Заняття 13. Терми: побудова для еквівалентних та нееквівалентних електронів.
Аудиторне заняття

- 1. Побудувати можливі терми для наступних електронних конфігурацій  $n p^1 d^1$   $n s^1 d^1$ ;  $n p^2$ .
- 2. Знайти максимально можливий повний механічний момент та відповідне спектральне позначення терма атому
  - а) Na, валентний електрон якого має головне квантове число 4;
  - б) з електронною конфігурацією 1  $s^2 2 p^1 3 d^1$ .
- 3. Знайти можливі значення повних механічних моментів атомів, які знаходяться в стані  ${}^4P$ .
- 4. Атом знаходиться у стані, мультиплетність якого дорівнює трьом, а повний механічний момент  $\hbar\sqrt{20}$  . Яким може бути відповідне квантове число L?

Домашнє завдання

1. Побудувати можливі терми для наступних електронних конфігурацій  $n d^1 f^1$ ;  $n d^2$ ;  $n_1 s^1 n_2 p^2$ .

- 2. Знайти можливі значення повних механічних моментів атомів, які знаходяться в стані  $^{5}D$ .
- 3. Відомо, що у F-стані кількість можливих значень квантового числа J дорівнює п'яти. Визначити спіновий механічний момент в цьому стані.