

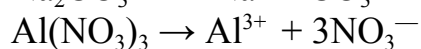
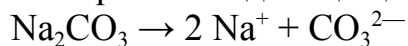
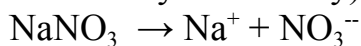
Урок з теми : «Йонно -- молекулярні рівняння хімічних реакцій».

Доброго дня, шановне товариство – дев'ятикласники! На останньому уроці я пояснювала як писати рівняння **електролітичної дисоціації речовин**.

Повторимо рівняння електролітичної дисоціації речовин.

Ото ж, маємо наступні речовини, формули яких наведені нижче.

Дивимось у **таблицю розчинності** та уважно вибираємо **катіони** (вони розташовані у верхньому горизонтальному рядку) та **аніони** (розміщені зліва у вертикальному стовпчику) і вписуємо їх у своє рівняння дисоціації:

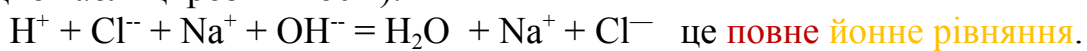


Надіюсь, що ви все згадали. Але треба тренуватись. **Важливо знати: якщо у таблиці розчинності індекс (цифра, що стоїть внизу біля атома), є, то і ми її записуємо. Якщо ж нема, а у нашій формулі є, то цю цифру пишемо попереду атома: 2Na^+ , 2Cl^- , 3H^+ , 2OH^- .**

Сьогодні ми з вами потренуємося писати рівняння реакцій і в **молекулярному і в йонному вигляді**.

1) Є таке рівняння: $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$ --- це **повне молекулярне рівняння**.

2) Тепер запишемо речовини, які є сильними електролітами у вигляді йонів (згідно таблиці розчинності):



3) Потім скоротимо (закреслимо) однакові йони, які були до реакції та залишилися після їх взаємодії:

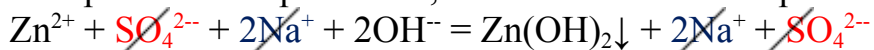


4) Випишемо ті йони, які провзаємодіяли:



Наступне рівняння. $\text{ZnSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Zn}(\text{OH})_2\downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$

Тепер запишемо речовини, які є сильними електролітами у вигляді йонів



Випишемо ті йони, які провзаємодіяли:



Домашнє завдання: вивч. § 12, стор. 75 впр. 148 (а – в) всього три рівняння, але із повними молекулярними, повними йонами і скороченими йонами.

Надсилайте виконані завдання на мою пошту: **dvlvalya@gmail.com**, Viber чи Telegram

Бажаю успіхів та плідної праці!!!