

§ 3. Розподіл електронів в електронній оболонці атомів s -, p - та d -елементів



Додаткові завдання до параграфа

Завдання з розвитку критичного мислення

Як ви вважаєте, чи можна принцип мінімальної енергії в заповненні електронної оболонки електронами вважати окремим випадком фізичного принципу мінімальної потенційної енергії?

Біографії видатних науковців



Фрідріх Хунд (1896–1997)

Німецький фізик-теоретик. Народився в місті Карлсруе. У 26 років закінчив Геттінгенський університет. Протягом наступних 40 років працював майже в усіх великих університетах Німеччини.

Найважливіші праці Хунда присвячені квантовій механіці, спектроскопії атомів і молекул, магнетизму, квантовій хімії та історії фізики. У 1927 р. сформулював емпіричні правила, що регулюють порядок заповнення атомних орбіталей електронами (правила Хунда).

Хунд уявлення про сігма- та пі-зв'язки. Разом із Малікеном і Леннард-Джонсом брав участь у розробці нового методу квантової хімії — методу молекулярних орбіталей.