



# СОСТАВЛЕНИЕ УРАВНЕНИЙ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

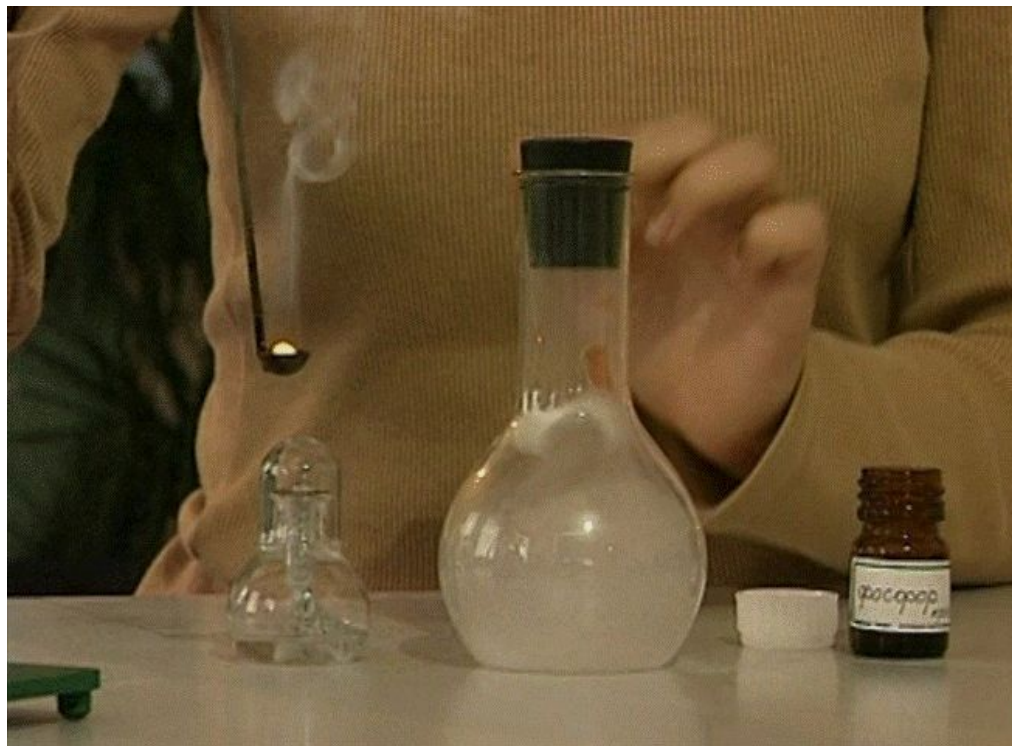


# СОСТАВЛЕНИЕ УРАВНЕНИЙ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

Научится составлять уравнения  
химических реакций

# Пример

3



*Пример: Составить уравнение реакции взаимодействия фосфора и кислорода.*

1. В левой части уравнения запиши формулы веществ, которые вступают в реакцию. (Формулы простых газообразных веществ состоят из двух атомов:  $H_2$ ,  $O_2$ ,  $N_2$ ,  $Cl_2$  и т.д.)



*Пример: Составить уравнение реакции взаимодействия фосфора и кислорода.*

2. В правой части уравнения запиши формулы веществ образующихся в результате реакции.

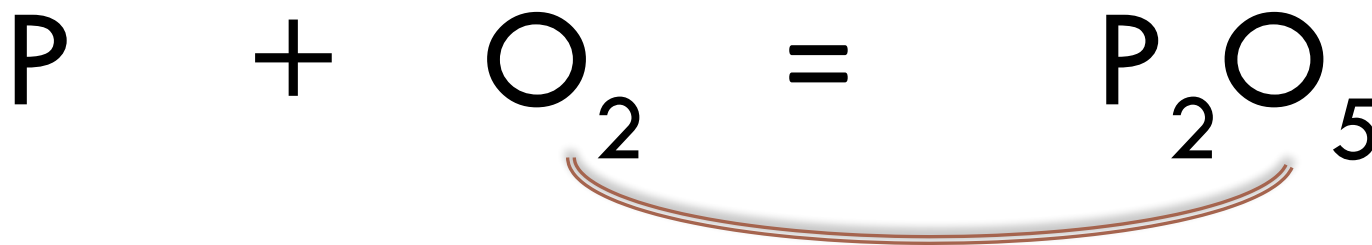
3. Определи: Атомов, какого элемента в левой части уравнения больше. (Вначале уравнивают число атомов, которых в левой части уравнения больше.)



