

Bài 3 trang 74 SGK Hóa 10

Đề bài:

Hãy cho biết điện hóa trị của các nguyên tử trong các hợp chất sau đây: CsCl, Na₂O, BaO, BaCl₂, Al₂O₃.

Lời giải:

Phân biệt: số oxi hóa là viết dấu trước rồi đến số

Điện hóa trị của nguyên tử viết số trước rồi viết dấu sau

ví dụ : số oxi hóa của K trong KCl là +1

còn điện hóa trị của K trong KCl là 1+

Từ đó ta có:

Điện hóa trị của các nguyên tử trong:

CsCl: Cs = 1⁺ ; Cl = 1⁻

Na₂O: Na = 1⁺ ; O = 2⁻ ;

BaO: Ba = 2⁺ ; O = 2⁻

BaCl₂ : Ba = 2⁺ ; Cl = 1⁻

Al₂O₃ : Al = 3⁺ ; O = 2⁻