

□ MỤC TIÊU BÀI HỌC

Học sinh biết : Hoá trị là gì. Số oxi hoá là gì.

Học sinh vận dụng : Dựa vào quy tắc để xác định số oxi hoá, xác định hoá trị trong hợp chất ion và cộng hoá trị.

□ GỢI Ý TỔ CHỨC HOẠT ĐỘNG DẠY HỌC

Phương pháp chủ yếu của bài này là dùng các thí dụ và bài tập. Sau khi GV trình bày khái niệm, nguyên tắc để xác định điện hoá trị, cộng hoá trị, số oxi hoá, nên dùng bài tập áp dụng để khắc sâu kiến thức và biết cách vận dụng kiến thức.

I. HOÁ TRỊ

1. Hoá trị trong hợp chất ion

Hoạt động 1 :

HS nghiên cứu SGK và trả lời câu hỏi : hoá trị của nguyên tố trong hợp chất ion được gọi là gì và được tính như thế nào ?

Yêu cầu trả lời :

+ Hoá trị của nguyên tố trong hợp chất ion được gọi là điện hoá trị.

+ Trị số điện hoá trị được xác định bằng điện tích của ion. Muốn xác định được điện hoá trị phải xác định được số electron mà nguyên tử của nguyên tố nhường hoặc nhận để trở thành ion.

2. Hoá trị trong hợp chất cộng hoá trị

Hoạt động 2 :

HS nghiên cứu SGK và trả lời câu hỏi : hoá trị của nguyên tố trong hợp chất cộng hoá trị được gọi là gì và được xác định như thế nào ?

Yêu cầu trả lời :

+ Hoá trị của nguyên tố trong hợp chất cộng hoá trị được gọi là cộng hoá trị.

- + Cộng hoá trị của một nguyên tố được xác định bằng số liên kết mà nguyên tử của nguyên tố đó tạo thành với các nguyên tử khác trong phân tử.
- + Muốn xác định được cộng hoá trị của nguyên tố phải biết được số cặp electron chung tạo ra liên kết của nguyên tố đó.
- + Vì cộng hoá trị được tính bằng số liên kết nên cộng hoá trị không mang dấu.

II. SỐ OXI HOÁ

Hoạt động 3 :

HS đọc SGK và trả lời câu hỏi :

- + Số oxi hoá của nguyên tố là gì ?
- + Quy tắc xác định số oxi hoá ?
- + Áp dụng quy tắc để xác định số oxi hoá của một số nguyên tố.

Hoạt động 4 : Củng cố bài.

Sử dụng bài tập trong SGK để củng cố những kiến thức trọng tâm của bài :

- + Xác định hoá trị : Bài tập 3, 4.
- + Xác định số oxi hoá : Bài tập 1, 2, 5, 6.

□ HƯỚNG DẪN GIẢI VÀ ĐÁP SỐ BÀI TẬP TRONG SGK

1. Chọn đáp án B.
2. Chọn đáp án A.
3. Xác định điện tích ion của các nguyên tố trong hợp chất.
Điện hoá trị của các nguyên tố bằng điện tích của ion tương ứng.
4. Viết công thức electron của các phân tử.
Cộng hoá trị của các nguyên tố bằng số liên kết của nguyên tử nguyên tố đó tạo được với các nguyên tử khác trong phân tử.
5. Áp dụng quy tắc xác định số oxi hoá.
6. Áp dụng quy tắc xác định số oxi hoá.