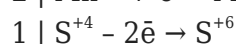
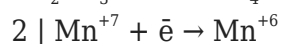
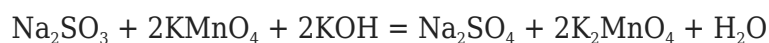


Демонстрационный вариант ЕГЭ 2019 г. - задание №30

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

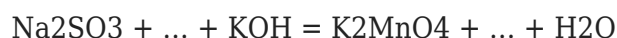


Сульфит натрия или сера в степени окисления +4 является восстановителем.

Перманганат калия или марганец в степени окисления +7 – окислителем

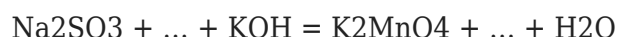
Демонстрационный вариант ЕГЭ 2017 г. - задание №30

Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции



Определите окислитель и восстановитель.

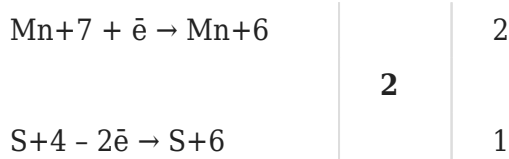
Решение :



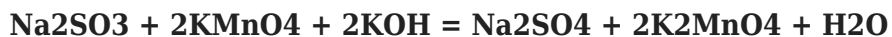
В щелочной среде марганец окисляется, тем самым мы предположим , что окислителем в первом пропуске будет являться **KMnO₄**.

Если марганец окислился, то должно присутствовать вещество, которое будет восстанавливаться. Данным веществом является сера, которая поменяет степень окисления с +4 до +6 с образованием соли **Na₂SO₄**.

В данной реакции степени окисления меняют сера и марганец



Расставляем коэффициенты.



Сера в степени окисления +4 является восстановителем.

Марганец в степени окисления +7 – окислителем.

ЕГЭ по химии 02.04.2016. Досрочная волна

- задание №30

Установите соответствие между названием соли и отношением этой соли к гидролизу.

НАЗВАНИЕ СОЛИ

- А) стеарат натрия
- Б) фосфат аммония
- В) сульфид натрия
- Г) сульфат бериллия

А	Б	В	Г
---	---	---	---

ОТНОШЕНИЕ К ГИДРОЛИЗУ

- 1) гидролиз по катиону
- 2) гидролиз по аниону
- 3) гидролиз по катиону и аниону
- 4) гидролизу не подвергается

solution