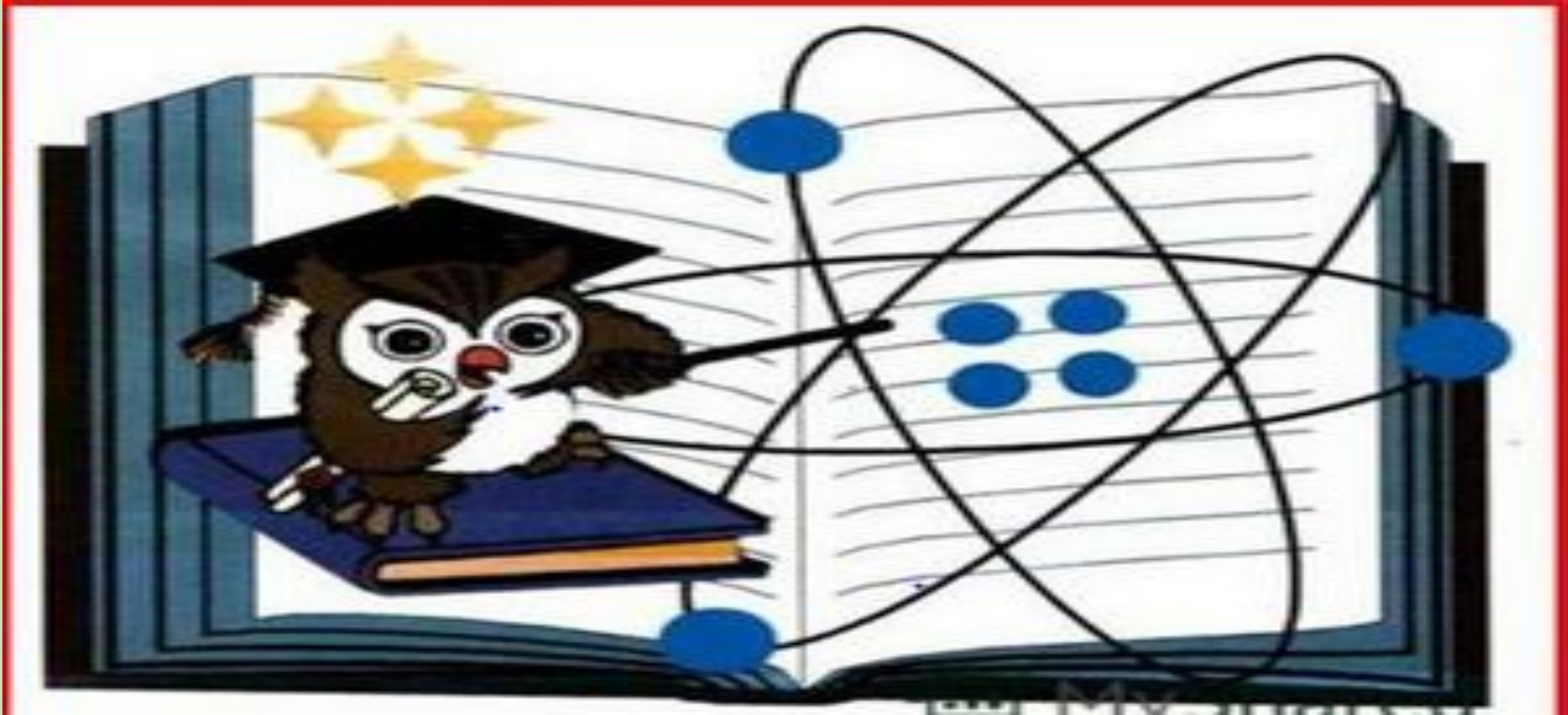


Атомы и молекулы. Простые и сложные вещества

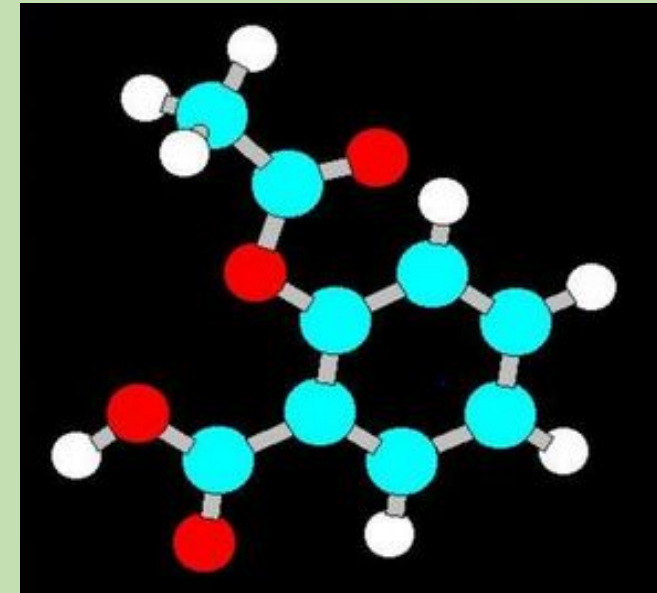


Структуры веществ:



Дескрипторы
Обучающийся

Показывают на рисунке структуры веществ;
Различают агрегатные состояния согласно
структуре веществ.



Цель урока:

- Различать атомы и молекулы;
- Различать простые и сложные вещества.

Критерий оценивания:

1. Описывают атомы и молекулы;
2. Различают простые и сложные вещества.

Лексика и терминология, специфичная для предмета:

Русский	English
атом	atom
молекула	molecule
простые вещества	simple substances
сложные вещества	complex substances

Полезные выражения для диалогов и письма:

- Атом – это частица
- Молекулы состоят из
- Два или более атомов могут соединиться с образованием ...
- Это вещество ..., так как состоит из ...



