

Hóa học 11 Bài 15: Cacbon

Câu 1: Phản ứng nào trong các phản ứng sau đây, cacbon thể hiện tính oxi hóa?

- A. $C + O_2 \rightarrow CO_2$
- B. $C + 2CuO \rightarrow 2Cu + CO_2$
- C. $3C + 4Al \rightarrow Al_4C_3$
- D. $C + H_2O \rightarrow CO + H_2$

Câu 2: Chất nào sau đây không phải dạng thù hình của cacbon?

- A. Than chì
- B. Thạch anh
- C. Kim cương
- D. Cacbon vô định hình

Câu 3: Công thức phân tử $CaCO_3$ tương ứng với thành phần hóa học chính của loại đá nào sau đây?

- A. Đá đỏ.
- B. Đá vôi.
- C. Đá mài.
- D. Đá tổ ong.

Câu 4: Cho cacbon lần lượt tác dụng với Al, H_2O , CuO, HNO_3 đặc, H_2SO_4 đặc, $KClO_3$, CO_2 ở điều kiện thích hợp. Số phản ứng mà trong đó cacbon đóng vai trò chất khử là

- A. 6.
- B. 4.
- C. 7.
- D. 5.

Câu 5: Nhận định nào sau đây sai?

- A. Cacbon monoxit không tạo ra muối và là một chất khử mạnh.
- B. Ở nhiệt độ cao cacbon có thể khử được tất cả các oxit kim loại giải phóng kim loại.
- C. Than gỗ được dùng để chế thuốc súng, thuốc pháo, chất hấp phụ.
- D. Than muội được dùng để làm chất độn cao su, sản xuất mực in, xi đánh giày.

Câu 6: Đốt cháy hết m gam than (C) trong V lít oxi thu được 2,24 lít hỗn hợp X gồm 2 khí. Tỉ khối của X so với oxi bằng 1,25. Các thể tích đo được (đktc). Giá trị của m là

- A. 1,2 và 1,96.
- B. 1,5 và 1,792.
- C. 1,2 và 2,016.

D. 1,5 và 2,8.

Câu 7: Cho m gam than (C) tác dụng với dung dịch HNO_3 đặc nóng dư thu được 11,2 lít hỗn hợp X gồm 2 khí (đktc). Giá trị của m là

A. 1,2.

B. 6.

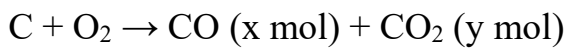
C. 2,5.

D. 3.

Đáp án Câu hỏi trắc nghiệm Hóa học 11

1. C	2. B	3. B	4. A	5. B	6. A	7.
------	------	------	------	------	------	----

Câu 6:



$$x + y = 0,1 \Rightarrow n_{\text{C}} = 0,1 \Rightarrow m = 1,2 \text{ gam}$$

$$28x + 44y = 32.1,25(x + y) \Rightarrow x = 0,025; y = 0,075 \text{ (mol)}$$

Bảo toàn nguyên tố O:

$$n_{\text{O}_2} = \frac{x + 2y}{2} = 0,0875$$