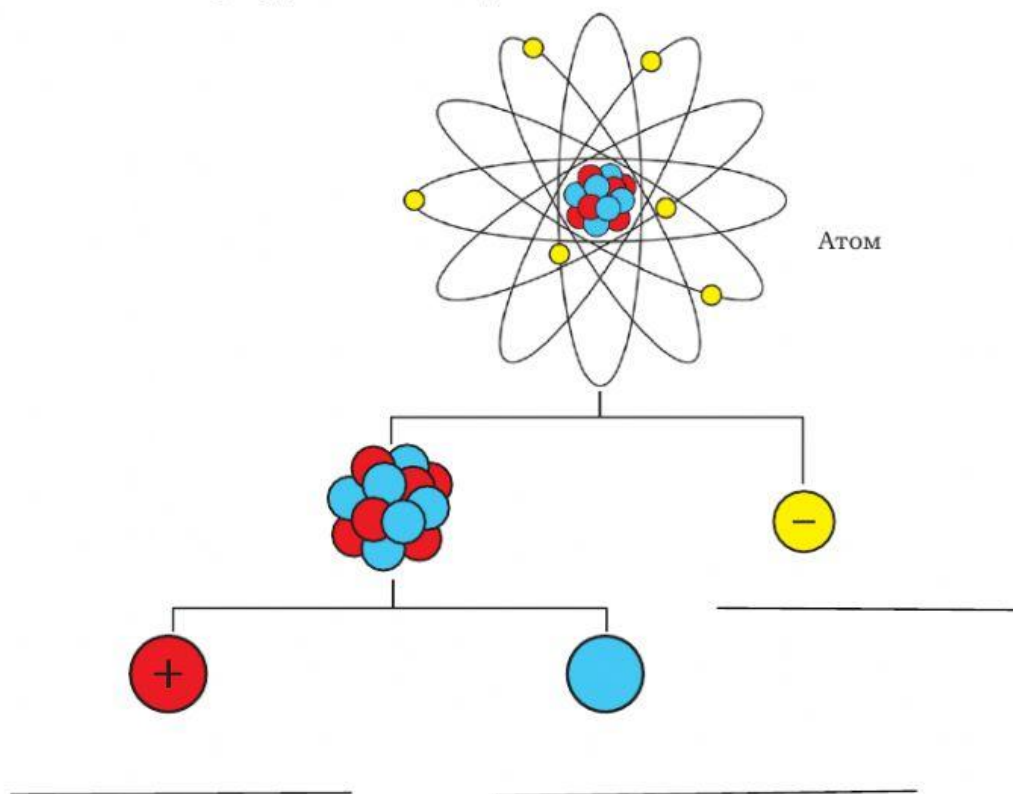
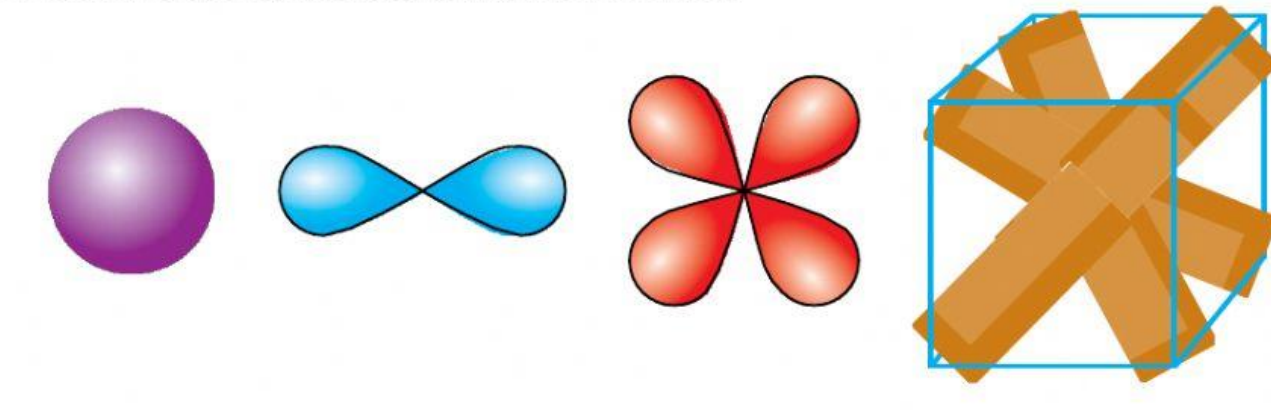


1. Розглянь схему будови атома та доповни її.



2. Розглянь орбіталі. Визнач і підпиши їх типи.



3. Заповни таблицю.

була

Номер енергетичного рівня	1	2		3			4			
Підрівень	s-	s-	p-	s-	p-	d-	s-	p-	d-	f-
Максимальна кількість електронів										

4. Визнач хімічний елемент за електронною формулою атома.

$1s^2 2s^2 2p^6$ — _____

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ — _____

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ — _____

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$ — _____

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^2 4s^2$ — _____