

СОДЕРЖАНИЕ

Тема «Простые и сложные вещества»	4
Тема «Молекула простого/сложного вещества»	8
Тема «Свойства веществ»	12
Тема «Металлы и неметаллы»	17
Тема «Кислород»	21
Тема «Строение атома»	25
Для заметок	30

ТЕМА «ПРОСТЫЕ И СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА»

I. ВВЕДЕНИЕ МАТЕРИАЛА: АНАЛИЗ И ЗАПОМИНАНИЕ

1. Прочитайте новые слова, переведите их на родной язык. Запишите перевод в таблицу.

Русский язык	Английский язык	Родной язык
1. Наўка	Science	
2. Изучать — изучить	Explore	
3. Делиться — разделиться	Share — split	
4. Организм	Body	
5. Растительный	Vegetable	
6. Живой	Alive	

2. Прочитайте термины, обратите внимание на произношение и ударение. Переведите термины на родной язык и запишите перевод в таблицу.

Русский язык	Английский язык	Родной язык
1. Вещество	Substance	
2. Простой	Simple	
3. Сложный	Complex	
4. Органический	Organic	
5. Неорганический	Inorganic	
6. Кислород O ₂	Oxygen O ₂	
7. Азот N ₂	Nitrogen N ₂	
8. Вода H ₂ O	Water H ₂ O	
9. Глюкоза C ₆ H ₁₂ O ₆	Glucose C ₆ H ₁₂ O ₆	
10. Хлор Cl ₂	Chlorine Cl ₂	
11. Водород H ₂	Hydrogen H ₂	
12. Сера S	Sulfur S	
13. Фосфор P	Phosphorus P	
14. Железо Fe	Iron Fe	
15. Карбонат кальция CaCO ₃	Calcium carbonate CaCO ₃	
16. Сахароза C ₆ H ₂₂ O ₁₁	Sucrose C ₆ H ₂₂ O ₁₁	

Русский язык	Английский язык	Родной язык
17. Оксид углерода (IV) CO_2	Carbon monoxide (IV) CO_2	
18. Серная кислота H_2SO_4	Sulfuric acid H_2SO_4	

3. Прочитайте грамматические структуры, обратите внимание на управление глаголов и словосочетаний. Запомните их. *S (subject) — подлежащее, P (predicat) — сказуемое.*

1. Что — это что? S—P что?	1. Москва — это столица России. 2. _____ _____
2. Что делится на что? S—P — на что?	1. Число «2» делится на две равные части. 2. _____ _____

II. ПРЕДТЕКСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ



Задание 1.

Образуйте множественное число данных словосочетаний и запишите их:

вещество, простое вещество, сложное вещество, органическое вещество, неорганическое вещество.



Задание 2.

Прочитайте предложения.

1. Кислород O_2 — это простое вещество.
2. Азот N_2 — это простое вещество.
3. Вода H_2O — это сложное вещество.
4. Глюкоза $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ — это сложное органическое вещество.
5. Хлор Cl_2 — это простое неорганическое вещество.



Задание 3.

Прочитайте названия веществ. Назовите: а) простые вещества, б) сложные вещества. Запишите их.

Сера S, водород H_2 , глюкоза $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, серная кислота H_2SO_4 , азот N_2 , кислород O_2 , сахароза $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_{11}$, железо Fe, оксид углерода (IV) CO_2 , фосфор P, вода H_2O .



Задание 4.

Составьте предложения по модели. Употребите слова «простой/сложный». Запишите их.

Модель. Вода H_2O — это сложное вещество.

Кислород O_2 , глюкоза $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, водород H_2 , серная кислота H_2SO_4 , азот N_2 , фосфор F₂, оксид углерода (IV) CO_2 , сера S, карбонат кальция CaCO_3 , железо Fe, сахароза $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_{11}$.

1. _____

2. _____

3. _____

4. _____

5. _____

6. _____

7. _____

8. _____

9. _____

10. _____

11. _____

**Задание 5.**

Выполните упражнение по модели. Используйте слово «который». Запишите предложения.

Модель. Химия — наука. Она изучает вещества.

Химия — наука, которая изучает вещества.

1. Биология — наука. Она изучает живые организмы.

2. Ботаника — наука. Она изучает растительные организмы.

1. _____

2. _____

III. ПРИТЕКСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ

Задание 1.

Прочитайте текст. Поставьте вопросы к каждому предложению. Запишите их.

Текст

Химия — это наука, которая изучает вещества. Вещества делятся на простые и сложные, органические и неорганические. Например, кислород O_2 — это простое неорганическое вещество. Хлор Cl_2 — это простое неорганическое вещество. Вода H_2O — это сложное неорганическое вещество. Глюкоза $C_6H_{12}O_6$ — это сложное органическое вещество.

IV. ПОСЛЕТЕКСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ**Задание 1.**

Заполните таблицу задания 3 в разделе «Введение материала: анализ и запоминание» примерами из текста.

Задание 2.

Ответьте на вопросы, записанные вами при выполнении притекстовых заданий.

Задание 3.

Перескажите текст.