**10 класс Выведение молекулярной формулы вещества (по массовой доле) СЕМИНАР № 1**

**Работу выполнить в тетради для семинаров и принести 18 октября 2-17 г.**

1. Установите молекулярную формулу монохлоралкана, содержащего 38,38 % хлора.
2. В монохлоралкане массовая доля хлора равна 55,04%. Определите формулу монохлоралкана.
3. Определить формулу дихлоралкана, содержащего 31,86 % углерода.
4. Органическое вещество содержит 81,82 % углерода, 18,18 % водорода. Плотность паров этого вещества по водороду равна 22. Определите формулу вещества.
5. Определите состав вещества, если известно, что в нем содержится 52,18 % углерода, 13,04 % водорода и 34,78 % кислорода. Плотность паров неизвестного вещества 2,05 г/л.
6. Масса неизвестного газа объемом 200 мл (н.у.) равна 0,232 г. Какова формула этого газообразного вещества, если в его состав входит 92,3% углерода и 7,7 % водорода?
7. При сгорании 2,9 г органического вещества образовалось 3,36 л оксида углерода(4) (н.у.) и 2,7г воды. Плотность паров этого вещества по водороду равна 29. Установите молекулярную формулу вещества. (С3Н6О).
8. Установите формулу соединения, при сгорании 2,4 г которого в кислороде было получено 1,44 г воды, 896 мл (н.у.) углекислого газа и 0.896 л (н.у.) азота. Простейшая формула совпадает с истинной.
9. При сжигании 0,90 г вещества в кислороде было получено 1,32 г углекислого газа и 0,54 г воды. Плотность паров вещества по водороду равна 90. Найдите истинную формулу вещества.
10. При сжигании 11.8 г вещества получено 17,6 г углекислого газа, 0,5 моль воды и 2,24 л (н.у.) азота. Плотность паров вещества по азоту равна 2,11. Установите формулу вещества.