

МОУ Рогачёвская ООШ

Простые и сложные вещества



Учитель химии биологии
Анчухина Т.С.

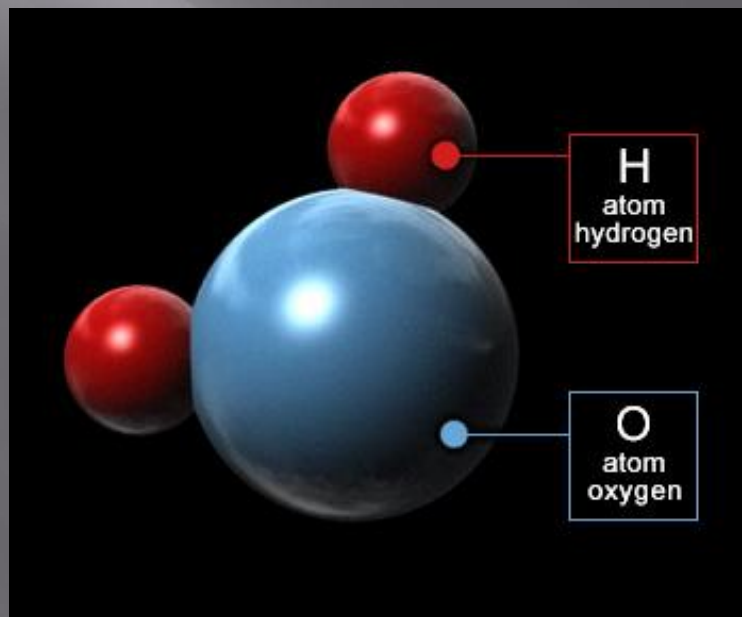
Задание 1. В таблице против каждого явления проставьте букву «Х» или «Ф» (химическое или физическое), а против тел и веществ буквы

«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».

