

HOÁ TRỊ VÀ SỐ OXI HOÁ

- 3.36.** a) Hoá trị của một nguyên tố trong các hợp chất ion được gọi là gì ?
b) Hãy so sánh hoá trị của các kim loại trong các hợp chất : NaCl, CaF₂.
- 3.37.** a) Hoá trị của một nguyên tố trong các hợp chất cộng hoá trị được gọi là gì ?
b) Hãy so sánh hoá trị của oxi (O) và của nitơ (N) trong các hợp chất : H₂O, NH₃.
- 3.38.** a) Hãy cho biết quan hệ giữa số liên kết cộng hoá trị của một nguyên tử trong phân tử và cộng hoá trị của nguyên tố tương ứng.
b) Hãy viết công thức cấu tạo của NH₃ và cho biết cộng hoá trị của nitơ trong hợp chất đó.

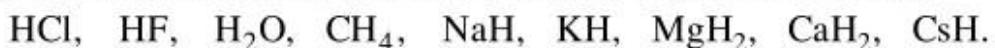
3.39. Hãy viết công thức cấu tạo của các hợp chất : CO₂, C₂H₆, C₃H₈, HCHO.

Hãy cho biết cộng hoá trị của cacbon trong các hợp chất đó.

3.40. a) Hãy cho biết số oxi hoá của các nguyên tố : H, N, O, Na, Ca trong các đơn chất H₂, N₂, O₂, Na, Ca.

b) Hãy cho biết tổng số số oxi hoá của các nguyên tử oxi và hiđro trong phân tử H₂O.

3.41. Hãy cho biết số oxi hoá của hiđro trong các hợp chất sau đây :



3.42. Hãy cho biết số oxi hoá của clo trong các chất sau :



3.43. Hãy cho biết cộng hoá trị và số oxi hoá của cacbon trong các hợp chất sau đây :



3.44. Số oxi hoá của mangan (Mn) trong hợp chất KMnO₄ là

- A. +1. B. -1. C. -5. D. +7. E. -7.

Chọn đáp án đúng.