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

1)
$$2H_2O_2 = 2H_2O +$$

2)
$$Mg + Br_2 =$$

2)
$$Mg + Br_2 =$$
______ = $CaSO_4$

4) 2 =
$$2KNO_2 + O_2$$

5)
$$\overline{\text{H}_3\text{PO}_4} + \text{NaOH} = __ + \text{H}_2\text{O}$$

Дополните уравнения недостающими формулами веществ и назовите эти вещества.

2 вариант

кислород

бромид магния

оксид серы (VI), серный ангидрид

нитрат калия

дигидрофосфат натрия

1)
$$2H_2O_2 = 2H_2O + \mathbf{O_2}$$

2) $Mg + Br_2 = MgBr_2$

3) $CaO + SO_3 = CaSO_4$

4) $2KNO_3 = 2KNO_2 + O_2$

5) $H_3PO_4 + NaOH = NaH_2PO_4 + H_2O$

Рекомендации к оцениванию:

Верная формула по 0.5 балла

2. Верное название по 0.5 балла 2.5 балла

2.5 балла

ИТОГО: 5 баллов