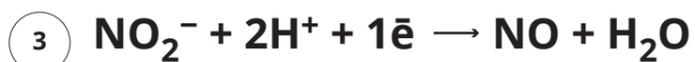
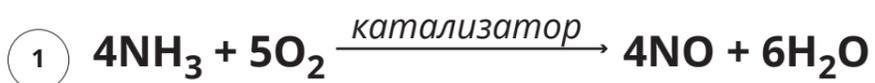
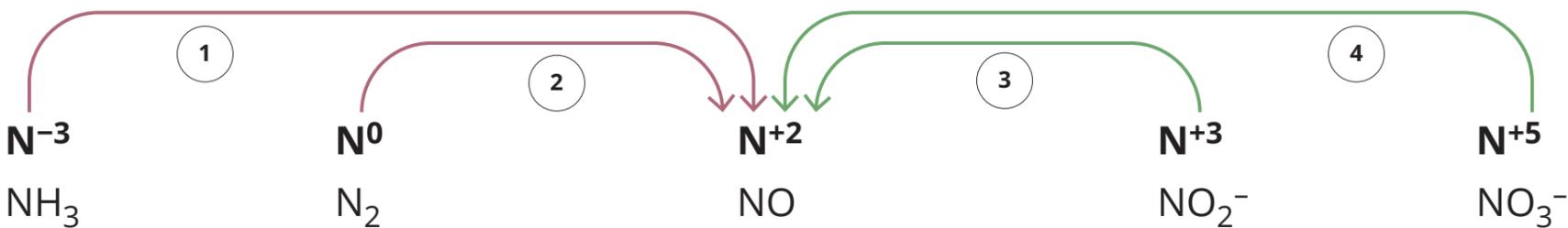
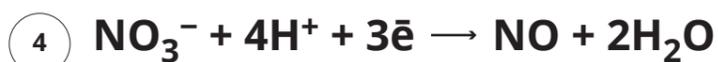


Получение NO

Реакции, в которых получается NO



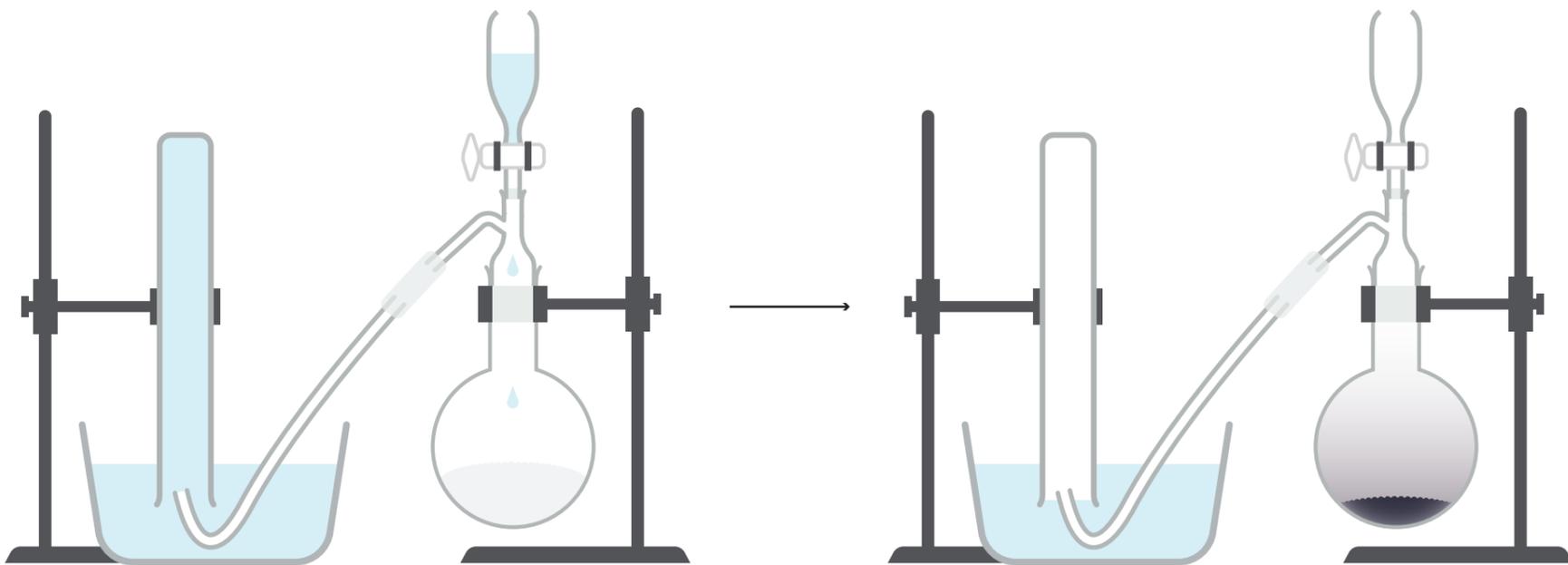
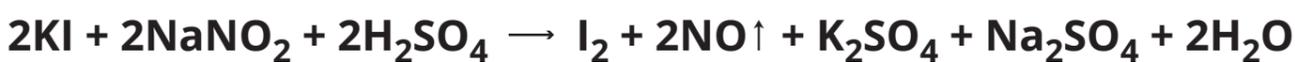
► Взаимодействие нитрита натрия с иодидом калия в кислой среде



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.