Для получения веществ по указанной схеме превращений

$$(NH_4)_2SO_4 \rightarrow NH_3 \rightarrow NH_4HCO_3 \rightarrow NH_4NO_3 \rightarrow NaNO_3$$

выберите реагенты из предложенных:

- 1 NaOH(p-p), t
- $2 \mathrm{KHCO_3}\; \mathrm{(p\text{-}p)}$
- $3 CO_2 + H_2O$
- 4 KNO₃ (p-p)
- $5 HNO_3(p-p)$
- 6 Cu(OH)₂

Ответ запишите цифрами в порядке осуществления превращений, например: 2443. Помните, что один реагент может использоваться несколько раз, а другой— не использоваться вообще.