**ĐÁP ÁN ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP PHẦN CACBON-SILIC-HÓA HỌC 11**

Câu 1- Kim cương và than chì là các dạng

 A- đồng hình của cacbon B- đồng vị của cacbon

 C- thù hình của cacbon D- đồng phân của cacbon

Câu 2:Hiệu ứng nhà kính là hiện tượng trái đất đang ấm dần lên, do các bức xạ có bước sóng dài trong vùng hồng ngoại bị giữ lại, mà không bức xạ ra ngoài vũ trụ. Khí nào dưới đây là nguyên nhân chính gây ra hiệu ứng nhà kính ?

 **A.**  H2 **B.**  CO2 **C.**  O2 **D.**  N2

Câu 3: Nguyên tố Cacbon thuộc nhóm nào trong bảng tuần hoàn?

A. IVA B. VA C. VIA D. IIA

Câu4. [Pin năng lượng Mặt trời](https://vogiasolar.com/danh-muc-san-pham/pin-nang-luong-mat-troi/) hay pin mặt trời hay [pin quang điện](https://vi.wikipedia.org/wiki/Pin_m%E1%BA%B7t_tr%E1%BB%9Di) (Solar panel) bao gồm nhiều tế bào quang điện (solar cells) – là phần tử bán dẫn có thành phần chính là chất X tinh khiết  . Chất X là

A. Silic vô định hình B. Silic tinh thể C. Silic đi oxit D. Silic lỏng

Câu 5 Trong nhóm IVA,theo chiều tăng của ĐTHN,theo chiều từ C đến Pb,nhận định nào sau đây **sai**

 A- Độ âm điện giảm dần

 B- Tính phi kim giảm dần,tính kim loại tăng dần

 C- Bán kính nguyên tử giảm dần

 D- Số oxi hoá cao nhất là +4

Câu 6 Trong các phản ứng nào sau đây,phản ứng nào **sai**

 A-  B- 

 B-  D- 

Câu7 - Hấp thụ hoàn toàn 2,24 lít CO2(đkc)vào dd nước vôi trong có chứa 0,25 mol Ca(OH)2.Sản phẩm thu được sau phản ứng gồm:

 A- Chỉ có CaCO3 B- Chỉ có Ca(HCO3)2

 C- Cả CaCO3 và Ca(HCO3)2 D- CaCO3 và Ca(OH)2

Câu 8: Chất nào sau đây không tác dụng với nước?

A. SiO2B. SO2 C. P2O5 D. CO2

Câu 9- Thành phần chính của khí than ướt là

 A-  B- 

 C-  D- 

Câu 10- Cacbon phản ứng với tất cả các chất trong dãy nào sau đây?

 A-  B- 

 C-  D- 

Câu 11 Hấp thụ hoàn toàn V lít CO2(đkc) vào dd nước vôi trong có chứa 0,05 mol Ca(OH)2 thu được 2g kết tủa.Giá trị của V là:

 A- 0,448 lít B- 1,792 lít C- 1,680 lít D- A hoặc B đúng

Câu12-Chodãybiếnđổihoáhọcsau:

 Điều nhận định nào sau đây đúng:

 A- Có 2 phản ứng oxi hoá- khử B- Có 3 phản ứng oxi hoá- khử

 C- Có 1 phản ứng oxi hoá- khử D- Khong có phản ứng oxi hoá- khử

Câu 13-Để phòng nhiễm độc CO,là khí không màu,không mùi,rất độc người ta dùng chất hấp thụ là

 A- đồng(II) oxit và mangan oxit B- đồng(II) oxit và magie oxit

 C- đồng(II) oxit và than hoạt tính D- than hoạt tính

Câu14- Tính khử của C thể hiện ở phản ứng nào sau đây

 A-  B- 

 C-  D- 

Câu 15 . Để khắc chữ lên thủy tinh người ta dựa vào phản ứng nào sau đây?

 **A.**  SiO2 + 2NaOH→ Na2SiO3 + CO2 **B.**  SiO2 + Na2CO3 →Na2SiO3 + CO2

 **C.**  SiO2 + HF → SiF4 + 2H2O **D.**  SiO2 + Mg→ 2MgO + Si

Câu 16. Thủy tinh lỏng có thành phần là

A. SiO2nóng chảy B. H2SiO3 nóng chảy

 C. K2SiO3 và Na2SiO3 nóng chảy D.Thạch anh nóng chảy

Câu 17. Đãm cháy nào sau đây không dùng CO2 dập tắt?

A. Xăng B. Kim loại Al, Mg C. Quần áo D. Nhà cửa

Câu 18. Phương án nào sau đây áp dụng điều chế CO2trong PTN

A. Nung đá vôi B. Đốt than

C. Cho đá vôi tác dụng dd HCl D.Cho C tác dụng dung dịch HNO3

**Câu19:**  Tính chất hóa học của Silic là:

 **A.**  Vừa có tính oxi hóa vừa có tính khử

 **B.**  Chỉ có tính khử

 **C.**  Có tính chất của oxit axit

 **D.**  Chỉ có tính oxi hóa

Câu 20 Dẫn luồng khí CO qua hổn hợp (nóng) sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được chất rắn là

 A-  B- Al,Fe,Cu,Mg

 C-  D- 

Câu 21 Khử 32g Fe2O3 bằng khí CO dư, sản phẩm khí thu được cho vào bình đựng nước vôi trong dư thu được a gam kết tủa.Giá trị của a là

A. 60 gam B. 20 gam C.50 gam D. 40 gam

Câu 22- Cho từ từ dd chứa a mol HCl vào dd chứa b mol Na2CO3 đồng thời khuấy đều,thu được V lít khí(đkc) và dd X.Khi cho dư nước vôi trong vào dd X thấy có xuất hiện kết tủa.Biểu thức liên hệ giữa V với a và b là :

 A.V = 22,4(a-b) B.V = 11,2(a-b)

 C. V = 11,2(a+b) D.V = 22,4(a+b)

Câu 23- Hấp thụ hoàn toàn 2,688 lít khí CO2(đkc) vào 2,5 lít dd Ba(OH)2 nồng độ a mol/lít,thu được 15,76g kết tủa .Giá trị của a là

 A. 0,032 B. 0.048 C. 0,06 D.0,04

Câu 24. Thêm từ từ đến hết dung dịch chứa 0,2 mol KHCO3 và 0,1 mol K2CO3 vào dung dịch chứa 0,3 mol HCl. Thể tích khí CO2 (đktc) thu được là :

A. 5,04 lít. B. 4,48 lít. C. 3,36 lít. D. 6,72 lít.

Câu 25. Cho 0,448 lít khí CO2 (ở đktc) hấp thụ hết vào 100 ml dung dịch chứa hỗn hợp NaOH 0,06M và Ba(OH)2 0,12M, thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

**A.** 1,182.  **B.** 3,940. **C.**1,970. **D.** 2,364.