

GIẢI HÓA LỚP 12: ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 82 SGK HÓA HỌC

Đề bài

Liên kết kim loại là gì? So sánh với liên kết ion và liên kết cộng hoá trị?

Hướng dẫn giải

Kẻ bảng so sánh sự giống nhau và khác nhau giữa

- Liên kết kim loại và liên kết cộng hóa trị

- Liên kết kim loại và liên kết ion.

ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 82 SGK HÓA HỌC LỚP 12

-Liên kết kim loại là liên kết được hình thành giữa các nguyên tử và ion kim loại trong mạng tinh thể do sự tham gia của các electron tự do

- So sánh:

	Liên kết kim loại	Liên kết ion
Giống nhau	Đều được hình thành do lực hút tĩnh điện giữa các phần tử tích điện trái dấu	
Khác nhau	Các phần tử tích điện trái dấu là ion dương và các electron tự do	Các phần tử tích điện trái dấu là ion dương và ion âm

	Liên kết kim loại	Liên kết cộng hóa trị
Giống nhau	Đều có những electron chung của các nguyên tử	
Khác nhau	Electron chung là tất cả các nguyên tử kim loại có mặt trong đơn chất	Các nguyên tử giống nhau hoặc gần giống nhau, liên kết với nhau bằng cách góp chung các electron hóa trị.