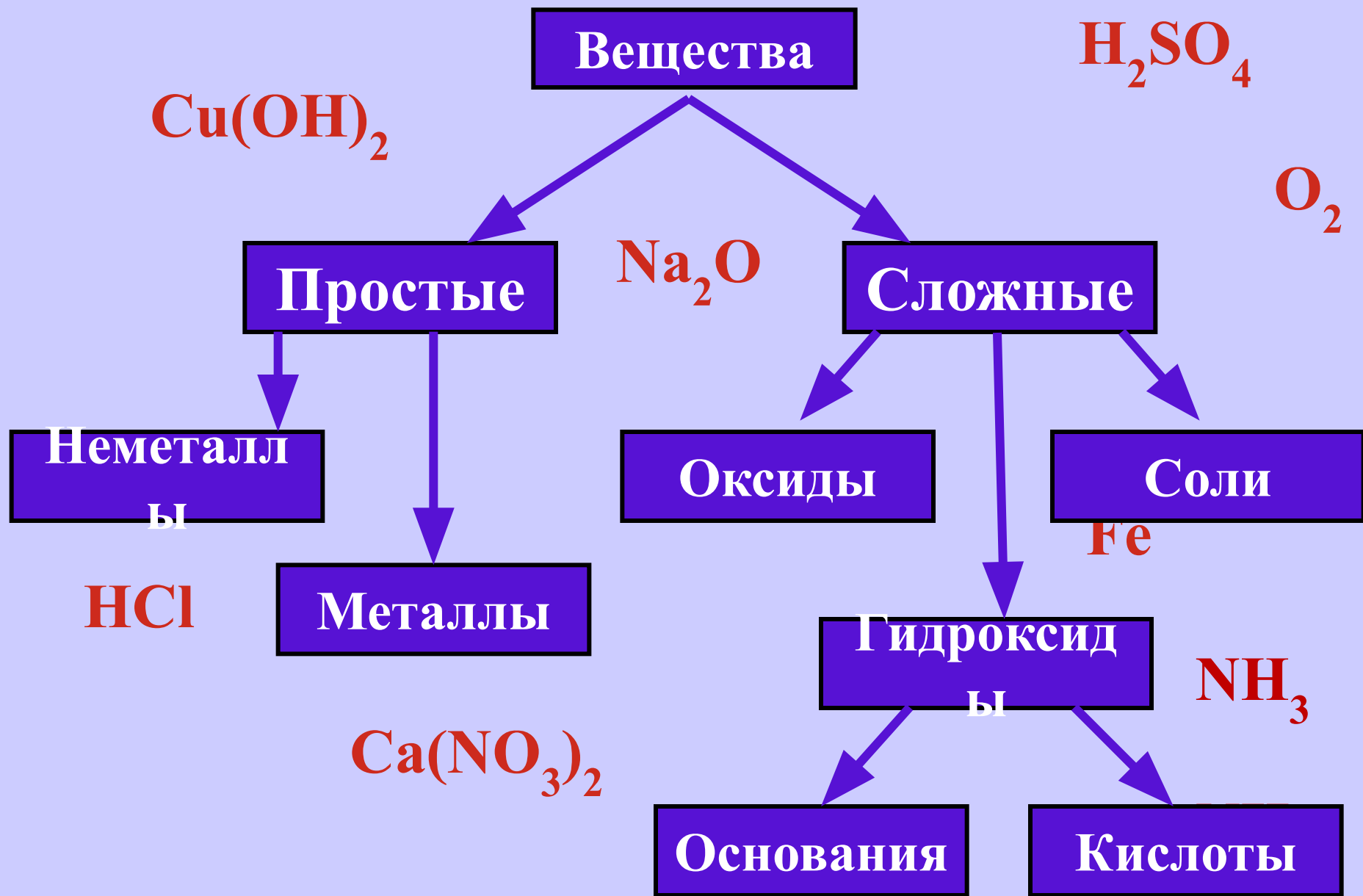


КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ





Оксиды – это неорганические вещества, состоящие из двух элементов один из которых кислород

