

гидроксид аммония NH_4OH



Основания — это сложные вещества, состоящие из ионов металлов и связанных с ними гидроксид-ионов.



Химические свойства оснований
обусловлены наличием у них гидроксо-ионов OH^- .

Взаимодействие оснований

```
graph TD; A[Взаимодействие оснований] --> B[С КИСЛОТАМИ]; A --> C[С ОКСИДАМИ НЕМЕТАЛЛОВ]; A --> D[С СОЛЯМИ];
```

С КИСЛОТАМИ

С ОКСИДАМИ НЕМЕТАЛЛОВ

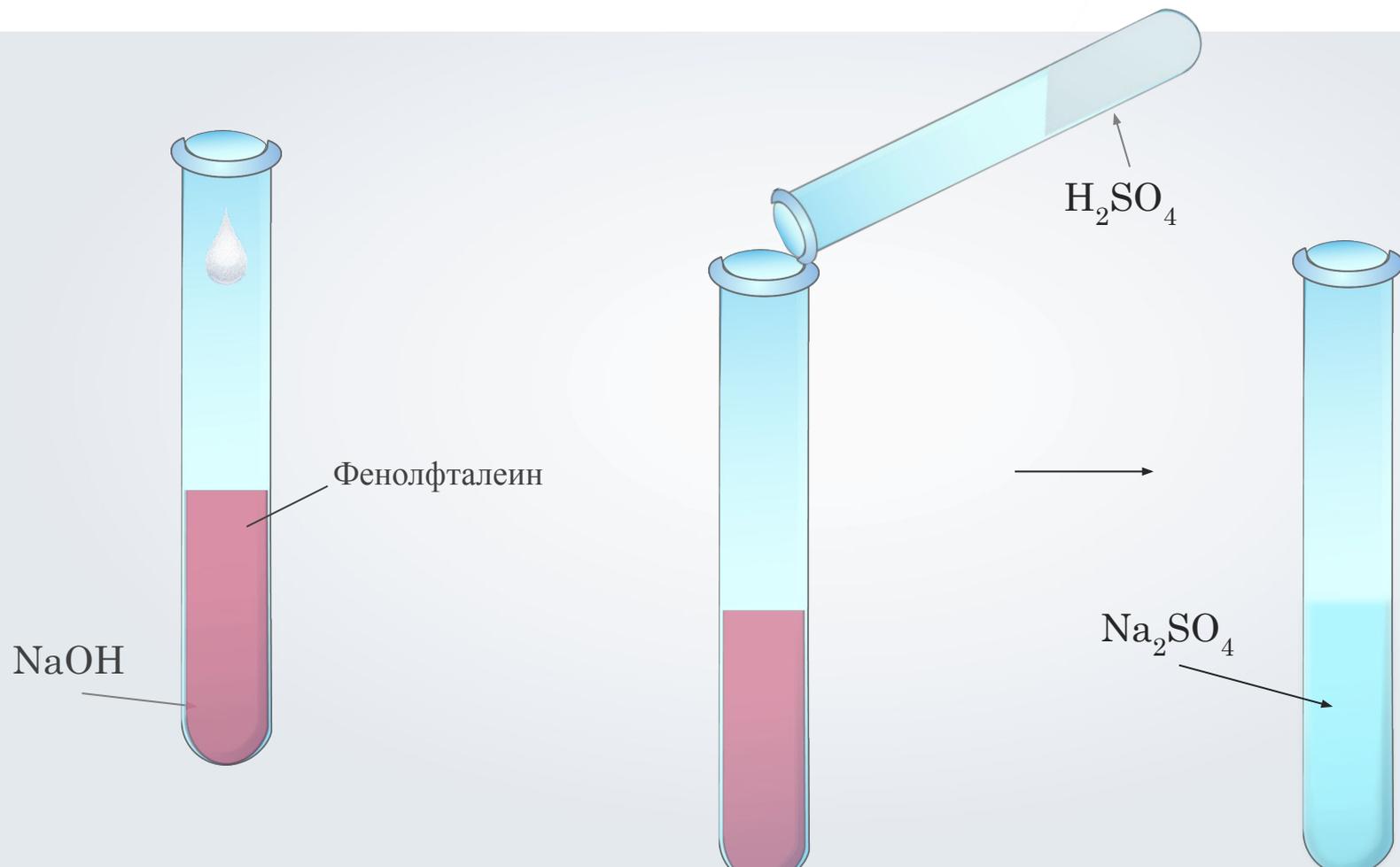
С СОЛЯМИ

Взаимодействие оснований и кислот

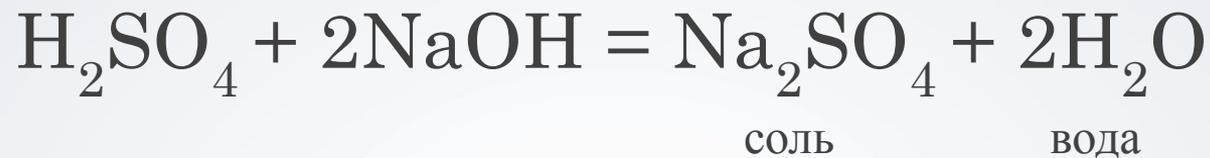
Основание + кислота \longrightarrow Соль + вода

Реакция обмена

Взаимодействие оснований и кислот



Взаимодействие оснований и кислот



Реакция нейтрализации

Взаимодействие щёлочи и оксидов неметаллов

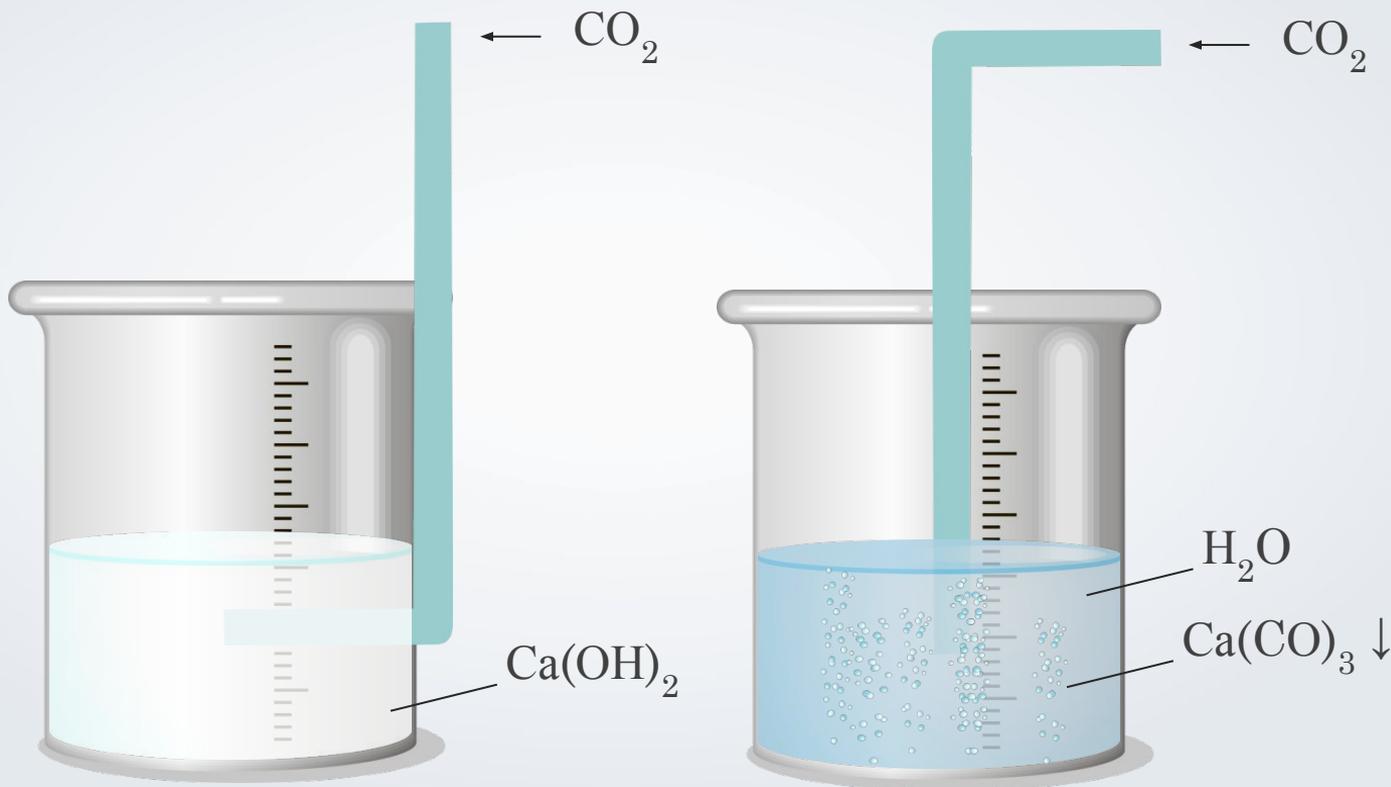
Щёлочь + оксид неметалла \longrightarrow Соль + вода

