

Câu 1: Các đơn chất của dãy nào vừa có tính chất oxi hóa, vừa có tính khử?

- A/. Cl_2 , O_3 , S_3 . B/. S_8 , Cl_2 , Br_2 . C/. Na, F_2 , S_8
D/. Br_2 , O_2 , Ca.

Câu 2: Các chất của dãy nào chỉ có tính oxi hóa?

- A/. H_2O_2 , HCl , SO_3 . B/. O_2 , Cl_2 , S_8 .
C/. O_3 , KClO_4 , H_2SO_4 . D/. FeSO_4 , KMnO_4 , HBr .

Câu 3: Chất nào có liên kết cộng hóa trị không cực?

- A/. H_2S . B/. S_8 C/. Al_2S_3 . D/. SO_2 .

Câu 4: Hợp chất nào sau đây của nguyên tố nhóm VIA với kim loại có đặc tính liên kết ion không rõ rệt nhất?

- A/. Na_2S . B/. K_2O C/. Na_2Se D/. K_2Te .

Câu 5: Nguyên tử lưu huỳnh ở trạng thái cơ bản có số liên kết cộng hóa trị là:

- A/. 1. B/. 2 C/. 3. D/. 4.

Câu 6: Cho các cặp chất sau:

- 1) HCl và H_2S 2) H_2S và NH_3 3) H_2S và Cl_2 4) H_2S và N_2

Cặp chất tồn tại trong hỗn hợp ở nhiệt độ thường là:

- A/. (2) và (3). B/. (1), (2), (4). C/. (1) và (4). D/. (3) và (4).

Câu 7: Hãy chọn thứ tự so sánh tính axit đúng trong các dãy so sánh sau đây:

- A/. $\text{HCl} > \text{H}_2\text{S} > \text{H}_2\text{CO}_3$ B/. $\text{HCl} > \text{H}_2\text{CO}_3 > \text{H}_2\text{S}$
C/. $\text{H}_2\text{S} > \text{HCl} > \text{H}_2\text{CO}_3$ D/. $\text{H}_2\text{S} > \text{H}_2\text{CO}_3 > \text{HCl}$