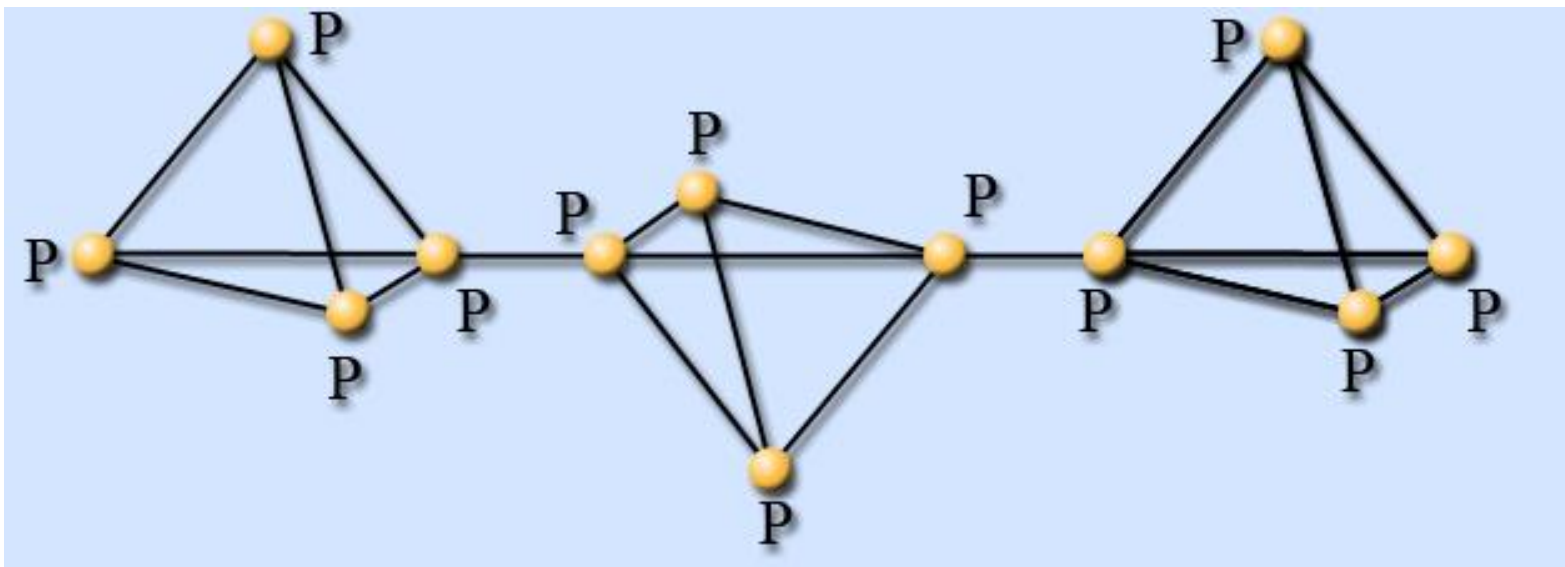
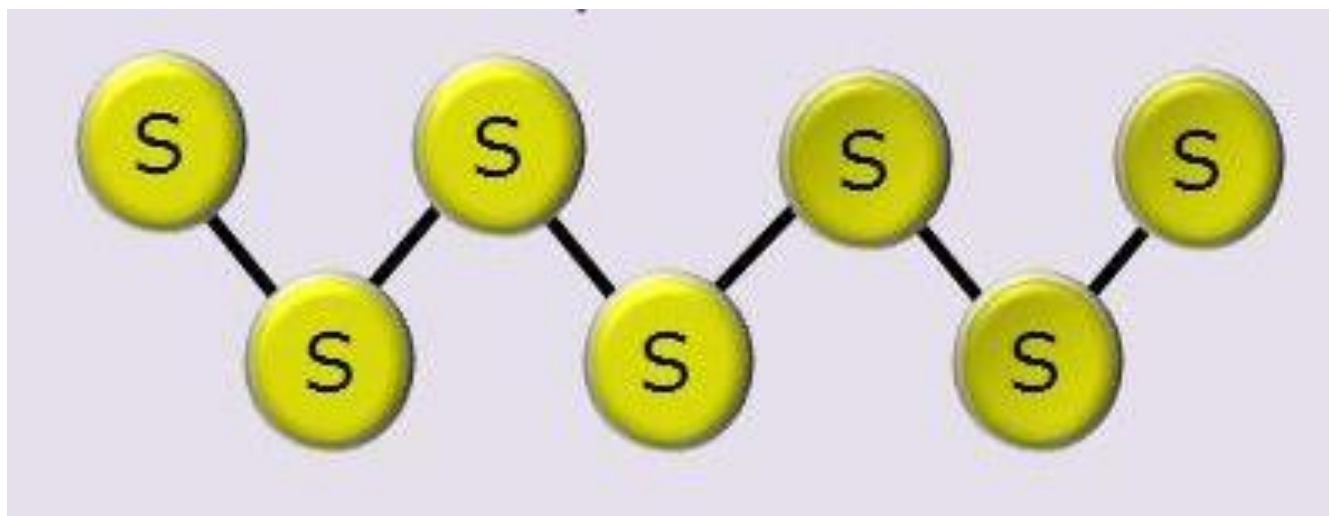
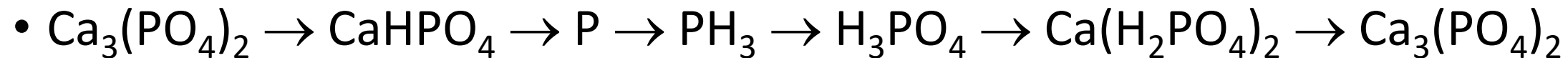




