

4. Ниже приведены продукты взаимодействия **двух** веществ:

- 1) $\rightarrow \text{NaHSO}_4$;
- 2) $\rightarrow \text{SiH}_4 + \text{Mg}(\text{OH})_2$;
- 3) $\rightarrow \text{As}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$;
- 4) $\rightarrow \text{AlBr}_3 + \text{H}_2$;
- 5) $\rightarrow \text{HgO} + \text{H}_2\text{O} + \text{KNO}_3$.

Напишите уравнения соответствующих реакций, учитывая, что продукты реакций приведены без стехиометрических коэффициентов.

№ 4

- 1) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{NaHSO}_4$ или $\text{NaOH} + \text{SO}_3 = \text{NaHSO}_4$;
- 2) $\text{Mg}_2\text{Si} + 4\text{H}_2\text{O} = \text{SiH}_4 + 2\text{Mg}(\text{OH})_2$;
- 3) $2\text{AsH}_3 + 3\text{O}_2 = \text{As}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$;
- 4) $2\text{Al} + 6\text{HBr} = 2\text{AlBr}_3 + 3\text{H}_2$;
- 5) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{KOH} = \text{HgO} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{KNO}_3$.

Рекомендации к оцениванию:

1. За каждое уравнение реакции ставится 2 балла (если в уравнении неверно расставлены коэффициенты, за него ставится 1 балл). $1 \times 10 = 10$ баллов

ИТОГО: 10 баллов

