

Урок 02. Классификация химических реакций

Химия · 9 класс · Рабочий лист · Усложнённые задания

Дата: _____

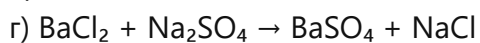
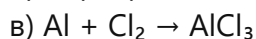
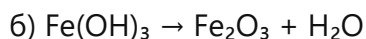
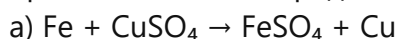
Имя (по желанию): _____

Как работать. Решай ручкой, около 35 минут, без подсказок и без экрана. Сначала уравнивай реакцию, потом определи её тип. Не стирай черновое решение: по нему видно, как ты рассуждал. Если застрял, оставь вопрос на полях.

1 Объясни своими словами

●●○ ★ 2

Уравнивай схемы и определи тип каждой реакции:



Запиши ответ своими словами

Ответ: _____

2 Задача

●●○ ★ 2

По уравнению $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$: а) сколько молей O_2 получится из 4 моль KClO_3 ? б) сколько молекул KClO_3 нужно разложить, чтобы получить 9 молекул O_2 ?

Решение

Ответ: _____

3 Задача

●●○ ★ 2

Цинк реагирует с соляной кислотой с образованием хлорида цинка и водорода. Запиши уравнение, определи тип реакции и назови признак, по которому можно заметить её протекание.

Решение

Ответ: _____**4 Задача**

●●● ★ 3

Магний реагирует с кислородом: $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$. Относительные атомные массы: Mg — 24, O — 16. Сколько граммов оксида магния получится из 6 г магния и сколько кислорода потребуется?

Решение

Ответ: _____

Уровень задания: ● — базовый, ●● — средний, ●●● — повышенный. Рабочий лист предназначен для самостоятельного решения. Ключ хранится у преподавателя.