

**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:

***АЛЮМІНІЙ***

студента(ки) групи \_\_\_\_\_  
*(шифр групи)*

1 курсу хіміко-технологічного факультету

---

*(П.І.Б студента повністю)*

<i>Хід роботи</i>	<i>Спостереження</i>
<p>1. Налийте у дві пробірки по 2 мл розведеної та концентрованої нітратної кислоти та внесіть у кожну пробірку по шматочку алюмінію, підігрійте. Що спостерігається?</p> <p>2. Проведіть досліди, аналогічні досліду 1, використовуючи замість нітратної кислоти хлоридну та сульфатну.</p> <p>3. Налийте у пробірку 2 мл розчину лугу та внесіть у неї шматочок алюмінію. У чому причина поступового прискорення реакції?</p> <p>4. До розчину солі алюмінію долейте розчин аміаку. Дослідіть відношення утвореного осаду до розчинів кислоти та лугу і зробіть висновок про його хімічний характер.</p>	

5. Виміряйте та поясніть  $pH$  водного розчину сульфату алюмінію.

6. До розчину солі алюмінію долейте розчин сульфід натрію. (Тяга!) Яка речовина випадає в осад? Дослідіть відношення осаду до розчинів кислоти та лугу.

Роботу виконав: \_\_\_\_\_ (П.І.Б. студента)

Роботу перевірів: \_\_\_\_\_ (П.І.Б. викладача)