

C1 ОВР

1. **C1** Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:
$$\text{NO} + \text{KClO} + \dots \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{KCl} + \dots$$

Определите окислитель и восстановитель.

2. **C1** Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
$$\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{MnSO}_4 + \text{S} + \dots + \dots$$

Определите окислитель и восстановитель.

3. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:
$$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \dots + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{I}_2 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \dots + \text{H}_2\text{O}$$

Определите окислитель и восстановитель.

4. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:
$$\text{P} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO}_2 + \dots$$

Определите окислитель и восстановитель.

Из предложенного перечня выберите вещества, между которыми возможна окислительно-восстановительная реакция, и запишите уравнение этой реакции. Составьте электронный баланс, укажите окислитель и восстановитель.

Используйте следующий перечень веществ:

5) иодид натрия, сульфит бария, сульфат аммония, соляная кислота, нитрит натрия. Допустимо использование водных растворов веществ.

6) бромат калия, нитрат кальция, сероводород, карбонат аммония, сульфид меди(II). Допустимо использование водных растворов веществ.

7) сульфит натрия, гидроксид натрия, дихромат натрия, фосфат кальция, сульфат алюминия. Допустимо использование водных растворов веществ.

8) гидроксид калия, хлорид хрома(III), карбонат натрия, пероксид водорода, сульфат магния, оксид меди(II). Допустимо использование водных растворов веществ.