

Урок 02. Классификация химических реакций

Химия · 9 класс · Рабочий лист · Вариант А

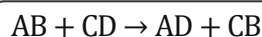
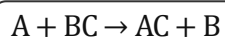
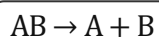
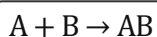
Дата: _____

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.

Разминка: вспомним тему

- Реакции соединения: из нескольких веществ одно; разложения: из одного несколько.
- Замещения: простое вещество вытесняет элемент из сложного; обмена: сложные вещества обмениваются составными частями.
- Сначала уравний реакцию, потом определи тип по числу и виду веществ.



1 Короткий ответ

●○○ ★ 1

Уравний и назови тип реакции: $Mg + O_2 \rightarrow MgO$.

Уравнение и тип: _____

2 Короткий ответ

●○○ ★ 1

Уравний и назови тип реакции: $Fe(OH)_3 \rightarrow Fe_2O_3 + H_2O$.

Уравнение и тип: _____

3 Короткий ответ

●○○ ★ 1

Уравний и назови тип реакции: $Al + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2$.

Уравнение и тип: _____

4 Короткий ответ

●●○ ★ 2

Уравний и назови тип реакции: $AgNO_3 + NaCl \rightarrow AgCl + NaNO_3$.

Уравнение и тип: _____

5 Короткий ответ

●●○ ★ 2

Уравний и назови тип реакции: $P + O_2 \rightarrow P_2O_5$.

Уравнение и тип: _____

6 Короткий ответ

●●○ ★ 2

Уравняй и назови тип реакции: $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$.

Уравнение и тип: _____

7 Короткий ответ

●●● ★ 3

Уравняй и назови тип реакции: $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$.

Уравнение и тип: _____

8 Объясни своими словами

●●● ★ 3

При плавлении льда меняется ли формула воды? Возникает ли новое вещество? Сравни с горением магния.

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.