Взаимодействие щёлочи и оксидов неметаллов

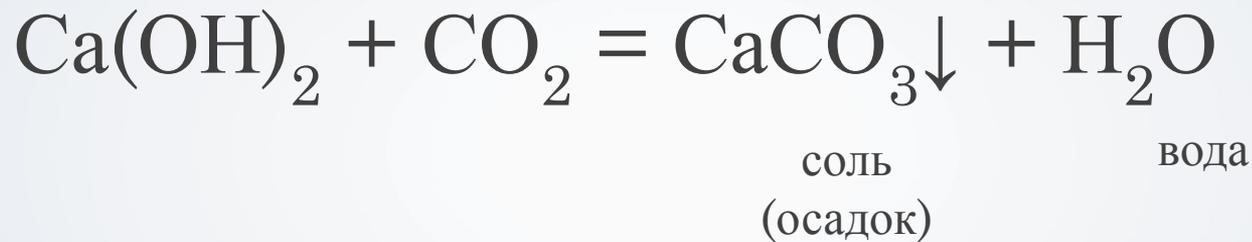
Кислотные оксиды	Кислоты
SO_2	H_2SO_3
P_2O_5	H_3PO_4
SiO_2	H_2SiO_3

Реакция обмена

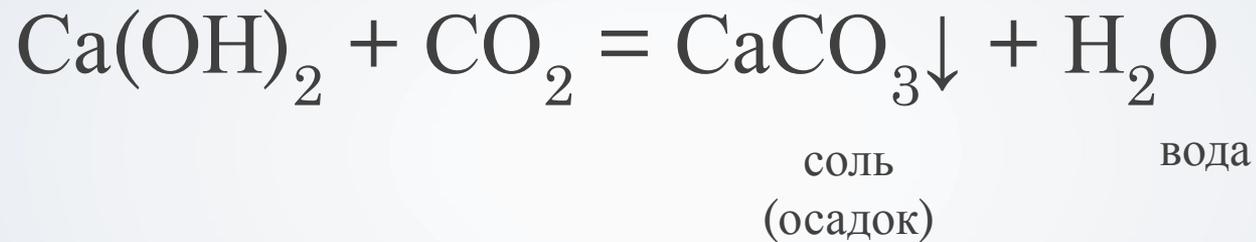
Взаимодействие щёлочи и оксидов неметаллов



