

Nội dung bài viết

1. [Giải bài 1 trang 92 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
2. [Giải bài 2 trang 92 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
3. [Giải bài 3 trang 92 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
4. [Giải bài 4 trang 92 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)

Với bộ tài liệu giải bài tập **SGK Hóa 10 nâng cao Bài 23: Liên kết kim loại**, 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 92 SGK Hóa lớp 10 nâng cao***

Hãy cho một ví dụ về mạng tinh thể kim loại và cho biết liên kết trong tinh thể kim loại được tạo thành như thế nào?

#### **Lời giải:**

Mạng tinh thể kim loại natri là mạng lập phương tâm khối. Lực liên kết trong tinh thể kim loại được hình thành bằng lực hút tĩnh điện giữa các ion dương kim loại ở nút mạng tinh thể với các electron hóa trị chuyển động tương đối tự do.

### ***Giải bài 2 trang 92 SGK Hóa lớp 10 nâng cao***

Hãy kể những kiểu mạng tinh thể phổ biến của kim loại. Cho ví dụ.

#### **Lời giải:**

Những mạng tinh thể phổ biến của kim loại là:

- + Mạng lập phương tâm khối: mạng tinh thể kim loại natri.
- + Mạng lập phương tâm diện: mạng tinh thể kim loại canxi.
- + Mạng lục phương: mạng tinh thể kim loại coban.

**Giải bài 3 trang 92 SGK Hóa lớp 10 nâng cao**

Hãy nêu các tính chất của tinh thể kim loại.

**Lời giải:**

Vì tinh thể kim loại có những electron tự do, di chuyển được trong mạng nên tinh thể kim loại có những tính chất cơ bản sau: có ánh kim, dẫn điện, dẫn nhiệt tốt và có tính dẻo.

**Giải bài 4 trang 92 SGK Hóa lớp 10 nâng cao**

Dựa vào bảng tính 3.1, hãy cho biết kiểu cấu trúc mạng tinh thể của các kim loại: Cu, Na, Co, Mg, Al.

**Lời giải:**

+ Cu, Al: Mạng lập phương tâm diện.

+ Co, Mg: Mạng lục phương.

+ Na: Mạng lập phương tâm khối.

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về giải bài tập **SGK Hóa học lớp 10 nâng cao Bài 23: Liên kết kim loại**, file PDF hoàn toàn miễn phí.