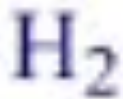
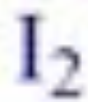
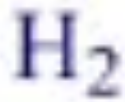
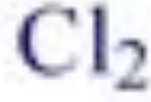
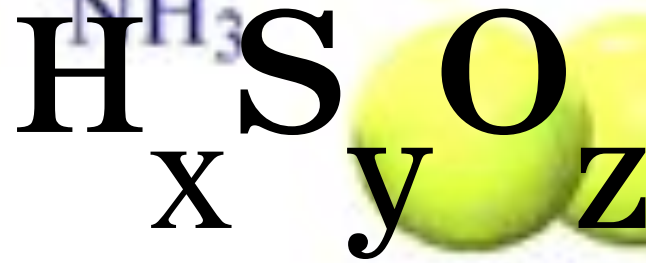
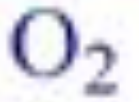
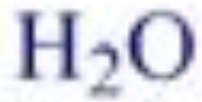




**Вывод формул
химических**

веществ







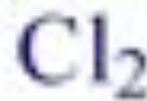
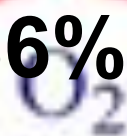
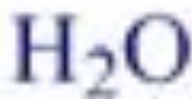
• Массовые доли меди и кислорода в оксиде равны соответственно 88,8% и 11,2%. Выведите формулу оксида.



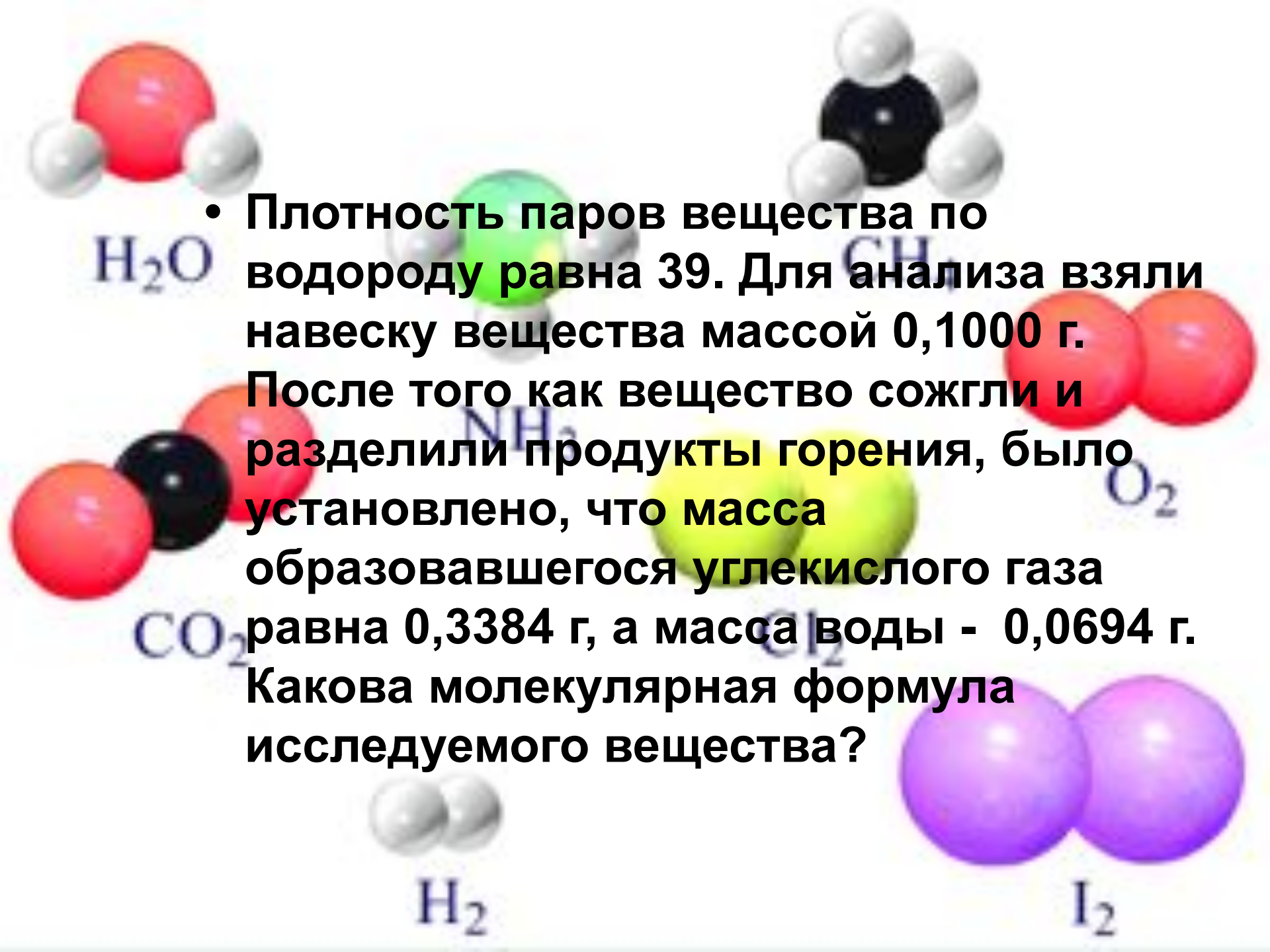
• Массовая доля хлора в хлориде фосфора составляет 77,5%.



Определите простейшую формулу хлорида.



• Какова молекулярная формула вещества с плотностью по кислороду 0,844, если оно содержит 3,7% водорода, 51,86% азота и 44,44% углерода?

- 
- Плотность паров вещества по водороду равна 39. Для анализа взяли навеску вещества массой 0,1000 г. После того как вещество сожгли и разделили продукты горения, было установлено, что масса образовавшегося углекислого газа равна 0,3384 г, а масса воды - 0,0694 г. Какова молекулярная формула исследуемого вещества?



- При сжигании 1 моль углеводорода получили 2 моль углекислого газа и 3 моль воды. Какова формула сожженного углеводорода?

