



# Введение в предмет



Химия 8 класс



# Введение в предмет

---



## Цели:

1. Повторить отличия химических явлений от физических. Повторить понятия: тело и вещество.
2. Получить первоначальные понятия о химии как науке и о предмете химических исследований.
3. Познакомиться с признаками отличающимися вещества друг от друга.
4. Развивать познавательные умения и умения анализировать изучаемый материал.
5. Воспитывать культуру труда.



# Введение в предмет

---



## План урока:

- 1. Организационный момент
- 2. Изучение нового материала
- 3. Закрепление материала – выполнение заданий по карточкам (слайдам)
- 4. Продолжение изучения нового материала
- 5. Подведение итогов – беседа (тест)
- 6. Домашнее задание

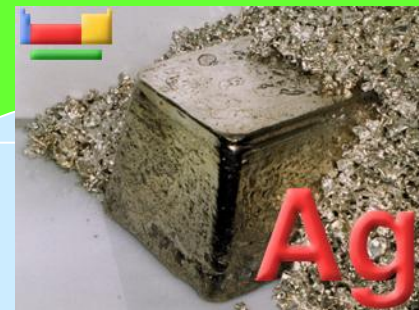
## Введение в предмет



**Химия** – наука, изучающая вещества, их свойства и превращения происходящие с веществами.



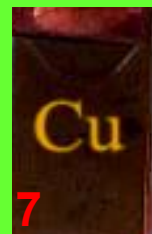
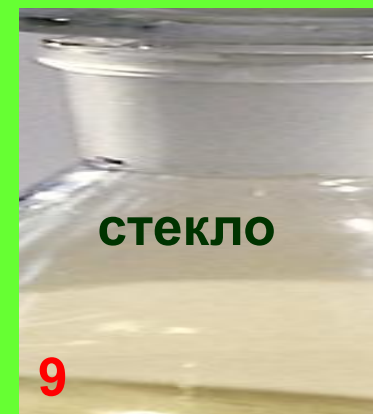
# Введение в предмет



**Вещество** – это то, из чего состоят физические тела



# Введение в предмет



Тела

Вещества

Выпишите отдельно названия веществ и названия тел.



# Введение в предмет



Тела		Вещества	
1	кувшин	7	медь
2	колба	9	стекло
3	крышка	6	железо
4	столовые приборы	6	железо
8	доспехи	6	железо
10	ожерелье	5	серебро



# Введение в предмет



***Вещество***

**Простое**

образовано атомами  
одного химического  
элемента

**Сложное**

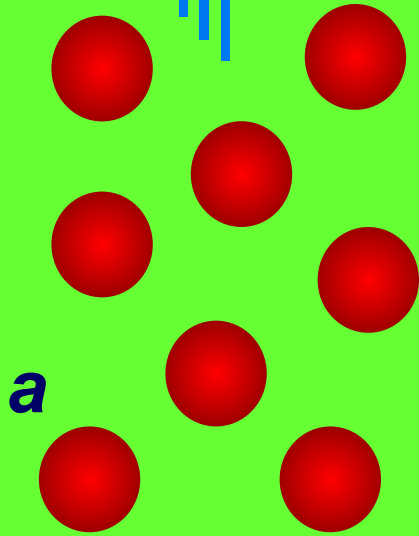
образовано атомами  
разных химических  
элементов

