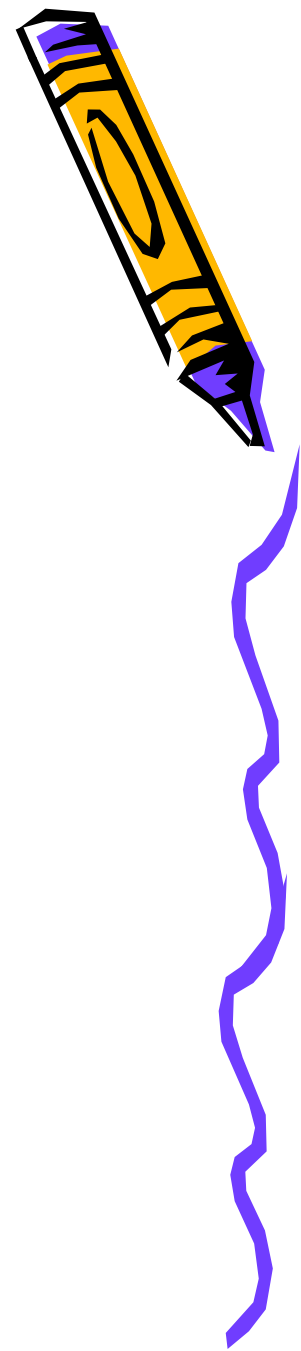
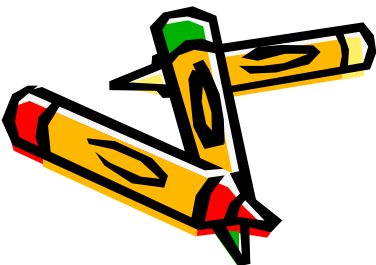
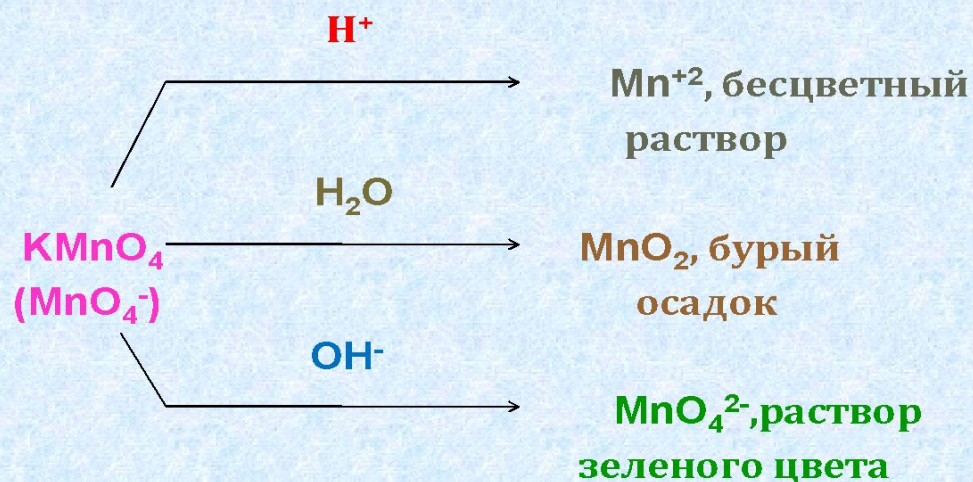
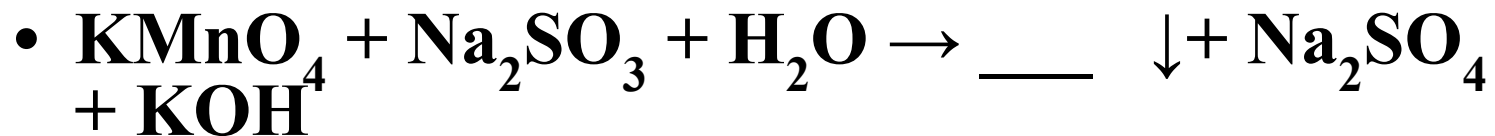
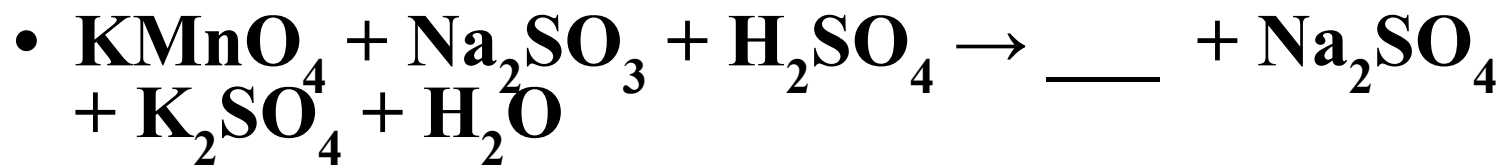


