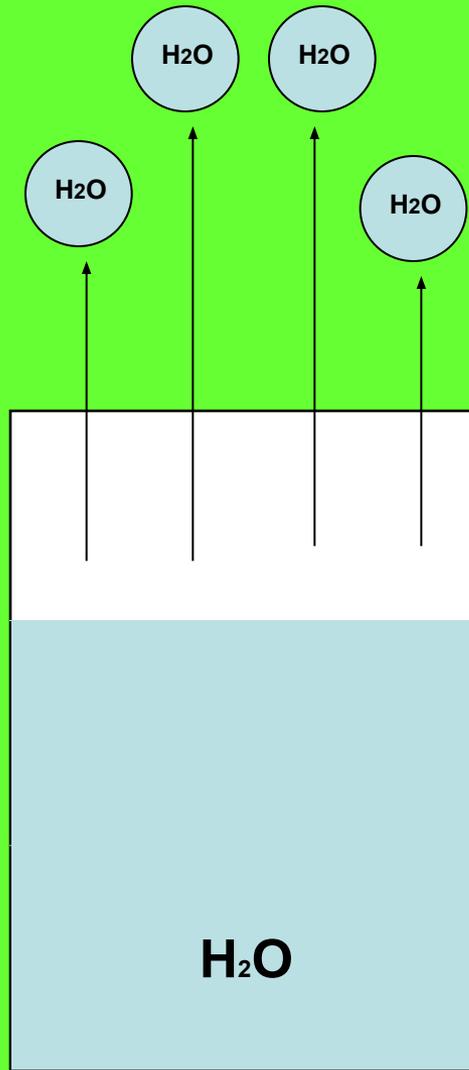


**Тема:**

**Химические реакции**

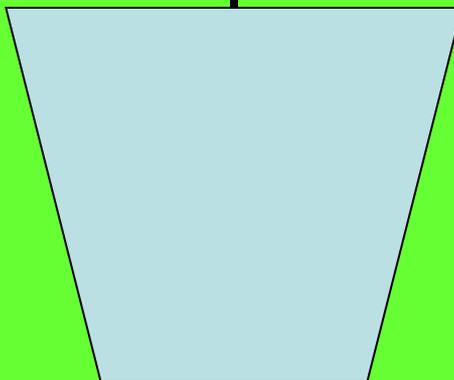
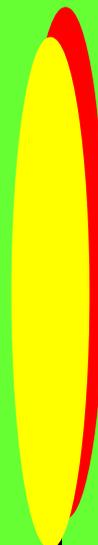
# План

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

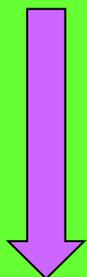
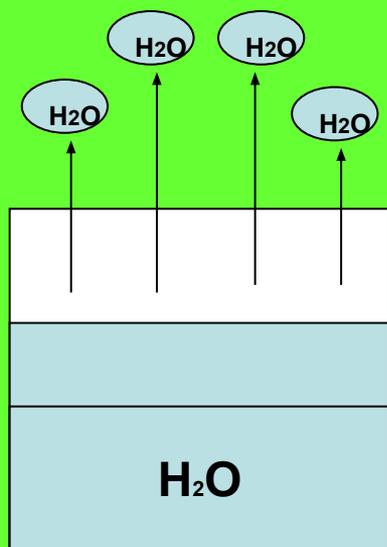


