

## ЕГЭ по химии 02.04.2016. Досрочная волна

### - задание №36

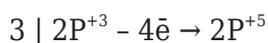
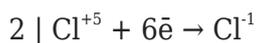
Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:

Определите окислитель и восстановитель.

Элементы ответа:

1) определены недостающие в схеме реакции вещества и составлен

электронный баланс:



2) указано, что фосфор в степени окисления +3 является восстановителем, а хлор в степени окисления +5 - окислителем;

3) составлено уравнение реакции:

## ЕГЭ по химии — 2016. Основная волна (Часть С).

### - задание №36

Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:

Определите окислитель и восстановитель.

1) Составим электронный баланс:

## 36. Окислительно-восстановительные реакции

2) Укажем, что \_\_\_\_\_ (за счёт марганца в степени окисления +7) является окислителем, а \_\_\_\_\_ (за счёт азота в степени окисления -3) — восстановителем.

3) Определим недостающие вещества, и расставим коэффициенты в уравнении реакции:

---