5. Ниже представлены пять уравнений химических реакций, в каждом из которых пропущен один из участников реакции (коэффициенты в уравнениях расставлены):

1)
$$+ O_2 = 2NO$$

2)
$$2K + Cl_2 = 2$$

3)
$$CaCO_3 = CaO + ____$$

4)
$$\underline{\hspace{1cm}} = Mg(NO_2)_2 + O_2$$

5)
$$\overline{\text{H}_2\text{SO}_4} + \text{NaOH} = __ + \text{H}_2\text{O}$$

Дополните уравнения недостающими формулами веществ и назовите эти вещества.

1) $N_2 + O_2 = 2NO$

2) $2K + Cl_2 = 2KCl$

3) $CaCO_3 = CaO + CO_2$

4) $Mg(NO_3)_2 = Mg(NO_2)_2 + O_2$

5) $H_2SO_4 + NaOH = NaHSO_4 + H_2O$

1 вариант

азот

хлорид калия

оксид углерода (IV), углекислый газ

нитрат магния

гидросульфат натрия

Рекомендации к оцениванию:

1. Верная формула по 0.5 балла

2.5 балла

2.5 балла

2. Верное название по 0.5 балла

ИТОГО: 5 баллов