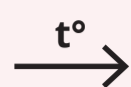


Разложение нитратов

**нитраты щелочных
и щелочноземельных металлов**
 NaNO_3 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$



нитрит металла + **кислород**
 MeNO_2 + O_2
 $\text{Me}(\text{NO}_2)_2$

- 1 Нагреваем нитрат калия до начала разложения.



- 2a **Разложение KNO_3**
Реакция с углём

Бросаем в пробирку кусочек угля (C). Уголь горит в выделяющемся кислороде.

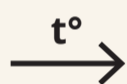


- 2b **Разложение KNO_3**
Реакция с серой

Насыпаем в пробирку немного серы (S). Сера горит в выделяющемся кислороде.



нитраты большинства металлов
 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$,
 $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$



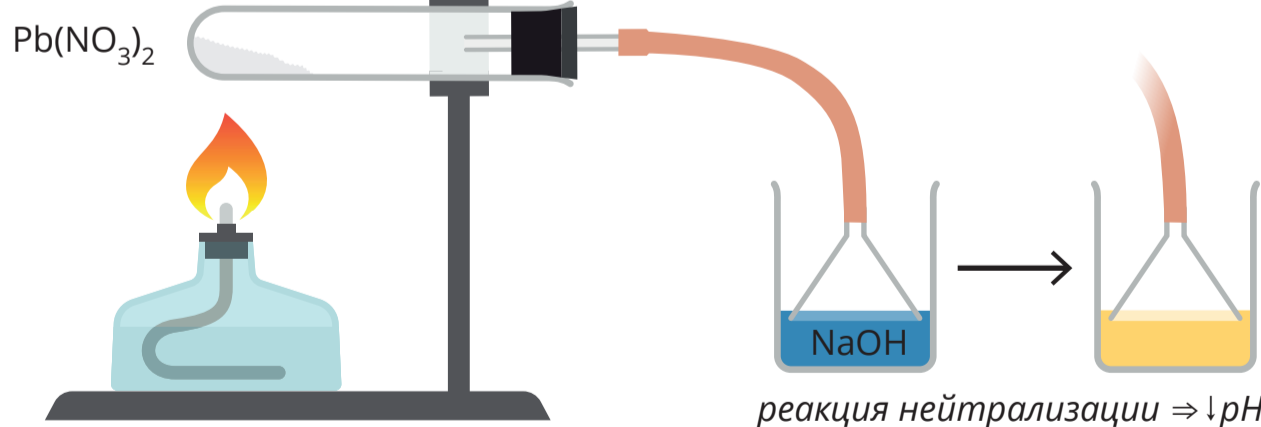
оксид металла + **оксид азота (IV)** + **кислород**
 Me_xO_y + NO_2 + O_2

- 1 Нагреваем нитрат металла — начинается разложение.



- 2a **Разложение $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$**

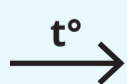
При разложении $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ образуется ядовитый бурый газ NO_2 и оксид меди CuO .



- 2b **Разложение $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$**

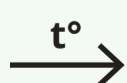
При растворении NO_2 дает кислую среду, что подтверждается изменением окраски универсального индикатора.

нитраты серебра и ртути
 AgNO_3 , $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$



металл + **оксид азота (IV)** + **кислород**
 Me + NO_2 + O_2

нитрат аммония
 NH_4NO_3



оксид азота (I) + **вода**
 N_2O + H_2O