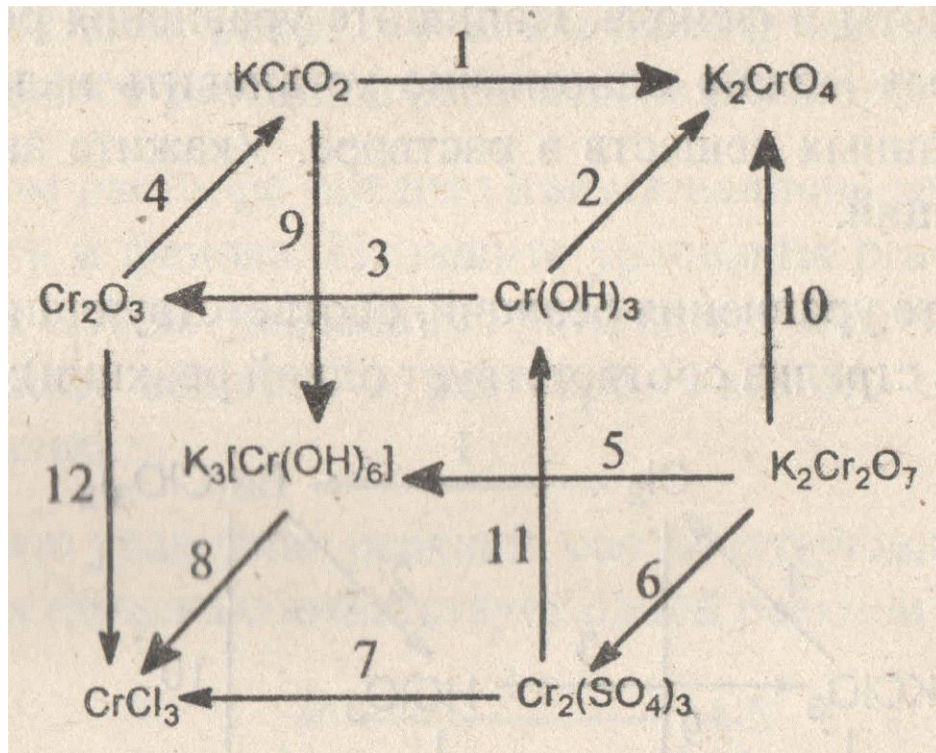
Неорганические цепочки



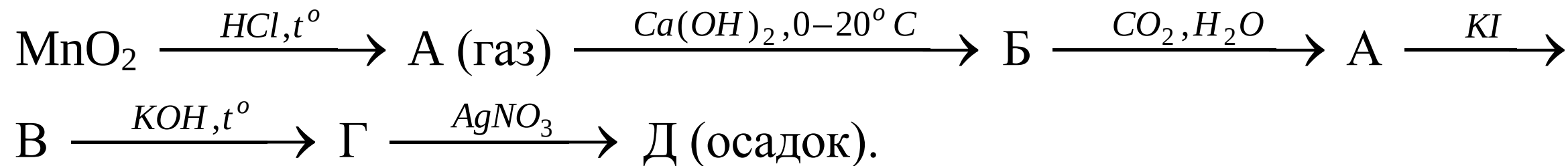
Все вещества без реагентов



Все вещества без реагентов

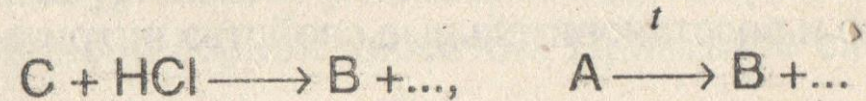
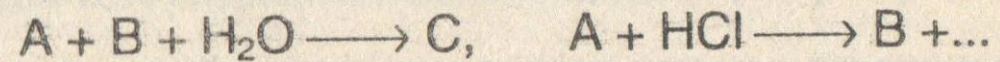


