

Прізвище та ім'я учня _____ Дата _____
З правилами техніки безпеки ознайомлений _____

ПРАКТИЧНА РОБОТА № 1
ДОСЛІДЖЕННЯ ЯКІСНОГО СКЛАДУ СОЛЕЙ

Мета: навчитися досліджувати якісний склад солей.

Обладнання: штатив із пробірками, піпетки.

розчини: ферум(II) сульфату, барій хлориду, лугу, аргентум(I) нітрату, натрій карбонату, натрій сульфату, натрій силікату та хлоридна кислота.

Реактиви:

ХІД РОБОТИ

Задача 1. Визначте якісний склад ферум(II) сульфату:

ПОРЯДОК ВИКОНАННЯ РОБОТИ	СПОСТЕРЕЖЕННЯ, ВИСНОВКИ	Рівняння реакцій в молекулярній та йонно-молекулярній формах.
1) визначення йону Fe²⁺		
2) визначення сульфат-іону SO₄²⁻		

Задача 2. У трьох пробірках є розчини солей: натрій карбонат, натрій сульфат, натрій силікат.

Використовуючи лише барій хлорид та хлоридну кислоту, визначте якісний склад кожної речовини.

ПОРЯДОК ВИКОНАННЯ РОБОТИ	СПОСТЕРЕЖЕННЯ, ВИСНОВКИ	Рівняння реакцій в молекулярній та йонно-молекулярній формах.
1) визначення карбонат-іону CO₃²⁻		
2) визначення сульфат-іону SO₄²⁻		
3) визначення силікат-іону SiO₃²⁻		

--	--	--

Задача 3. Дослідіть якісний склад барій хлориду.

ПОРЯДОК ВИКОНАННЯ РОБОТИ	СПОСТЕРЕЖЕННЯ, ВИСНОВКИ	Рівняння реакцій в молекулярній та йонно-молекулярній формах.
1) визначення йону Ba²⁺		
2) визначення хлорид-йону Cl⁻		

Для формулювання узагальнюючого висновку використайте відповіді на запитання:

— Які реакції називають якісними?

— За якими ознаками виявляють ті чи інші йони в розчині?

Прізвище та ім`я учня _____ Дата _____

ПРАКТИЧНА РОБОТА № 1
ДОСЛІДЖЕННЯ ЯКІСНОГО СКЛАДУ СОЛЕЙ

Мета: навчитися досліджувати якісний склад солей.

Обладнання: штатив із пробірками, піпетки.

розчини: ферум(II) сульфату, барій хлориду, лугу, аргентум(I) нітрату, натрій карбонату, натрій сульфату, натрій силікату та хлоридна кислота.

Реактиви:

ХІД РОБОТИ

Задача 1. Визначте якісний склад ферум(II) сульфату:

ПОРЯДОК ВИКОНАННЯ РОБОТИ	СПОСТЕРЕЖЕННЯ, ВИСНОВКИ	Рівняння реакцій в молекулярній та йонно-молекулярній формах.
1) визначення йону Fe²⁺		
2) визначення сульфат-іону SO₄²⁻		

Задача 2. У трьох пробірках є розчини солей: натрій карбонат, натрій сульфат, натрій силікат.

Використовуючи лише барій хлорид та хлоридну кислоту, визначте якісний склад кожної речовини.

ПОРЯДОК ВИКОНАННЯ РОБОТИ	СПОСТЕРЕЖЕННЯ, ВИСНОВКИ	Рівняння реакцій в молекулярній та йонно-молекулярній формах.
1) визначення карбонат-іону CO₃²⁻		
2) визначення сульфат-іону SO₄²⁻		
3) визначення силікат-іону SiO₃²⁻		

--	--	--

Задача 3. Дослідіть якісний склад барій хлориду.

ПОРЯДОК ВИКОНАННЯ РОБОТИ	СПОСТЕРЕЖЕННЯ, ВИСНОВКИ	Рівняння реакцій в молекулярній та йонно-молекулярній формах.
1) визначення йону Ba²⁺		
2) визначення хлорид-йону Cl⁻		

Для формулювання узагальнюючого висновку використайте відповіді на запитання:

— Які реакції називають якісними?

— За якими ознаками виявляють ті чи інші йони в розчині?
