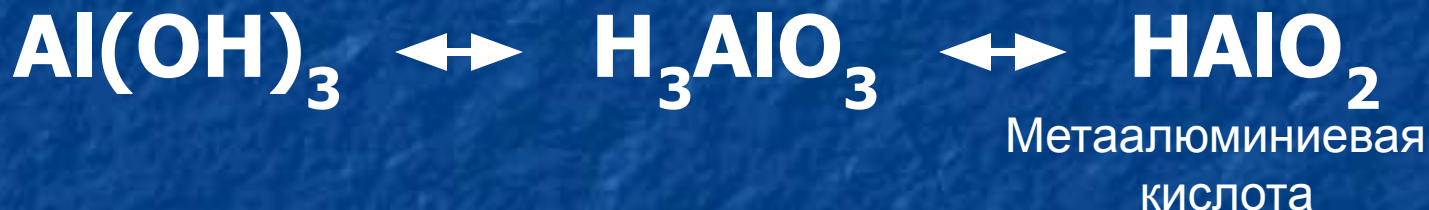
щелочи

Слабые

Соответствие оснований и ОКСИДОВ



Амфотерные гидроксиды



Соли

□ Нормальные (средние)



□ Кислые



□ Основные



□ Двойные (смешанные)



□ Комплексные