Взаимодействие щёлочи и оксидов неметаллов



Взаимодействие щёлочи и соли

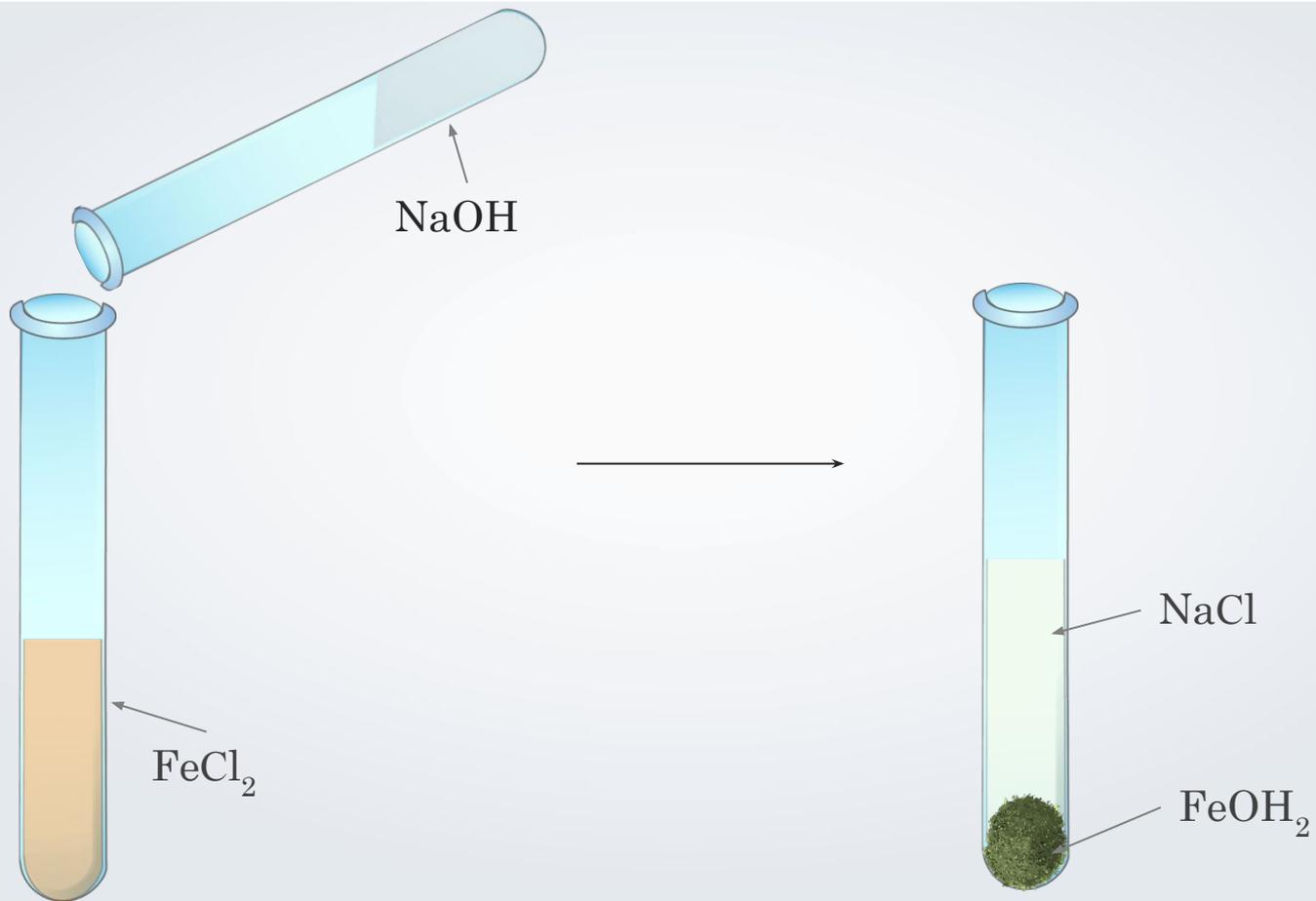


Взаимодействие щёлочи и соли

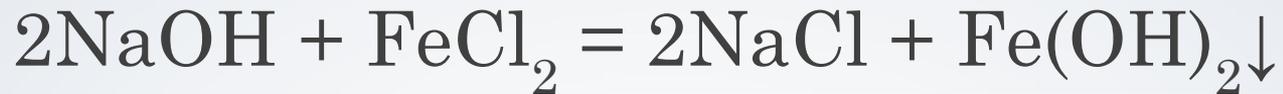
Протекание реакции взаимодействия щелочей и солей происходит только в случае образования нерастворимого осадка или газа.

