

Bài 23
LIÊN KẾT KIM LOẠI

- 3.56.** Hãy giải thích điện hoá trị của các nguyên tố nhóm IA, IIA, IIIA trong các hợp chất với clo.
- 3.57.** Điện hoá trị của các nguyên tố nhóm VIA, VIIA trong các hợp chất với natri có giá trị :
A. -2 và -1 ; B. 2- và 1- ; C. 6+ và 7 + ; D. +6 và +7.
Hãy chọn đáp án đúng.
- 3.58.** Yếu tố quyết định tính chất cơ bản của tinh thể kim loại là
A. sự tồn tại mạng tinh thể kim loại.
B. tính ánh kim.
C. tính dẫn điện và dẫn nhiệt tốt.
D. sự chuyển động tự do của các electron chung trong toàn mạng tinh thể ?
Hãy chọn đáp án đúng.
- 3.59.** Trong một ô mạng cơ sở của tinh thể lập phương tâm khối (hình 3.15a SGK), số đơn vị thể tích nguyên tử kim loại bằng
A. 1. B. 2. C. 3. D. 4.
Hãy chọn đáp án đúng.
- 3.60.** Trong một ô mạng cơ sở của tinh thể lập phương tâm diện (hình 3.15b SGK), số đơn vị thể tích nguyên tử kim loại bằng
A. 1. B. 2 . C. 3. D. 4.
Hãy chọn đáp án đúng.
- 3.61.** Hãy giải thích nguyên nhân làm cho tinh thể kim loại dẫn nhiệt, dẫn điện tốt và có tính dẻo.
- 3.62.** Tính bán kính nguyên tử gần đúng của Fe ở 20⁰C, biết rằng tại nhiệt độ đó khối lượng riêng của Fe là 7,87 g/cm³. Giả thiết rằng trong tinh thể các nguyên tử Fe là những hình cầu chiếm 74% thể tích tinh thể, phần còn lại là khe rỗng giữa các quả cầu. Cho biết nguyên tử khối của Fe là 55,85.
- 3.63*.** Trong mạng tinh thể lập phương tâm diện, các nguyên tử tiếp xúc nhau ở mặt bên. Đường chéo của mặt có độ dài bằng 4 lần bán kính của nguyên tử. Hãy xác định % chiếm chỗ của nguyên tử kim loại trong loại mạng này.