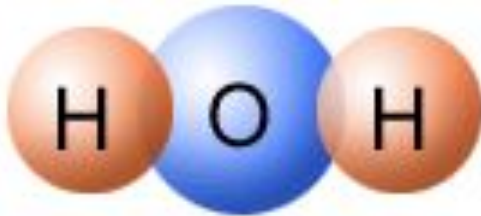


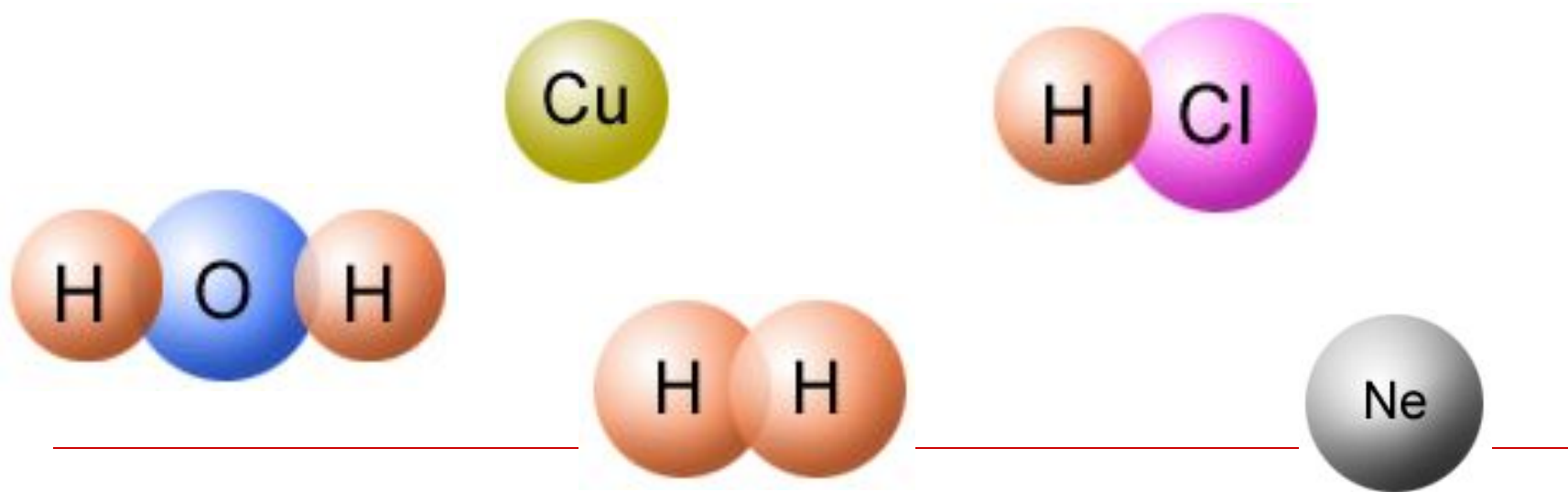
**«Химические реакции.
Составление уравнений
химических реакций».**



