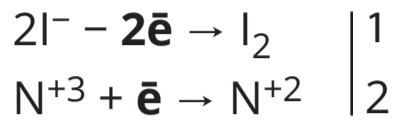
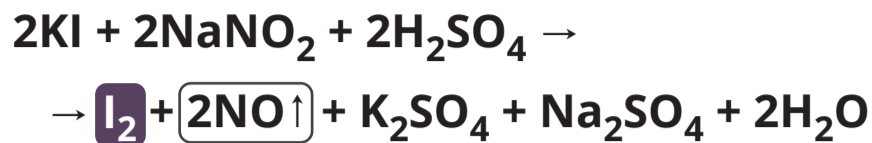
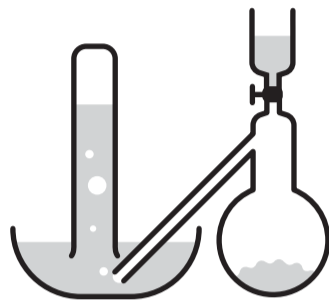


Окислительно-восстановительные процессы

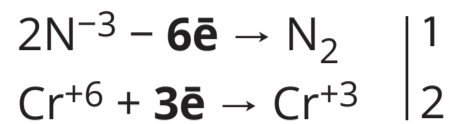
► Получение NO



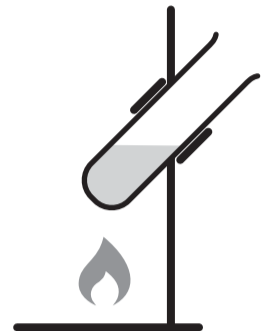
При воздействии раствора H_2SO_4 на твердый NaNO_2 образуется оксид азота (II). Реакционная смесь приобретает черную окраску второго продукта реакции — иода. NO нерастворим в воде, поэтому, проходя через воду, он собирается в цилиндре.



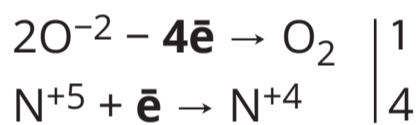
► Разложение бихромата аммония



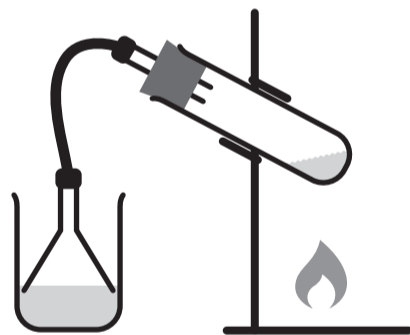
При нагревании бихромат аммония разлагается. Продуктами разложения являются зеленый оксид хрома (III) и газы, которые выталкивают его из пробирки.



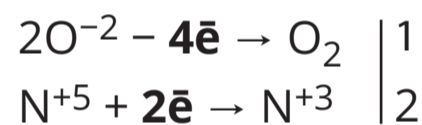
► Разложение $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ при нагревании. Продукты реакции



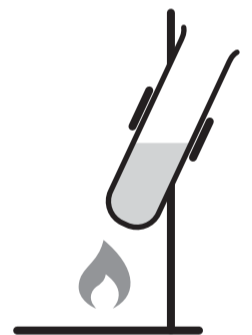
При нагревании нитрат свинца начинает разлагаться. Образующийся бурый газ при растворении дает кислую среду, что подтверждается изменением окраски универсального индикатора.



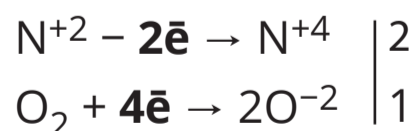
► Разложение KNO_3 при нагревании. Реакция нитрата калия с углём



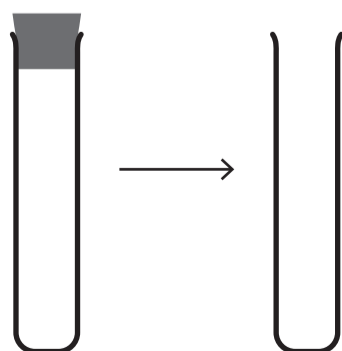
Нагреваем нитрат калия до начала разложения. Бросаем в пробирку кусочек угля (C). Уголь горит в выделяющемся газе, что служит доказательством присутствия O_2 в продуктах реакции разложения нитрата.



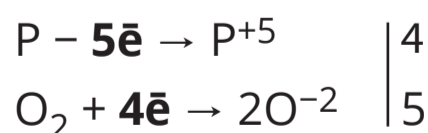
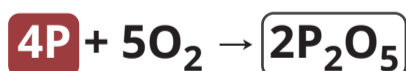
► Окисление NO



Бесцветный оксид азота (II) при контакте с воздухом легко окисляется кислородом до оксида азота (IV) бурого цвета. По мере диффузии кислорода воздуха происходит окисление, и цилиндр заполняется бурым газом.



► Горение красного фосфора в колбе с воздухом



Красный фосфор загорается при нагревании в пламени спиртовки. Горит желтым пламенем с образованием белого дыма.

