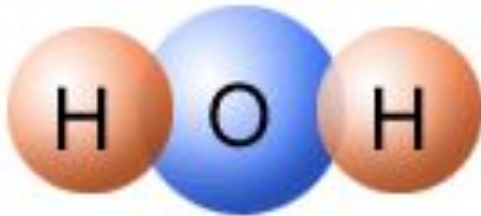


**«Химические реакции.  
Составление уравнений  
химических реакций».**

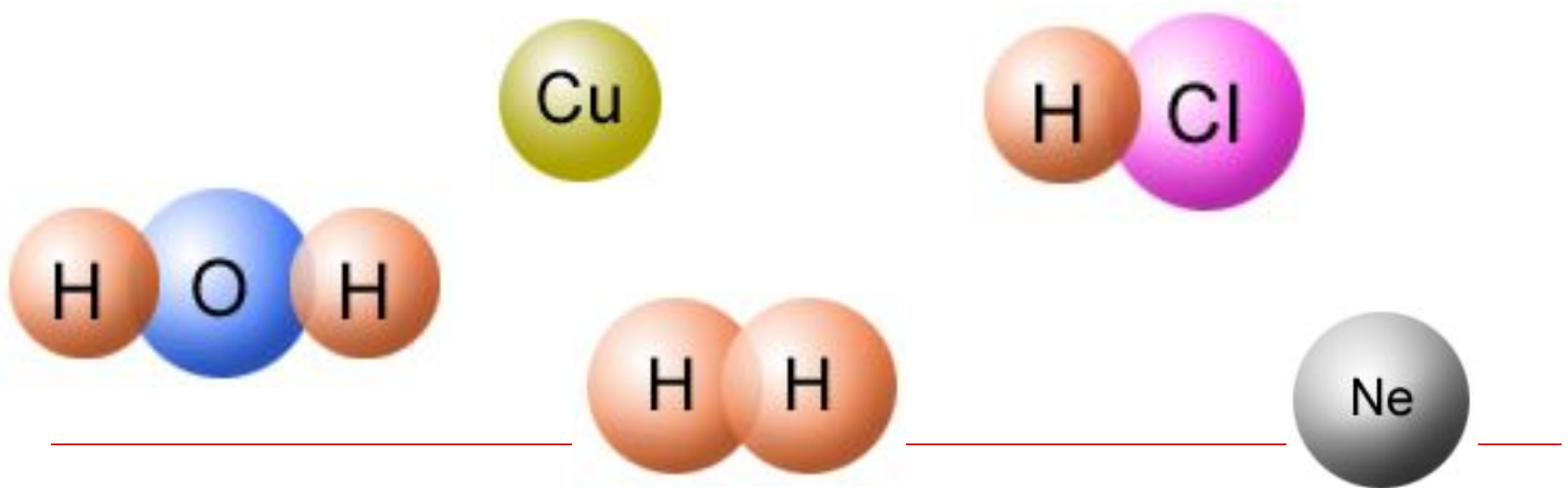


# Цели и ожидаемые результаты

---

**Повторить** понятия как простые и сложные вещества, составление химической формулы вещества, химические реакции.

**Научиться** правильно составлять химические уравнения, указав на применение закона сохранения массы (количества) вещества.



