**Приложение 1**

**Журнал лаборанта**

**Колба № 1** Соединение содержит 32% углерода, 6,66% водорода, 42,67% кислорода и 18,67% азота. Сочетает в себе свойства двух веществ, т.е. содержит две функциональные группы, его выделил французский химик и ботаник Анри Браконно путем гидролиза белка.

**Колба № 2** Органическое вещество содержит – 52,17% углерода, 13,04% водорода и 34,78% кислорода. В средние века люди считали это вещество лечебным и называли «жизненной водой», один из способов его получения – брожение виноградного сока.

**Колба № 3** Органическое вещество содержит 77,42% углерода, 7,53% водорода, 15,05% азота. Из этого вещества можно получить красители, лекарственные препараты, полимеры и т.д. Получил это вещество русский ученый из нитробензола, а реакция была названа его именем.

**Колба № 4** Органическое вещество содержит 54,55% углерода, 9,09% водорода, 36,36% кислорода. Это вещество может восстанавливаться до спирта и окисляться до кислоты, вступает в реакцию «серебряного и медного зеркала».

**Колба № 5** Органическое вещество содержит 51,43% углерода, 8,57% водорода, 40% азота. Относительная плотность данного вещества по воздуху 4,827. Это вещество образует медицинский препарат, а при его нитровании – взрывчатое вещество, т.е. может спасать и губить жизни.

**Колба № 6** При полном сгорании органического вещества массой 9 г образовалось 17,6 г углекислого газа, 12,6 г воды, 2,8 г азота. Плотность паров вещества по воздуху составляет 1,55. Это вещество является органическим основанием, образует соли, имеет характерный запах аммиака.