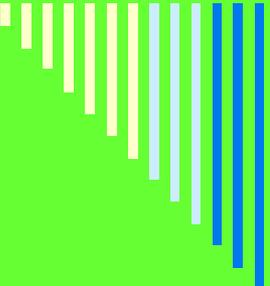


Введение в предмет



Химия 8 класс





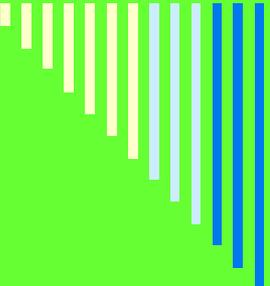
Введение в предмет



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

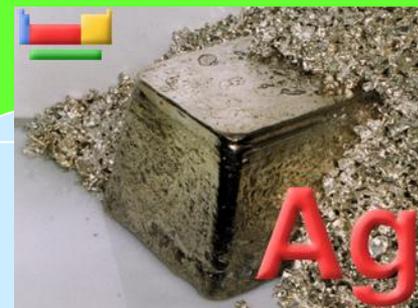
Введение в предмет



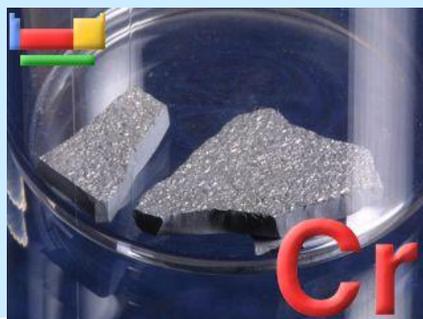
Химия – наука, изучающая вещества, их свойства и превращения происходящие с веществами.