Не все вещества с реагентами



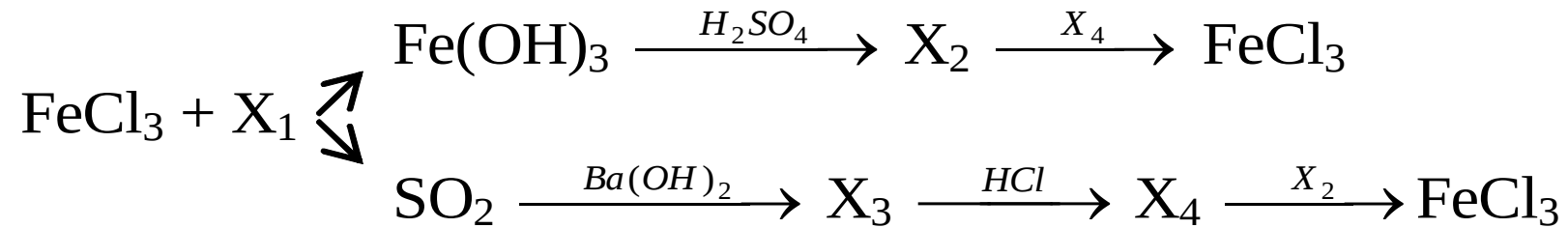
Не все вещества с реагентами

3. Назовите вещества А, В и С, если известно, что они вступают в реакции, описываемые следующими схемами:

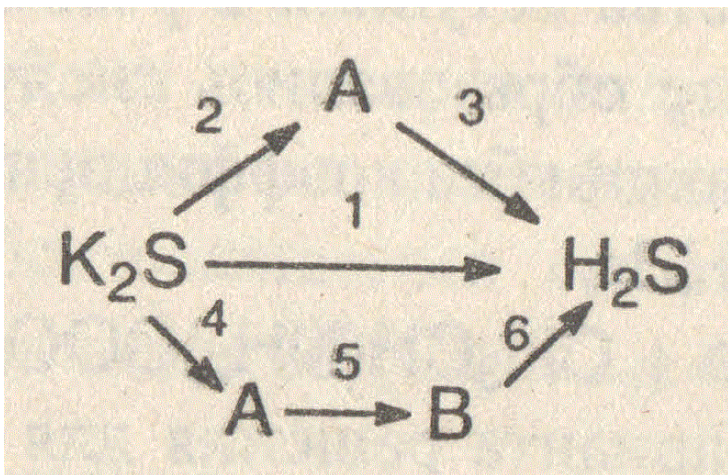


Напишите полные уравнения реакций.

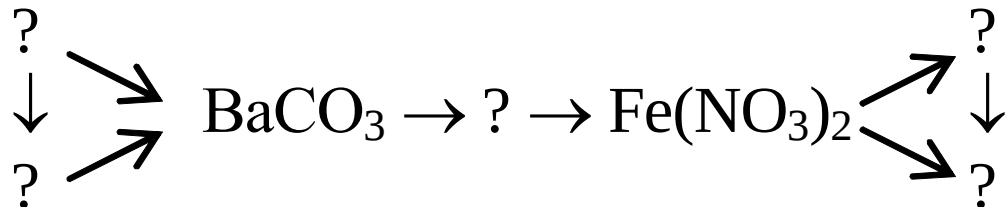
Не все вещества, не все реагенты



Не все вещества без реагентов



Не все вещества без реагентов

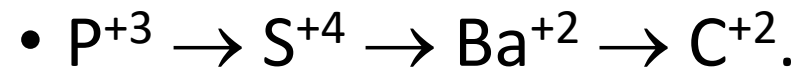


В левом треугольнике все реакции протекают без изменения степеней окисления, в правом — все реакции окислительно-восстановительные. Определите неизвестные вещества и напишите уравнения реакций.

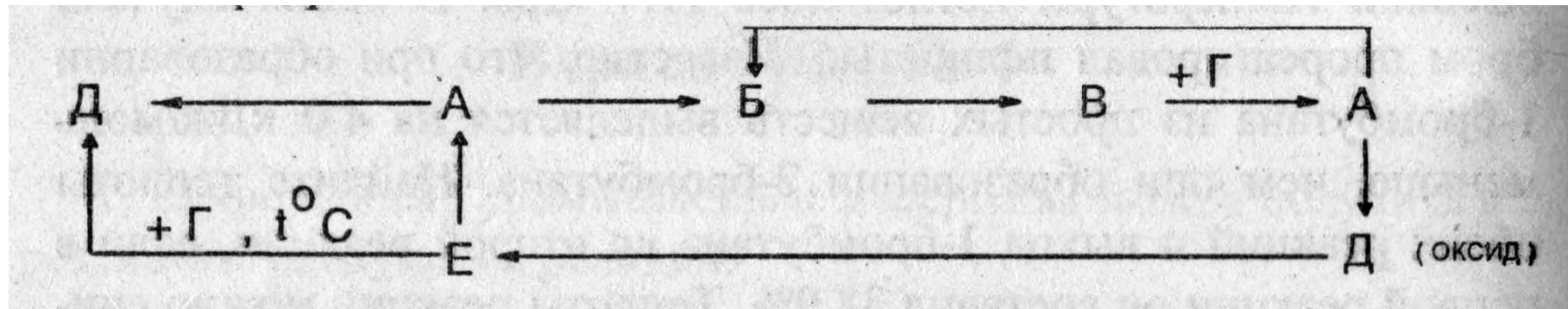
Только степени окисления (один элемент)