Продукт восстановления MnO_4^- в различных средах



Примеры:

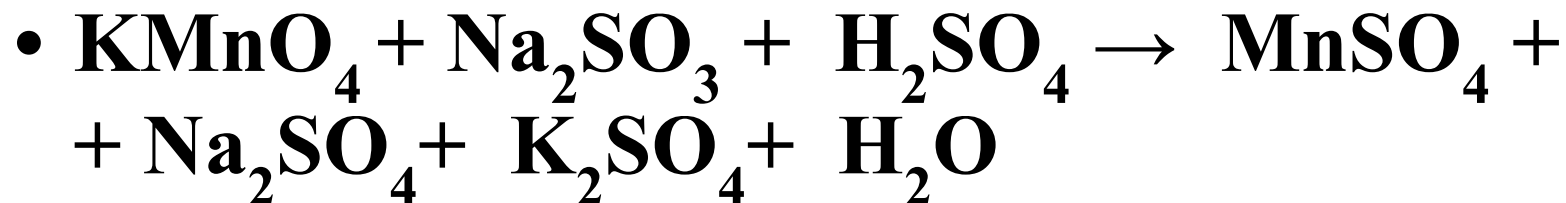


Примеры:

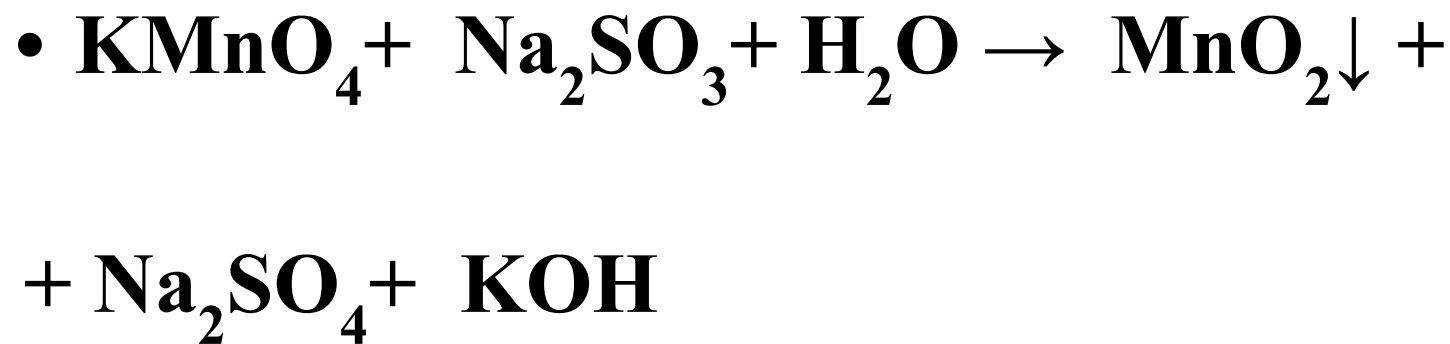
- $\text{KMnO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MnSO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{KMnO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{MnO}_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{KOH}$
- $\text{KMnO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{KOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{H}_2\text{O}$



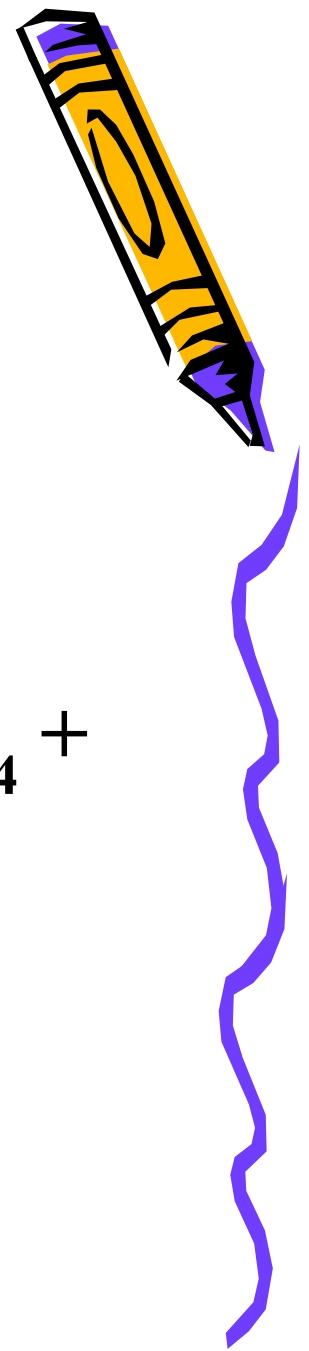
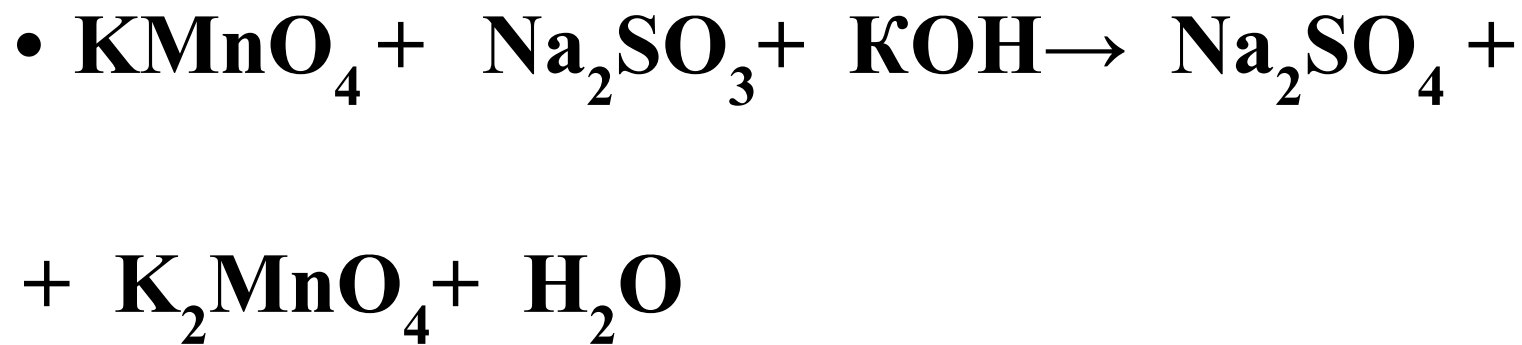
Электронный баланс



