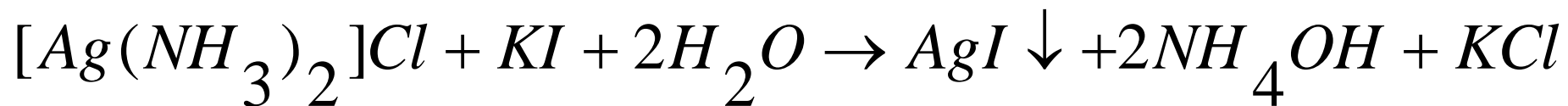
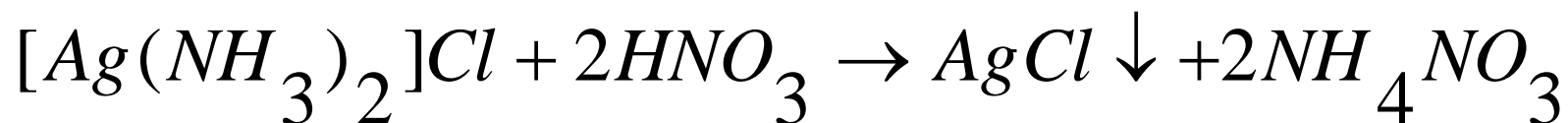
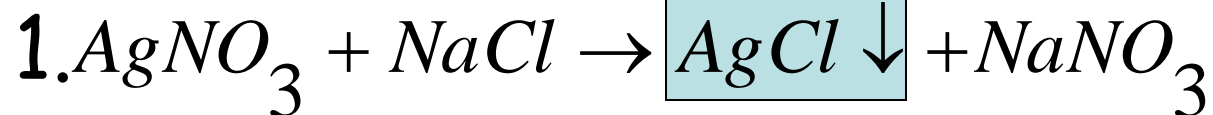
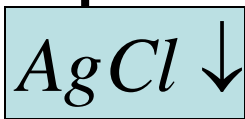


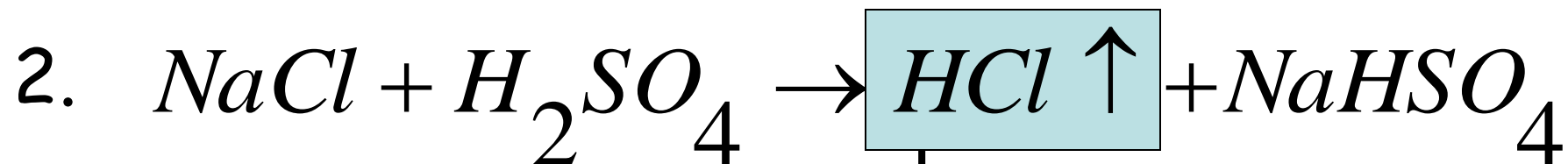
Аналитические реакции
анионов второй группы

Cl^- , I^- , Br^- , S^{2-}

Частные реакции аниона Cl⁻

Белый творожистый осадок,
нерастворимый в кислотах,
но растворимый в растворе аммиака.

