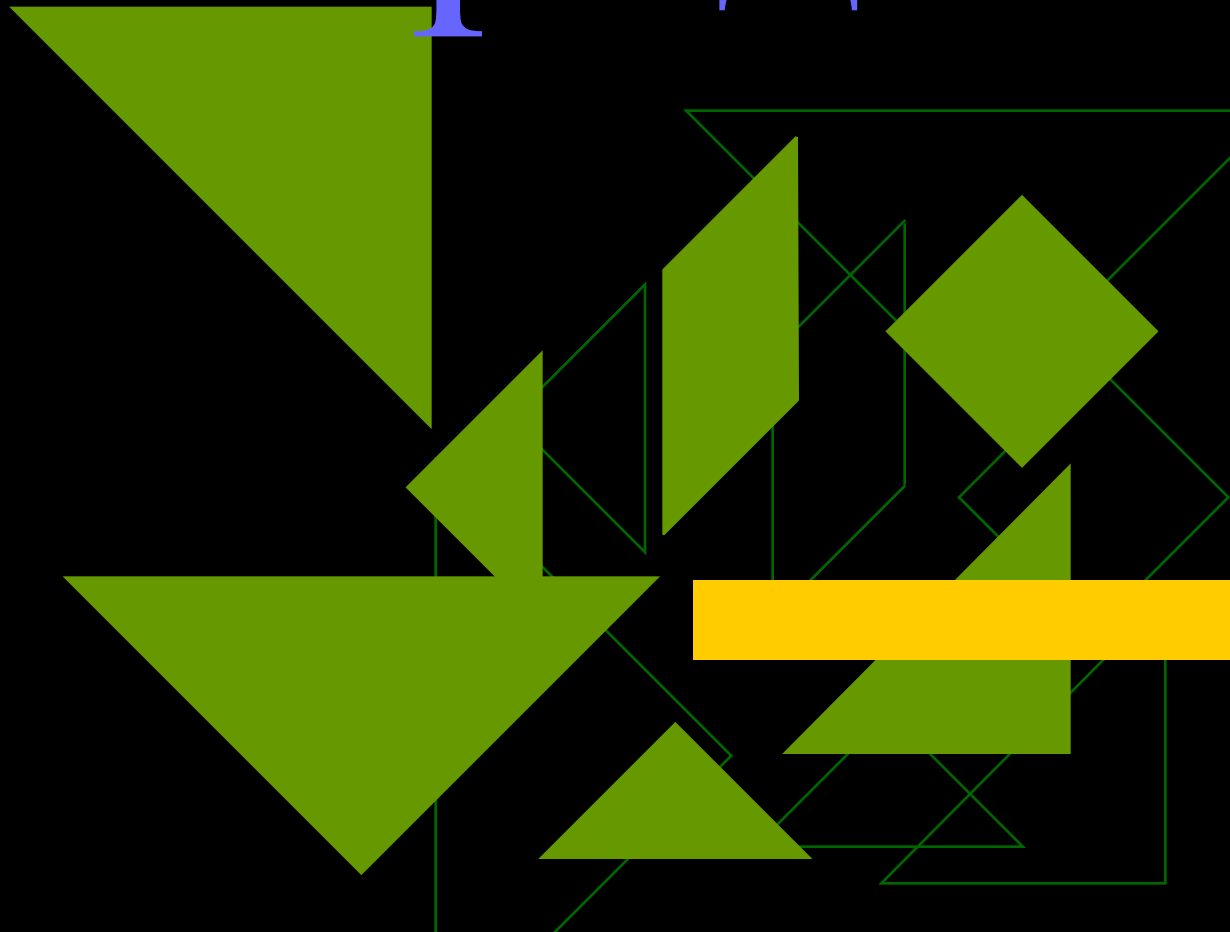


Хлориди.



Хлориди. Загальні відомості

Хлориди-солі хлоридної кислоти (HCl). До складу будь-якого хлориду входить катіон (позитивно заряджений іон) та один або декілька одновалентних аніонів хлору (HCl). Хлориди зазвичай є добре розчинні в воді, але є винятки (наприклад хлорид срібла AgCl) Хлориди широко застосовуються. Наприклад хлорид натрію (NaCl).

- ◆ Іонні хлориди - тверді кристалічні речовини з високими температурами плавлення, що проявляють основні властивості; ковалентні - гази, рідини або легкоплавкі тверді речовини, що мають характерні кислотні властивості. Хлориди з проміжною іонно-ковалентного природою зв'язку проявляють, відповідно, амфотерні властивості. Більшість хлоридів металів розчинні у воді (за винятком AgCl , CuCl , AuCl , TlCl)

Хімічні властивості.

- ◆ Основні хлориди практично не схильні гідролізу, а кислотні гідролізуються вповністью і безповоротно утворюючи кислоти. Також хлориди можуть взаємодіяти між собою.