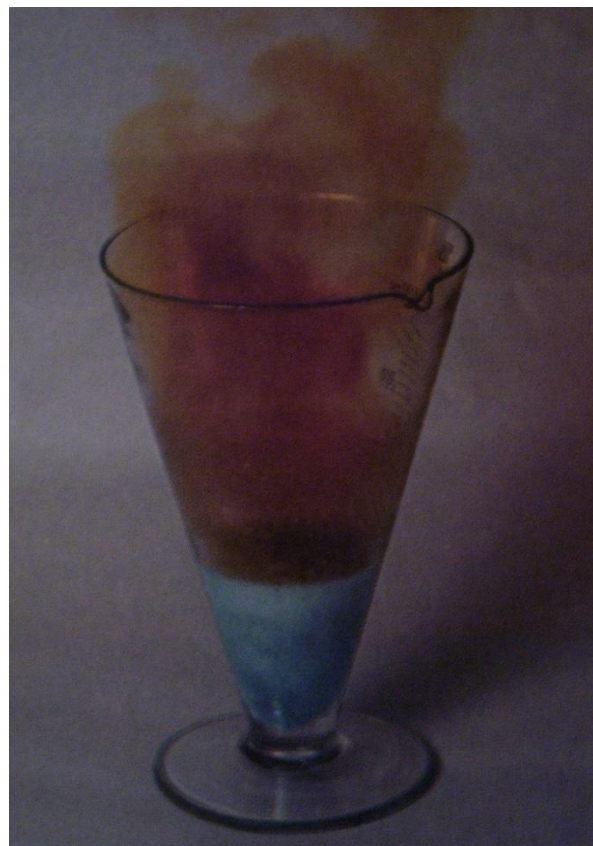
# Какие явления происходят

---



# Назовите признаки и условия протекания химических реакций

---



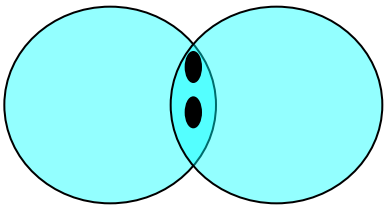
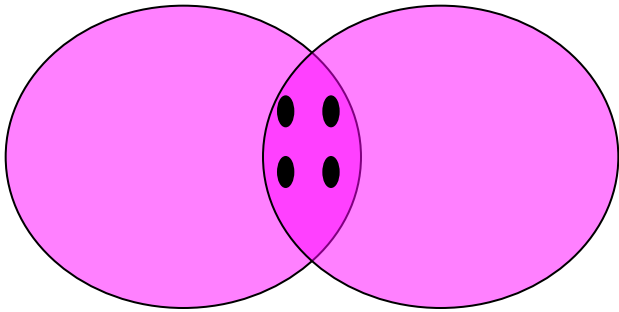
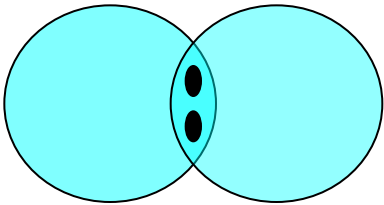
---

# Признаки химических реакций

- Выделение тепла и света
  - Изменение цвета
  - Растворение или выпадение осадка
  - Выделение или поглощение газа
-

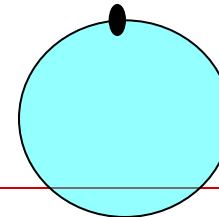
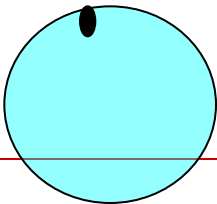
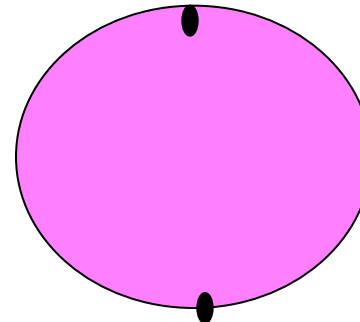
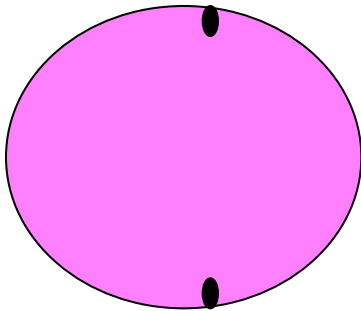
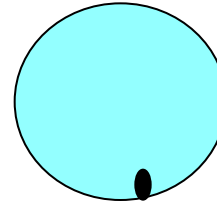
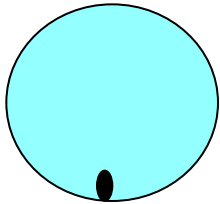
# Химические явления

---



# Химические явления

---



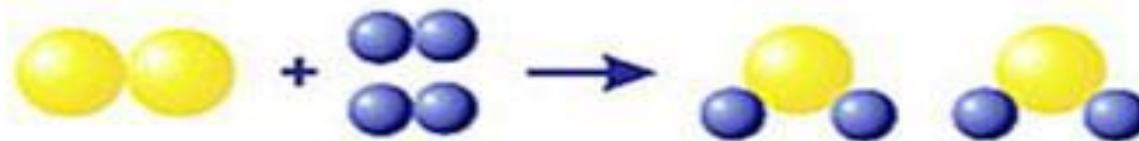
# Изменяется ли масса веществ в химических реакциях?

