





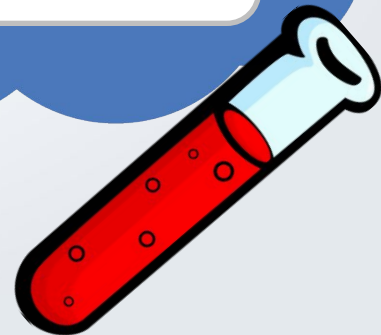
<i>Реакция соединения</i>	
<i>Реакция разложения</i>	
<i>Реакция замещения</i>	
<i>Реакция обмена</i>	



Реакции обмена — это реакции, в результате которых, два сложных вещества обмениваются своими составными частями.

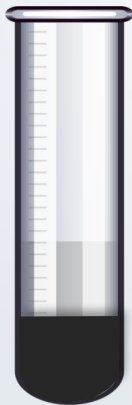


Реакции обмена, протекающие в растворах, идут до конца только в том случае, если в результате их образуется осадок, газ или вода.



Реакции обмена

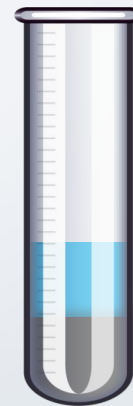
реакции обмена
с выпадением осадка



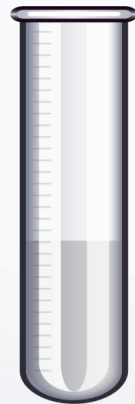
реакции обмена
с выделением газа



реакции обмена
с выделением воды



Реакции обмена с выпадением осадка

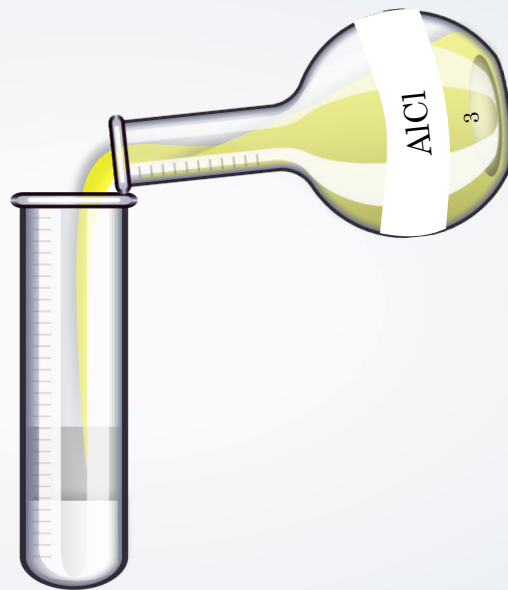


щёлочь
(NaOH)



хлорид
алюминия
(AlCl₃)

Реакции обмена с выпадением осадка



щёлочь
(NaOH)

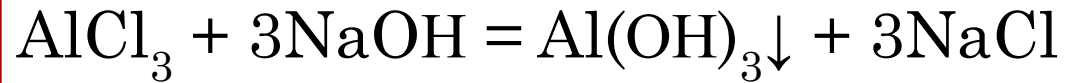
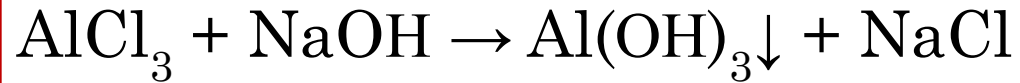
Реакции обмена с выпадением осадка