Оксиды

```
graph TD; A[Оксиды] --> B[Несолеобразующие  
CO, N2O, NO, SiO]; A --> C[Солеобразующие]; C --> D[основные]; C --> E[кислотные]; C --> F[амфотерные];
```

Несолеобразующие
CO, N₂O, NO, SiO

Солеобразующие

основные

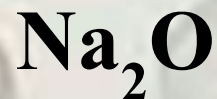
кислотные

амфотерные

Основные оксиды образованы металлами

со степенью окисления +1, +2:

+ -2



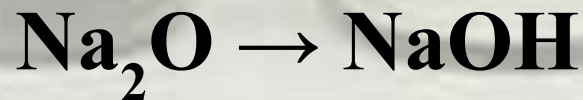
+2 -2



Каждому основному оксиду соответствует

Основание

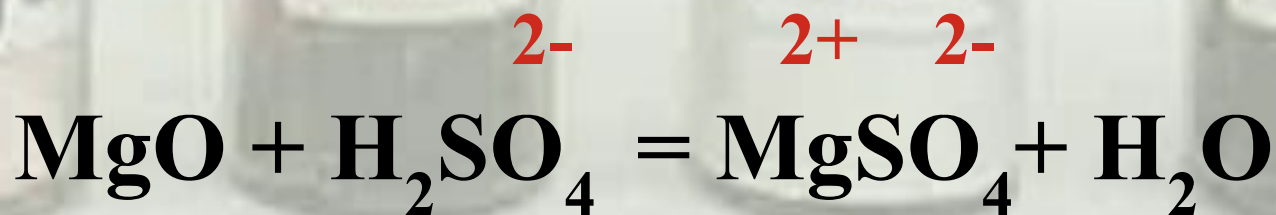
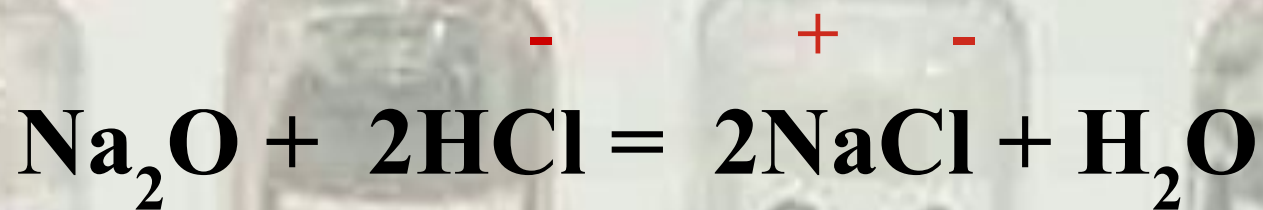
+ -



