

Nội dung bài viết

1. [Giải bài 1 trang 20 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
2. [Giải bài 2 trang 20 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
3. [Giải bài 3 trang 20 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
4. [Giải bài 4 trang 20 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
5. [Giải bài 5 trang 20 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
6. [Giải bài 6 trang 20 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)

Với bộ tài liệu giải bài tập **SGK Hóa 10 nâng cao Bài 4: Sự chuyển động của electron trong nguyên tử. Orbita nguyên tử**, 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 20 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Orbitan nguyên tử hydro ở trạng thái cơ bản có dạng hình cầu và có bán kính trung bình là:

- A. 0,045nm.
- B. 0,053nm.
- C. 0,098nm.
- D. 0,058nm.

Lời giải:

Chọn B.

Giải bài 2 trang 20 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Orbitan p_y có dạng hình số tám nổi:

- A. được định hướng theo trục z
- B. được định hướng theo trục y.

- C. được định hướng theo trục x.
- D. không định hướng theo trục nào.

Lời giải:

Chọn B.

Giải bài 3 trang 20 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Đáp án nào đúng trong các đáp án sau đây?

Trong nguyên tử hiđro electron thường được tìm thấy:

- A. trong hạt nhân nguyên tử.
- B. bên ngoài hạt nhân, song ở gần hạt nhân vì electron bị hút bởi hạt proton.
- C. bên ngoài hạt nhân và thường ở xa hạt nhân, vì thể tích nguyên tử là mây electron của nguyên tử đó.
- D. cả bên trong và bên ngoài hạt nhân, vì electron luôn được tìm thấy ở bất kì chỗ nào trong nguyên tử.

Lời giải:

Chọn B.

Giải bài 4 trang 20 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Có thể mô tả sự chuyển động của electron trong nguyên tử bằng các quỹ đạo chuyển động không? Tại sao?

Lời giải:

Không thể mô tả sự chuyển động của electron bằng các quỹ đạo chuyển động, vì electron là hạt vi mô chuyển động rất nhanh. Không thể xác định được chính xác vị trí của electron.

Giải bài 5 trang 20 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Theo lí thuyết hiện đại, trạng thái chuyển động của electron trong nguyên tử được mô tả bằng hình ảnh gì?

Lời giải:

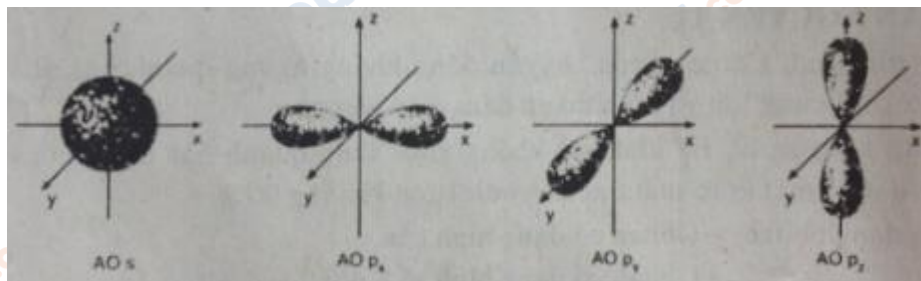
Theo lí thuyết hiện đại, trạng thái chuyển động của electron trong nguyên tử được mô tả bằng hình ảnh đám mây electron.

Giải bài 6 trang 20 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Trình bày hình dạng của các obitan nguyên tử s, p và nêu rõ sự định hướng khác nhau của chúng trong không gian.

Lời giải:

Hình ảnh minh họa:



Từ hình ảnh trên cho ta:

- Obitan s có dạng hình cầu.
- Obitan p gồm 3 obitan, có dạng hình số 8 nổi:
 - + Obitan p_x định hướng theo trục x.
 - + Obitan P_y định hướng theo trục y.
 - + Obitan P_z định hướng theo trục z.

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về giải bài tập **SGK Hóa học lớp 10 nâng cao Bài 4: Sự chuyển động của electron trong nguyên tử. Obitan nguyên tử**, file PDF hoàn toàn miễn phí.