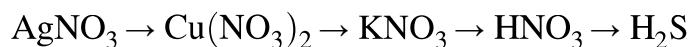


Для осуществления превращений по схеме



выберите реагенты из предложенных:

- 1 —  $\text{K}_2\text{SO}_4$
- 2 —  $\text{CuCl}_2$
- 3 —  $\text{K}_2\text{S}$  (разб.)
- 4 —  $\text{H}_2\text{SO}$  (конц.)
- 5 —  $\text{CuO}$

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