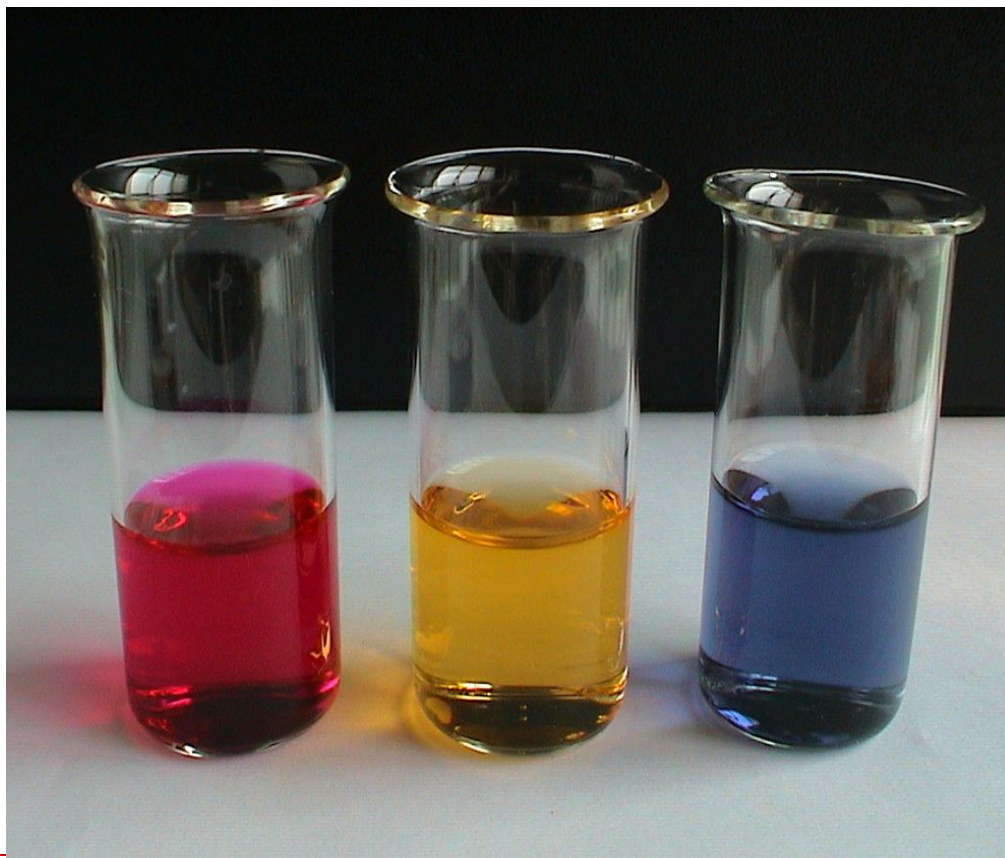
Цели и ожидаемые результаты

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



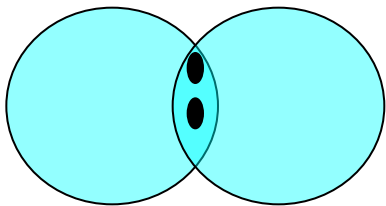
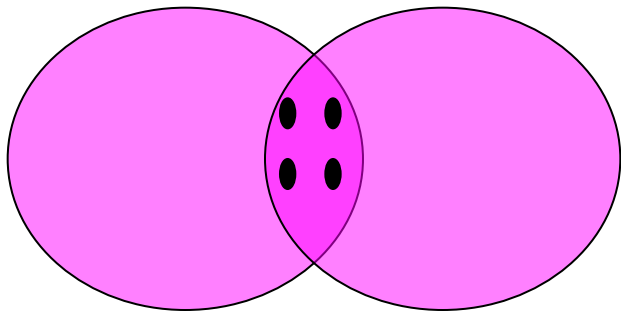
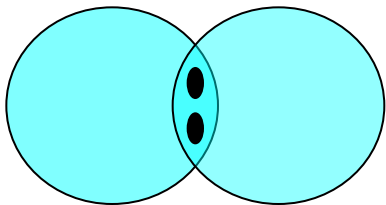
Назовите признаки и условия протекания химических реакций



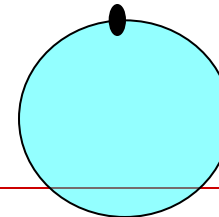
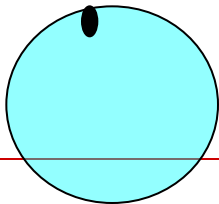
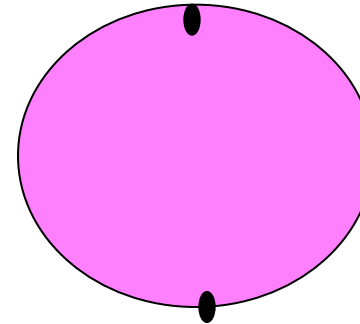
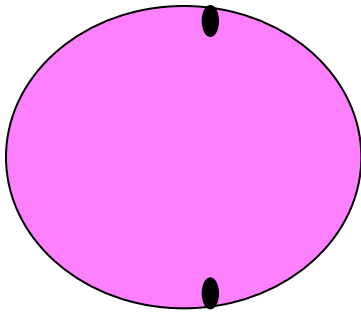
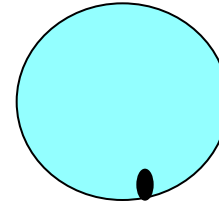
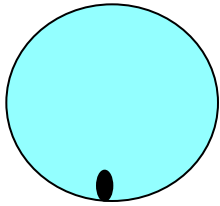
Признаки химических реакций

