

Nội dung bài viết

1. [Giải bài 1 trang 25 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
2. [Giải bài 2 trang 25 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
3. [Giải bài 3 trang 25 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
4. [Giải bài 4 trang 25 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
5. [Giải bài 5 trang 25 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)

Với bộ tài liệu giải bài tập **SGK Hóa 10 nâng cao Bài 6: Lớp và phân lớp electron**, hướng dẫn cách giải chi tiết cho từng câu hỏi, từng phần học bám sát nội dung chương trình sách giáo khoa bộ môn Hóa nâng cao lớp 10. Nội dung chi tiết các em xem tại đây.

Giải bài 1 trang 25 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Các obitan trong một phân lớp electron:

- A. có cùng sự định hướng trong không gian.
- B. có cùng mức năng lượng.
- C. khác nhau về mức năng lượng.
- D. có hình dạng không phụ thuộc vào đặc điểm mỗi phân lớp.

Hãy chọn đáp án đúng.

Lời giải:

Chọn B. Các obitan trong cùng một phân lớp electron thì có cùng mức năng lượng.

Giải bài 2 trang 25 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Thế nào là lớp và phân lớp electron. Sự khác nhau giữa lớp và phân lớp electron?

Lời giải:

- Lớp electron bao gồm các electron có mức năng lượng gần bằng nhau.

- Phân lớp electron bao gồm các electron có mức năng lượng bằng nhau.

Giải bài 3 trang 25 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Hãy cho biết tên của các lớp electron ứng với các giá trị của $n = 1, 2, 3, 4$ và cho biết các lớp đó lần lượt có bao nhiêu phân lớp electron?

Lời giải:

Tên của các lớp electron:

- ứng với $n = 1$ là lớp K.
- ứng với $n = 2$ là lớp L.
- ứng với $n = 3$ là lớp M.
- ứng với $n = 4$ là lớp N.

Số phân lớp electron trong mỗi lớp:

- Lớp K có 1 phân lớp (1s).
- Lớp L có 2 phân lớp (2s, 2p).
- Lớp M có 3 phân lớp (3s, 3p, 3d).
- Lớp N có 4 phân lớp (4s, 4p, 4d, 4f).

Giải bài 4 trang 25 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Hãy cho biết số phân lớp electron, số obitan có trong lớp M và N.

Lời giải:

Lớp M ($n = 3$) có 3 phân lớp electron và có $3^2 = 9$ obitan.

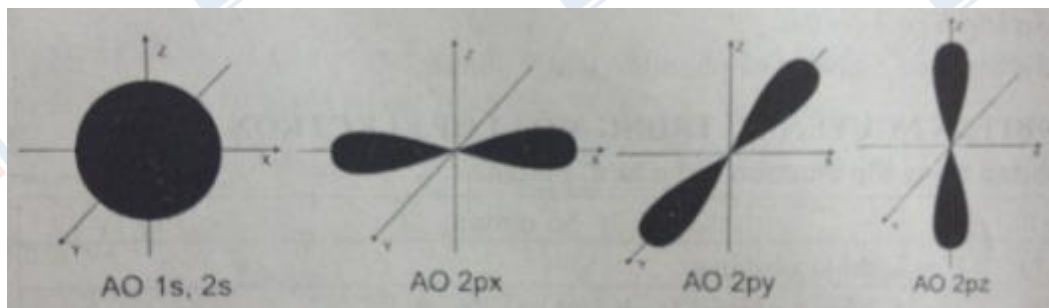
Lớp N ($n = 4$) có 4 phân lớp electron và có $4^2 = 16$ obitan

Giải bài 5 trang 25 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Vẽ hình dạng các obitan 1s, 2s và các obitan $2p_x, 2p_y, 2p_z$.

Lời giải:

Hình dạng các obitan 1s, 2s và các obitan 2p_x, 2p_y, 2p_z là:



►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về giải bài tập **SGK Hóa học lớp 10 nâng cao Bài 6: Lớp và phân lớp electron**, file PDF hoàn toàn miễn phí.