

Прізвище, ім'я _____ Дата: _____

Лабораторний дослід №1. Виявлення йонів Гідрогену та гідроксид-іонів у розчинах

Обладнання: штатив з пробірками, скляні палички, універсальний індикаторний папірець.

Реактиви: розчини хлоридної кислоти, сульфатної кислоти, натрій гідроксиду, кальцій гідроксиду

ХІД РОБОТИ

I. Виявлення йонів Гідрогену в розчині

1. За допомогою скляної палички нанесіть краплю розчину хлоридної кислоти на смужку універсального індикаторного папірця.

Спостереження: _____

Рівняння дисоціації: _____

2. За допомогою скляної палички нанесіть краплю розчину сульфатної кислоти на смужку універсального індикаторного папірця.

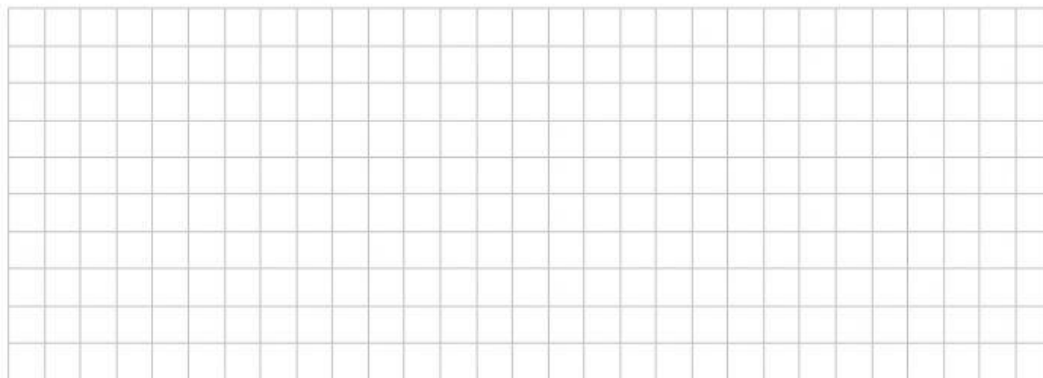
Спостереження: _____

Рівняння дисоціації: _____

Висновок.

Які йони в розчинах кислот зумовлюють зміну забарвлення індикатора?

Чи можливо за допомогою універсального індикатора розпізнати дані кислоти? Чому?



II. Виявлення гідроксид-іонів в розчині

1. За допомогою скляної палички нанесіть краплю розчину натрій гідроксиду на смужку універсального індикаторного папірця.

Спостереження: _____

Рівняння дисоціації: _____

2. За допомогою скляної палички нанесіть краплю розчину кальцій гідроксиду на смужку універсального індикаторного папірця.

Спостереження: _____

Рівняння дисоціації: _____

Висновок.

Які йони в розчинах лугів зумовлюють зміну забарвлення індикатора?

Чи можливо за допомогою універсального індикатора розпізнати дані луги? Чому?



Пригадайте індикатори, які використовують для виявлення йонів Гідрогену та гідроксид-іонів в розчинах. Вкажіть (або зафарбуйте) їхні кольори в різних середовищах.

	Кисле	Нейтральне	Лужне
Метилоранж			
Фенолфталеїн			
Лакмус			