*Пример: Составить уравнение реакции взаимодействия фосфора и кислорода.*

4. Соедини фигурной стрелкой атомы этого элемента в левой и правой частях.

6

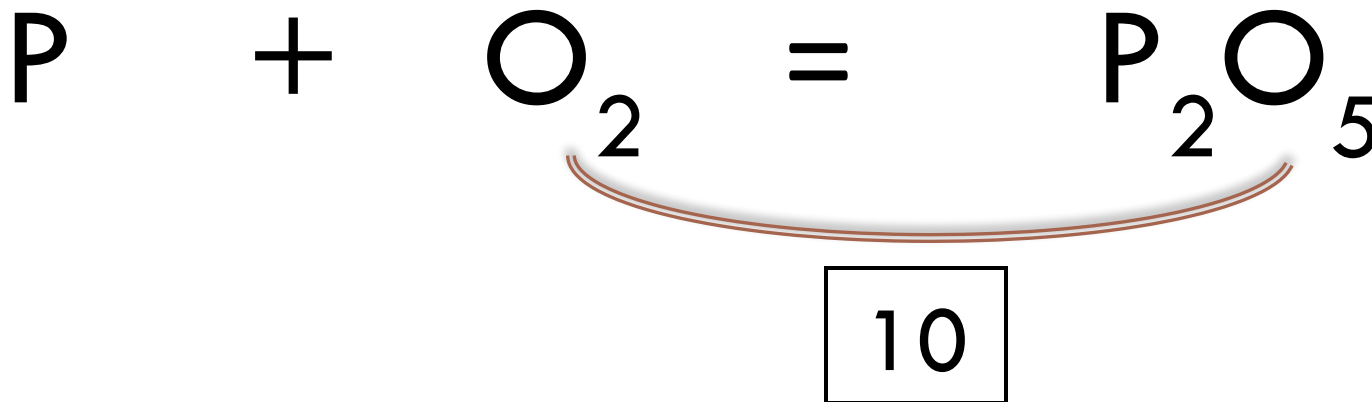


*Пример: Составить уравнение реакции взаимодействия фосфора и кислорода.*

5. Определи Н.О.К. чисел атомов в левой и правой частях уравнения.

7

6. Запиши Н.О.К. в квадратике под стрелкой.

