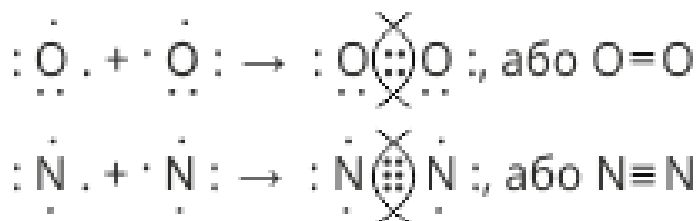


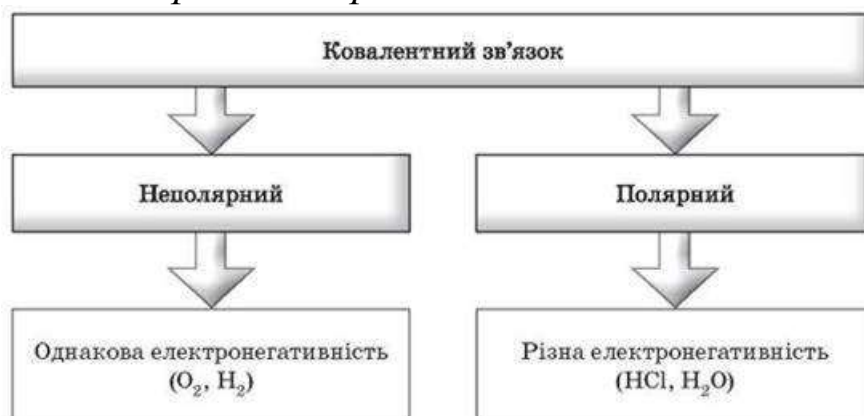
Тема уроку. Повторення. Типи хімічного зв'язку.

Хімічний зв'язок виникає в результаті змін, що відбуваються з електронами, які знаходяться на зовнішньому енергетичному рівні атомів, що з'єднуються.

Хімічний зв'язок між атомами, зумовлений утворенням спільних електронних пар, називають **ковалентним зв'язком**.



Ковалентний зв'язок — це такий зв'язок між атомами неметалічних елементів, за якого утворюються одна чи кілька спільних електронних пар.



Електронегативність — це **здатність** атома **притягувати до себе валентні електрони** від інших атомів.

Шкала відносної електронегативності Полінга:

[illegible]

Хімічний зв'язок, утворений за допомогою електростатичної взаємодії йонів, називають **йонним зв'язком**

Сполуки з йонним типом хімічного зв'язку виникають, коли взаємодіють атоми типового **металу і неметалу**.

До йонних сполук належать

Основні оксиди → CuO

луги → NaOH

солі → NaCl

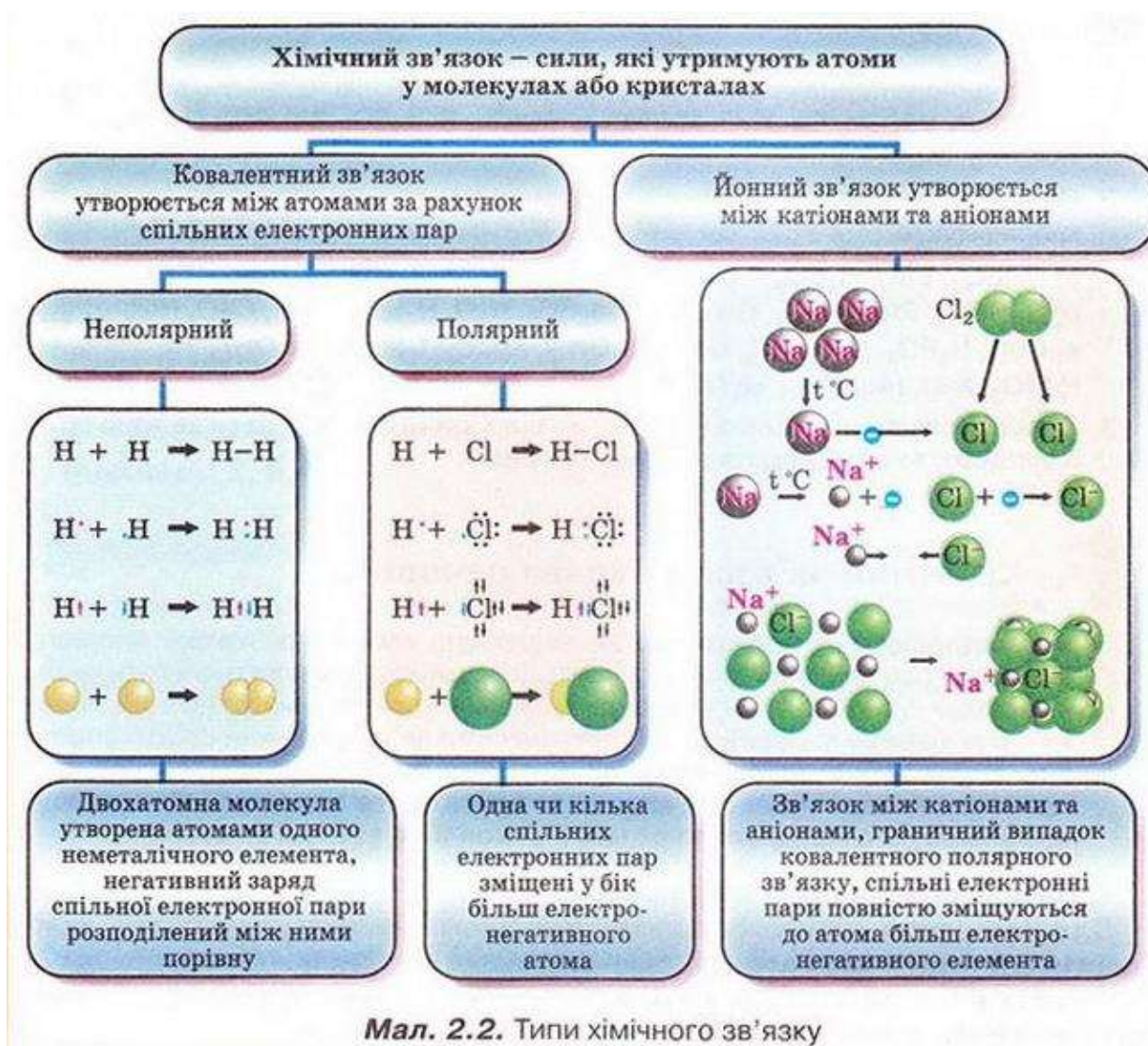
MgO

Mg(OH)_2

Na_2SO_4

KNO_3

Висновок:



Завдання.

1. Повторити §14,15,16.

2. Переглянути відео:

<https://www.youtube.com/watch?v=osG67LKd7vc>