---

## ЗАКОН СОХРАНЕНИЯ МАССЫ ВЕЩЕСТВА



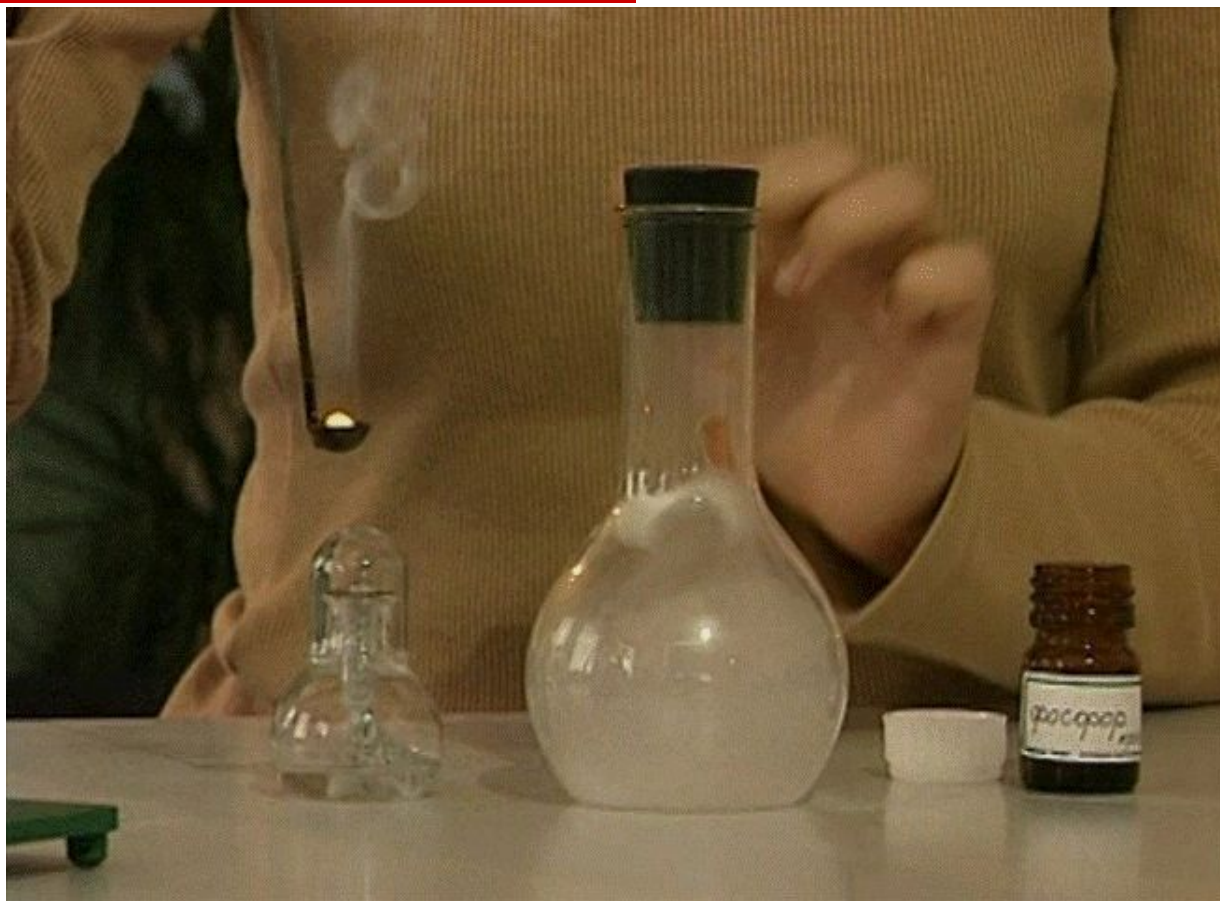
Закон сохранения массы – стр.139





Запишите, какое химическое явление происходит

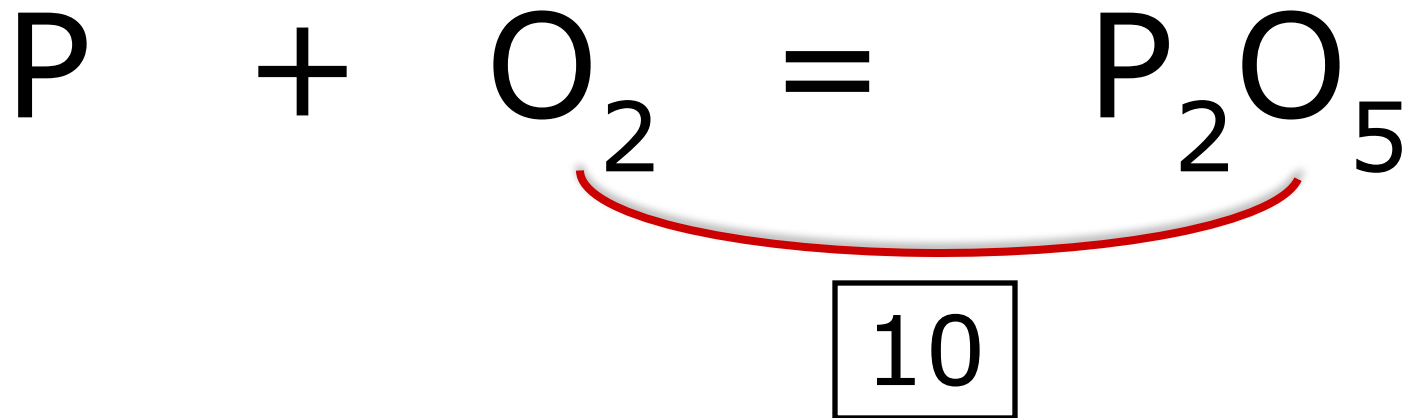
---



- 
- Фосфор взаимодействует с кислородом. При этом образуется оксид фосфора (V)