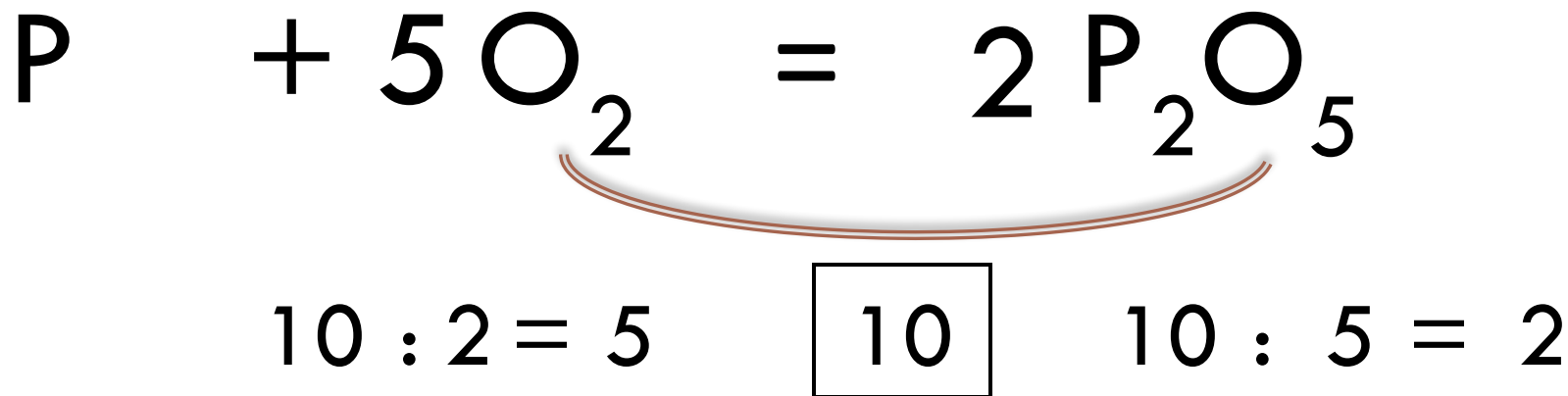


*Пример: Составить уравнение реакции взаимодействия фосфора и кислорода.*

7. Раздели Н.О.К. на число атомов каждого соединенного элемента.

8

8. Запиши полученный коэффициент перед формулой.



*Пример: Составить уравнение реакции взаимодействия фосфора и кислорода.*

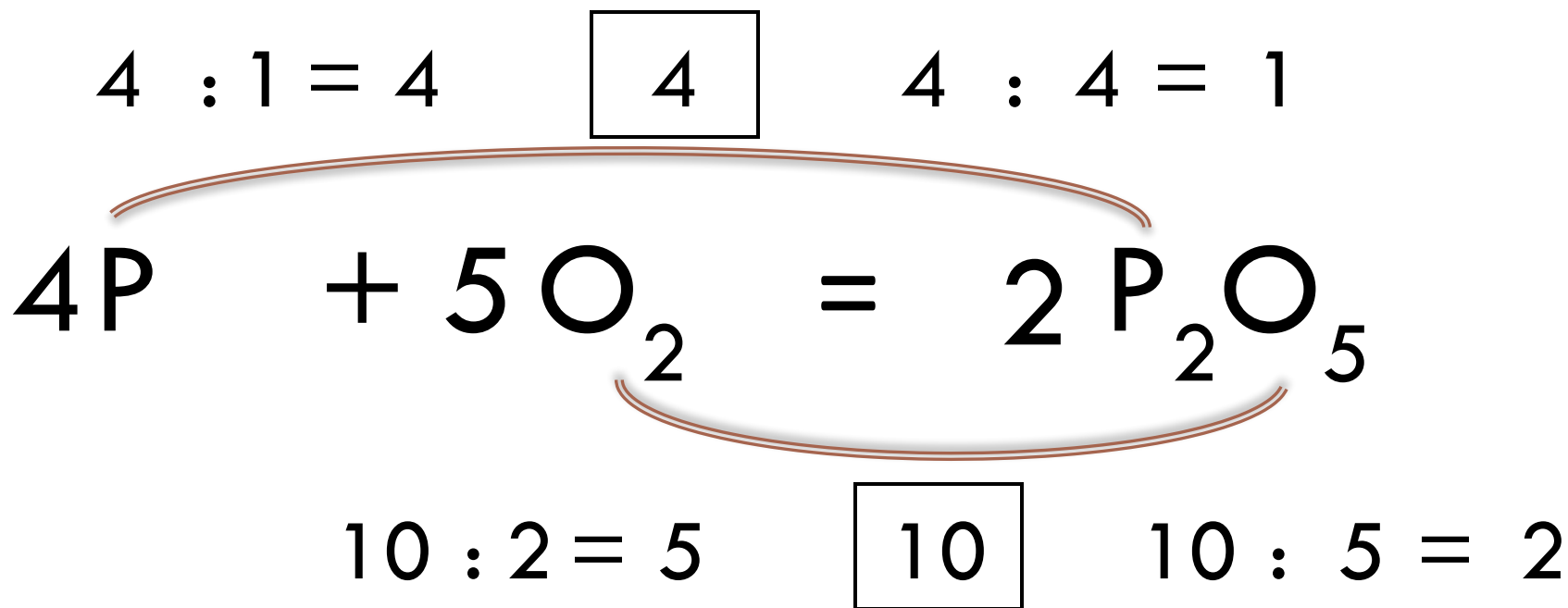


9. Определи: Есть ли еще не уравненные (не соединенные атомы):

9

а) Если есть, то вернись к пункту 3.

б) Если нет, то ВСЁ.



*Пример: Составить уравнение реакции взаимодействия фосфора и кислорода.*