**Классификация веществ**



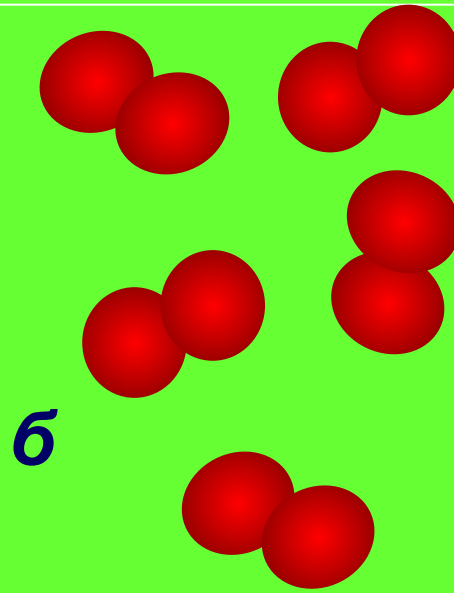


# Введение в предмет



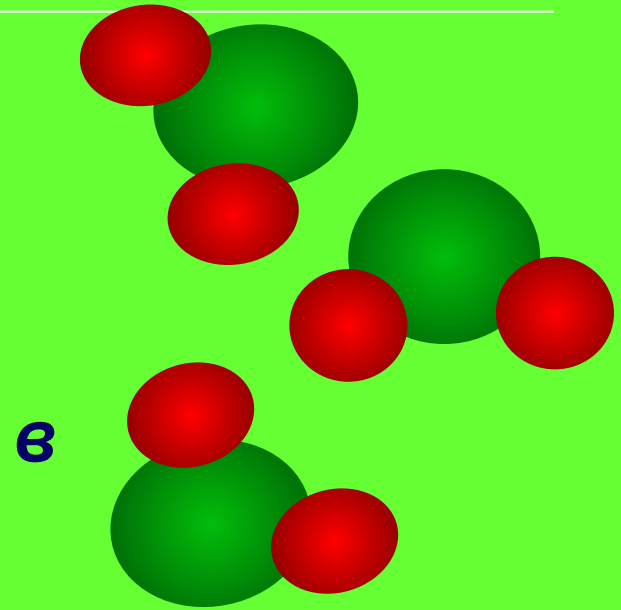
**a**

**Атомы  
водорода**



**б**

**Молекулы  
водорода**



**в**

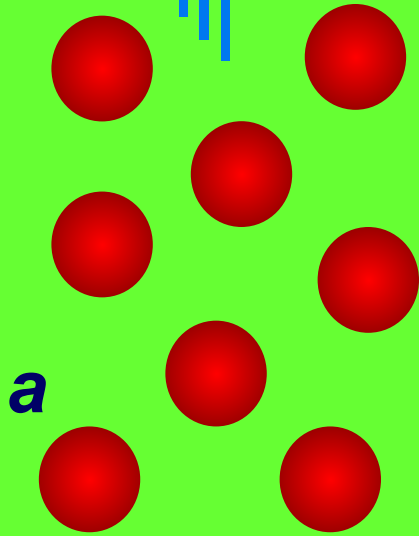
**Молекулы  
воды**

**Элемент - ... , простое вещество - ... ,  
сложное вещество - ... .**



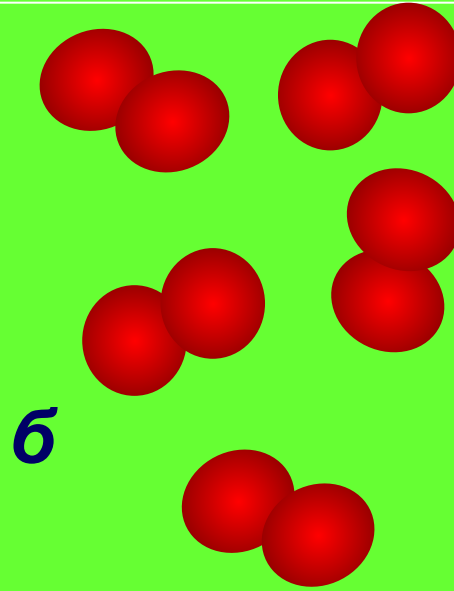
**Соотнесите буквенные обозначения с понятиями.**