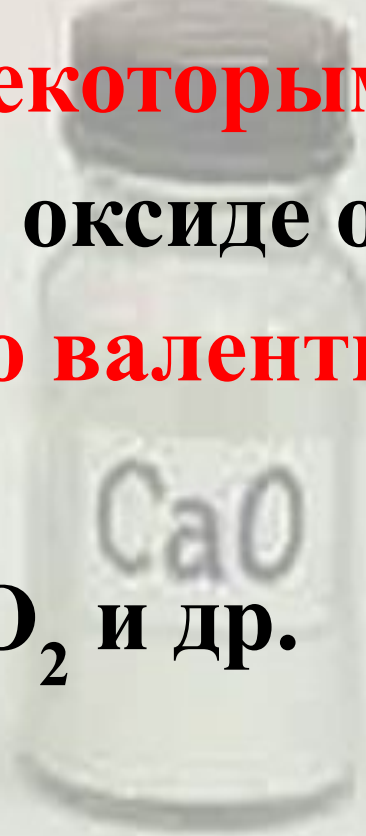
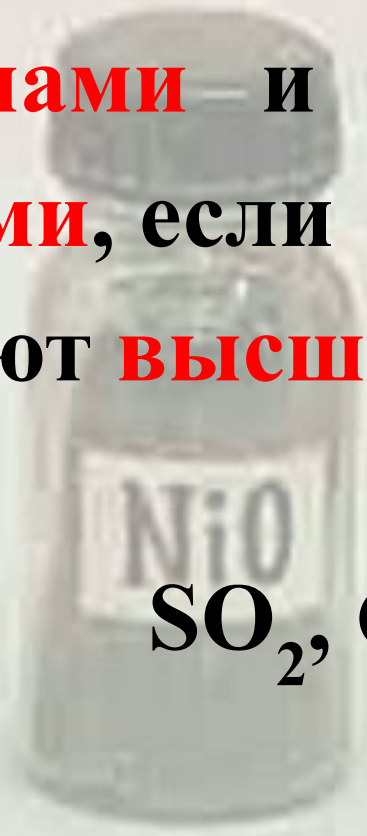
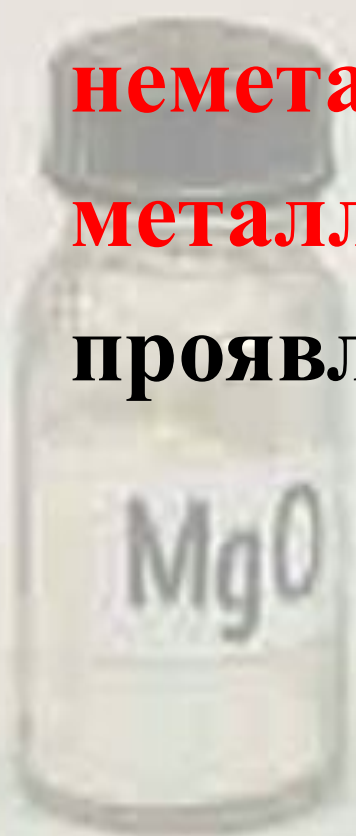
2+ -



Основные оксиды взаимодействуют с кислотами, образуя соль и воду:



**Кислотные оксиды образованы
неметаллами – и некоторыми
металлами, если в оксиде они
проявляют высшую валентность:**



SO₂, CO₂ и др.

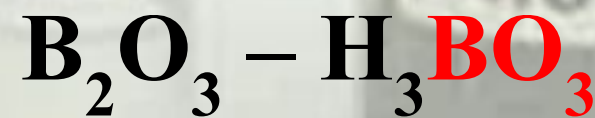
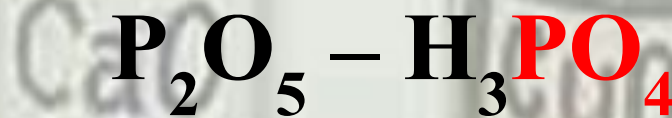
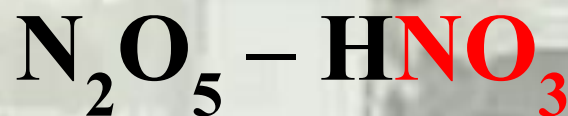
II