Реакция ионного обмена

Взаимодействие щёлочи и соли

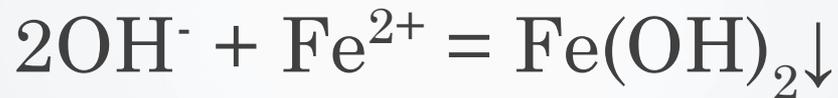


Взаимодействие щёлочи и соли

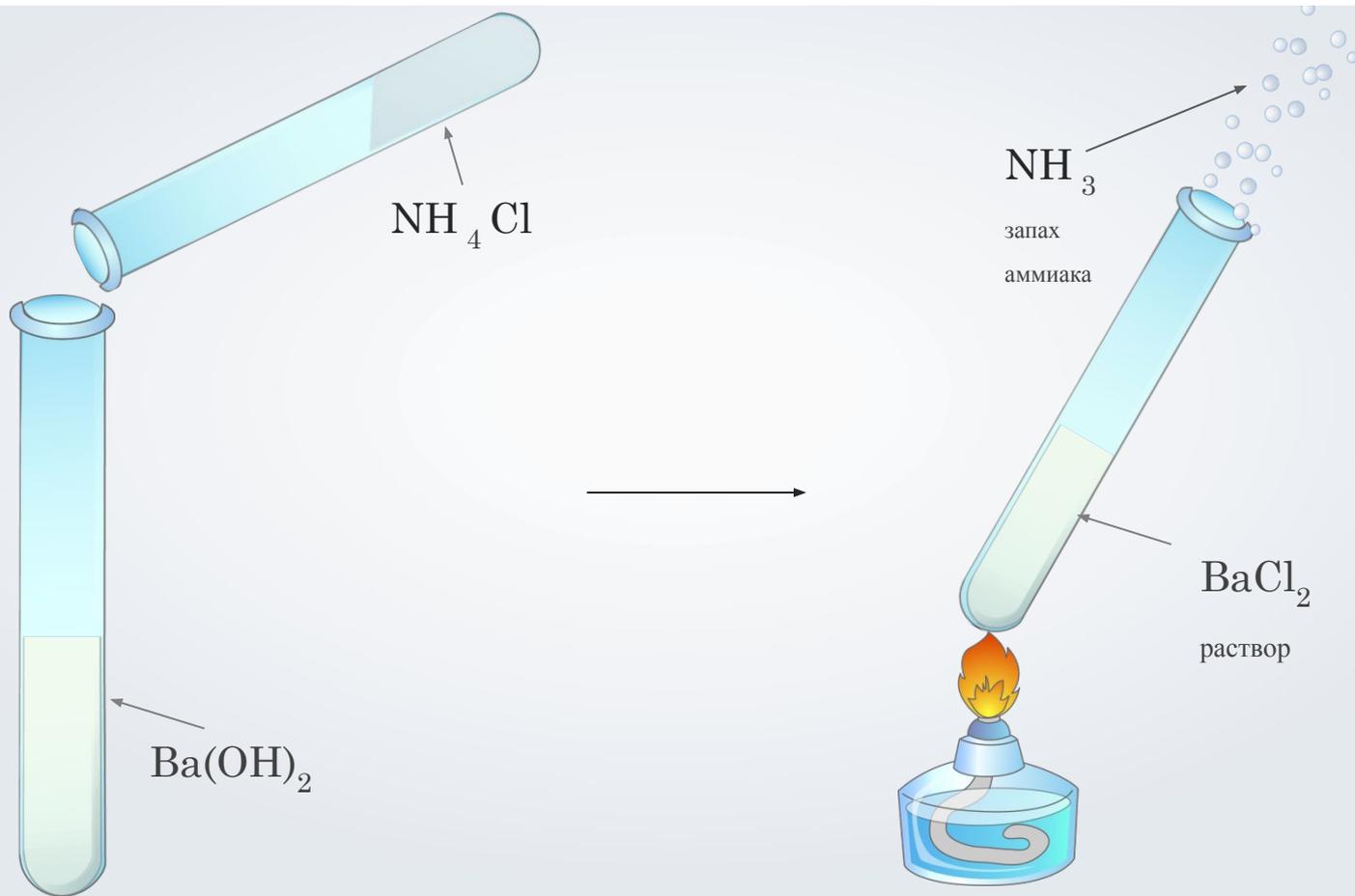


хлорид натрия

