

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:

КАРБОН ТА ЙОГО СПОЛУКИ.

студента(ки) групи _____
(шифр групи)

1 курсу хіміко-технологічного факультету

(П.І.Б студента повністю)

Хід роботи	Спостереження
1. Хімічний стакан місткістю 50 мл наповніть оксидом карбону (IV) з апарата Кіпа. Внесіть у нього запалений магній. Чи підтримує горіння магнію оксид карбону (IV)? У якій ролі виступає в цій реакції оксид карбону (IV)? 2. Виміряйте pH води, пропустіть у неї оксид карбону (IV). Як і чому змінюється pH? Порівняйте pH одержаного розчину та розчину соляної кислоти, поясніть відмінність значень pH. 3. За допомогою pH-метра виміряйте та поясніть значення pH розчину $NaHCO_3$. Підігрійте до кипіння, одержаний розчин охолодіть, виміряйте pH. Як і чому змінюється pH розчину? 4. При виконанні згаданих дослідів зверніть увагу на те, як впливає природа іона металу на процеси гідролізу та обміну: а) вивчіть взаємодію розчинів сульфату алюмінію та соди, сульфату купруму(II) та соди; б) вивчіть взаємодію розчинів нітрату хрому та соди, сульфату магнію та соди; 5. У розчин гідроксиду кальцію пропустіть оксид карбону (IV) до розчинення осаду, що утворюється спочатку. Назвіть одержані сполуки, зробіть висновки про їх розчинність.	

6. У дуже розведений розчин аміаку додайте краплю фенолфталеїну та пропустіть оксид карбону (IV) до зміни кольору індикатора. Поясніть причину зміни кольору розчину.	
---	--

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

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