

Урок 00. Быстрая проверка языка

ХИМИИ

Дата: _____

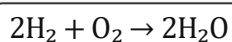
Химия · 9 класс · Рабочий лист · Вариант А

Имя (по желанию): _____

Как работать. Решай ручкой, около 30 минут, без подсказок и без экрана. Меняй только коэффициенты, а не индексы. Не стирай черновое решение: по нему видно, как ты рассуждал. Если застрял, оставь вопрос на полях.

Разминка: вспомним тему

- Индекс — число атомов в формуле, коэффициент — число молекул; при уравнивании меняют только коэффициенты.
- Число атомов каждого элемента слева и справа должно быть одинаковым (закон сохранения массы).
- Индекс после скобки умножает всё, что в скобках: $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ — 2 Al, 3 S, 12 O.



1 Короткий ответ

●○○ ★ 1

Сколько атомов каждого элемента обозначает формула H_2SO_4 ?

Ответ: _____

2 Короткий ответ

●○○ ★ 1

Сколько атомов каждого элемента обозначает формула $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$?

Ответ: _____

3 Объясни своими словами

●○○ ★ 1

Объясни, чем отличаются записи $2\text{H}_2\text{O}$ и H_2O : что показывает цифра в каждой записи?

Запиши ответ своими словами

4 Короткий ответ

●●○ ★ 2

Расставь коэффициенты: $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{HCl}$.

Уравнение: _____

5 Короткий ответ

●●○ ★ 2

Расставь коэффициенты: $\text{Li} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Li}_2\text{O}$.

Уравнение: _____

6 Короткий ответ

●●○ ★ 2

Расставь коэффициенты: $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$.

Уравнение: _____

7 Короткий ответ

●●● ★ 3

Расставь коэффициенты: $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$.

Уравнение: _____

8 Объясни своими словами

●●● ★ 3

Почему при уравнивании реакции можно менять коэффициенты, но нельзя менять индексы?

Запиши ответ своими словами

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