Только степени окисления (разные элементы)



Ничего нет

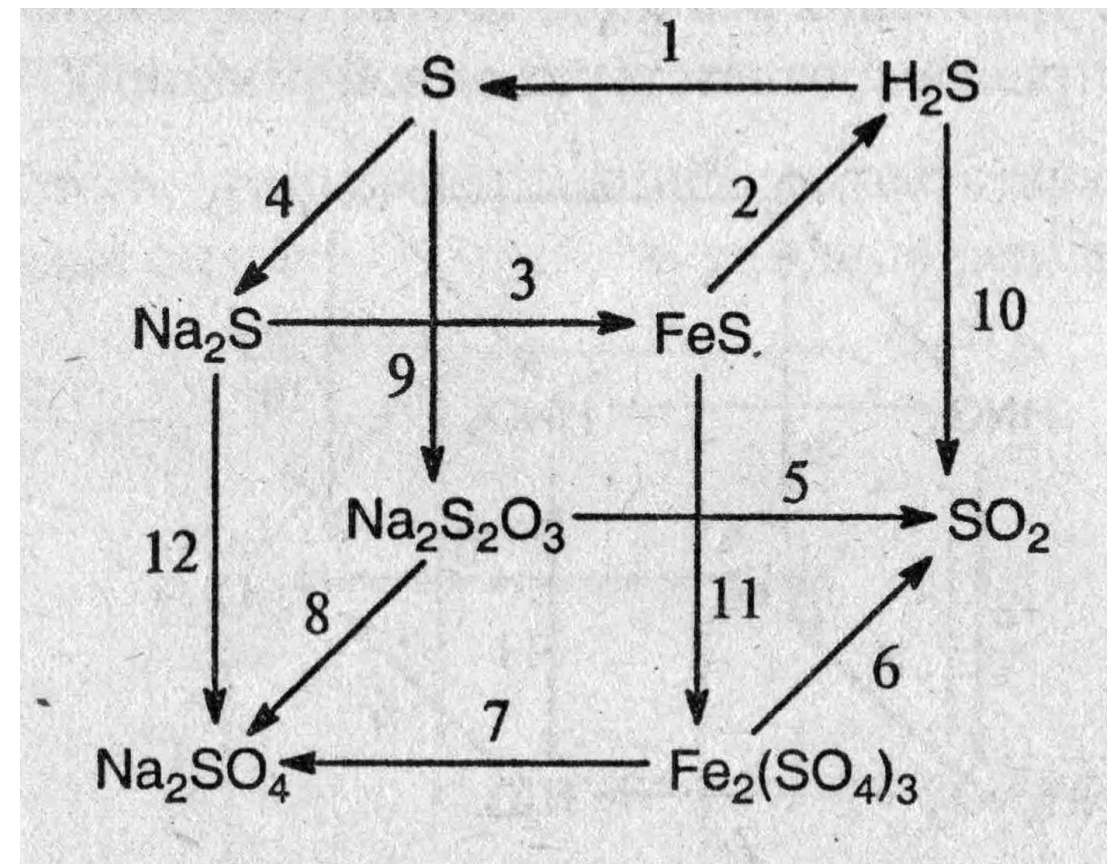
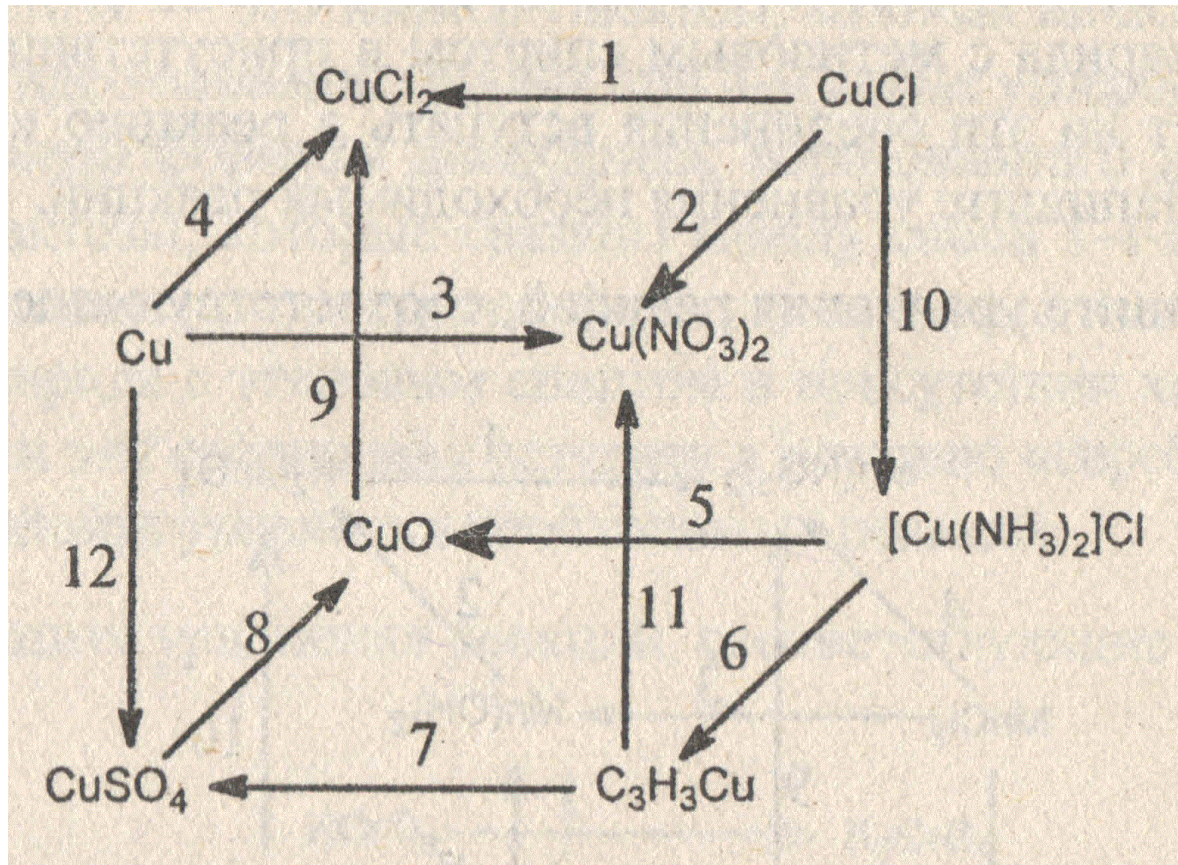