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

Химические явления



Химические явления

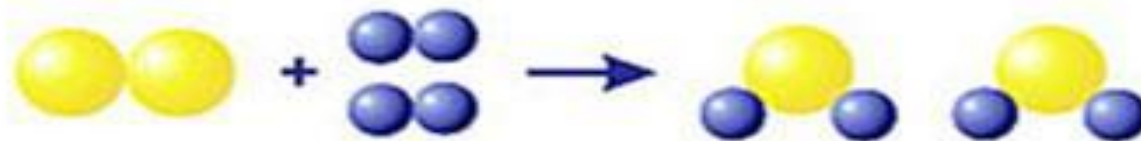


Изменяется ли масса веществ в химических реакциях?

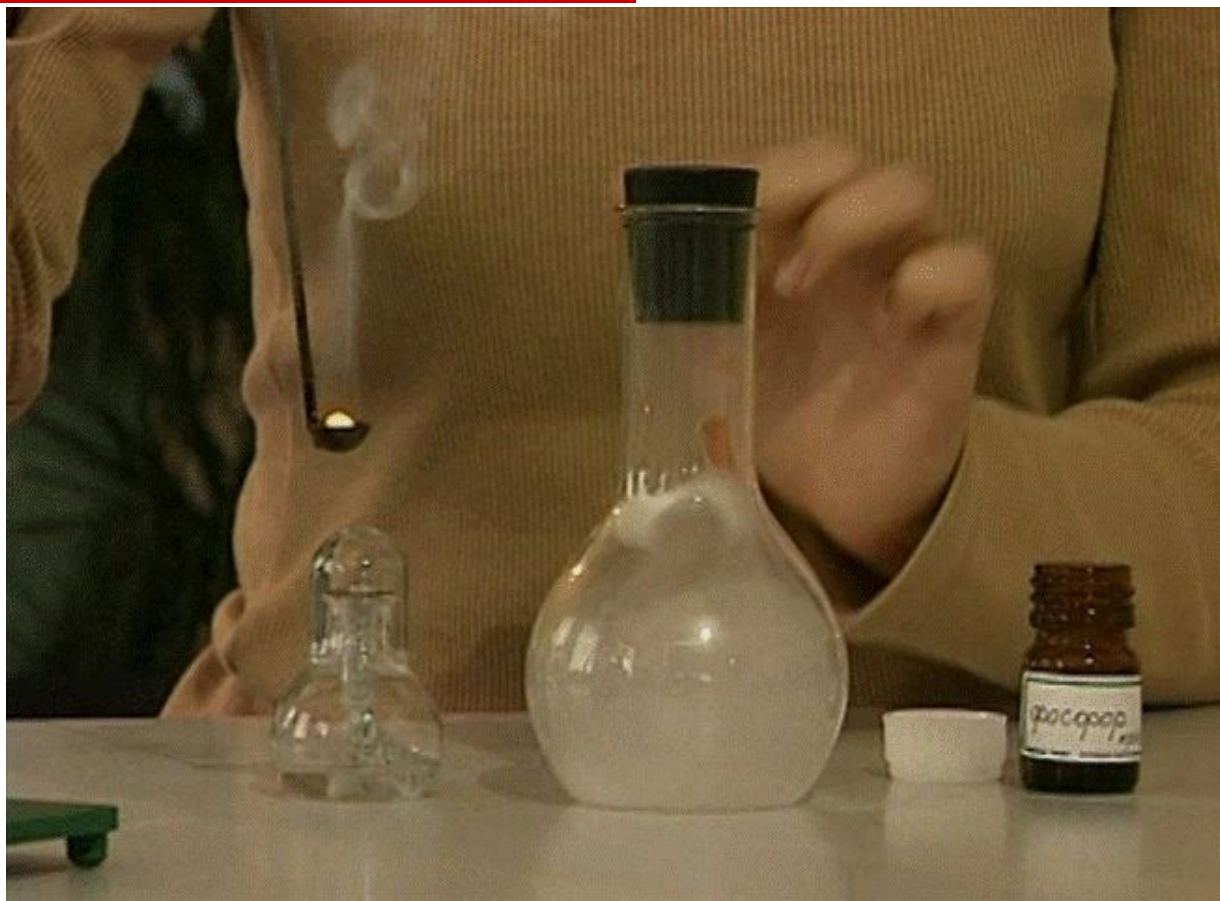
ЗАКОН СОХРАНЕНИЯ МАССЫ ВЕЩЕСТВА



Закон сохранения массы – стр.139

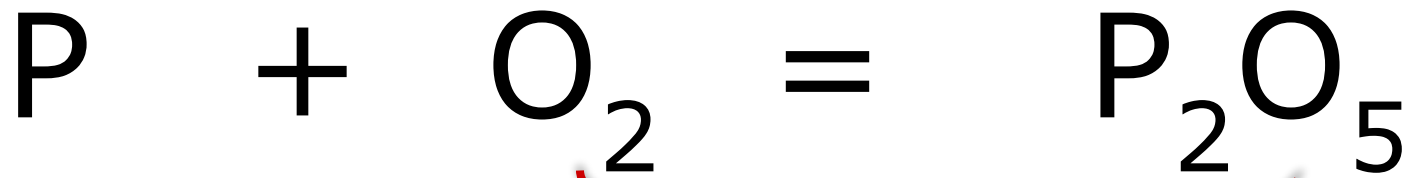