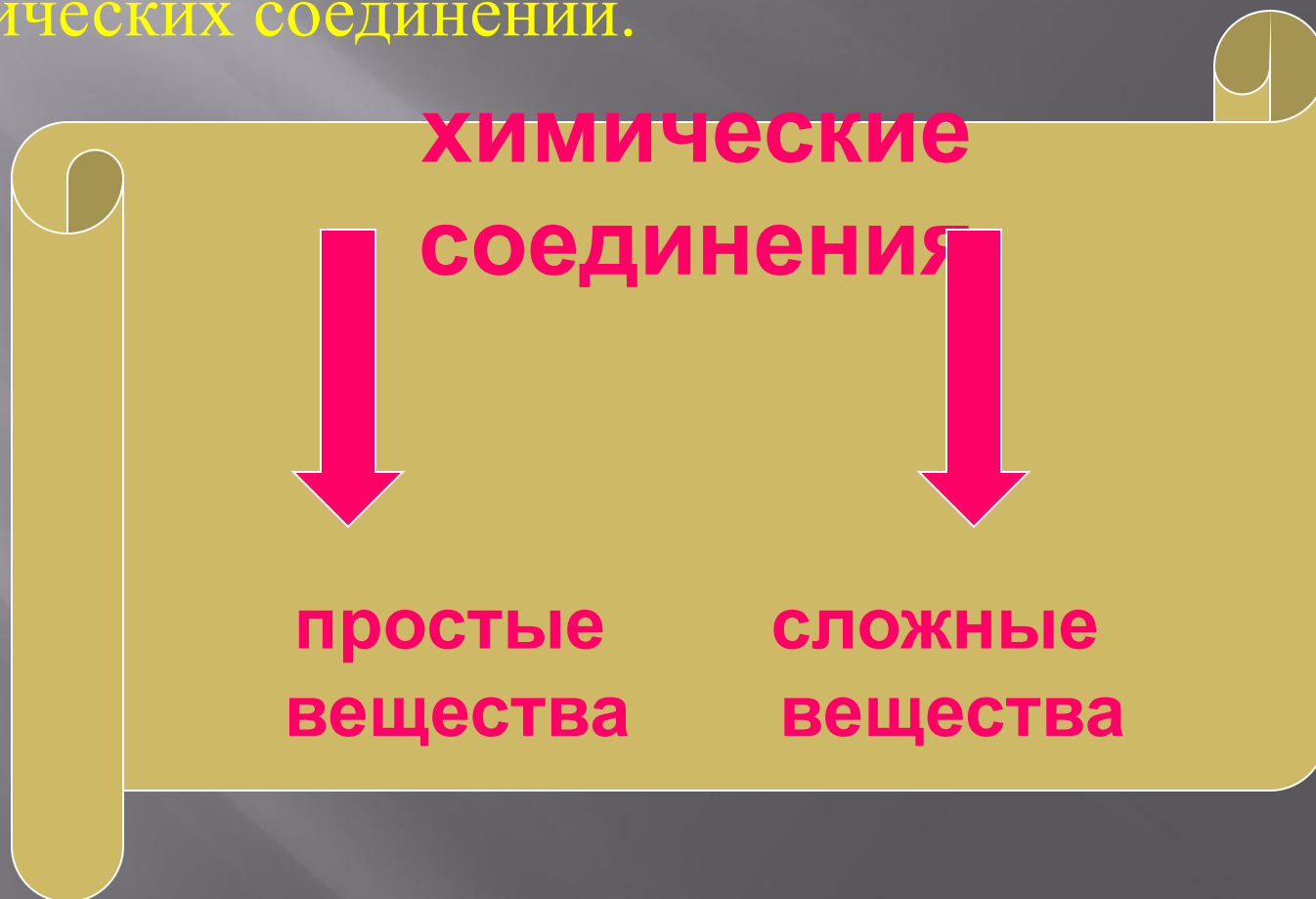


Задание 3. Определите состав:

H_2O , O_2 , CO_2 , Cl_2 .



- Химические элементы существуют в виде химических соединений.

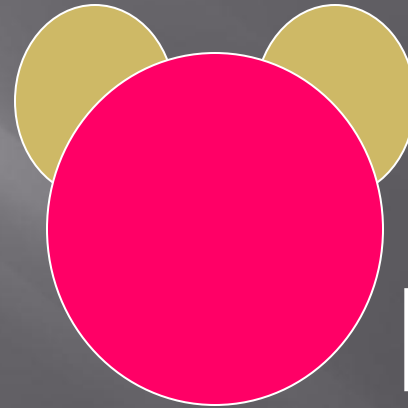
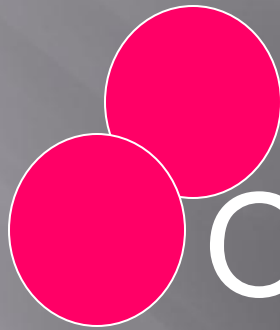


Простые вещества

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:

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

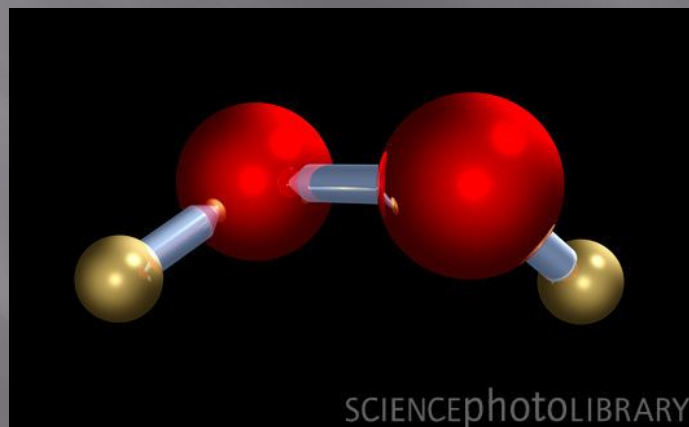
Задание . Ниже

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 ₂ , O ₂ , Cl ₂ , H ₂ , Br ₂ , Fe, Au, Ag, Cr,	SO ₂ , Al ₂ O ₃ , NaCl, MgSO ₄ , KOH, ZnO, LiI, KF, SO ₃



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



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

