

Завдання до самостійної роботи 1.4

- 1) Які випадки «провалу» електронів на прикладі елементів IV періоду вам відомі? Чим пояснюються ці випадки?
- 2) Як за електронною будовою атома хімічного елемента можна спрогнозувати його валентні можливості, хімічні властивості?
- 3) Яких правил необхідно дотримуватися, щоб скласти електронну формулу та електронно-графічну схему атома хімічного елемента?
- 4) Чому у запропоноване Д. І. Менделєєвим формулювання періодичного закону з часом було внесено зміни?
- 5) Вирахувати масу фотона, довжина хвилі якого дорівнює 589нм.
- 6) Виведіть рівняння Шредінгера. Який фізичний зміст має хвильова функція?
- 7) Періодичний характер зміни властивостей атомів елементів періодичної системи. Вторинна періодичність.
- 8) Дайте визначення поняття енергія атомізації. Як змінюється ця величина в залежності від місця елемента в періодичній системі?