**Приложение 1**

**Задания.**

**Базовый уровень.**

Химики установили, что в веществе, получаемом при разложении каучука

w(С)=88,2%, относительная плотность паров этого вещества по водороду

равна 34. Определите формулу этого вещества

**Повышенный уровень**: Найдите молекулярную формулу вещества,

если при сжигании 2г его образовалось 2,12г воды и 6,48г углекислого газа.

Относительная плотность паров этого вещества по водороду равна 34