**ПРАКТИЧНА РОБОТА № 1**

**Розв'язування експериментальних задач**

**Інструктаж з БЖД**

*Обладнання:* штатив із пробірками, пробіркотримач, пальник, піпетки, шпатель, ложечка для спалювання.

*Реактиви:* магній оксид (або карбонат), магній, сахароза, розчини крохмалю, глюкози, йоду, купрум(ІІ) сульфату, натрій гідроксиду, натрій етаноату, натрій карбонату, етилового спирту, гліцеролу, етанової кислоти.

**Задача 1.** У двох пробірках містяться розчини крохмалю й глюкози. За допомогою одного реактиву визначте вміст кожної пробірки.

**Задача 2.** У двох пробірках містяться розчини етанолу й гліцеролу. За допомогою якісної реакції визначте вміст кожної пробірки.

**Задача 3.** Використовуючи етанову кислоту, добудьте магній етаноат двома способами. Складіть відповідні рівняння реакцій у молекулярній і йонній формах.

**Задача 4** (додаткове завдання підвищеної складності). У трьох пробірках містяться розчини етанолу, етанової кислоти та натрій етаноату. Використовуючи тільки один реактив, визначте вміст кожної пробірки. Обґрунтуйте свій вибір.

**Зробіть висновок до практичної роботи.** Для формулювання висновку використовуйте відповіді на такі запитання:

* 1. Які реакції називають якісними? На спостереженні яких ознак ґрунтується виявлення тих чи інших речовин у розчині?
* 2. За допомогою яких якісних реакцій можна виявити гліцерол, глюкозу, крохмаль?
* 3. Що спільного в будові молекул гліцеролу і глюкози?
* 4. Чому більшість органічних сполук під час прожарювання чорніє?