гидроксид железа



Взаимодействие щёлочи и соли



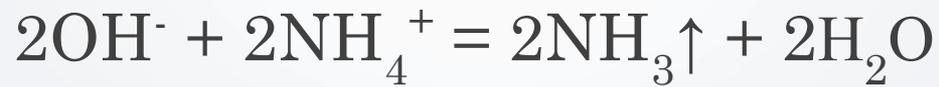
Взаимодействие щёлочи и соли



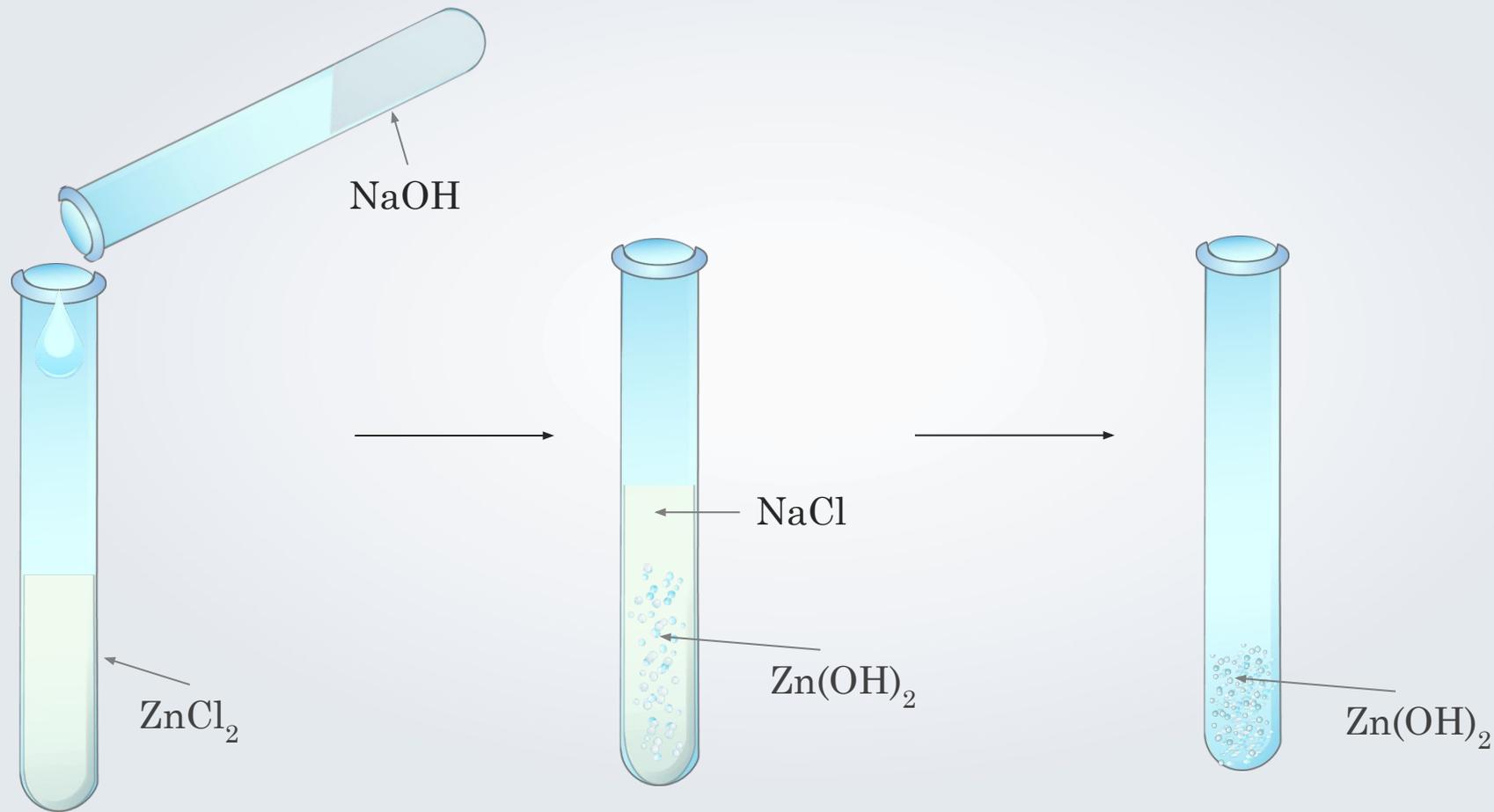
хлорид
бария

аммиак