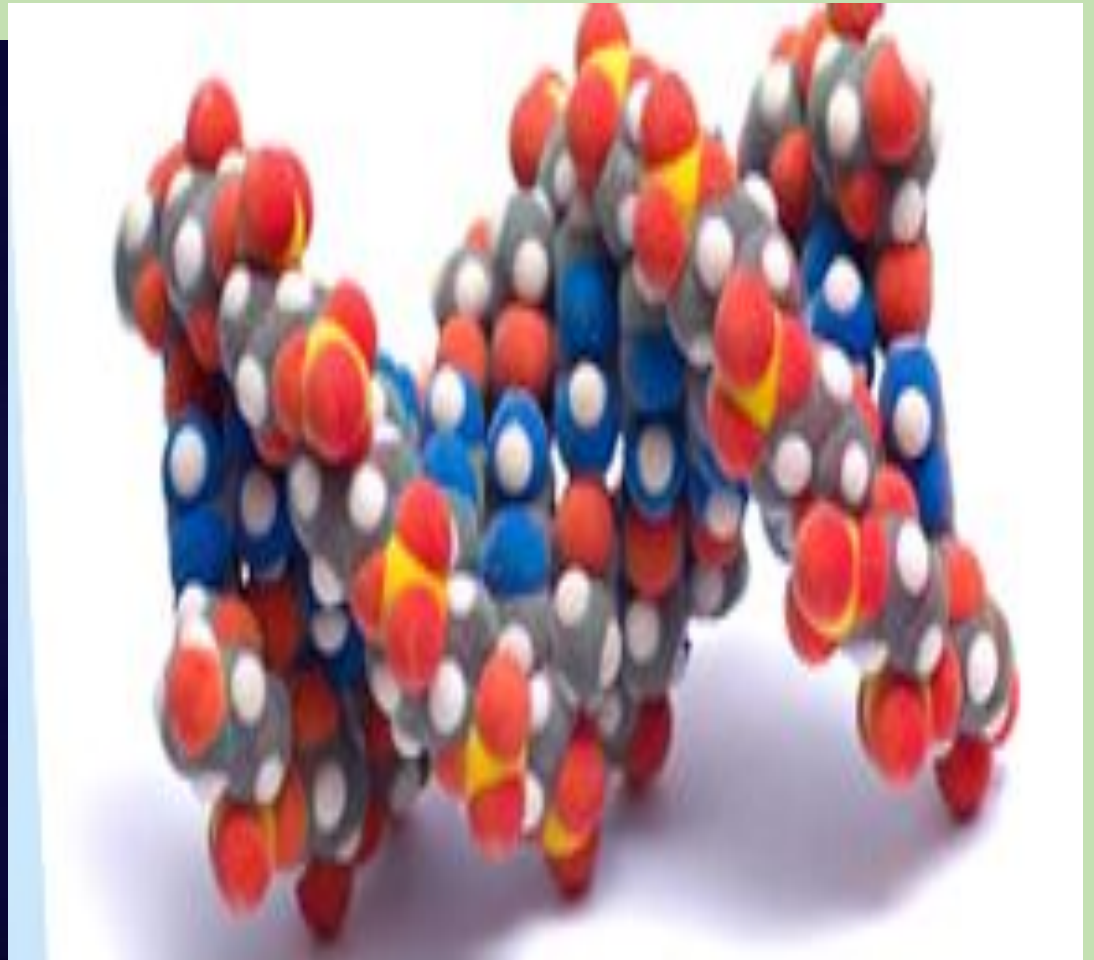
