

Giải bài 6 trang 51 SGK Hóa 10

Đề bài:

Dựa vào quy luật biến đổi tính kim loại, tính phi kim của các nguyên tố trong bảng tuần hoàn, hãy trả lời các câu hỏi sau:

- a) Nguyên tố nào là kim loại mạnh nhất ? Nguyên tố nào là phi kim mạnh nhất ?
- b) Các nguyên tố kim loại được phân bố ở khu vực nào trong bảng tuần hoàn ?
- c) Các nguyên tố phi kim được phân bố ở khu vực nào trong bảng tuần hoàn ?
- d) Nhóm nào gồm những nguyên tố kim loại điển hình ? Nhóm nào gồm hầu hết những nguyên tố phi kim điển hình ?
- e) Các nguyên tố khí hiếm nằm ở khu vực nào trong bảng tuần hoàn ?

Lời giải:

- a) Fr là kim loại mạnh nhất. F là phi kim mạnh nhất.
- b) Các kim loại được phân bố ở khu vực bên trái trong bảng tuần hoàn.
- c) Các phi kim được phân bố ở khu vực bên phải trong bảng tuần hoàn.
- d) Nhóm IA gồm những kim loại điển hình. Nhóm VIIA gồm những phi kim điển hình.
- e) Các khí hiếm nằm ở nhóm VIIIA ở khu vực bên phải trong bảng tuần hoàn.