Запишите, какое химическое явление происходит



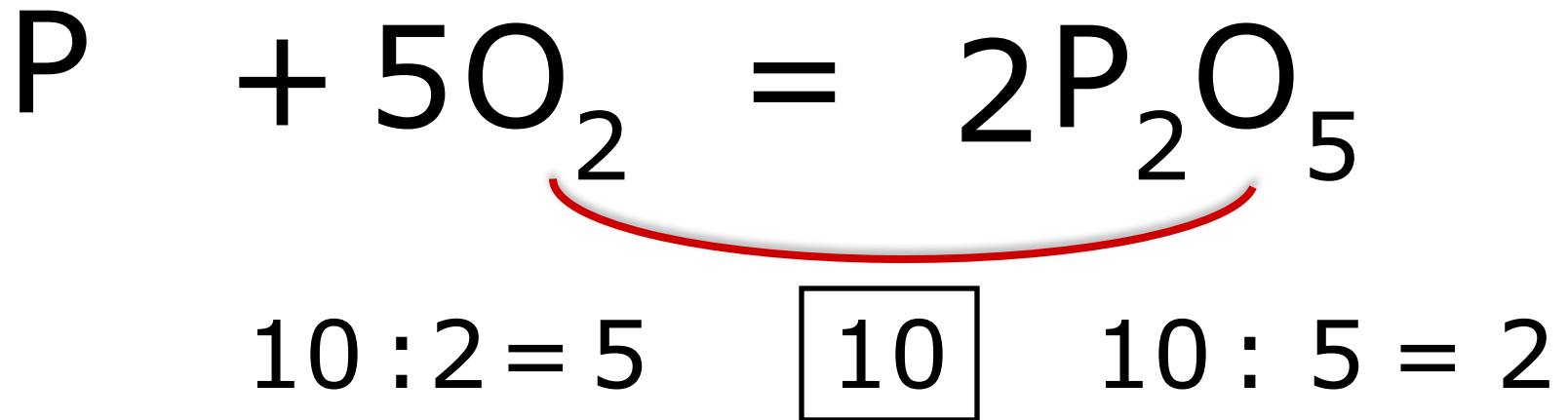
-
- Фосфор взаимодействует с кислородом. При этом образуется оксид фосфора (V)
 - $P + O_2 = P_2O_5$
-

Химические уравнения



10

Химические уравнения



Химические уравнения

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



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