



# СОСТАВЛЕНИЕ УРАВНЕНИЙ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

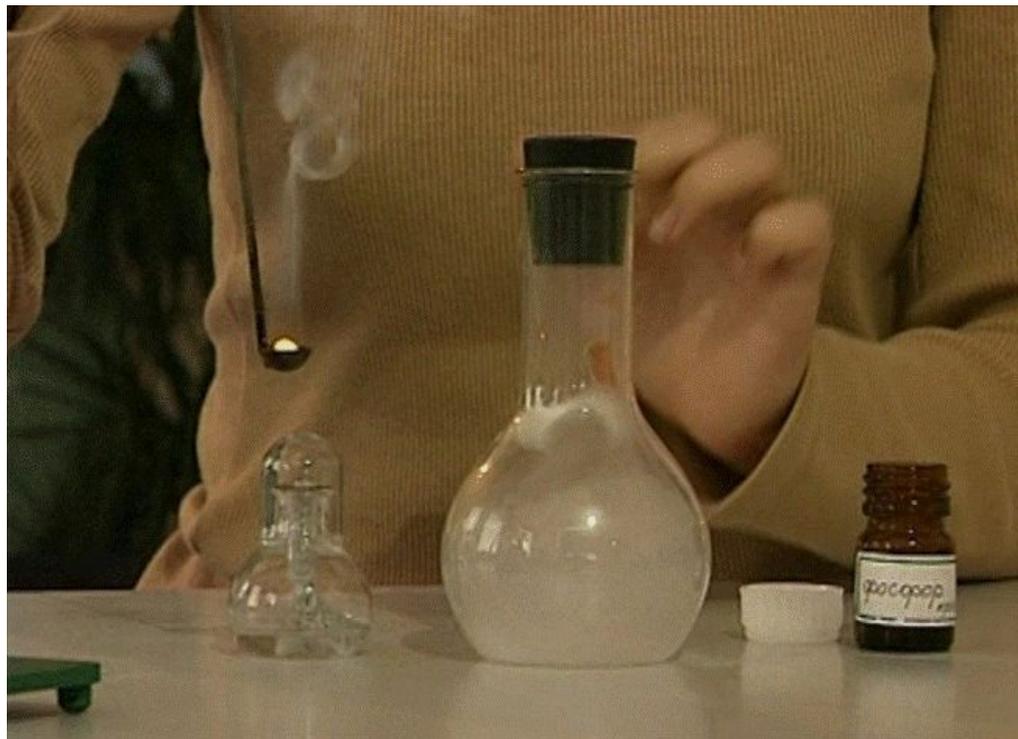


# СОСТАВЛЕНИЕ УРАВНЕНИЙ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

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.

5

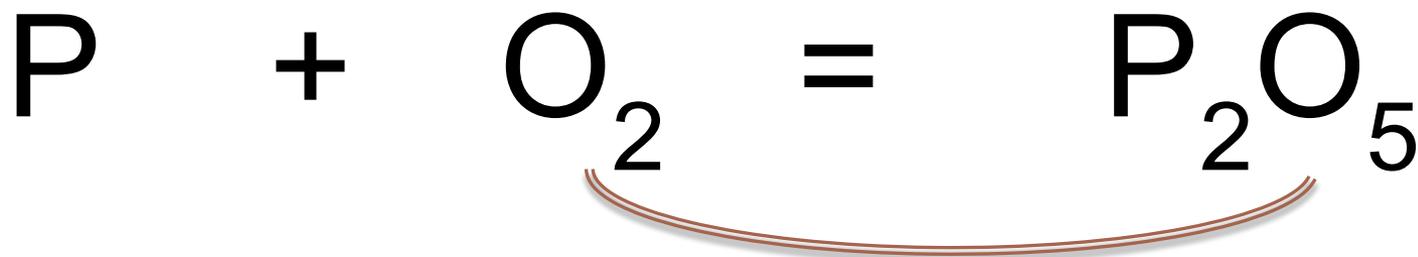
3. Определи: Атомов, какого элемента в левой части уравнения больше. (Вначале уравнивают число атомов, которых в левой части уравнения больше.)



