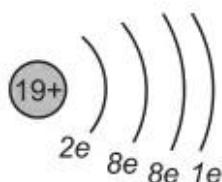
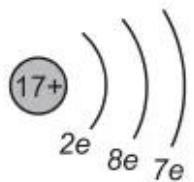
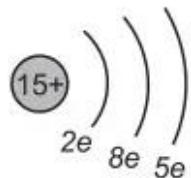
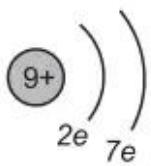
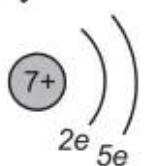


**4.5.** a) Nguyên tử kali.

b) Nguyên tử nitơ và nguyên tử neon.

c) Nguyên tử silic.

**4.6\*.** a)



b) Hai nguyên tử có số e lớp ngoài cùng bằng 5, hai nguyên tử có số e lớp ngoài cùng bằng 7.

## BÀI 5 : NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC

- 5.1. Cụm từ C (vì nơtron không mang điện nên điện tích của hạt nhân chỉ do proton mà có). Định nghĩa : Nguyên tố hoá học là tập hợp những nguyên tử có cùng điện tích hạt nhân.

- 5.2. Từ sơ đồ nguyên tử ta biết được :

Nguyên tử	Số p trong hạt nhân
(a)	4
(b)	5
(c)	12
(d)	15

Theo bảng 1, viết tên và kí hiệu hoá học của mỗi nguyên tố ; thí dụ :

Nguyên tử (a) ; tên nguyên tố beri, kí hiệu hoá học Be.

- 5.3. a) Nguyên tử các nguyên tố beri và bo có cùng số lớp electron, hai lớp.  
b) Nguyên tử các nguyên tố beri và magie có cùng số electron lớp ngoài cùng,  $2e^-$ .

- 5.4. a)  $9\text{Mg}$ ,  $6\text{Cl}$ ,  $8\text{Ne}$ .

b) Khối lượng của bảy nguyên tử kali bằng :

$$7 \times 39 = 273 \text{ (đvC)}.$$

64

## BÀI 6 : ĐƠN CHẤT - HỢP CHẤT - PHÂN TỬ

- 6.1. Theo thứ tự các chỗ trống (có một số dấu chấm) trong các câu là những từ và cụm từ : đơn chất, nguyên tố hoá học, hợp chất, nguyên tố hoá học, nguyên tố hiđro, nguyên tố clo.

- 6.2. Phương án C.

- 6.3. Trong đơn chất kim loại, các nguyên tử sắp xếp khít nhau theo một trật tự xác định.

65

Giải tương tự, được : 336 đvC (12Si), 465 đvC (15P).

*Ghi chú :* Khối lượng tính bằng đơn vị cacbon chỉ cho biết sự nặng nhẹ giữa các nguyên tử. Cân hiếu, bảy nguyên tử kali nặng bằng 273 nguyên tử hiđro. Điều này thấy rõ hơn khi giải các bài tập 5.5, 5.6.

**5.5.** Khối lượng của hai nguyên tử magie bằng :

$$2 \times 24 = 48 \text{ (đvC)}$$

Số nguyên tử oxi nặng bằng hai nguyên tử magie là :

$$48 : 16 = 3$$

**5.6.** Khối lượng của bốn nguyên tử magie bằng :

$$4 \times 24 = 96 \text{ (đvC)}$$

Nguyên tử khối của nguyên tố X bằng :

$$96 : 3 = 32 \text{ (đvC)}$$

X là S, lưu huỳnh.

**5.7.** a) Thành phần hạt nhân của hai nguyên tử giống nhau về số proton (đều có 2p), khác nhau về số nơtron, theo thứ tự bằng 2 và 1.

b) Hai nguyên tử thuộc cùng một nguyên tố hóa học vì có cùng số proton trong hạt nhân. Đó là nguyên tố heli, He.

**5.8\*.** a) Năm nguyên tử thuộc hai nguyên tố hóa học.

b) Tên nguyên tố : cacbon và canxi, kí hiệu : C và Ca, nguyên tử khối : 12 và 40.

