

Bài 10

SỰ BIẾN ĐỔI TUẦN HOÀN CẤU HÌNH ELECTRON NGUYÊN TỬ CỦA CÁC NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC

2.8. Làm thế nào để phân biệt các nguyên tố nhóm A và nguyên tố nhóm B theo cấu tạo lớp vỏ nguyên tử ?

14

2.9. Các nguyên tố nhóm A và nhóm B có cùng số thứ tự nhóm có đặc điểm gì giống và khác nhau ? Lấy thí dụ nguyên tố C và Ti để minh hoạ.

2.10. Vị trí của nguyên tố trong bảng tuần hoàn có liên hệ gì với cấu tạo lớp vỏ nguyên tử của nguyên tố đó. Giải thích và nêu thí dụ minh hoạ.

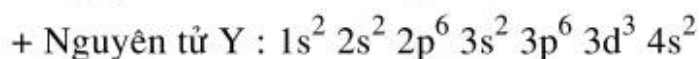
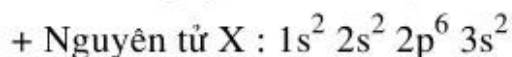
2.11. Cho hai nguyên tố X và Y ở hai ô liên tiếp trong một chu kỳ của bảng tuần hoàn và có tổng số proton bằng 27. Hãy viết cấu hình electron nguyên tử và xác định vị trí của chúng trong bảng tuần hoàn.

2.12. Oxit cao nhất của một nguyên tố nhóm VIA chứa 60 % oxi về khối lượng. Hãy xác định nguyên tố và viết cấu hình electron nguyên tử của nguyên tố đó.

2.13. Trong chu kỳ 2 số electron lớp ngoài cùng thay đổi như thế nào ?

2.14. Hãy nêu sự biến đổi tuần hoàn cấu hình electron nguyên tử trong bảng tuần hoàn.

2.15. Cho hai nguyên tố hoá học có cấu hình electron nguyên tử là :



a) Hỏi chúng có ở trong cùng một nhóm nguyên tố không ? Hãy giải thích.

b) Hai nguyên tố này cách nhau bao nhiêu nguyên tố hoá học ? Có cùng chu kỳ không ?