

ПОРЯДОК ВИКОНАННЯ РОБОТИ**СПОСТЕРЕЖЕННЯ**

III. Визначення рН середовища розчину солі амоній хлориду
Налийте в пробірку розчин амоній хлориду об'ємом 1–2 мл.
Додайте універсальний індикатор.
Визначте рН середовища розчину солі, використовуючи еталонну шкалу

Колір універсального індикатора

pH = _____

IV. Визначення рН середовища розчину солі цинк хлориду
Налийте в пробірку розчин цинк хлориду об'ємом 1–2 мл.
Додайте універсальний індикатор.
Визначте рН середовища розчину солі, використовуючи еталонну шкалу

Колір універсального індикатора

pH = _____

V. Визначення рН середовища розчину солі амоній етаноату
Налийте в пробірку розчин амоній етаноату об'ємом 1–2 мл.
Додайте універсальний індикатор.
Визначте рН середовища розчину солі, використовуючи еталонну шкалу

Колір універсального індикатора

pH = _____

VI. Визначення рН середовища розчину солі натрій хлориду
Налийте в пробірку розчин натрій хлориду об'ємом 1–2 мл.
Додайте універсальний індикатор.
Визначте рН середовища розчину солі, використовуючи еталонну шкалу

Колір універсального індикатора

pH = _____

ПІДБИЙТЕ ПІДСУМКИ РОБОТИ

У процесі виконання лабораторного дослідження ми навчилися

**РІВНЯННЯ ХІМІЧНИХ РЕАКЦІЙ У МОЛЕКУЛЯРНІЙ
ТА ІОННО-МОЛЕКУЛЯРНІЙ ФОРМАХ**

ВИСНОВКИ

Назвіть характер середовища.

Визначте, чи відбувається
гідроліз солі.

Назвіть характер середовища.

Визначте, чи відбувається
гідроліз солі.

Назвіть характер середовища.

Визначте, чи відбувається
гідроліз солі.

Назвіть характер середовища.

Визначте, чи відбувається
гідроліз солі.

ЗРОБІТЬ ЗАГАЛЬНИЙ ВИСНОВОК

Реакції гідролізу характерні для солей

7