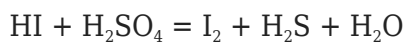


Окислительно-восстановительные реакции

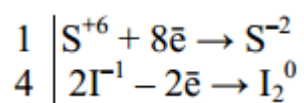
Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой:



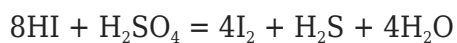
Определите окислитель и восстановитель.

Решение:

1) Составлен электронный баланс:



2) Расставлены коэффициенты в уравнении реакции:



3) Указано, что сера в степени окисления +6 является окислителем, а иод в степени окисления -1 — восстановителем.

Демонстрационный вариант ОГЭ 2017 г. – задание №20
