

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:

СИЛІЦІЙ.

студента(ки) групи _____
(шифр групи)

1 курсу хіміко-технологічного факультету

(П.І.Б студента повністю)

<i>Хід роботи</i>	<i>Спостереження</i>
<p>1. Підігрійте у пробірці суміш магнію та оксиду силіцію (IV) до початку реакції. Після охолодження продуктів реакції внесіть у стакан з розведеною хлоридною кислотою. Що при цьому спостерігається? Поясніть процеси, що відбуваються.</p> <p>2. У розчин силікату натрію пропустіть оксид карбону (IV) до утворення осаду. Зробіть висновок, яка кислота сильніша – карбонатна чи силікатна?</p> <p>3. До розчину силікату натрію додайте розведену сульфатну кислоту. Що спостерігається? Чи реагує одержана речовина з розчином лугу при нагріванні?</p> <p>4. Випробуйте індикатором та поясніть реакцію розчину силікату натрію.</p>	

5. До розчину силікату натрію додайте розчин хлориду амонію. Що відбувається при нагріванні суміші?

6. До розчину силікату натрію додайте невелику кількість кристалів солей купруму(II), нікелю(II), кобальту(II), феруму(II). Поясніть явища, що відбуваються.

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

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