

АЗОТНАЯ КИСЛОТА И ЕЕ СОЛИ

ОКСИДЫ АЗОТА

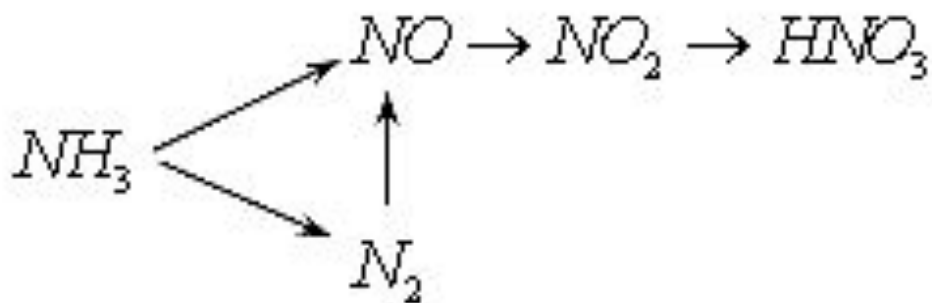
N_2O и NO – не образуют кислот и солей;

N_2O_3 образует азотистую кислоту HNO_2 и её соли
нитриты;

N_2O_5 образует азотную кислоту HNO_3 и её соли – нитраты;

NO_2 образует обе эти кислоты и их соли

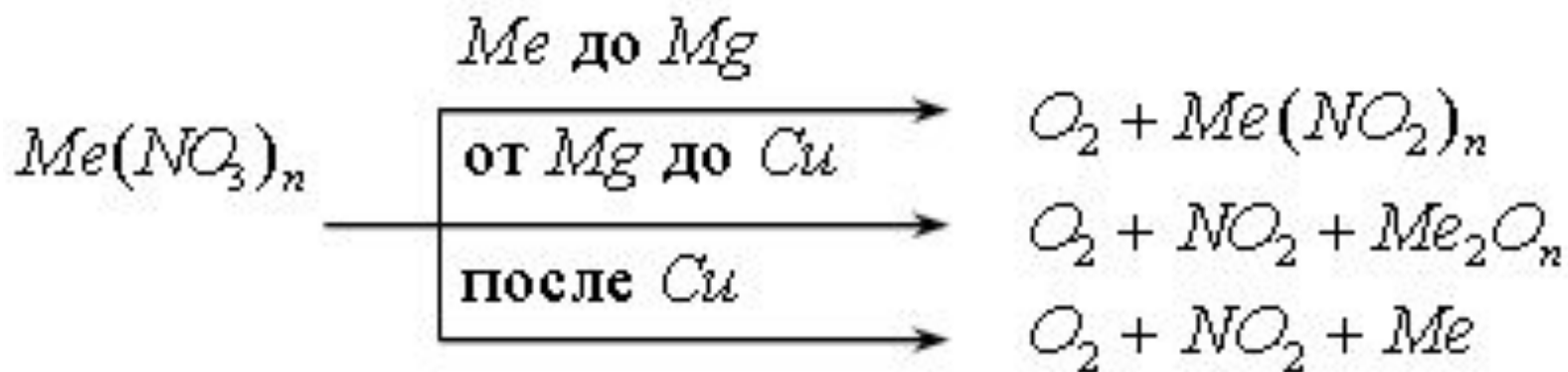
ЗАДАНИЕ. С ПОМОЩЬЮ УЧЕБНИКА (§
27) ВЫПОЛНИТЬ СЛЕДУЮЩУЮ
ЦЕПОЧКУ ПРЕВРАЩЕНИЙ:



HNO_3 – очень сильный окислитель.

**При взаимодействии с металлами
азотная кислота не образует
водорода**

Нитраты – растворимые соли, вступают в реакции ионного обмена, при нагревании разлагаются.



ЗАКРЕПЛЕНИЕ

Осуществить превращения:

$$\text{а) } N^{-3} \rightarrow N^{-3} \rightarrow N^{+2} \rightarrow N^{+4} \rightarrow N^{+5} \rightarrow N^{+5}$$

$$\text{б) } N^0 \rightarrow N^{+2} \rightarrow N^{+4} \rightarrow N^{+5} \rightarrow N^{+4} .$$