

Giải bài 5 trang 60 SGK Hóa 10

Đề bài:

So sánh số electron trong các cation sau : Na^+ , Mg^{2+} , Al^{3+}

Lời giải:

+ Nhớ số hiệu nguyên tử của các nguyên tố Na, Mg, Al \Rightarrow số e tương ứng của các nguyên tố này

+ Lấy số e tương ứng của Na, Mg, Al trừ đi 1e, 2e, 3e là ra số e của các cation Na^+ , Mg^{2+} , Al^{3+}

Các ion Na^+ , Mg^{2+} , Al^{3+} đều có 10 electron

\Rightarrow Số electron của các cation này bằng nhau