**Амины**

*Решите задачи:*

1. Относительная плотность паров амина по воздуху равна 2,034. Выведите молекулярную формулу амина.
2. Относительная плотность паров органического соединения по воздуху равна 3. При сгорании 8,7 г этого вещества образуется 11,2 л углекислого газа, 1,12л азота (н. у.) и 11,7 г воды.
Выведите молекулярную формулу органического вещества.