

## BÀI 26. OXI – OZON

**Bài 1.** Hãy ghép cấu hình electron với nguyên tử thích hợp :

Cấu hình electron Nguyên tử

- |                               |       |
|-------------------------------|-------|
| A. $1s^2 2s^2 2p^5$           | a) Cl |
| B. $1s^2 2s^2 2p^4$           | b) S  |
| C. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ | c) O  |
| D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ | d) F  |

**Bài 2.** Chất nào sau đây có liên kết cộng hóa trị không cực?

- |             |            |              |             |
|-------------|------------|--------------|-------------|
| A. $H_2S$ . | B. $O_2$ . | C. $Al_2S_3$ | D. $SO_2$ . |
|-------------|------------|--------------|-------------|

**Bài 3:** Hãy dẫn ra những phản ứng hóa học để chứng minh rằng :

- a) Oxi và ozon đều có tính oxi hóa.
- b) Ozon có tính oxi hóa mạnh hơn oxi.

**Bài 4.** Hãy trình bày các phương pháp điều chế oxi trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp.

Tại sao không áp dụng phương pháp điều chế oxi trong phòng thí nghiệm cho công nghiệp và ngược lại ?

**Bài 5.** Hãy cho biết những ứng dụng của khí oxi và khí ozon.

**Bài 6:** Cho hỗn hợp khí oxi và ozon. Sau một thời gian, ozon bị phân hủy hết, ta được một chất khí duy nhất có thể tích tăng thêm 2%.

(Phương trình hóa học là  $2O_3 \rightarrow 3O_2$  )

- a) Hãy giải thích sự tăng lên của hỗn hợp khí.
  - b) Xác định thành phần phần trăm theo thể tích của hỗn hợp khí.
- (Biết các thể tích khí được đo ở cùng điều kiện nhiệt độ, áp suất).