**Окислительно-восстановительные реакции**

**Вариант 1.**

Расставьте степени окисления и найдите коэффициенты методом электронного баланса. Подпишите окислитель и восстановитель.

а) Mg + N2 →Mg3N2

б) KBr +Cl2 → KCl+ Br2↑

в) HNO3 → NO2+H2O+O2↑

г) Ba + H2O → Ba(OH)2 + H2↑

**Окислительно-восстановительные реакции**

**Вариант 2.**

Расставьте степени окисления и найдите коэффициенты методом электронного баланса. Подпишите окислитель и восстановитель.

а) P + S →P2S3

б) CuO +Al → Al2O3 +Cu

в) NaNO3 → NaNO2+O2↑

г) Mg+ H3PO4 → Mg3(PO4)2 + H2↑