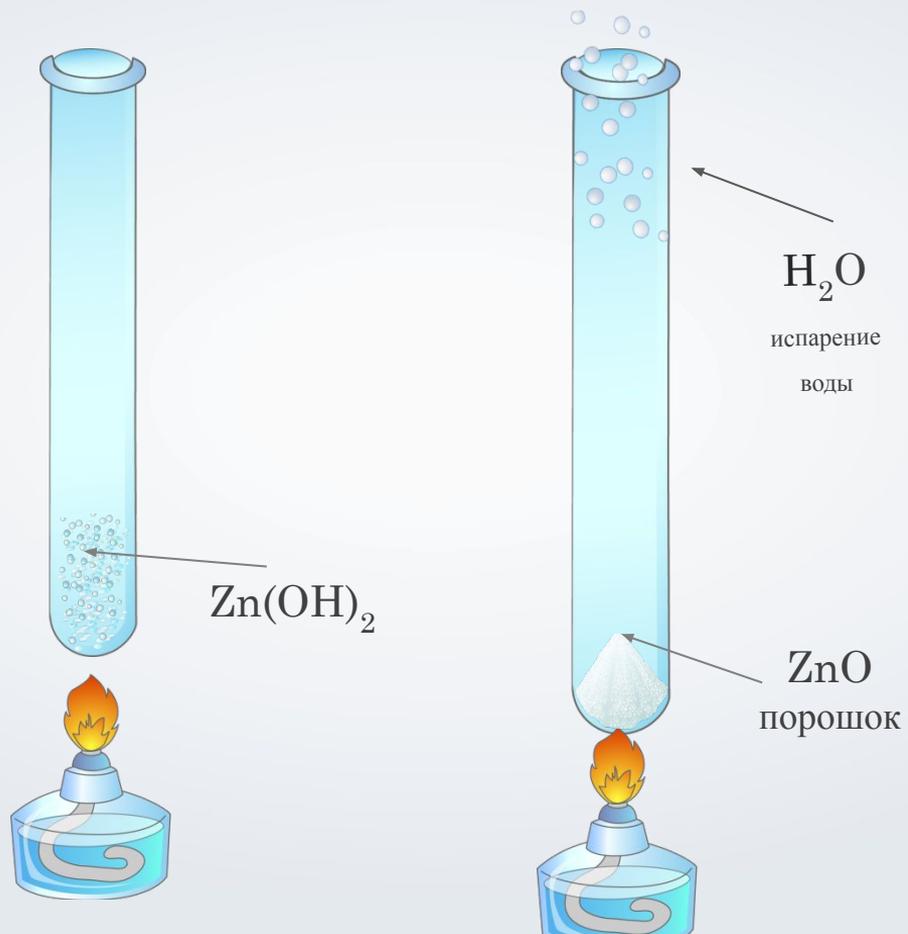
вода



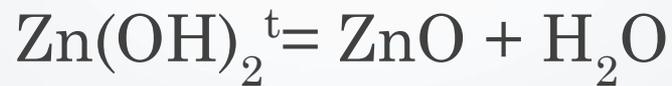
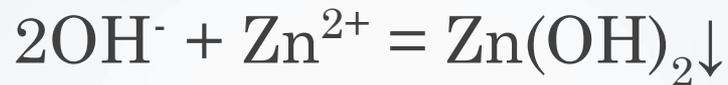
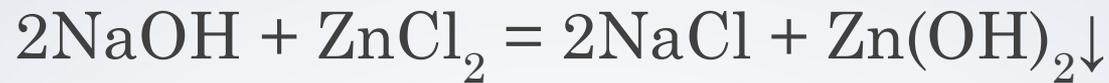
Взаимодействие щёлочи и соли

