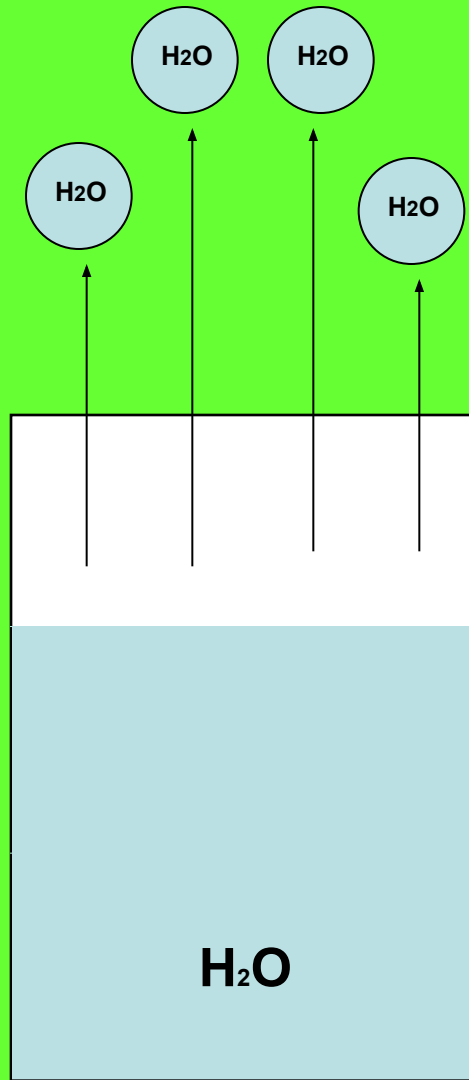


Тема:

Химические реакции

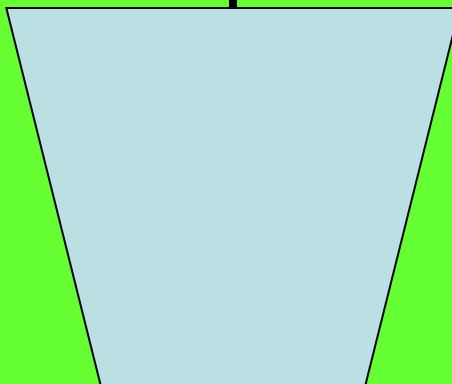
План

- **Физические явления**
- **Химические явления**
- **Химические реакции**

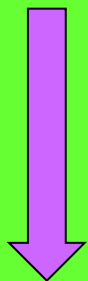
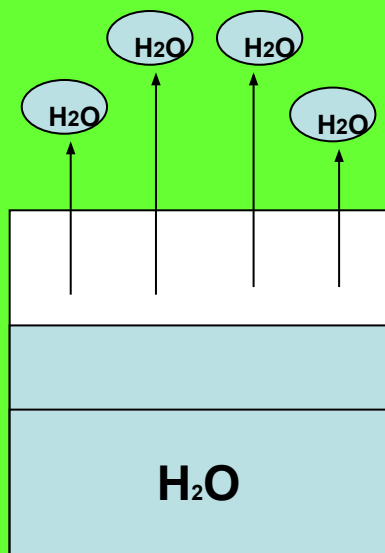