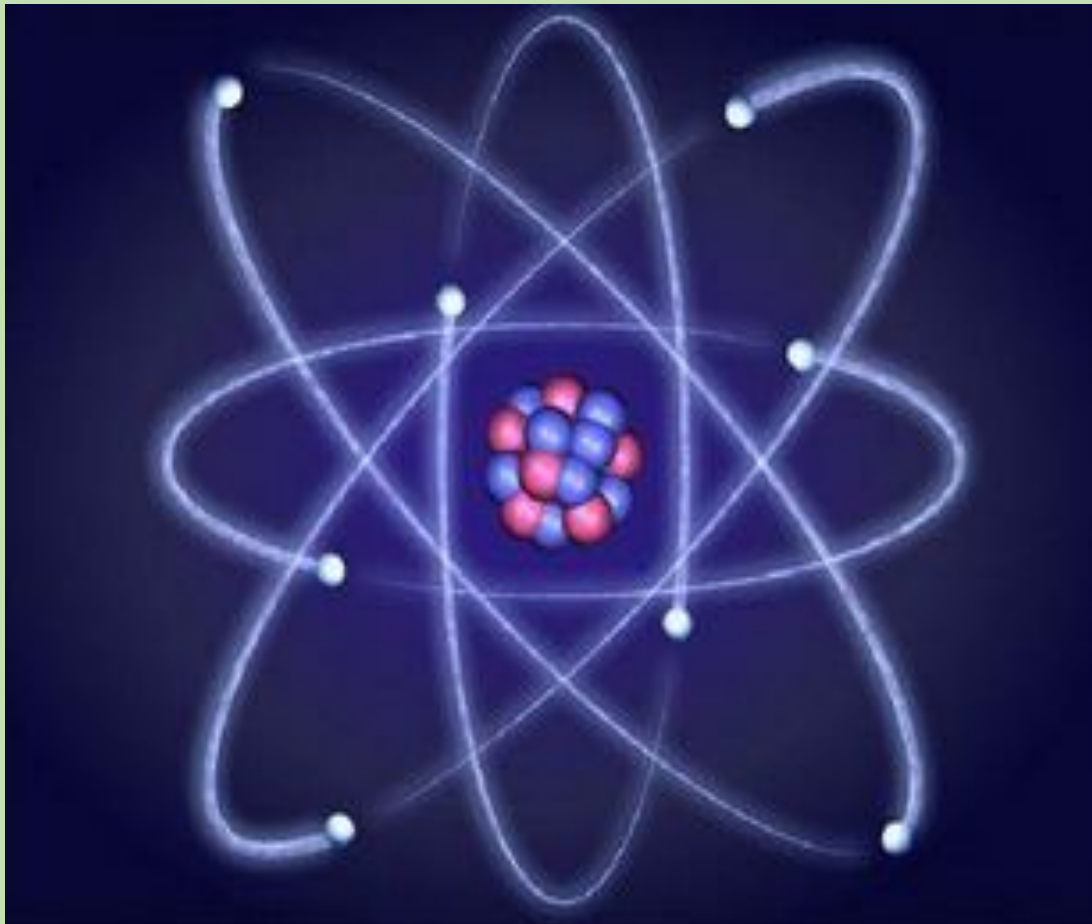
Видеоролик «Атомы и молекулы».



