

Практична робота №1 Реакції йонного обміну між розчинами електролітів.

Мета: дослідним шляхом закріпити вміння складати реакції обміну між розчинами електролітів.

Вам потрібно зайти за посиланням:

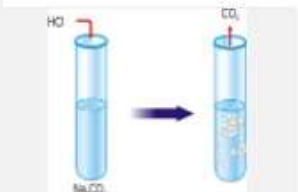
<https://naurok.com.ua/test/join?gamecode=1788297>

Зареєструйтесь та дайте відповіді на **15 запитань**.

Пройти тест ви можете тільки один раз.

Результати надходять мені автоматично.

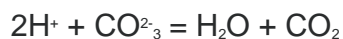
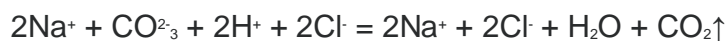
Тест буде активним до 25 листопада(16.00).



Дослід 1. У пробірку налили 1мл розчину натрій карбонату і до неї ж додали декілька крапель розчину хлоридної кислоти. Що спостерігаєте?

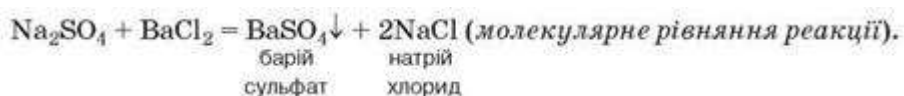
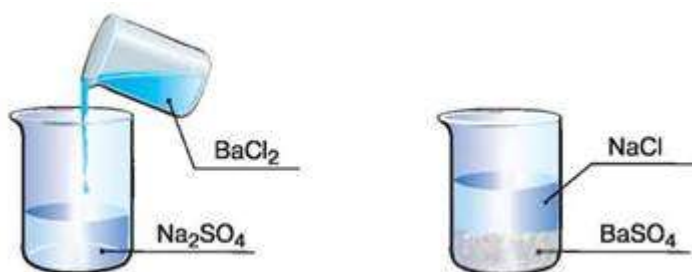
Виділяється газ.





Дослід 2. У пробірку налили 1мл розчину барій хлориду і до неї ж додали 1 мл розчину калій сульфату. Що спостерігаєте?

Утворюється білий осад.



Дослід 3. У пробірку налили 2мл розчину аргентум нітрату і до неї ж додали 1 мл розчину натрій хлориду. Що спостерігаєте?

Виявлення в розчині хлорид-іонів.

$\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- = \text{AgCl}\downarrow$

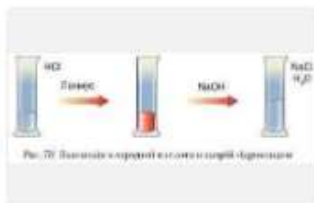
Осад аргентум хлориду

Реактивом на хлорид-іони є катіони Ag^+ . Таку реакцію називають якісною.

$\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl}\downarrow + \text{NaNO}_3$ – білий сирнистий осад;

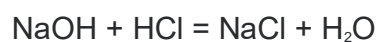
Дослід 1. Налийте в пробірку хлоридну кислоту об'ємом 1,52 мл, додайте кілька крапель розчину аргентум нітрату. Що спостерігаєте?

http://lud.m0005.ucoz.ru/



Дослід 4. У пробірку налили 2мл розчину хлоридної кислоти і до неї ж додали декілька крапель індикатору-лакмусу, потім, до цього ж розчину по краплям додали натрій гідроксид. Що спостерігаєте?

Зникає забарвлення, розчин стає прозорим.



Запитання 15

За яких умов реакції йонного обміну є необоротними

варіанти відповідей

- ☐ утворення осаду
- ☐ виділення газу
- ☐ утворення води або іншої малодисоційованої речовини
- ☐ всі відповіді правильні