Задача 4. Уравнения реакций

Завершите приведённые ниже уравнения реакций, поставив вместо троеточий коэффициенты или химические формулы. Отнесите каждую реакцию к одному из четырёх типов — соединения, разложения, замещения или обмена.

- 1) 2... + $O_2 = ... BaO_2$
- 2) $Al_2S_3 + 6... = ...AlCl_3 + ...H_2S$
- 3) $Fe_2O_3 + 3... = 2... + 3CO$
- 4) ... $N_2O_5 = 4NO_2 + ...$

Задача 4. Уравнения реакций

Решение

- 1) 2**ВаО** + $O_2 = 2$ Ва O_2 соединение
- 2) $Al_2S_3 + 6HCl = 2AlCl_3 + 3H_2S$ обмен
- 3) $Fe_2O_3 + 3C = 2Fe + 3CO$ замещение
- 4) $2N_2O_5 = 4NO_2 + O_2$ разложение

Система оценивания

Каждое уравнение — **по 2 балла**, каждый тип реакции — **по 0,5 балла**. В первой реакции за уравнение $Ba + O_2 = BaO_2 - 1$ балл из двух.

Итого 10 баллов