



Лабораторна робота 2.4

Сублімація (возгонка) бензойної кислоти

Мета роботи: оволодіти навичками очищення речовин за допомогою сублімації.

Хімічні реактиви, хімічний посуд і прилади: бензойна кислота, фільтрувальний папір, фарфорова чашка, лійка, технохімічні або електронні терези, електрична плітка.

Хід роботи

1. Зібрати прилад для проведення сублімації, який складається з фарфорової чашки, фільтрувального паперу і перевернутої на нього скляної лійки. Діаметр лійки повинен бути трохи меншим за діаметр чашки.

2. Зважити на технохімічних або електронних терезах 0,3 г забрудненої бензойної кислоти і помістити її на дно фарфорової чашки.



Бензойна кислота – отрута!!!

3. Трубку лійки нещільно закривають ватою.

4. Щоб сублімат не потрапив знову до чашки, її накривають круглим паперовим фільтром, в якому в деяких місцях зроблені дірки.

5. Нагрівають речовину дуже повільно, щоб запобігти розкладанню.

У кінці лабораторної роботи описати виконану роботу. Замалювати прилад для сублімації (див. рис. 54), зробити висновок.



Запитання для самоконтролю

1. Що таке сублімація?
2. Які речовини можуть бути очищеної за допомогою сублімації?
3. Яку температуру вважають точкою сублімації?