III

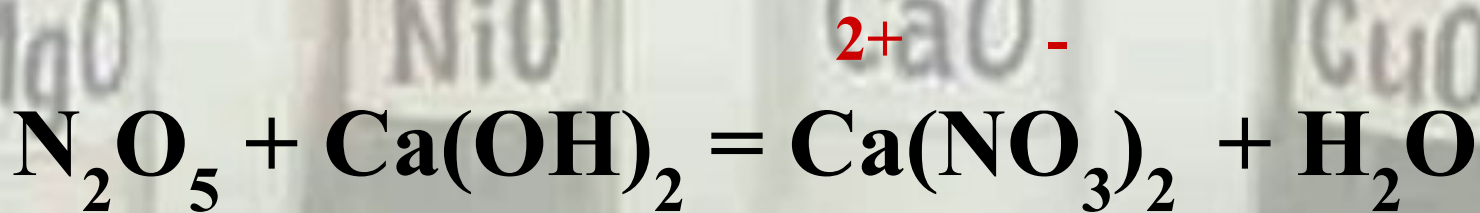
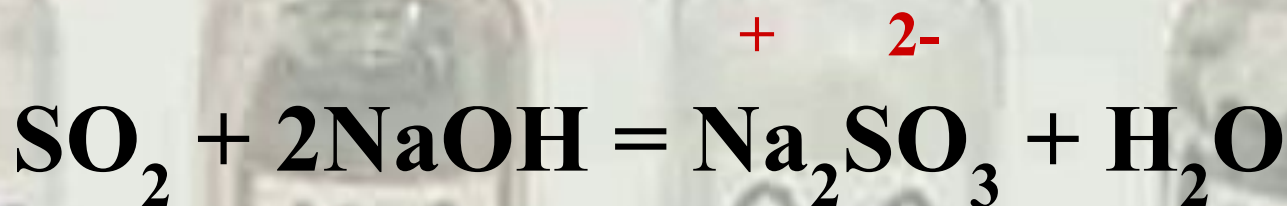
VI

CrO, Cr₂O₃, CrO₃

Каждому кислотному оксиду
соответствует **кислота**:



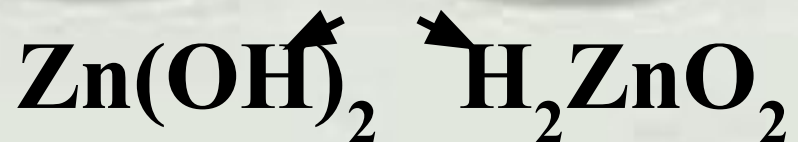
Кислотные оксиды взаимодействуют с **основаниями**, образуя соль и воду:



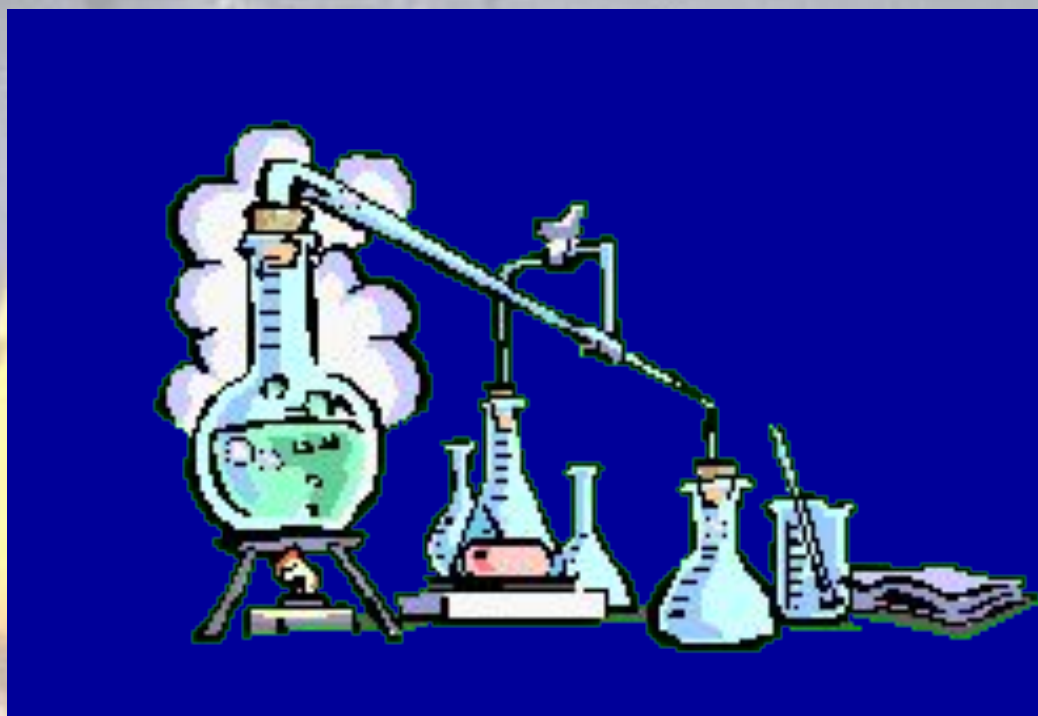
Амфотерные оксиды образованы
металлами со степенью окисления
+3, +4, реже +2:



Амфотерным оксидам соответствуют
и основания, и кислоты:



Химические свойства оксидов

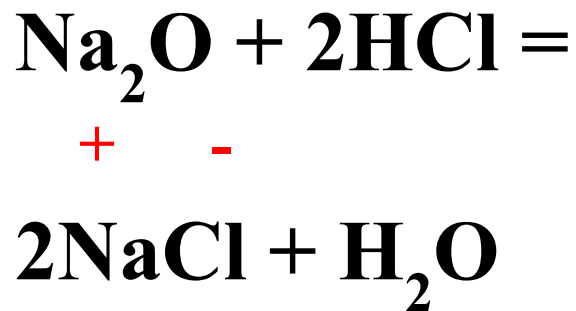


основные

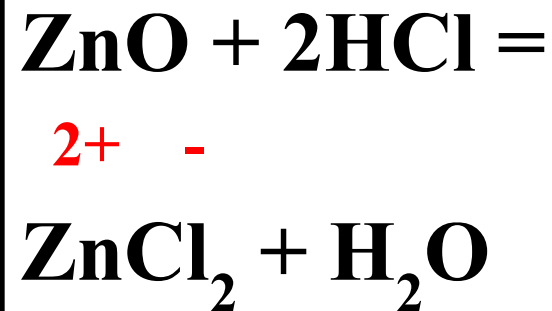
кислотные

амфотерные

1. Реакция с кислотами

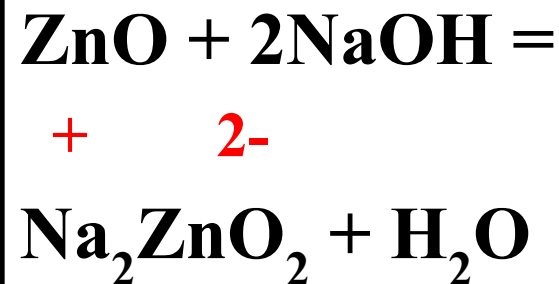
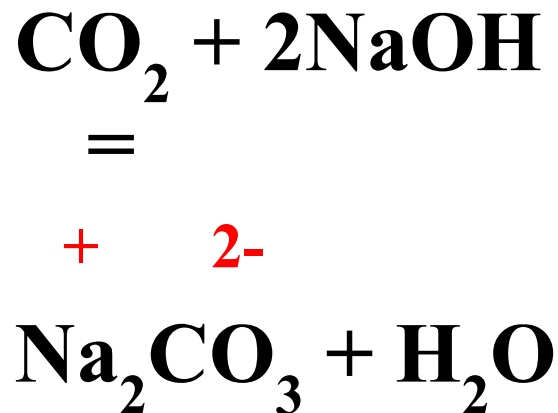


реакции нет



2. Реакция с основаниями

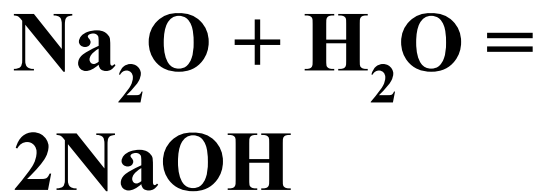
реакции нет



3. Реакция с водой

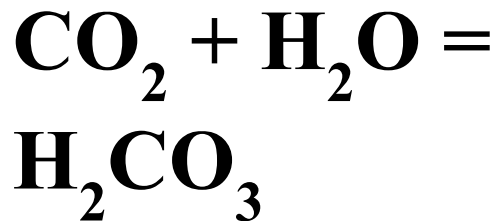
С водой реагируют
оксиды образованные
металлами:

Li, Na, K, Ca, Ba



Реагируют все,

кроме **SiO₂**



реакции нет

4. Реакция между оксидами