Для самостоятельного решения

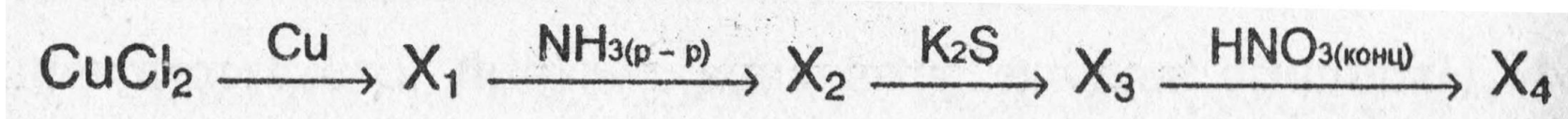
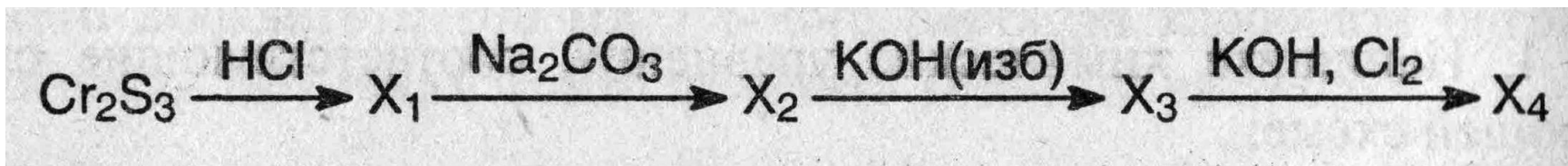
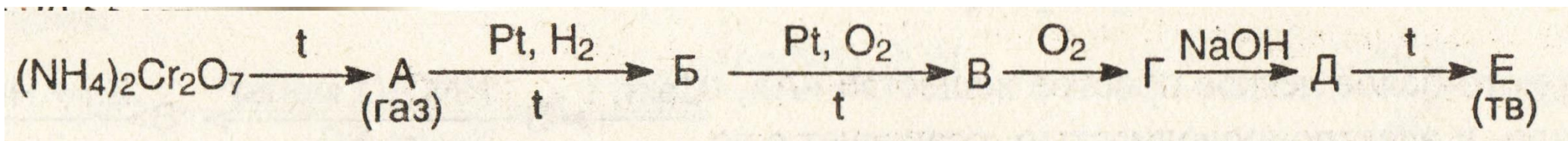
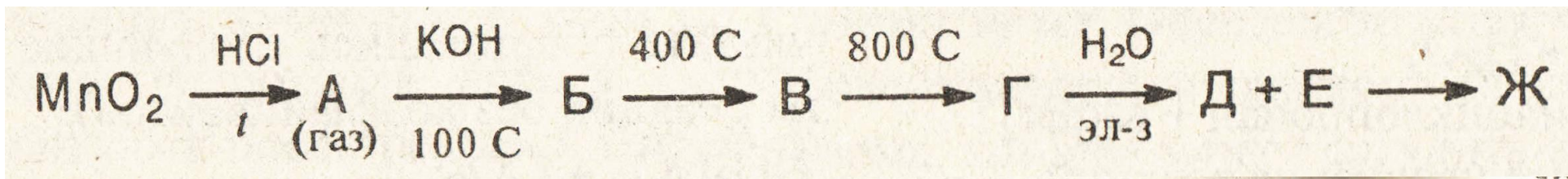
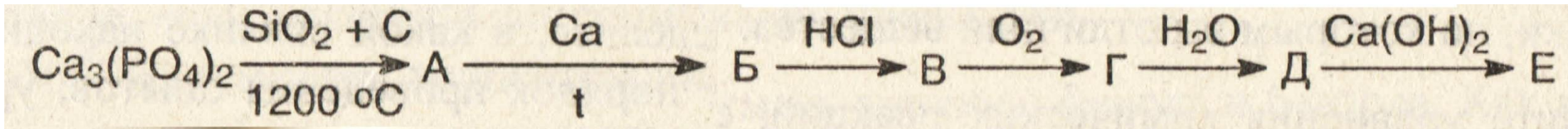
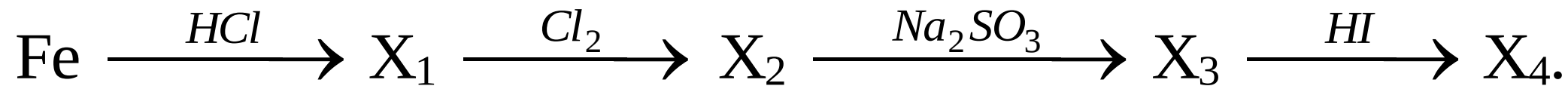
Все вещества без реагентов

