

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Cacbon](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 27: Cacbon](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 27 (Có đáp án) Cacbon** được chúng tôi sưu tầm và tổng hợp kèm đáp án và lời giải được trình bày rõ ràng và chi tiết. Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo dưới đây.

Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Cacbon

Câu 1: Dạng thù hình của một nguyên tố là

- A. những đơn chất khác nhau do nguyên tố đó tạo nên.
- B. những chất khác nhau do từ hai nguyên tố hoá học trở lên tạo nên.
- C. những chất khác nhau được tạo nên từ cacbon.
- D. những chất khác nhau được tạo nên từ nguyên tố phi kim với oxi.

Câu 2: Các dạng thù hình của cacbon là

- A. than chì, cacbon vô định hình, khí cacbonic.
- B. than chì, kim cương, canxi cacbonat.
- C. cacbon, cacbon oxit; cacbon đioxit.
- D. kim cương, than chì, cacbon vô định hình.

Câu 3: Do có tính hấp phụ, nên cacbon vô định hình được dùng làm

- A. điện cực, chất khử.
- B. trắng đường, mặt nạ phòng hơi độc.
- C. ruột bút chì, chất bôi trơn.

D. mũi khoan, dao cắt kính.

Câu 4: Chất nào sau đây khi cháy tạo ra oxit ở thể khí ?

A. Kali.

B. Silic.

C. Cacbon.

D. Natri.

Câu 5: Dãy oxit phản ứng với cacbon ở nhiệt độ cao tạo thành đơn chất kim loại là

A. CuO, BaO, Fe₂O₃.

B. PbO, CuO, FeO.

C. Fe₂O₃, PbO, Al₂O₃.

D. K₂O, ZnO, Fe₃O₄.

Câu 6: Để có thể nhận biết 3 lọ mất nhãn, mỗi lọ đựng một chất rắn màu đen là: bột than, bột đồng (II) oxit và bột mangan đioxit, ta dùng

A. dung dịch HCl đặc, nóng.

B. dung dịch NaCl.

C. dung dịch CuSO₄.

D. nước nóng.

Câu 7: Đốt cháy hoàn toàn 12 gam C thì thể tích tối đa của khí CO₂ thu được ở đktc là

A. 1,12 lít.

B. 11,2 lít.

C. 2,24 lít.

D. 22,4 lít.

Câu 8: Khối lượng C cần dùng để khử hoàn toàn 8 gam CuO thành kim loại là

A. 3,6 gam.

B. 1,2 gam.

C. 2,4 gam.

D. 0,6 gam.

Câu 9: Thể tích cacbon đioxit (đktc) thu được khi đốt cháy hoàn toàn 1 tấn than chứa 8% tạp chất là

A. 1717,3 m³

B. 1715,3 m³

C. 1710,3 m³

D. 1708 m³

Câu 10: Đốt cháy hoàn toàn 45g cacbon cần dùng V lít không khí (đktc). Biết $V_{kk} = 5V_{O_2}$ và sản phẩm tạo thành chỉ có cacbonđioxit.

A. 450 lít.

B. 425 lít.

C. 420 lít.

D. 400 lít.

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 27: Cacbon

Câu 1:

Đáp án: A

Câu 2:

Đáp án: D

Câu 3:

Đáp án: B

Câu 4:

Đáp án: C

Câu 5:

Đáp án: B

C khử được oxit của các kim loại đứng sau Al trong dãy hoạt động hóa học thành kim loại.

Câu 6:

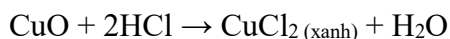
Đáp án: A

Sử dụng dung dịch HCl đặc, nóng.

+ chất rắn tan dần, có khí màu vàng lục, mùi xốc thoát ra → mangan đioxit (MnO₂)



+ chất rắn tan dần, sau phản ứng thu được dung dịch màu xanh → đồng (II) oxit (CuO)

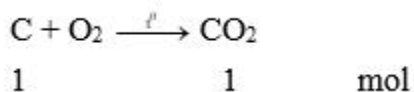


+ không có hiện tượng gì xuất hiện → cacbon.

Câu 7:

Đáp án: D

Số mol cacbon: $n_C = 12 : 12 = 1 \text{ mol}$

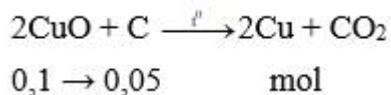


→ Thể tích CO_2 : $V = 1.22,4 = 22,4 \text{ lít}$.

Câu 8:

Đáp án: D

Số mol CuO : $n_{\text{CuO}} = 8 : 80 = 0,1 \text{ mol}$



→ $m_{\text{C pr}} = 0,05.12 = 0,6 \text{ gam}$.

Câu 9:

Đáp án: A

%C có trong than là $100\% - 8\% = 92\%$

Khối lượng C có trong 1 tấn than là:

$$m_C = 1. \frac{92}{100} = 0,92 \text{ tấn} = 920 \text{ kg} = 920 \text{ 000 gam}$$

$$\rightarrow n_C = \frac{920000}{12} \approx 76666,67 \text{ mol}$$



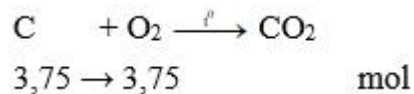
→ $V_{\text{CO}_2} = n_{\text{CO}_2}.22,4 = n_C.22,4 = 76 \text{ 666,67}.22,4 = 1717333,408 \text{ lít}$

$\approx 1717,33 \text{ m}^3$.

Câu 10:

Đáp án: C

Số mol cacbon: $n_C = 45 : 12 = 3,75 \text{ mol}$



Thể tích khí O_2 cần dùng: $V_{\text{O}_2} = 3,75 \cdot 22,4 = 84 \text{ lít}$

→ Thể tích không khí cần dùng: $V_{\text{kk}} = 5 \cdot 84 = 420 \text{ lít}$.

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 10 bài tập trắc nghiệm về **Cacbon** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.