

## Практическая работа №6

### Качественный анализ органических соединений

**Цель:** доказать наличие углерода и водорода в органических соединениях (парафине)

**Оборудование и реактивы:** парафин,  $\text{CuO(II)}$ ,  $\text{CuSO}_4$  (безводный),  $\text{Ca(OH)}_2$ , пробирки, штатив, газоотводная трубка, спиртовка, спички.

#### Ход работы

1. Соберите прибор. Поместите ближе ко дну пробирки кусочек парафина (с горошину) и такое же количество порошка оксида меди (II) ( $\text{CuO}$ ). Ближе к пробке поместите 1/2 ложки – дозатора – безводного белого порошка сульфата меди (II) ( $\text{CuSO}_4$ ).
2. Закройте пробирку пробкой с газоотводной трубкой. Закрепите прибор в лапке штатива. Нагрейте слегка дно пробирки, чтобы парафин расплавился и пропитал порошок оксида меди (II) ( $\text{CuO}$ ).
3. Опустите свободный конец газоотводной трубки в пробирку с прозрачным раствором известковой воды.
4. Нагрейте пробирку с реакционной смесью, соблюдая правила нагревания.
5. Наблюдайте за изменениями, происходящими с белым порошком сульфата меди (II) ( $\text{CuSO}_4$ ), прозрачным раствором известковой воды и черным порошком оксида меди (II) ( $\text{CuO}$ ). Дайте объяснения происходящим явлениям, данные занесите в таблицу.

Вещества	Наблюдения	Анализ наблюдений
Парафин		
Оксид меди (II) ( $\text{CuO}$ )		
Сульфат меди безводный (II) ( $\text{CuSO}_4$ )		
Известковая вода		

**Вывод:** \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_