**Урок до модуля « Електролітична дисоціація»**

***Тема:*** Практична робота. «**Реакції йонного обміну в розчинах електролітів»**

***Мета:*** дослідити реакції іонного обміну, які перебігають між розчинами електролітів; з’ясувати умови перебігу реакцій обміну в розчинах електролітів до кінця; закріпити навички, пов’язані зі складанням рівнянь реакцій у молекулярній, повній та скороченій іонних формах.

**Обладнання і реактиви**: віртуальна лабораторія.

***Девіз уроку:***

**Хімії навчитися неможливо,**

**якщо не бачити самої практики,**

**й не братися за хімічні реакції.**

**М.В.Ломоносов**.

. Хід роботи .

1. Повторення правил техніки безпеки в кабінеті хімії, інструктаж перед початком роботи. Повторити хімічні знаки безпеки.

    

2. Виконання практичної роботи за інструкцією.

**Виконання роботи.**

**1.**

(*Накресліть у зошит таблицю.*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Номер  досліду | Рівняння реакцій, що відбувалися | Умова протікання реакції до кінця |
| №1 | AgNO3+KI= |  |
| №2 | K2CO3 +H2SO4= |  |
| №3 | 2KOH+ H2SO4 = |  |

2. Записати хімічні реакції:

1. CuSO4+ NaOH=

2.NaOH + НCl =

3. Na2SO3 + НCl =

**Підсумок:**

* Реакції обміну між йонами називаються реакціями ……………..
* Реакції йонного обміну ідуть до кінця, якщо:

-

-

-