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

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

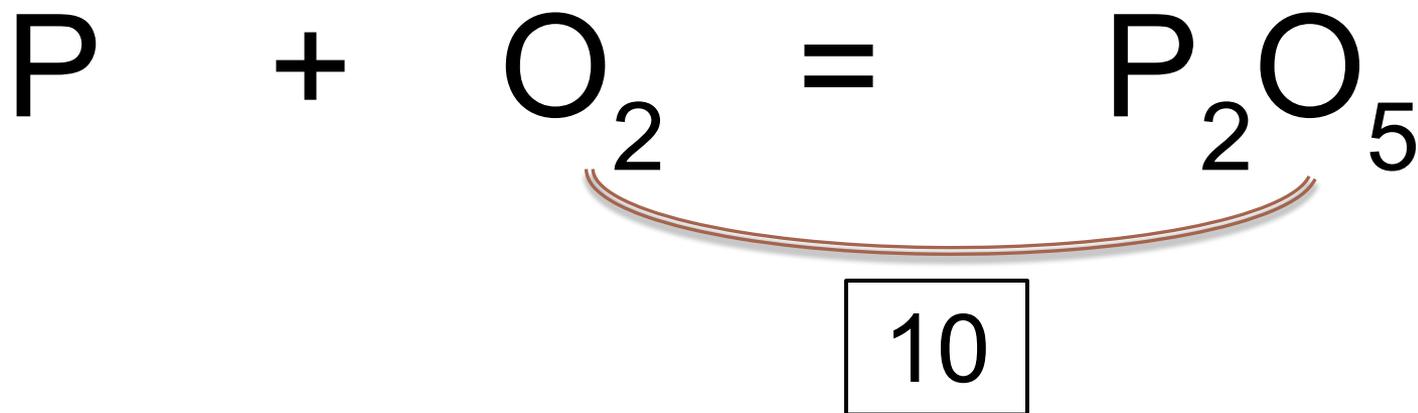
6



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

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

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

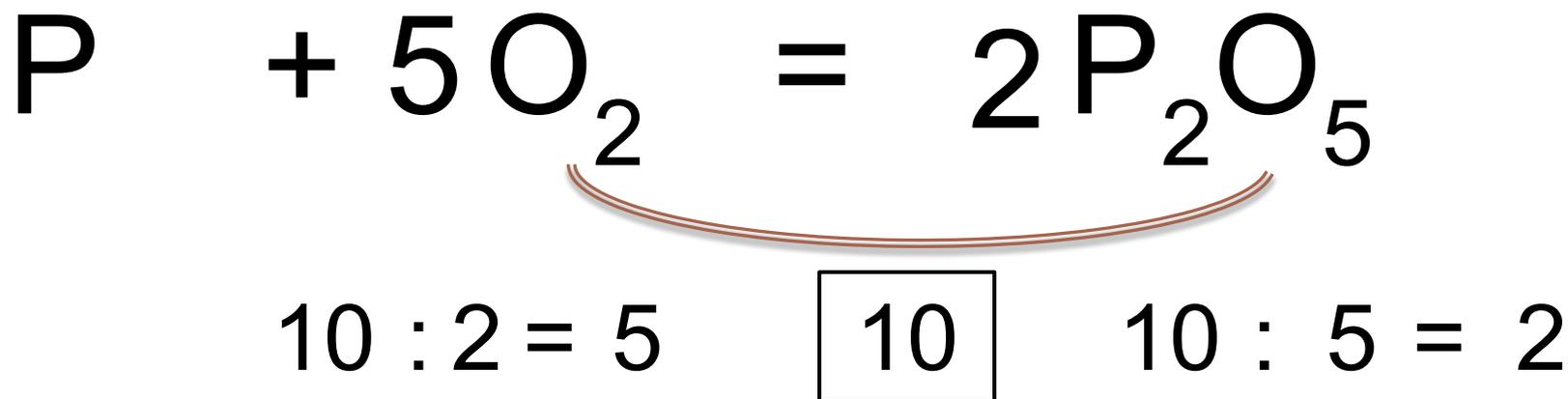


*Пример: Составить уравнение реакции взаимодействия фосфора и кислорода.*

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

8

8. Запиши полученный коэффициент перед формулой.



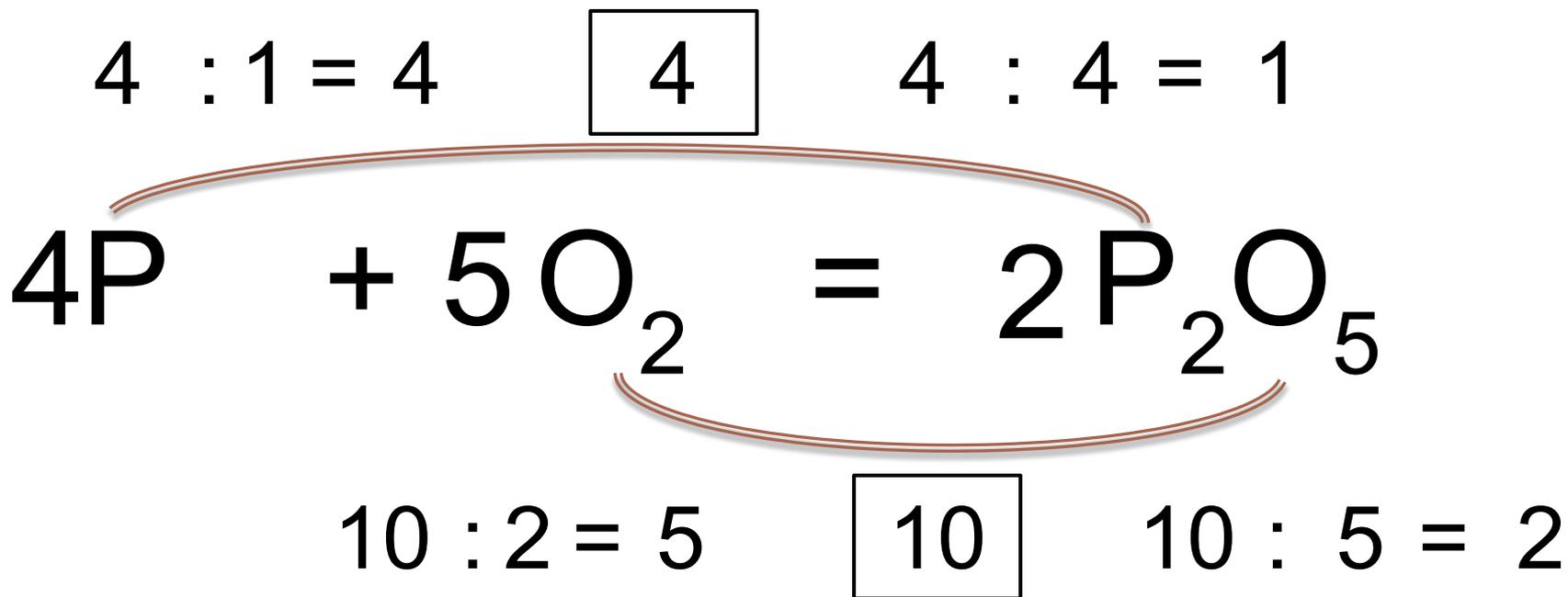
*Пример: Составить уравнение реакции взаимодействия фосфора и кислорода.*

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.*