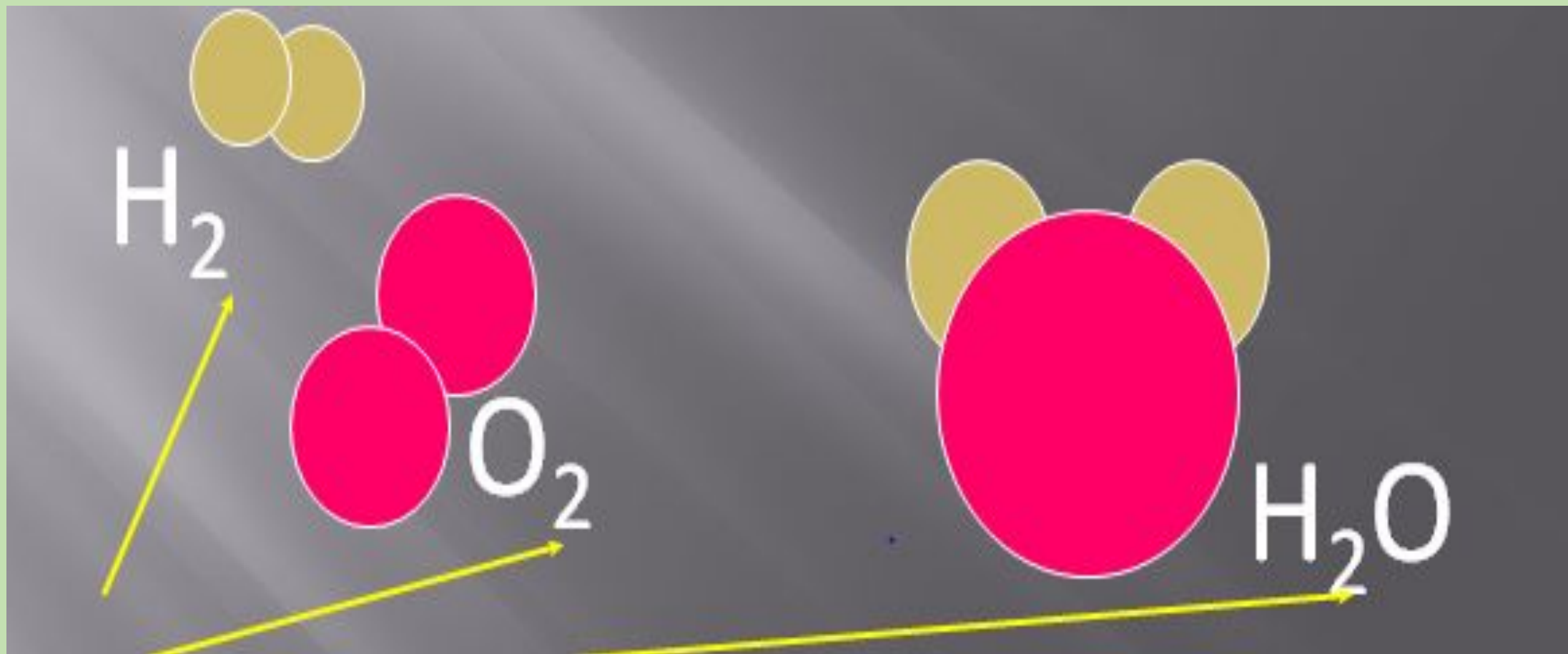
«???»

- Из чего состоит вещество? Что они из себя представляют?
- Из чего состоят молекулы веществ?
- Что такое химический элемент?

АТОМЫ И МОЛЕКУЛЫ:



Простые и сложные вещества:



Задание

Распределите вещества 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

Взаимоценивание

Правильные ответы:

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



Рефлексия