  - $P + O_2 = P_2O_5$
-

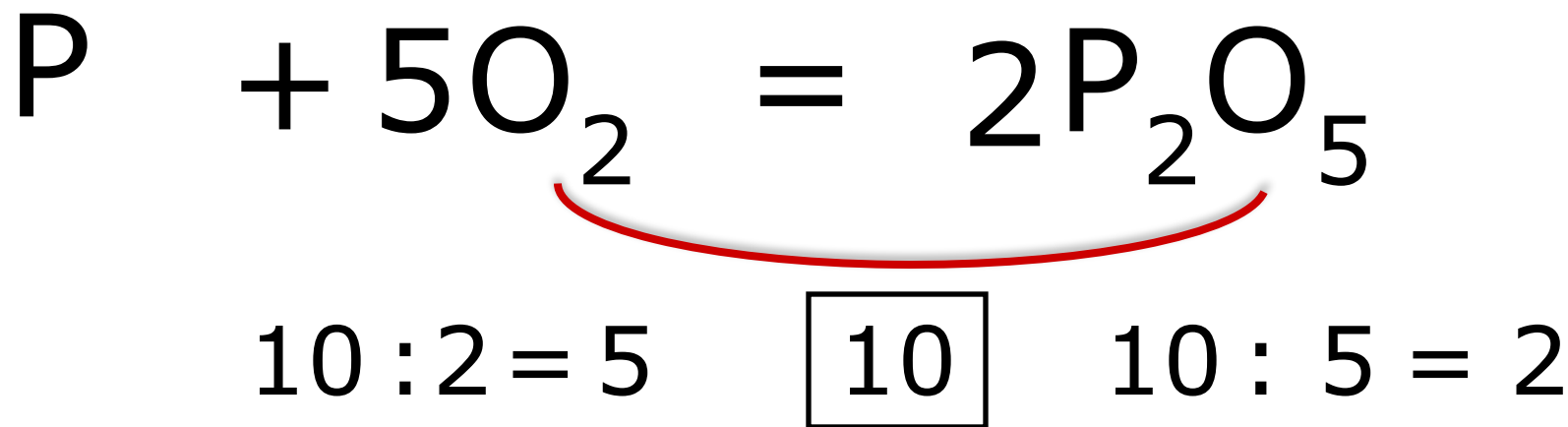
# Химические уравнения

---



# Химические уравнения

---



# Химические уравнения

---

$$4 : 1 = 4 \quad \boxed{4} \quad 4 : 4 = 1$$



$$10 : 2 = 5 \quad \boxed{10} \quad 10 : 5 = 2$$

---