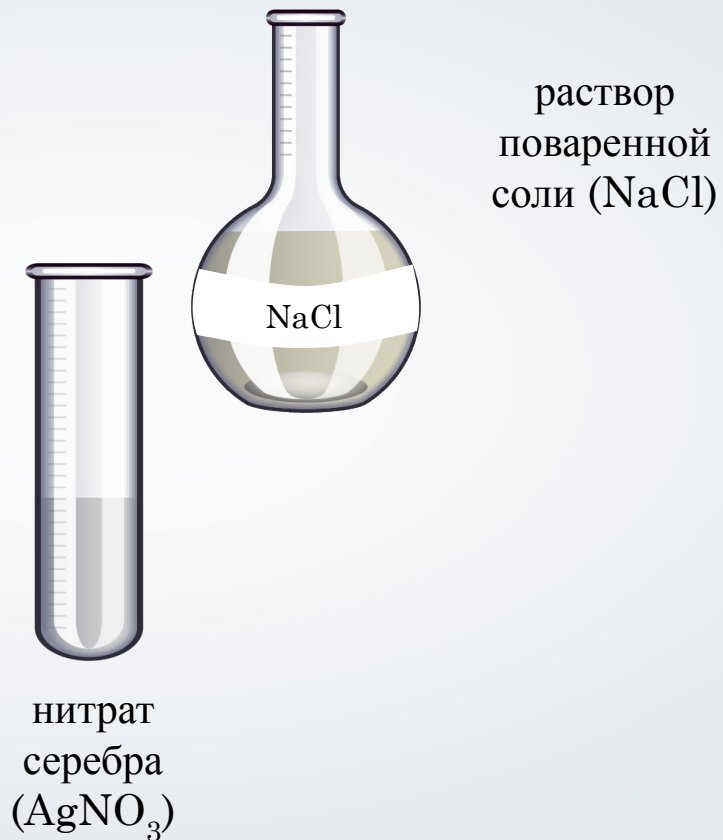
Реакции обмена с выпадением осадка



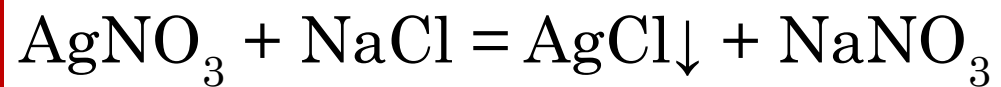
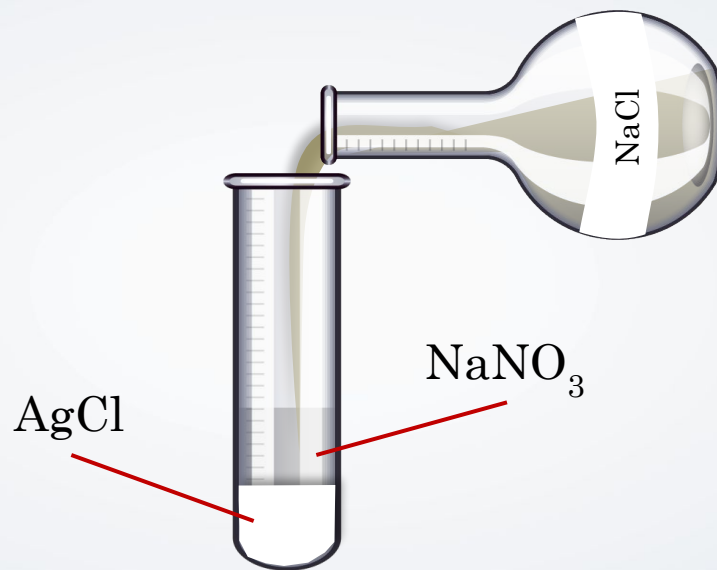
Реакции обмена с выпадением осадка



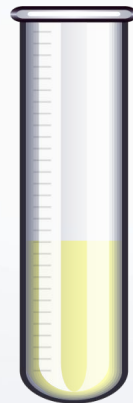
Реакции обмена с выпадением осадка



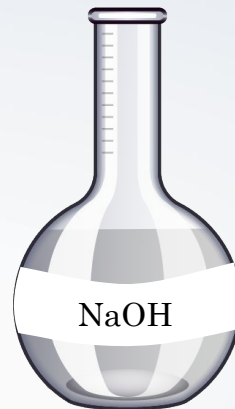
Реакции обмена с выпадением осадка



Реакции обмена с выделением газа

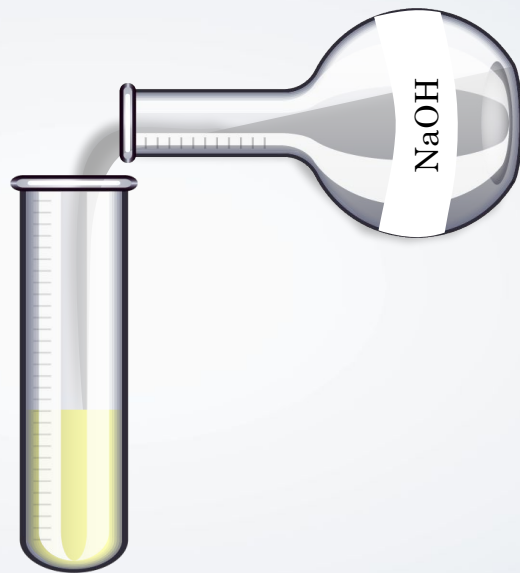


хлорид аммония
(NH_4Cl)



щёлочь
(NaOH)

