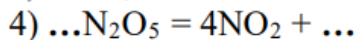
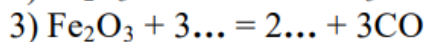
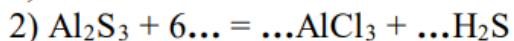
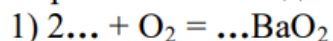


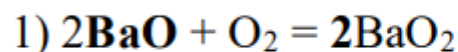
Задача 4. Уравнения реакций

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.

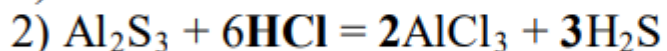


Задача 4. Уравнения реакций

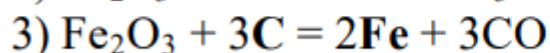
Решение



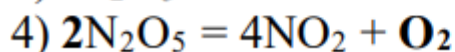
соединение



обмен



замещение



разложение

Система оценивания

Каждое уравнение – по 2 балла, каждый тип реакции – по 0,5 балла.

В первой реакции за уравнение $\text{Ba} + \text{O}_2 = \text{BaO}_2$ – 1 балл из двух.

Итого 10 баллов