

НАЦІОНАЛЬНИЙ ТЕХНІЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ УКРАЇНИ
«КИЇВСЬКИЙ ПОЛІТЕХНІЧНИЙ ІНСТИТУТ імені Ігоря Сікорського»
Хіміко-технологічний факультет

Кафедра загальної та неорганічної хімії

Напрямок підготовки: *161 “Хімічні технології та інженерія”*

Дисципліна: *Загальна та неорганічна хімія-2. Неорганічна хімія.*

ПРОТОКОЛ

лабораторної роботи за темою:

СУЛЬФУР. СПОЛУКИ СУЛЬФУРУ (VI)

студента(ки) групи _____
(шифр групи)

1 курсу хіміко-технологічного факультету

(П.І.Б студента повністю)

<i>Хід роботи</i>	<i>Спостереження</i>
1. а) Вивчіть дію розведеної та концентрованої сульфатної кислоти на цинк. Якщо необхідно, суміші підігрійте. Які елементи виявляють властивості окисника та відновника у кожній реакції? б) Дослідіть взаємодію заліза з сульфатною кислотою, по аналогії з дослідом 1а. в) Дослідіть взаємодію міді з сульфатною кислотою, по аналогії з дослідом 1а. 2. Вивчіть взаємодію концентрованої сульфатної кислоти з бромідом калію та йодидом калію. Чому у цих реакціях утворюються різні продукти відновлення сульфатної кислоти? 3. До розчину тіосульфату натрію додайте розведеної сульфатної кислоти. Що спостерігається? Чому? 4. До 2 мл хлорної води додайте 2 краплі розчину тіосульфату натрію, а потім розчин хлориду барію. В окремій пробірці до розчину тіосульфату натрію додайте розчин BaCl_2. Зіставте одержані результати та поясніть їх.	

5. До а) бромної води, б) йодної води додайте розчин тіосульфату натрію до знебарвлення розчину, потім метиловий оранжевий. У якому випадку змінюється колір індикатора? Поясніть різницю реакцій за участю броду та йоду.

Роботу виконав: _____ (П.І.Б. студента)

Роботу перевірів: _____ (П.І.Б. викладача)