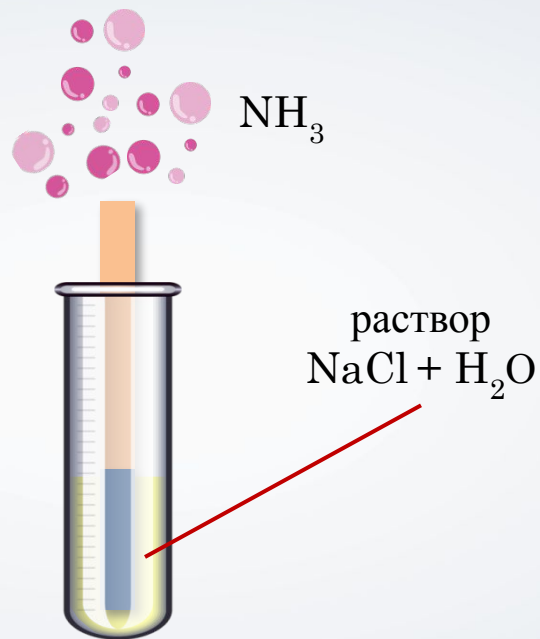
Реакции обмена с выделением газа



Реакции обмена с выделением газа



Реакции обмена с выделением газа

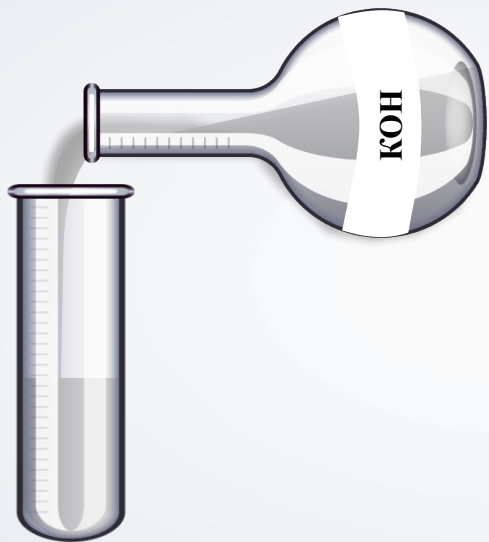


Реакции обмена с выделением воды



Реакции нейтрализации — это реакции взаимодействия сильной кислоты со щёлочью, в результате которых образуется малодиссоциирующее вещество — вода.

Реакции обмена с выделением воды

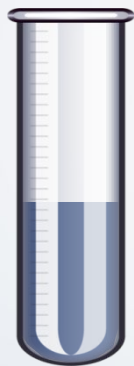


гидроксид
калия
(KOH)

Реакции обмена с выделением воды

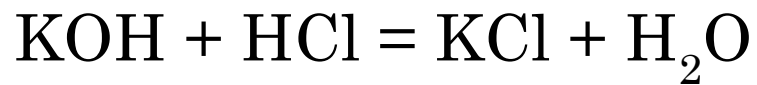
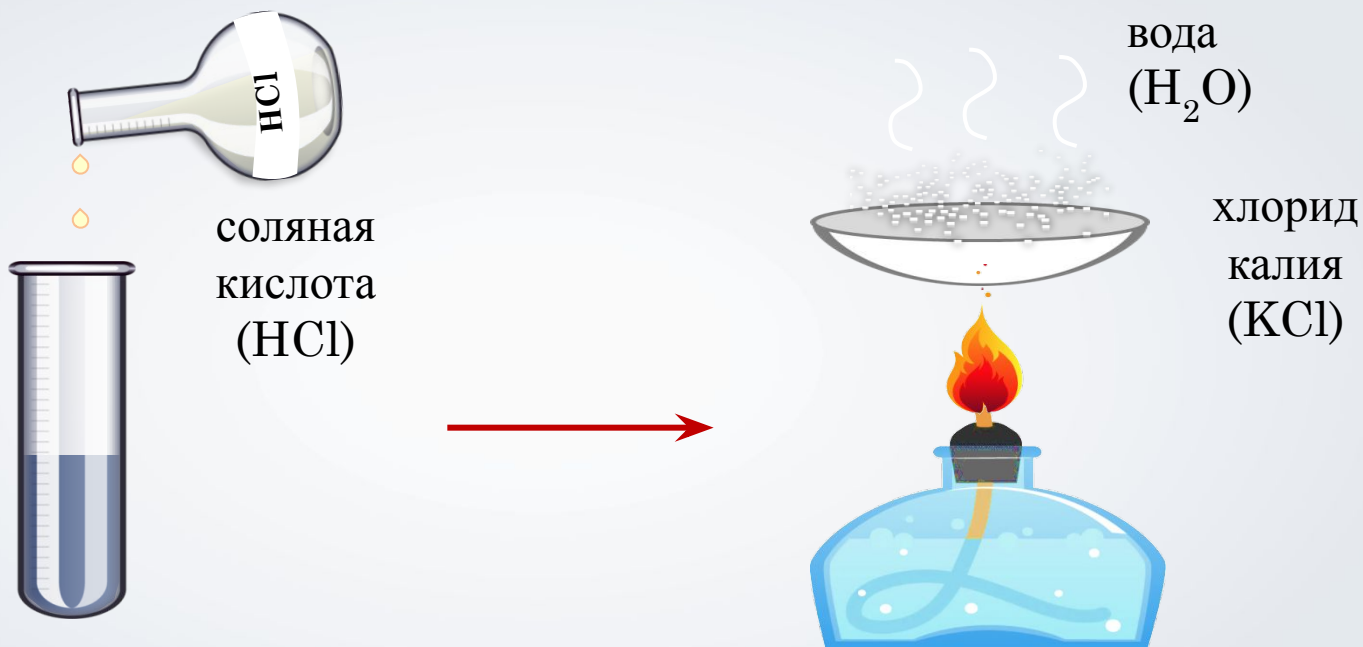


