



Лабораторний дослід №2-4

ТЕМА. Реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються
ВИПАДАННЯМ ОСАДУ, ВИДІЛЕННЯМ ГАЗУ, УТВОРЕННЯМ ВОДИ

Мета: встановити умови необоротності хімічних реакцій між електролітами.

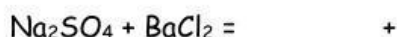
Обладнання та матеріали: р-н Na_2SO_4 , р-н BaCl_2 , р-н HCl , р-н NaOH , CaCO_3 ; фенолфталеїн; 6-ть пробірок, штатив для пробірок, піпетки; таблиця розчинності.

Хід роботи.

- I. Налийте у пробірку приблизно 2 мл розчину натрій сульфату і додайте стільки само розчину барій хлориду. Спостереження і рівняння хімічної реакції зафіксуйте у таблиці:

Спостереження:

Молекулярне рівняння хімічної реакції:



Повне йонне рівняння хімічної реакції:



Скорочене йонне рівняння хімічної реакції



Висновок. Необоротність хімічної реакції між електролітами пов'язана з

II. Покладіть у пробірку невеликі шматочки мармуру або крейди (обережно, аби не розбити дно) і долийте трохи хлоридної кислоти. Спостереження і рівняння хімічної реакції зафіксуйте у таблиці:

Спостереження:

Молекулярне рівняння хімічної реакції:



Повне йонне рівняння хімічної реакції:



Скорочене йонне рівняння хімічної реакції

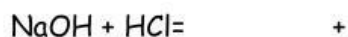


Висновок. Необоротність хімічної реакції між електролітами пов'язана з

III. Налийте у пробірку 2—3 мл розчину натрій гідроксиду і додайте 1—2 краплини розчину фенолфталеїну. Додавайте по краплинах хлоридну кислоту до зникнення забарвлення. Спостереження і рівняння хімічної реакції зафіксуйте у таблиці:

Спостереження:

Молекулярне рівняння хімічної реакції:



Повне йонне рівняння хімічної реакції:



Скорочене йонне рівняння хімічної реакції



Висновок. Необоротність хімічної реакції між електролітами пов'язана з