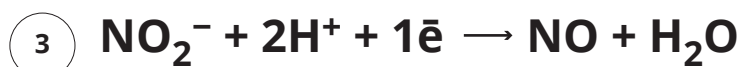
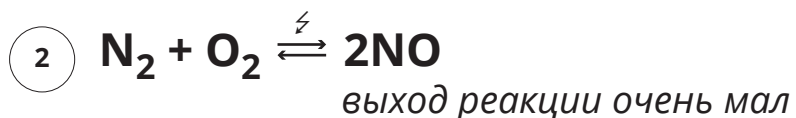
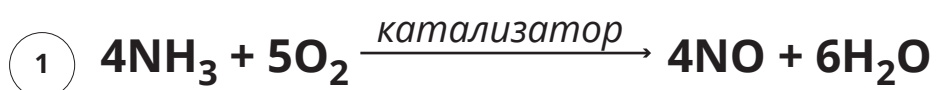
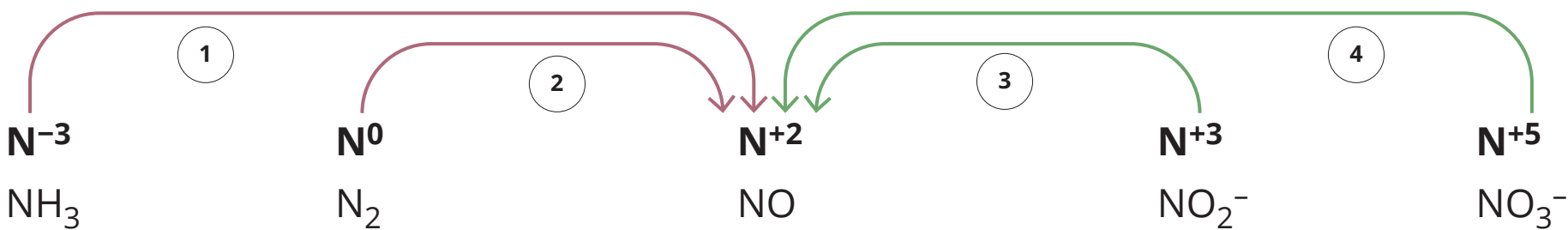
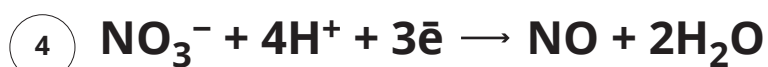


Получение NO

Реакции, в которых получается NO



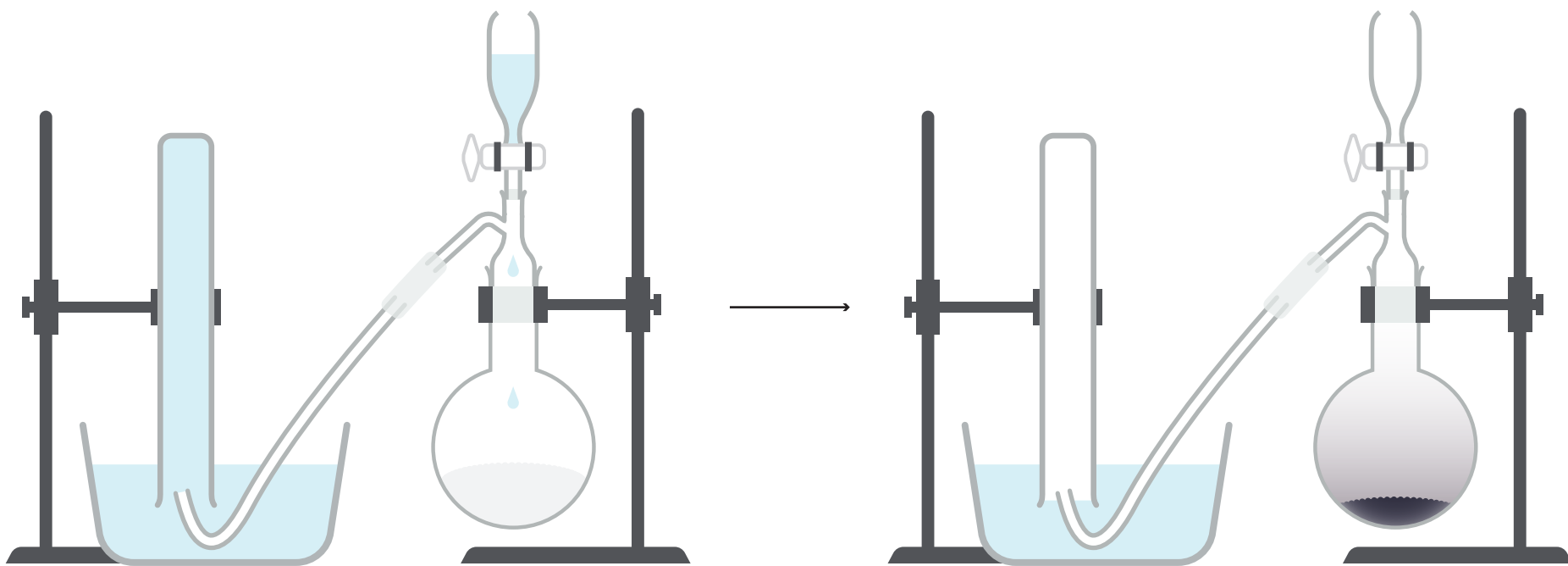
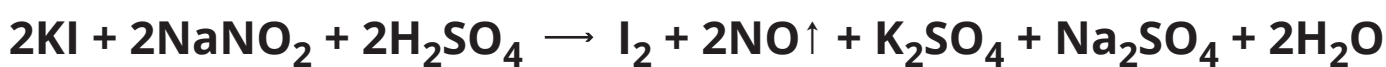
► [Взаимодействие нитрита натрия с иодидом калия в кислой среде](#)



в смеси с другими газами

Способ получения NO

► [Получение NO](#)



① Нитрат натрия NaNO_2 помещаем в колбу Вюрца.



② Раствор серной кислоты ($1\text{M H}_2\text{SO}_4$) наливаем в капельную воронку.



③ Колба Вюрца соединена с газоотводной трубкой.



④ Получающийся газ проходит по газоотводной трубке в цилиндр.

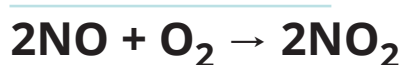


⑤ Цилиндр помещен в кристаллизатор, заполненный водой.



⑥ NO нерастворим в воде, поэтому его можно собирать путём вытеснения воды.

► [Окисление NO](#)



NO частично окисляется кислородом воздуха до NO_2 , который растворим в воде.