

Урок 02. Классификация химических реакций

Дата: _____

Химия · 9 класс · Рабочий лист · Вариант Б

Имя (по желанию): _____

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

1 Короткий ответ

●○○ ★ 1

Уравний и назови тип реакции: $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$.

Уравнение и тип: _____

2 Короткий ответ

●○○ ★ 1

Уравний и назови тип реакции: $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$.

Уравнение и тип: _____

3 Короткий ответ

●○○ ★ 1

Уравний и назови тип реакции: $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$.

Уравнение и тип: _____

4 Короткий ответ

●●○ ★ 2

Уравний и назови тип реакции: $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH}$.

Уравнение и тип: _____

5 Короткий ответ

●●○ ★ 2

Уравний и назови тип реакции: $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$.

Уравнение и тип: _____

6 Короткий ответ

●●○ ★ 2

Уравний и назови тип реакции: $\text{Al} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{Cu}$.

Уравнение и тип: _____

7 Короткий ответ

●●● ★ 3

Уравний и назови тип реакции: $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{NaCl}$.

Уравнение и тип: _____

8 Объясни своими словами

●●● ★ 3

При испарении воды меняется ли формула воды? Возникает ли новое вещество? Сравни с ржавлением железа.

Запиши ответ своими словами

9 Объясни своими словами

●●● ★ 3

Почему коэффициенты в уравнении не определяют тип реакции?

Запиши ответ своими словами

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