**Лабораторная работа № 10**

**Тема:** Выделение никотина и исследование его свойств.

**Цель работы:** выделение и изучение химических свойств никотина.

**Ход работы**

Содержание в листьях табака никотина в виде соли с лимонной кислотой достигает 8%. Никотин применяют в сельском хозяйстве как инсектицид, в ветеринарии – при лечении чесотки. В медицине никотин из-за высокой токсичности (отравление при курении может наступить от 1-4 мг никотина) не используют, но он имеет практическое значение как исходное вещество для получения никотиновой кислоты и ее производных (витамина РР).

**Реактивы и оборудование:** табак; гашеная известь Ca(OН)2; 1% - спиртовый раствор фенолфталеин; колба Вюрца; прибор для отгонки; колбонагреватель; мерный цилиндр на 50мл; пробирки.

*Опыт 1.* **Получение раствора никотина из табака**

В фарфоровой ступке тщательно разотрите 5 г табака или махорки с 1 г гашеной извести и 2 мл воды. Полученную кашицу перенесите в колбу Вюрца, добавьте 35-40 мл воды и отгоните 15-20 мл жидкости. Отметьте характерный запах отгона (запах никотина). Полученный отгон используйте для проведения опытов.

*Опыт 2.* **Основные свойства никотина**

В пробирку к 2-3 каплям раствора никотина, полученного в предыдущем опыте, добавьте 1 каплю 1%-го спиртового раствора фенолфталеина. Происходит изменения окраски индикатора.