

Классификация неорганических веществ

Вещества

```
graph TD; A[Вещества] --> B[Простые-]; A --> C[Сложные-]; B --- D[состоят из атомов одного химического элемента.]; C --- E[состоят из атомов разных элементов];
```

Простые-

состоят из атомов
одного химического
элемента.

Сложные-

состоят из атомов
разных элементов

Простые вещества

Металлы

Na,
Fe,
Al,
Zn...

Неметаллы

O₂,
H₂,
Cl₂,
S,
P,
C...

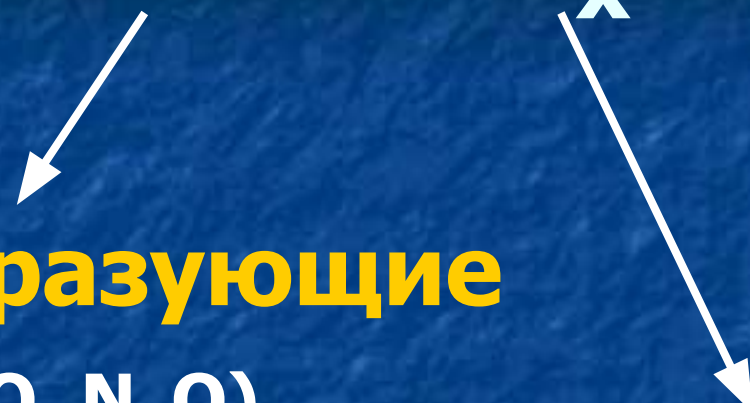
Благородные газы

He,
Ne,
Ar,
Kr,
Xe,
Rn

Сложные вещества



Оксиды ($\text{Э}_x\text{O}_y^{-2}$)



Несолеобразующие

(CO, NO, N₂O)

Солеобразующие



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



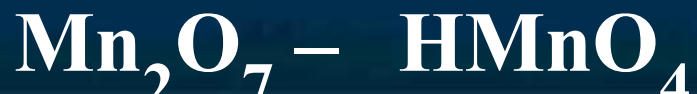
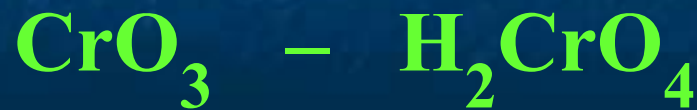
Средние



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 -

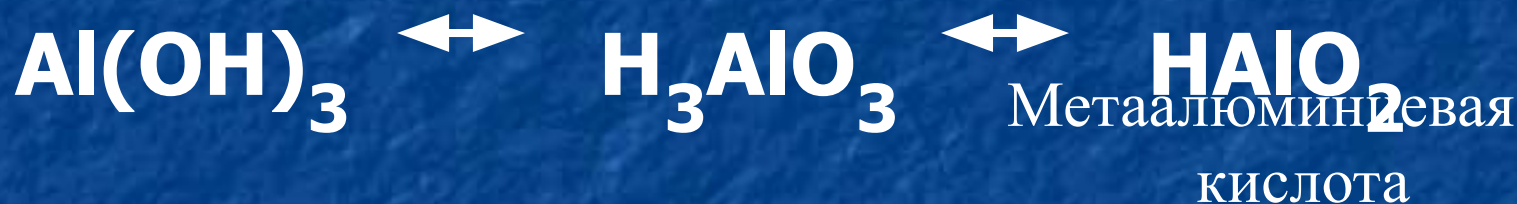
щелочи

Слабые

Соответствие оснований и ОКСИДОВ



Амфотерные гидроксиды



Соли

▫ Нормальные (средние)



▫ Кислые



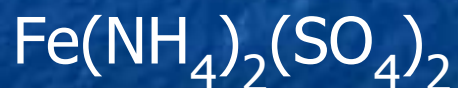
▫ Основные



▫ Двойные



▫ Смешанные



▫ Комплексные

