

## BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC VÀ ĐỊNH LUẬT TUẦN HOÀN

### Bài 9

#### BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC

- 2.1. Hãy cho biết ý nghĩa của một ô nguyên tố trong bảng tuần hoàn ?
- 2.2. Các nguyên tố trong bảng tuần hoàn được xếp theo chiều tăng dần số đơn vị diện tích hạt nhân. Thông thường nguyên tử khối trung bình cũng tăng dần. Tuy nhiên có một số ngoại lệ : Nguyên tố đứng trước có nguyên tử khối trung bình lớn hơn nguyên tố đứng sau. Sử dụng bảng tuần hoàn, hãy tìm một số nguyên tố đặc biệt này.
- 2.3. Có thể định nghĩa chu kì theo sự thay đổi số electron được không ? Giải thích.
- 2.4. Số nguyên tố trong các chu kì của bảng tuần hoàn có giống nhau không ? Dấu hiệu nào cho biết một chu kì kết thúc ?
- 2.5. Dựa vào cấu hình electron hãy giải thích vì sao chu kì 3 chỉ có 8 nguyên tố.
- 2.6. Khối các nguyên tố gồm các nhóm nào ? Khối nguyên tố còn có thể được gọi là các nhóm gì ?
- 2.7. Sự phân bố electron theo lớp trong nguyên tử của ba nguyên tố như sau :  
X : 2, 8, 1 ;      Y : 2, 8, 7 ;      Z : 2, 8, 8, 2.  
Hãy xác định vị trí các nguyên tố này trong bảng tuần hoàn.