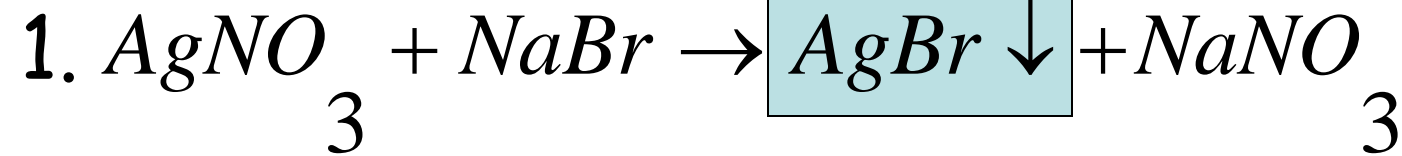


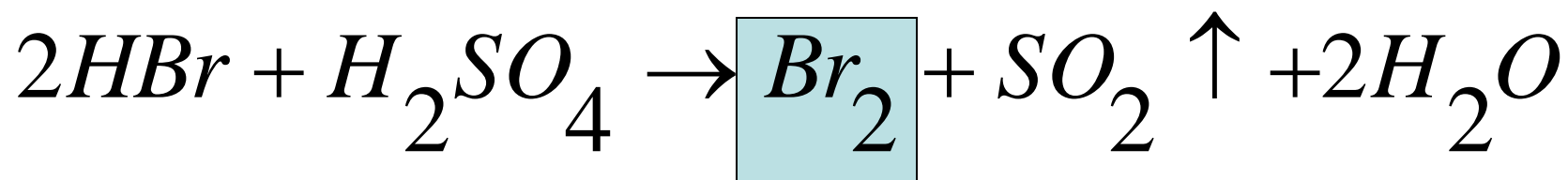
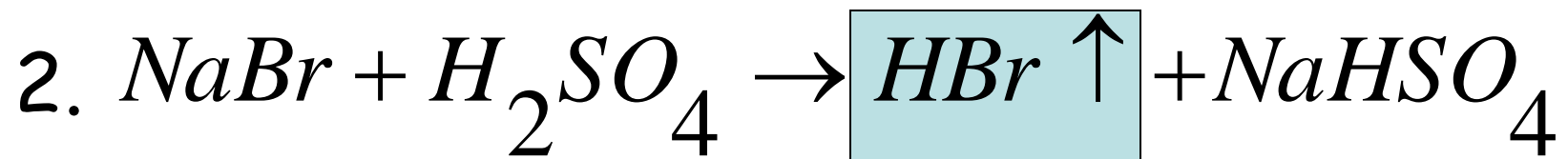


Образование газообразного хлороводорода, проверка которого проводится с помощью универсальной индикаторной бумаги.

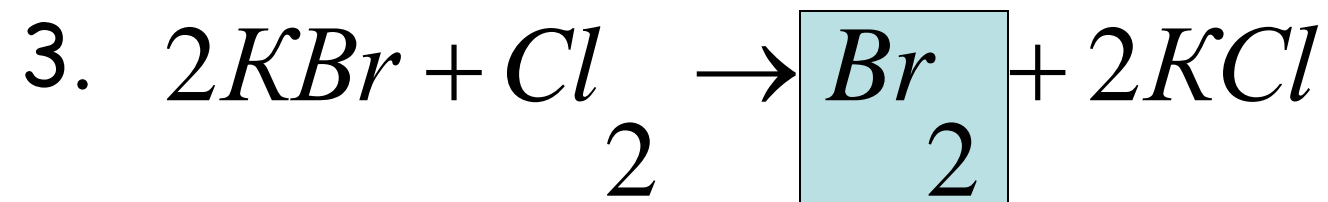
Частные реакции аниона Br⁻

Бледно-желтый осадок,
нерастворимый в кислотах, но
растворимый в избытке аммиака.





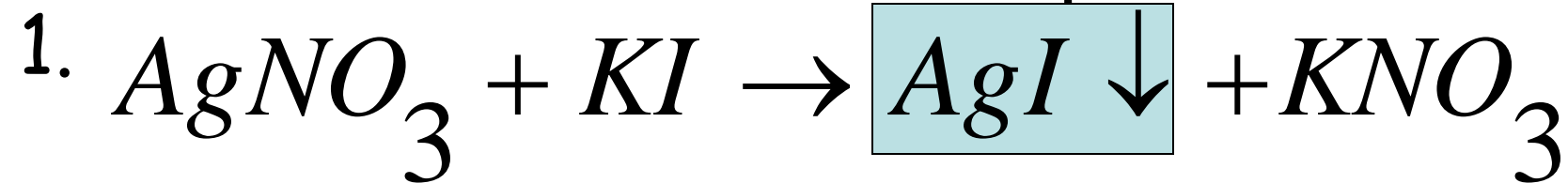
Образование газообразного бромоводорода, который частично окисляется до свободного брома, бурого цвета.

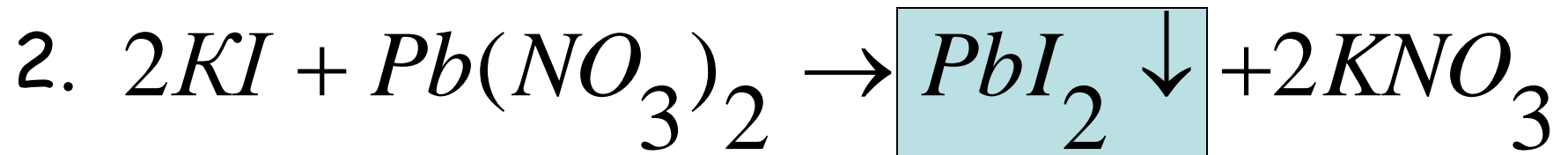


При взбалтывании слой бензола окрашивается в желтый или бурый цвет.

