

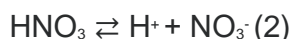
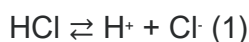
# Тема уроку. Електролітична дисоціація кислот, основ і солей у водних розчинах.

Опанувавши тему, ви зможете:

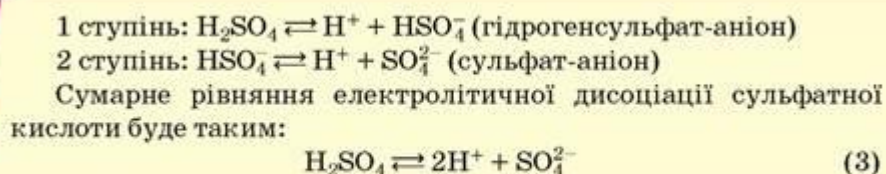
- зрозуміти й пояснювати суть процесу електролітичної дисоціації кислот, основ, солей;
- складати рівняння електролітичної дисоціації лугів, кислот, солей;

## Електролітична дисоціація кислот

*Кислоти — це електроліти, під час дисоціації яких утворюються катіони Гідрогену й аніони кислотного залишку.*

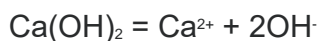


На відміну від одноосновних, багатоосновні кислоти дисоціюють із послідовним відщипленням йонів Гідрогену, тобто ступінчасто. Так, дисоціація двоосновної сульфатної кислоти відбувається у два ступені.



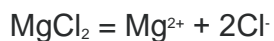
## Електролітична дисоціація основ

*Основи — це електроліти, що дисоціюють на катіони металічного елемента та гідроксид-аніони.*



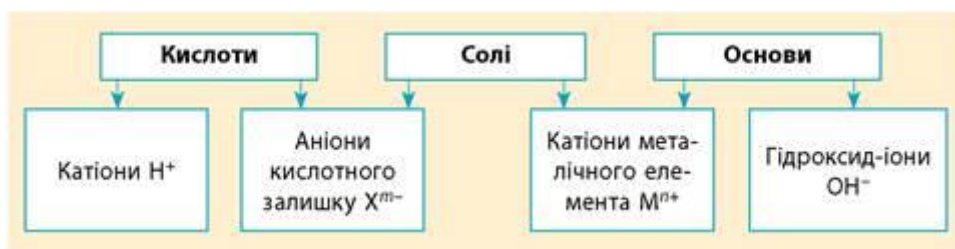
## Електролітична дисоціація солей

**Солі — це електроліти, що дисоціюють на катіони металічного елемента й аніони кислотного залишку.**



Користуючись таблицею розчинності речовин у воді (див. задній форзац), легко визначити, з яких йонів утворено конкретні кислоти, основи чи солі, адже в таблиці подано катіони й аніони, а не окремі атоми чи групи атомів.

## Узагальнення:



## Завдання.

1. Опрацюйте § 9.
2. Перегляньте відео:

<https://www.youtube.com/watch?v=1QXm4geOQWw>