CuO

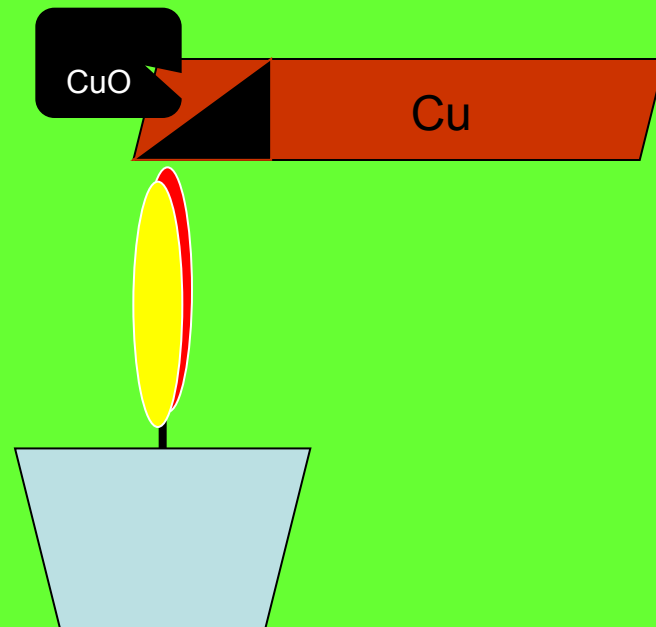
Cu



Спиртовка



Физическое явление

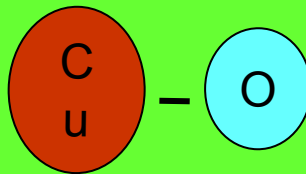
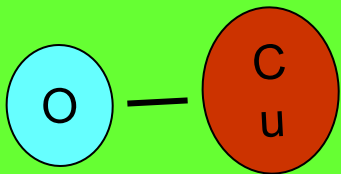
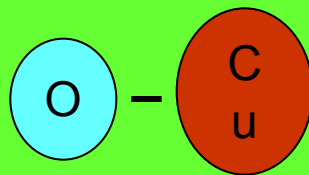
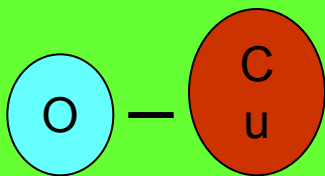
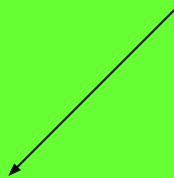
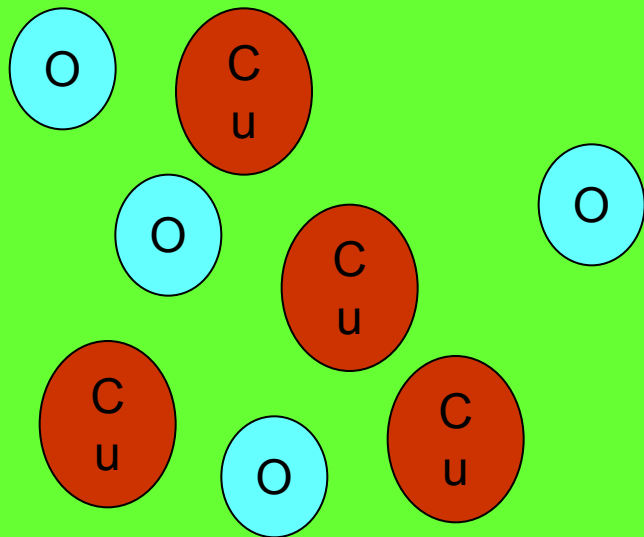
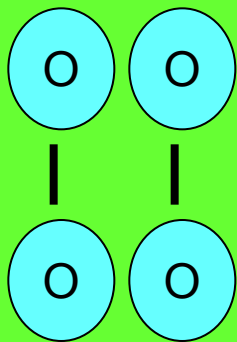
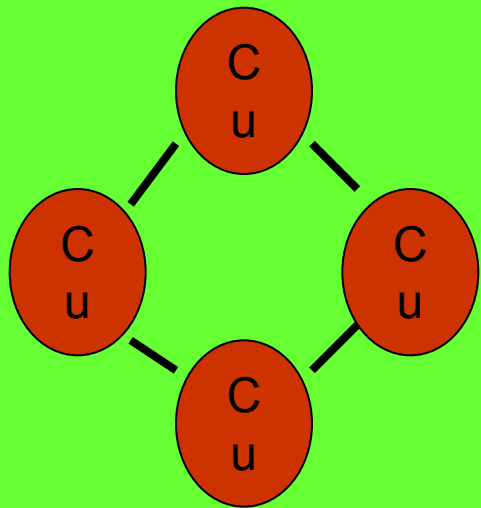


Химическое явление
или
химическая реакция

Вывод:

При физических явлениях качественный состав веществ сохраняется, а при химических – состав исходных веществ не сохраняется; они превращаются в другие вещества.

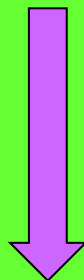
Что такое химическая реакция с точки зрения атомно-молекулярной теории?



В чем сущность химической реакции?

Вывод:

В химической реакции атомы не исчезают и не возникают, общее количество их не изменяется, а происходит лишь их перегруппировка.

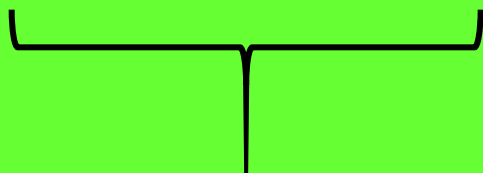


Это суть закона- сохранения материи.

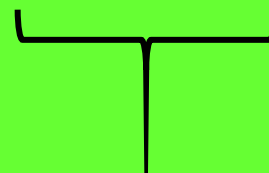
Закон сохранения материи- открыл в 1748 году великий русский ученый М.В. Ломоносов.



**М. В. Ломоносов
(1711–1765)**



Исходные вещества



Продукт реакции