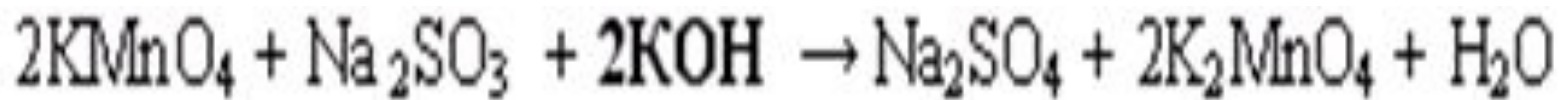
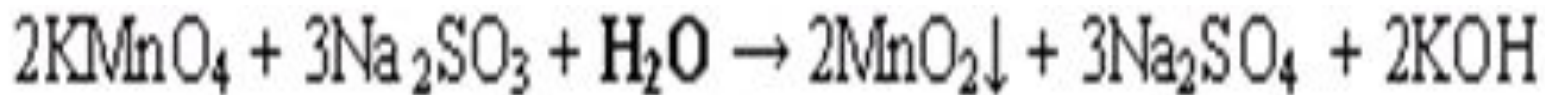
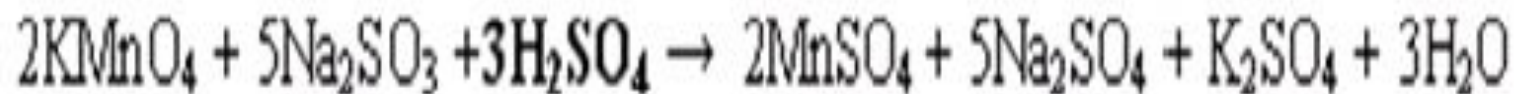
Электронный баланс



Электронный баланс

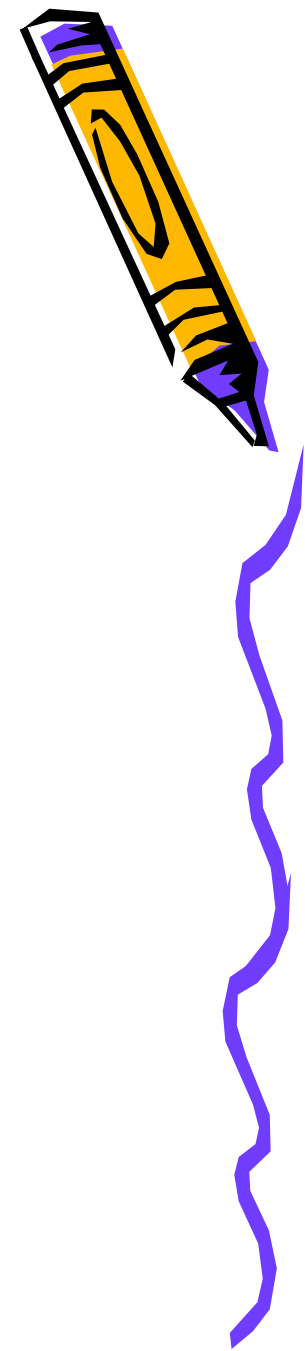


Правильный ответ:



Ответы на задания теста

- 1 - А
- 2 - А
- 3 - Б
- 4 - Б
- 5 - А



Взаимодействие KMnO_4 с соляной кислотой HCl



Окисление аммиака