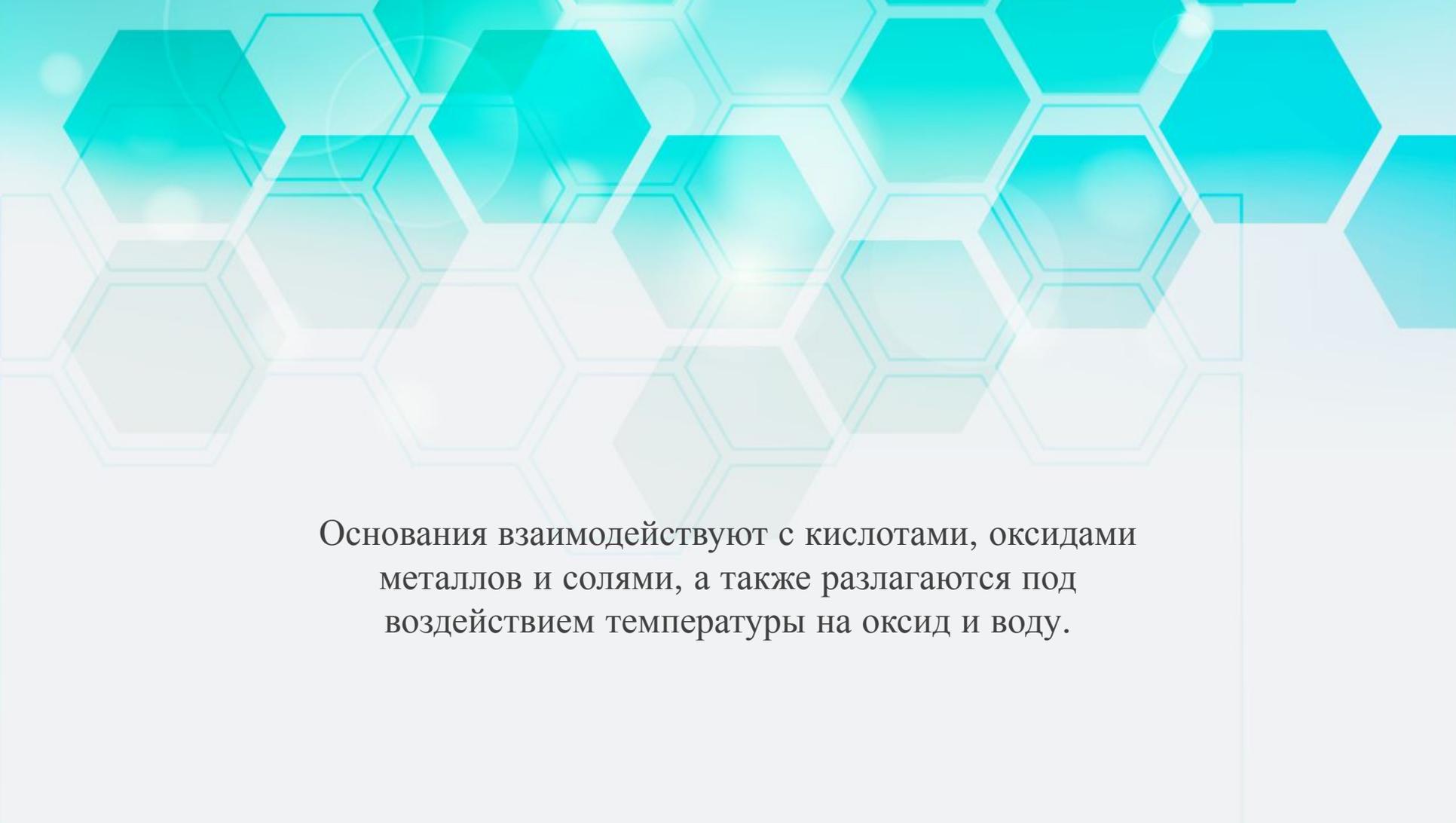


Взаимодействие щёлочи и соли



Взаимодействие щёлочи и соли





Основания взаимодействуют с кислотами, оксидами металлов и солями, а также разлагаются под воздействием температуры на оксид и воду.