лакмус

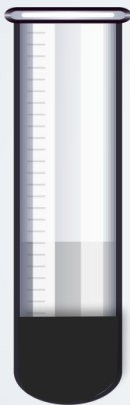


гидроксид
калия
(KOH)

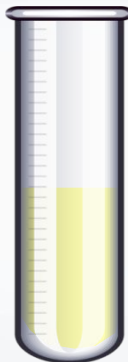
Реакции обмена с выделением воды



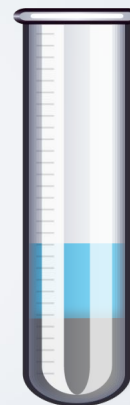
Основное правило протекания реакций обмена



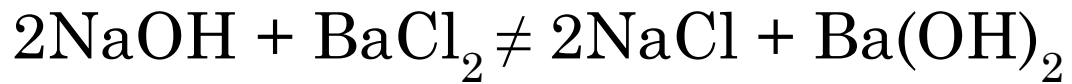
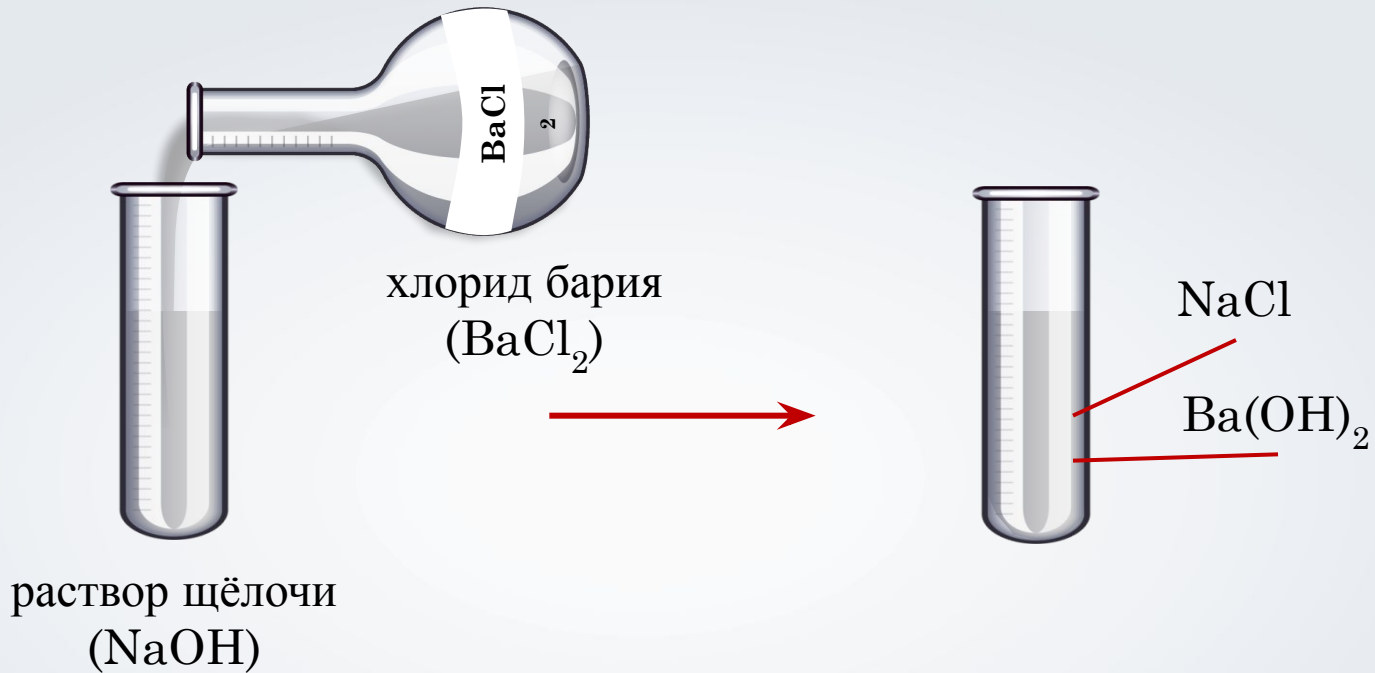
осадок



газ



вода



реакция не идёт