

**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:

***ФОСФОР ТА ЙОГО СПЛУКИ.***

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

1 курсу хіміко-технологічного факультету

---

*(П.І.Б студента повністю)*

<i>Хід роботи</i>	<i>Спостереження</i>
<p>1. Підпаліть червоний фосфор у металевій ложечці та внесіть у колбу з невеликою кількістю води. Спостерігайте горіння фосфору у повітрі над водою, потім ретельно струсніть колбу, виміряйте та поясніть значення <math>pH</math> розчину, що утворився.</p> <p>2. В окремих пробірках до розчину хлориду кальцію та сульфату магнію додайте розчин фосфату натрію. Випробуйте, чи розчиняються осад, що утворилися, у хлоридній кислоті.</p> <p>3. Виміряйте та поясніть значення <math>pH</math> розчинів фосфату натрію та дигідрофосфату натрію.</p> <p>4. До розчинів гіпофосфіту натрію додайте розчин йоду. Поясніть явища, що спостерігаються.</p>	

5. До кількох крапель концентрованої ортофосфатної кислоти додайте невеликий надлишок концентрованого розчину аміаку. Яка речовина при цьому утворюється?

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

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