- $\text{Br}_2 \rightarrow \text{KBr} \rightarrow \text{AgBr} \rightarrow \text{Ag} \rightarrow \text{NO}_2 \rightarrow \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO}$
- $\text{KClO}_4 \rightarrow \text{KCl} \rightarrow \text{Cl}_2 \rightarrow \text{KClO} \rightarrow \text{HClO} \rightarrow \text{HCl} \rightarrow \text{H}[\text{AuCl}_4]$
- $\text{FeS} \rightarrow \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{SO}_2 \rightarrow \text{NaHSO}_3 \rightarrow \text{BaSO}_3 \rightarrow \text{BaSO}_4 \rightarrow \text{BaS}$
- $\text{O}_2 \rightarrow \text{O}_3 \rightarrow \text{I}_2 \rightarrow \text{PI}_3 \rightarrow \text{HI} \rightarrow \text{CaI}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- $\text{N}_2 \rightarrow \text{NO} \rightarrow \text{NO}_2 \rightarrow \text{NaNO}_3 \rightarrow \text{NH}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{NaAlO}_2$

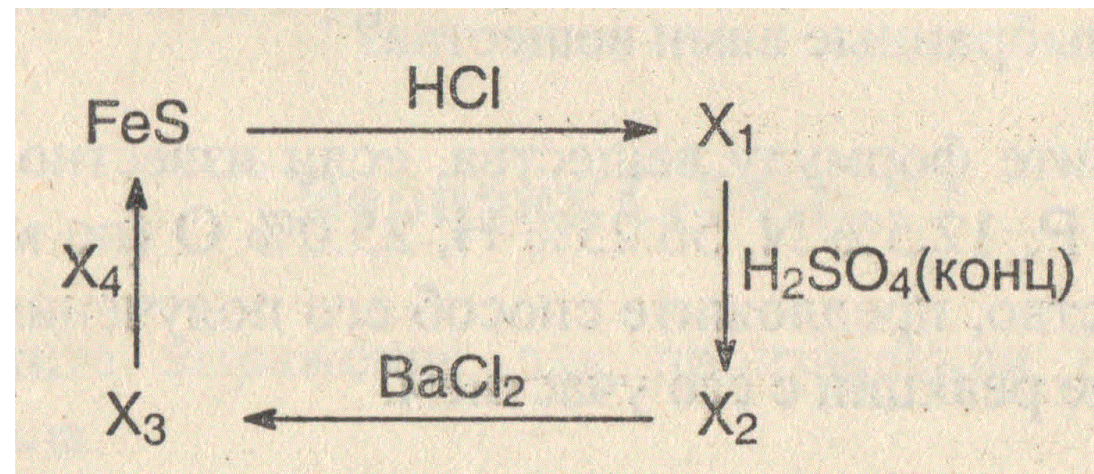
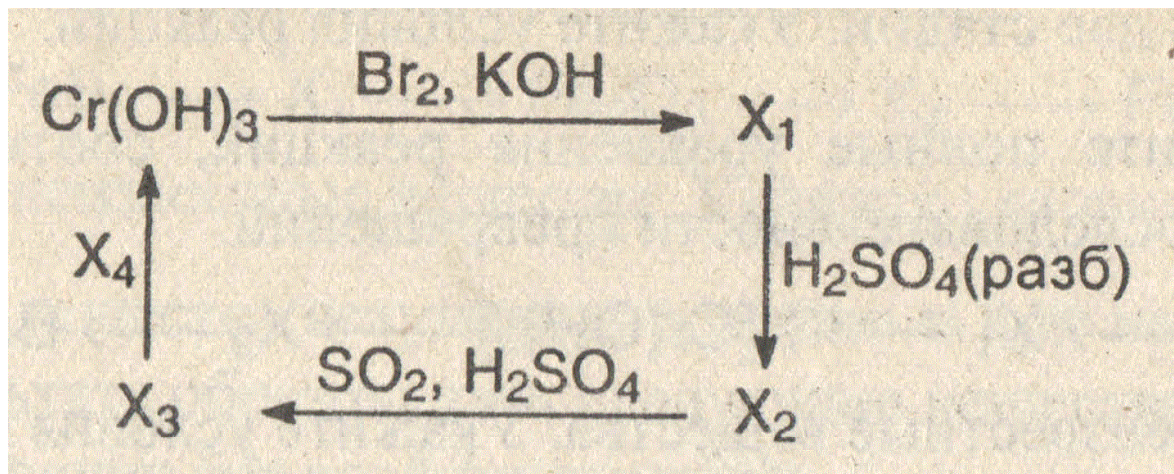
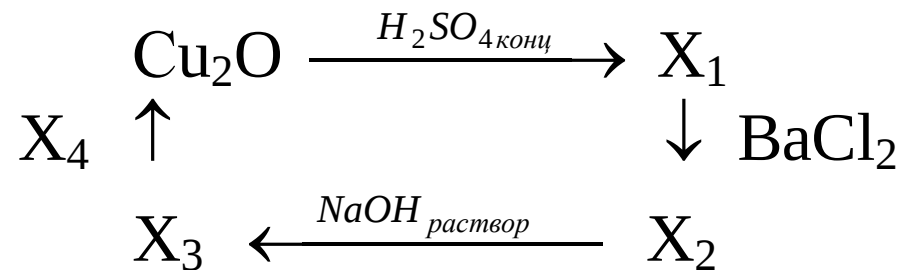
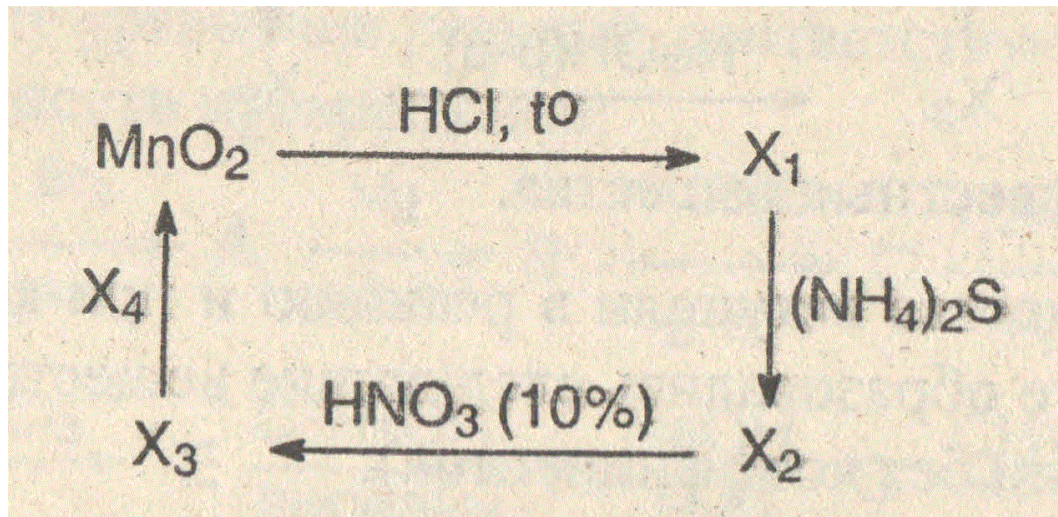
Все вещества без реагентов