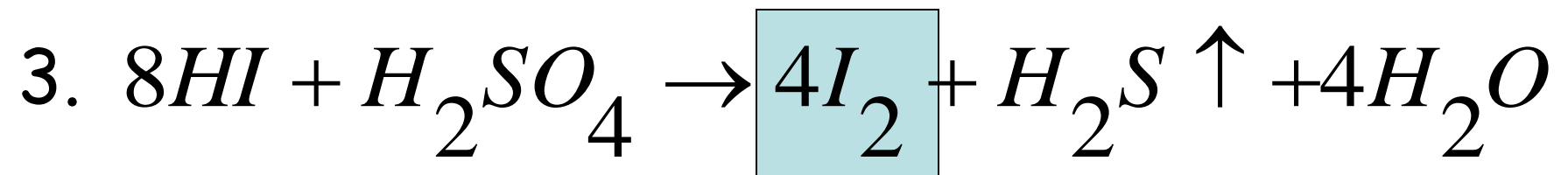
Частные реакции аниона I⁻

Желтый осадок,
нерастворимый в кислотах и
в растворе аммиака.

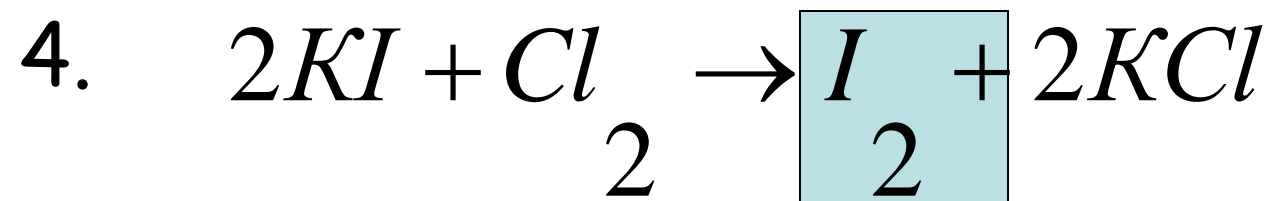




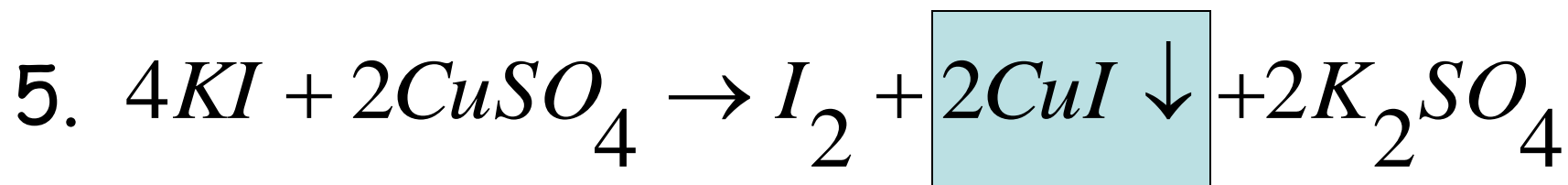
Желтый осадок



Иод окрашивает раствор в бурый цвет.



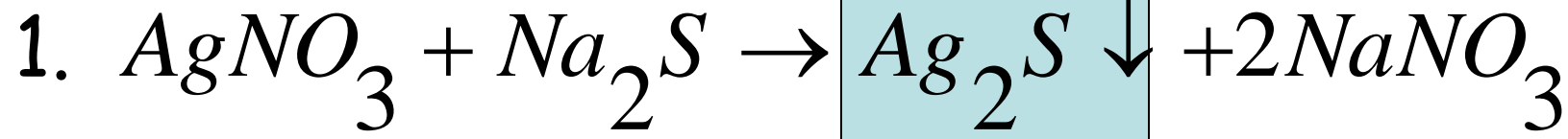
При взбалтывании слой бензола окрашивается в розовый или фиолетовый цвет.

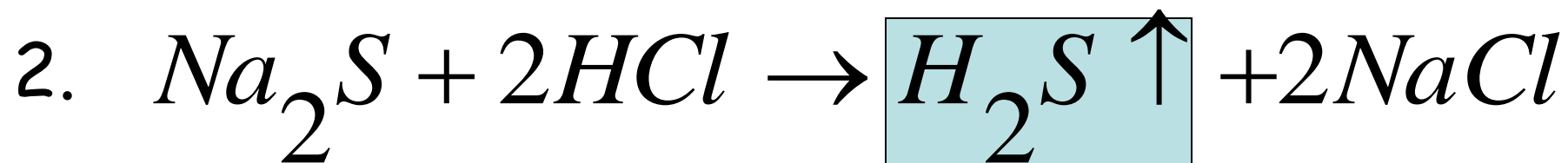


Выпадает осадок цвета слоновой кости.

Частные реакции аниона S^{2-}

Черный осадок,
нерастворимый в растворе аммиака.





Образуется сероводород
с запахом тухлых яиц.

Сероводород обнаруживают
по почернению бумаги,
смоченной раствором $Pb(CH_3COO)_2$