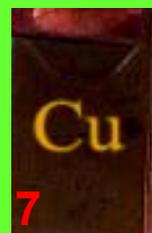
Введение в предмет



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

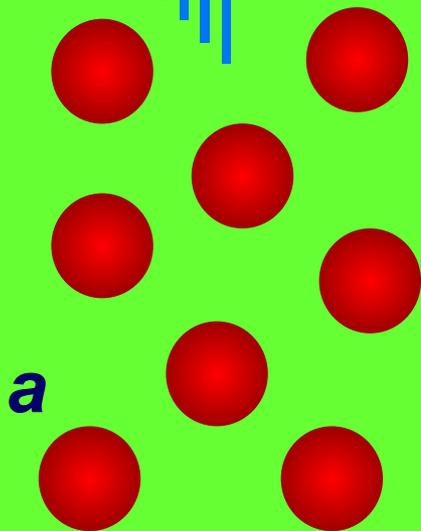
Сложное

образовано атомами
разных химических
элементов

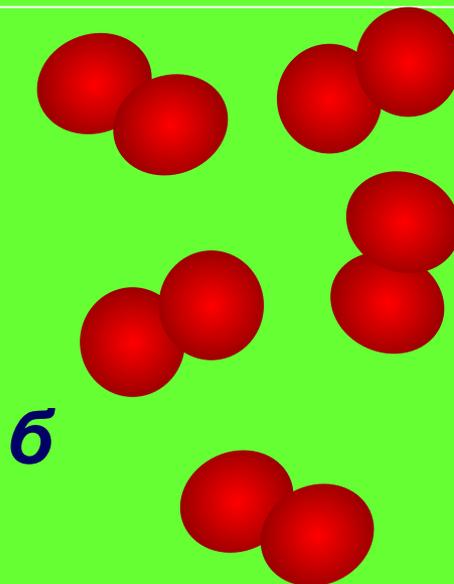
Классификация веществ



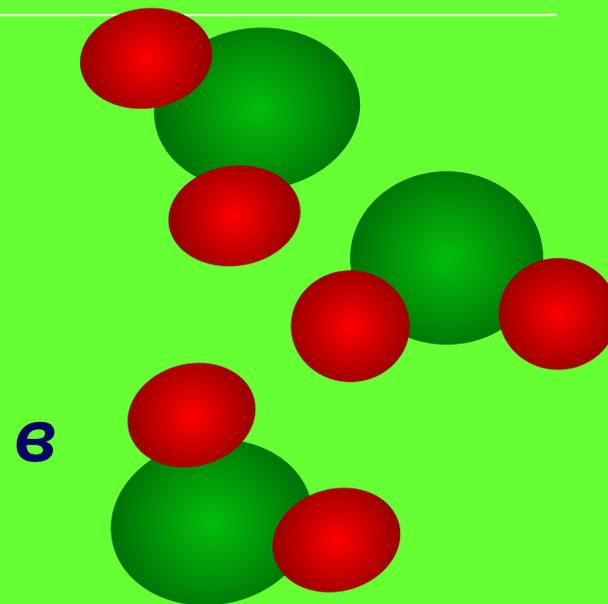
Введение в предмет



**Атомы
водорода**



**Молекулы
водорода**



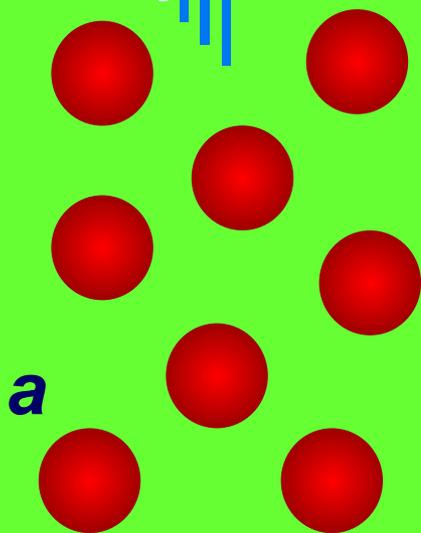
**Молекулы
воды**

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



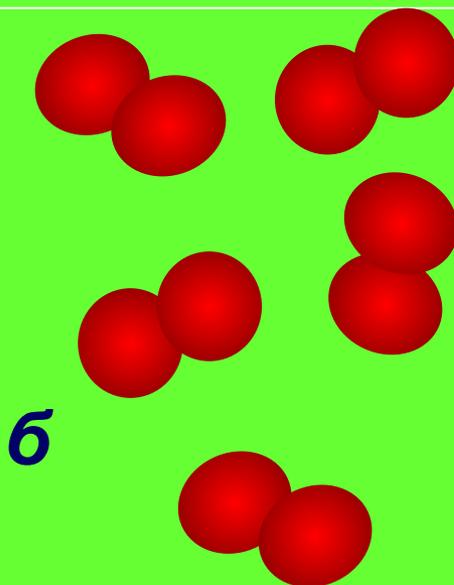
Соотнесите буквенные обозначения с понятиями.

Введение в предмет



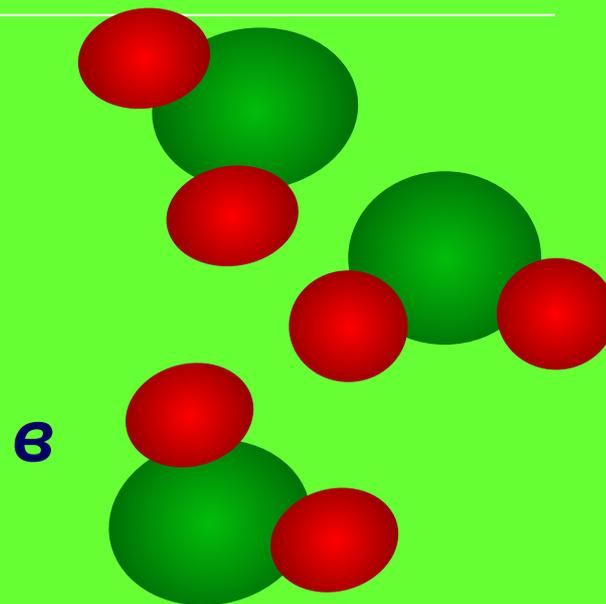
а

**Атомы
водорода**



б

**Молекулы
водорода**



в

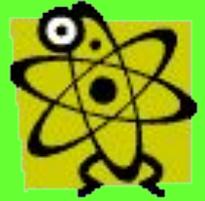
**Молекулы
воды**

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



Соотнесите буквенные обозначения с понятиями.

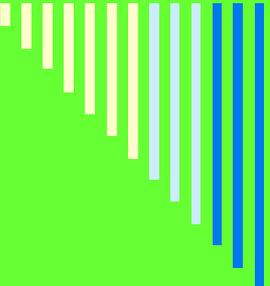
Введение в предмет



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.

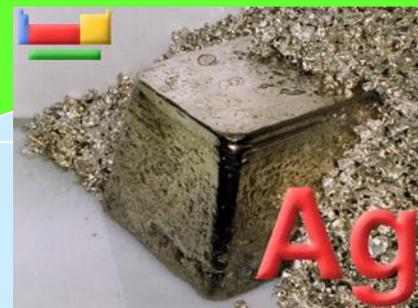


Введение в предмет

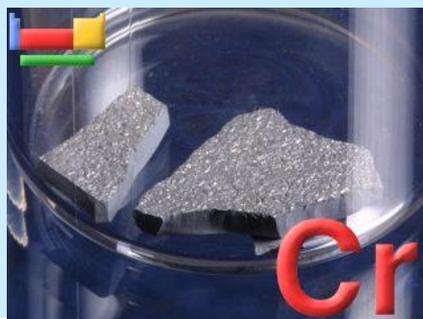


ХИМИЯ – наука, изучающая
..., ИХ ... И ... происходящие с
веществами.

Введение в предмет



Вещество – это то,



Введение в предмет



3



10



5



стекло

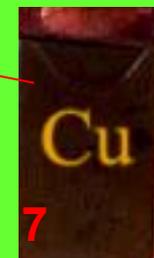
9



4



1



7



2

Соотнесите тело и вещество.

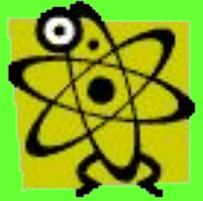


Введение в предмет



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.



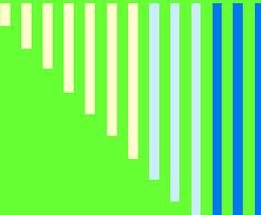
Введение в предмет



Домашнее задание:

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





Введение в предмет



**Успехов
в
учёбе !**

