

# АЗОТНАЯ КИСЛОТА И ЕЕ СОЛИ

# ОКСИДЫ АЗОТА

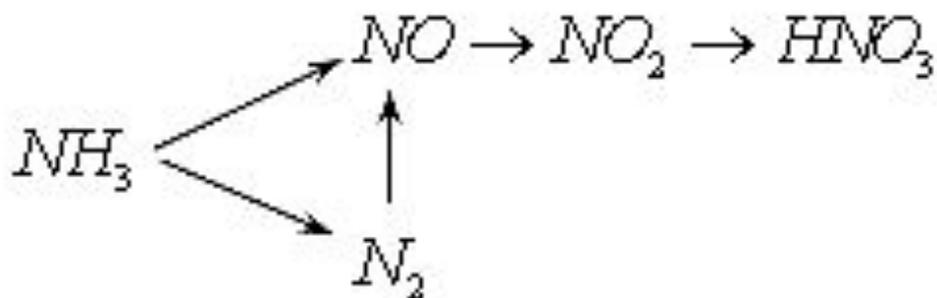
$N_2O$  и  $NO$  – не образуют кислот и солей;

$N_2O_3$  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

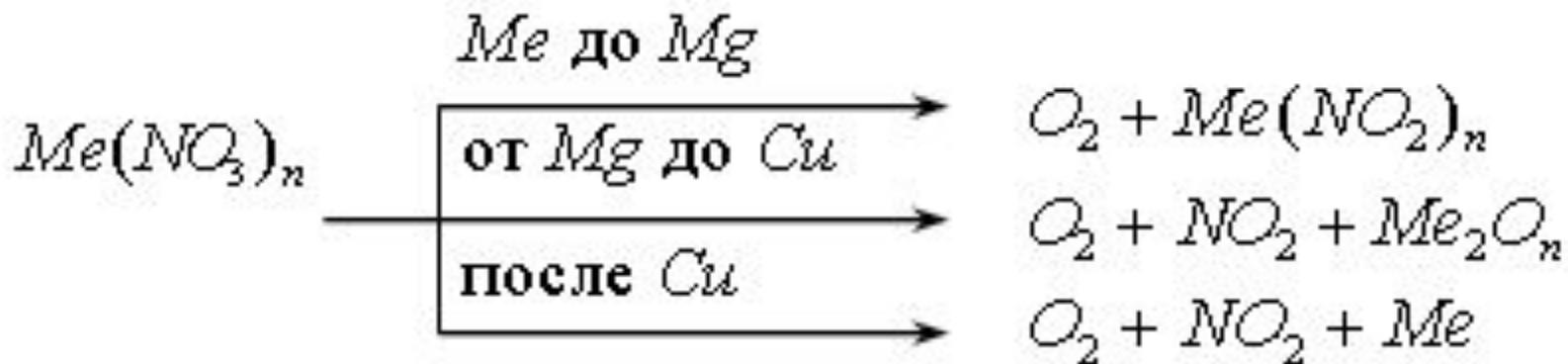
ЗАДАНИЕ. С ПОМОЩЬЮ УЧЕБНИКА (§  
**27**) ВЫПОЛНИТЬ СЛЕДУЮЩУЮ  
ЦЕПОЧКУ ПРЕВРАЩЕНИЙ:



**$HNO_3$  – 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:

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

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