

Урок 01. Классификация химических соединений

Дата: _____

Химия · 9 класс · Рабочий лист · Вариант А

Имя (по желанию): _____

Как работать. Решай ручкой, около 30 минут, без подсказок и без экрана. Определяй класс по составу вещества. Не стирай черновое решение: по нему видно, как ты рассуждал. Если застрял, оставь вопрос на полях.

Разминка: вспомним тему

- Оксиды — два элемента, один из них кислород. Основания — металл и OH. Кислоты — водород и кислотный остаток. Соли — металл и кислотный остаток.
- Оксиды делят на основные, кислотные, амфотерные и несолеобразующие; ориентир — природа элемента.
- Сначала выдели состав (из каких элементов и групп), потом называй класс.

CaO — оксид

NaOH — основание

H₂SO₄ — кислота

Na₂SO₄ — соль

1 Заполни таблицу

●○○ ★ 1

Запиши, простое или сложное вещество: O₂, Fe, H₂O, NaCl.

Формула	Простое или сложное
O ₂	
Fe	
H ₂ O	
NaCl	

2 Объясни своими словами

●○○ ★ 1

Определи класс веществ MgO и CO₂ и назови признак.

Запиши ответ своими словами

3 Объясни своими словами

●○○ ★ 1

Определи класс веществ HNO_3 и HCl . Какой признак ты использовал?

Запиши ответ своими словами

4 Объясни своими словами

●●○ ★ 2

Определи класс веществ KOH и Mg(OH)_2 .

Запиши ответ своими словами

5 Объясни своими словами

●●○ ★ 2

Определи класс веществ NaCl и CaCO_3 .

Запиши ответ своими словами

6 Заполни таблицу

●●● ★ 3

Классифицируй вещества: Fe_2O_3 , HNO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, K_2SO_4 , Cl_2 .

Формула	Класс
Fe_2O_3	
HNO_3	
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	
K_2SO_4	
Cl_2	

7 Объясни своими словами

●●● ★ 3

Ученик назвал вещество H_2O кислотой (потому что в формуле есть Н). Найди ошибку и назови правильный класс.

Запиши ответ своими словами

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