CuO

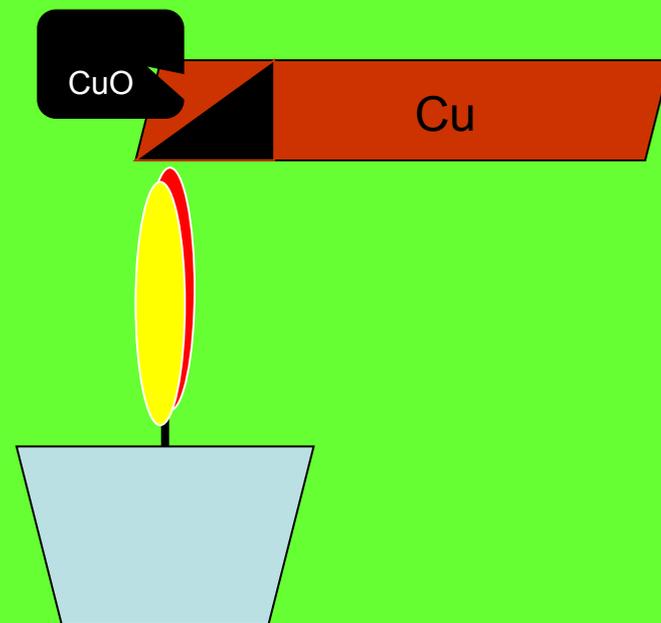
Cu



Спиртовка



Физическое явление

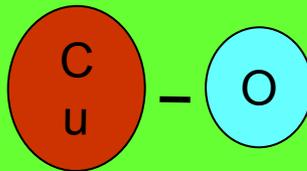
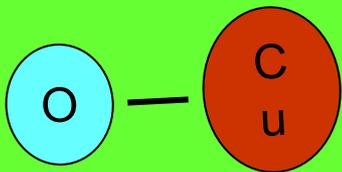
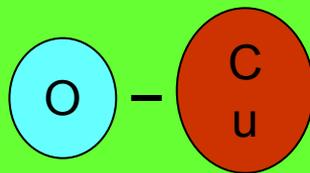
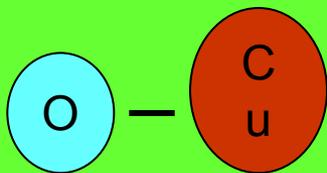
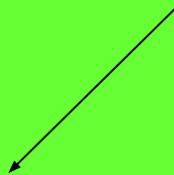
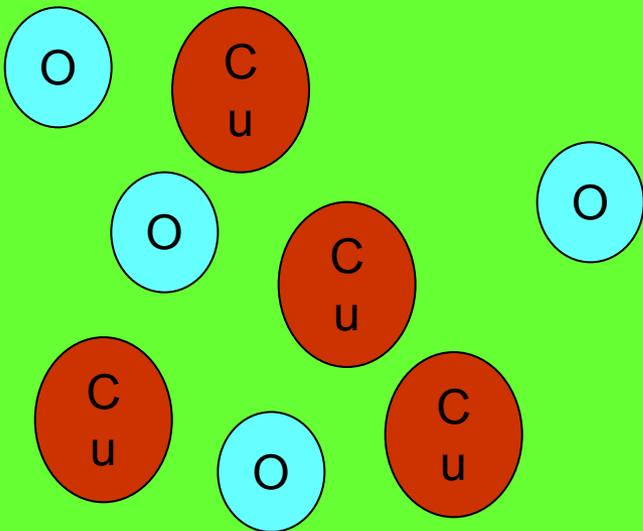
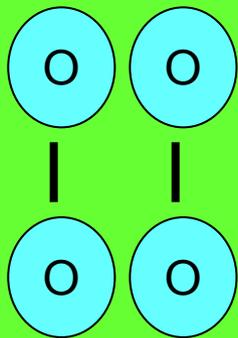
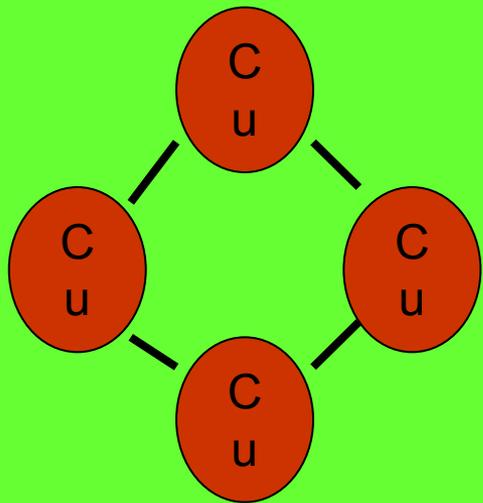


Химическое явление  
или  
химическая реакция

## **Вывод:**

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

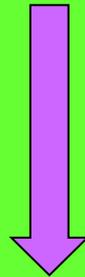
**Что такое химическая реакция с точки зрения атомно-молекулярной теории?**



**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.*

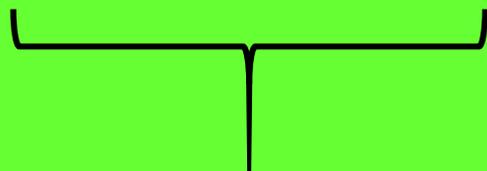


Это суть закона- сохранения материи.

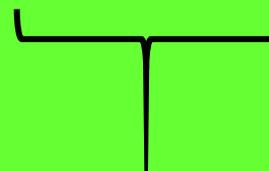
**Закон сохранения материи- открыл в 1748 году великий русский ученый М.В. Ломоносов.**



**М. В. Ломоносов  
(1711–1765)**



Исходные вещества



Продукт реакции