# Введение в предмет



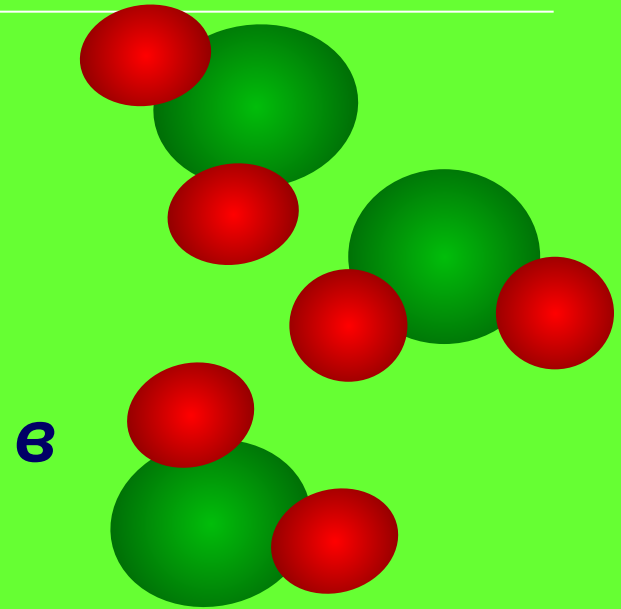
**а**

**Атомы  
водорода**



**б**

**Молекулы  
водорода**



**в**

**Молекулы  
воды**

**Элемент - а , простое вещество - б,  
сложное вещество - в .**



**Соотнесите буквенные обозначения с понятиями.**

# Введение в предмет



**Свойства веществ** – это признаки, по которым одни вещества отличаются от других.

(Например: вкус, запах, цвет, растворимость, агрегатное состояние и т.д.).





# Введение в предмет



Для веществ характерны три агрегатных состояния:

а) твёрдые – сера, фосфор, йод кристаллический, уголь, графит и т.д.

б) жидкие – (при обычных условиях) – бром, ртуть и т.д.

в) газообразные – водород, кислород, азот, хлор, фтор, инертные газы и т.д.

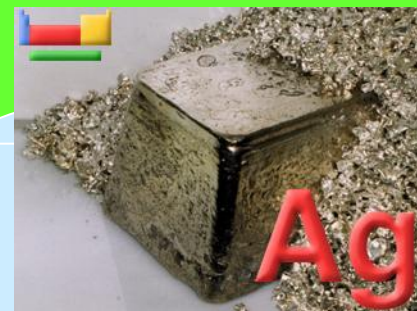


# Введение в предмет

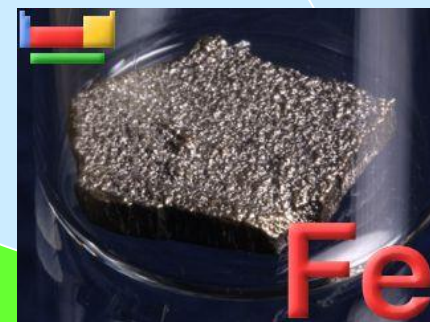


**ХИМИЯ** – наука, изучающая  
..., ИХ ... И ... происходящие с  
веществами.

# Введение в предмет



**Вещество** – это то, ... .



# Введение в предмет



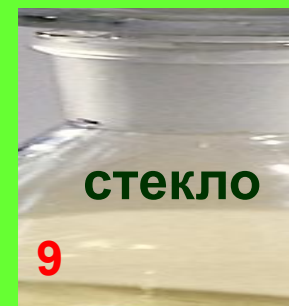
3



10



5



стекло

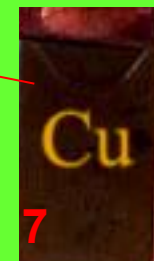
9



4



1



7



2

Соотнесите тело и вещество.



# Введение в предмет



**Свойства веществ** – это ..., по которым одни вещества ... от других. (Например: ... , запах, ... , растворимость, ... и т.д.).





## Введение в предмет



### Преобразования веществ:

физические явления – явления, в результате которых изменяются размеры, форма тел или агрегатное состояние веществ, но состав их остаётся постоянным.



## Введение в предмет



**Превращения веществ:**

**химические явления или**

**химические реакции** –

явления, в результате которых из одних веществ образуются другие.



# Введение в предмет



## *Домашнее задание:*

- 1. § 1, № 1-2 устно, №3 письменно;*
- 2. § 2, № 1-3 устно, №4-5 письменно.*



# Введение в предмет



**Успехов  
в  
учёбе !**

