

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:

ПІДГРУПА ЦИНКУ

студента(ки) групи _____
(шифр групи)

1 курсу хіміко-технологічного факультету

(П.І.Б студента повністю)

<i>Хід роботи</i>	<i>Спостереження</i>
<p>1. Вивчіть відношення цинку до дії кислот: а) хлоридної, б) розведеної сульфатної, в) розведеної нітратної, г) концентрованої сульфатної, д) концентрованої нітратної. Якщо на холоді реакції не йдуть, суміші підігрійте. Виконайте необхідні дії для ідентифікації газів, що виділяються.</p> <p>2. Добудьте гідроксид цинку, вивчіть його відношення до дії кислоти та лугу. Зробіть висновок про кислотно-основні властивості гідроксиду цинку.</p> <p>3. Добудьте гідроксид кадмію, вивчіть його відношення до дії кислоти та лугу, зробіть висновок про його кислотно-основні властивості.</p>	

4. Виміряйте та поясніть значення pH розчинів солей цинку та кадмію. Зробіть висновок, яка з солей гідролізує більшою мірою, чому?

5. До розчинів солей: а) цинку, б) кадмію поступово додайте надлишок розчину аміаку. Які процеси відбуваються при цьому

Роботу виконав:

(П.І.Б. студента)

Роботу перевірів:

(П.І.Б. викладача)