Не все вещества с реагентами

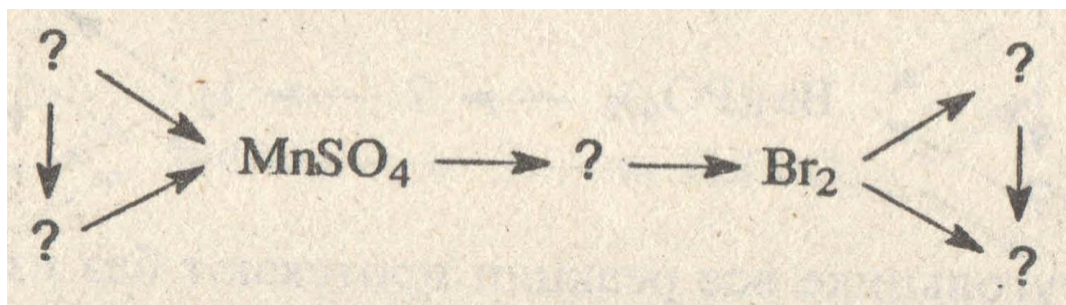
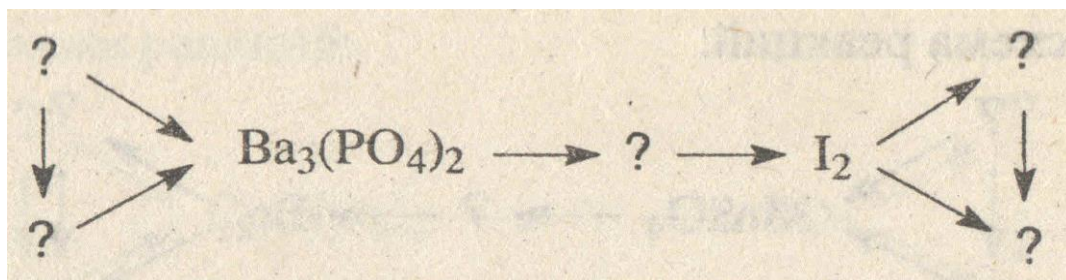
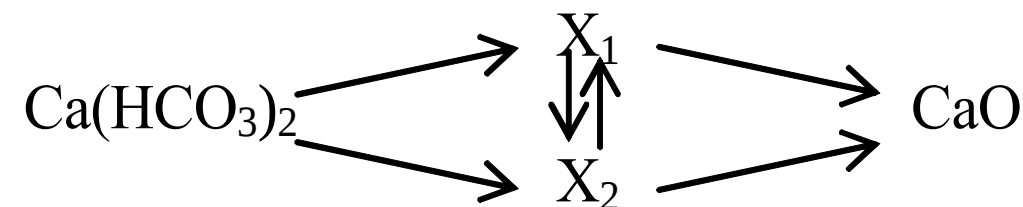
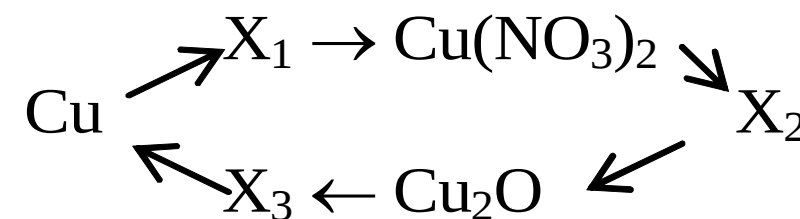
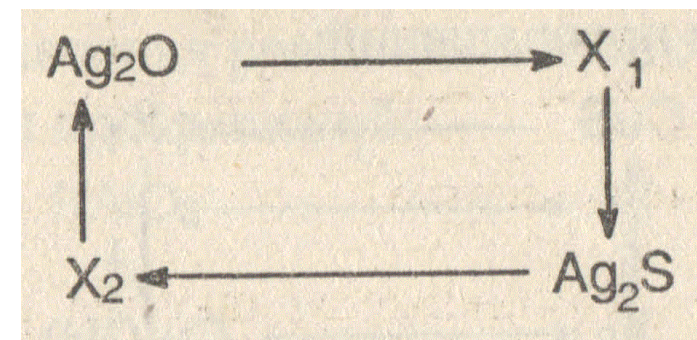


Не все вещества, не все реагенты



Не все вещества без реагентов

- $\text{Ag} \rightarrow \text{X}_1 \rightarrow \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{X}_2 \rightarrow [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH} \rightarrow \text{X}_3 \rightarrow \text{Ag}$
- $\text{FeS} \rightarrow \text{X}_1 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{X}_2 \rightarrow \text{FeS}$
- $\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{P} \rightarrow \text{Y} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
- $\text{AgF} \rightarrow \text{A} \rightarrow \text{B} \rightarrow \text{C} \rightarrow \text{D} \rightarrow \text{E} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOAg}$
- $\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{A} \rightarrow \text{B} \rightarrow \text{C} \rightarrow \text{D} \rightarrow \text{E} \rightarrow \text{CuSO}_4$



В левом треугольнике все реакции протекают без изменения степеней окисления, в правом — все реакции окислительно-восстановительные. Определите неизвестные вещества и напишите уравнения реакций.

Только степени окисления

- $P^0 \rightarrow P^{-3} \rightarrow P^{-3} \rightarrow P^{+5} \rightarrow P^{+5} \rightarrow P^{+5} \rightarrow P^0$
- $S^0 \rightarrow S^{+4} \rightarrow S^{+6} \rightarrow S^{+6} \rightarrow S^{+6} \rightarrow S^{+6} \rightarrow S^{-2}$
- $N^{-3} \rightarrow N^0 \rightarrow N^{+2} \rightarrow N^{+4} \rightarrow N^{+3}$
- $P^{-3} \rightarrow Cl^{-1} \rightarrow N^{-3} \rightarrow Cu^{+2}$
- $Fe^{+2} \rightarrow Mn^{+4} \rightarrow Br^{-1} \rightarrow N^{+5}$
- $Cu^{+1} \rightarrow S^{+4} \rightarrow Na^{+1} \rightarrow Fe^{+3}$

Ничего нет

