

МОУ Рогачёвская ООШ

# Простые и сложные вещества



Учитель химии биологии  
Анчухина Т.С.

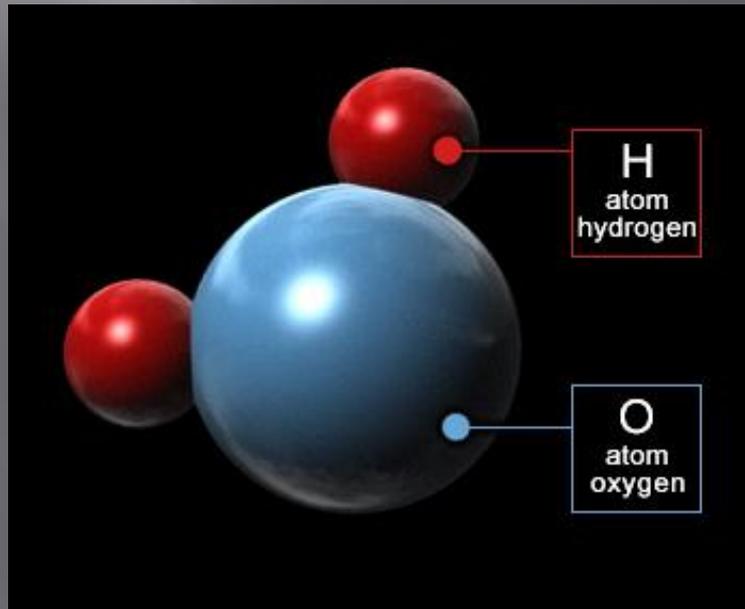
*Задание 1. В таблице против каждого явления проставьте букву «Х» или «Ф» (химическое или физическое), а против тел и веществ буквы*

*«Т» или «В» соответственно ■*

П/п	Явления . Тела и вещества	Х, Ф; Т, В
1.	Образование ржавчины на железных предметах.	
2.	Выветривание горных пород.	
3.	Испарение воды из водоема.	
4.	Кипячение воды в чайнике.	
5.	Сжигание бензина в двигателе автомобиля.	
6.	Потемнение изделий из серебра.	
7.	Перегнивание растений.	
8.	Плавление железа.	
9.	Стекло.	
10.	Железо.	
11.	Ведро.	
12.	Заяц.	

П/п	Явления . Тела и вещества	Х, Ф; Т, В
1.	Образование ржавчины на железных предметах.	Х
2.	Выветривание горных пород.	Ф
3.	Испарение воды из водоема.	Ф
4.	Кипячение воды в чайнике.	Ф
5.	Сжигание бензина в двигателе автомобиля.	Х
6.	Потемнение изделий из серебра.	Х
7.	Перегнивание растений.	Х
8.	Плавление железа.	Ф
9.	Стекло.	В
10.	Железо.	В
11.	Ведро.	Т
12.	Заяц.	Т

*Задание 2. Дайте определения понятиям «молекула» и «атом».*



*Задание 3. Определите состав:*

$\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{O}_2$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{Cl}_2$ .



- Химические элементы существуют в виде химических соединений.

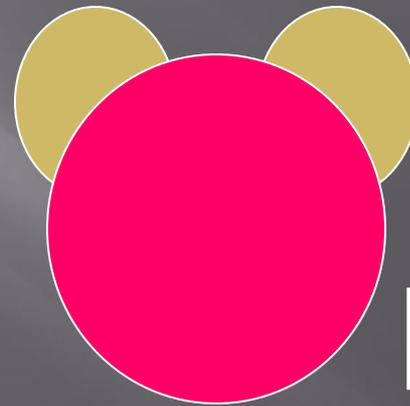
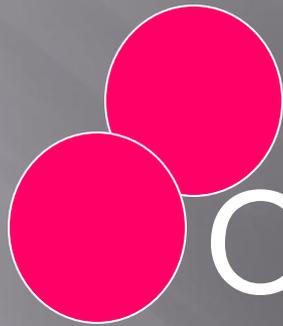


Простые вещества

СОСТОЯТ ИЗ **атомов одного**  
**вида**

Сложные вещества

СОСТОЯТ ИЗ **разных**  
**видов атомов.**



индекс

Как выразить состав вещества с помощью  
знаков химических элементов?

**Запись качественного и  
количественного состава  
вещества с помощью  
знаков хим. элементов  
называется  
ХИМИЧЕСКАЯ ФОРМУЛА**

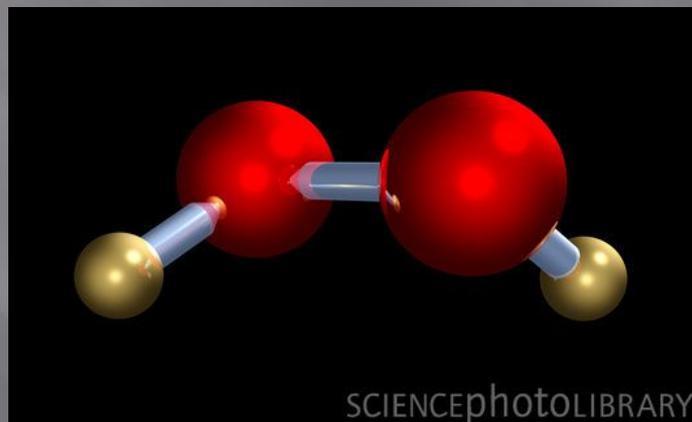
## Задание .

Ниже перечисленные вещества разделите на простые и сложные:

$\text{SO}_2$ ,  $\text{K}$ ,  $\text{Cu}$ ,  $\text{N}_2$ ,  $\text{O}_2$ ,  $\text{Cl}_2$ ,  
 $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{H}_2$ ,  $\text{Br}_2$ ,  $\text{NaCl}$ ,  
 $\text{MgSO}_4$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{Fe}$ ,  $\text{Au}$ ,  $\text{Ag}$ ,  
 $\text{ZnO}$ ,  $\text{LiI}$ ,  $\text{KF}$ ,  $\text{Cr}$ ,  $\text{SO}_3$

**Задание . Ниже  
перечисленные вещества  
разделите на простые и  
сложные:  $SO_2$  , K, Cu,  $N_2$ ,  $O_2$   
,  $Cl_2$  ,  $Al_2O_3$  ,  $H_2$  ,  $Br_2$  ,  
 $NaCl$ ,  $MgSO_4$  , KOH, Fe, Au,  
Ag, ZnO, LiI, KF, Cr,  $SO_3$**

ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА	СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА
K, Cu, N <sub>2</sub> , O <sub>2</sub> , Cl <sub>2</sub> , H <sub>2</sub> , Br <sub>2</sub> , Fe, Au, Ag, Cr,	SO <sub>2</sub> , Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , NaCl, MgSO <sub>4</sub> , KOH, ZnO, LiI, KF, SO <sub>3</sub>



- ▣ Что нового узнали на уроке?
- ▣ Какие вопросы вызвали затруднение?
- ▣ Какие знания вы сегодня приобрели?



▣ *Домашнее задание.* §5, 6 стр. 25 упражнение №  
11–13

