

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. СЕЛЕН. ТЕЛУР. ПОЛОНІЙ

студента(ки) групи _____
(шифр групи)

1 курсу хіміко-технологічного факультету

(П.І.Б студента повністю)

<i>Хід роботи</i>	<i>Спостереження</i>
1. У пробірку з бромною водою додайте сульфідну кислоту. Що спостерігається? У якій ролі виступає сульфідна кислота? 2. До розчину перманганату калію долийте надлишок розчину сульфідної кислоти. Що спостерігається? Які властивості виявляє сульфідна кислота у цій реакції? 3. До розчину сульфідної кислоти додайте сульфідної кислоти. Що спостерігається? Зробіть висновок про окисно-відновні властивості сульфідної кислоти. 4. Розчиніть кристалічний пероксодисульфат калію у воді. Виміряйте рН одержаного розчину за допомогою рН-метра, потім підігрійте до кипіння, після охолодження знову визначте значення рН. Чому змінилося значення рН?	

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

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