

**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HÓA HỌC TUẦN 22 -23 CHO HS TRONG
THỜI GIAN NGHỈ TRÁNH DỊCH COVID-19
MÔN HÓA HỌC 9**

I. PHÂN TRẮC NGHIỆM

Hãy khoanh tròn vào chữ cái trước câu trả lời đúng nhất

- Câu 1 :** 0,01 mol hydrocarbon X có thể tác dụng tối đa với 200ml dung dịch brom 0,1 M vậy X là
A. C_2H_4 B. C_6H_6 C. C_2H_2 D. CH_4
- Câu 2 :** Cho các chất sau : CH_4 , Cl_2 , H_2 , O_2 . Cặp chất trộn với nhau có thể tạo ra hỗn hợp nổ là
A. CH_4 và O_2 , H_2 và Cl_2 B. CH_4 và Cl_2 , H_2 và O_2
C. H_2 và Cl_2 , H_2 và O_2 D. CH_4 và O_2 , H_2 và O_2
- Câu 3 :** Cặp chất có thể tác dụng với nhau là
A. H_2SO_4 và $KHCO_3$ B. Na_2CO_3 và $Ca(OH)_2$ C. K_2CO_3 và $NaCl$ D. Na_2CO_3 và KOH
- Câu 4 :** Trong một chu kỳ, theo chiều từ trái sang phải các nguyên tố có tính phi kim
A. Không thay đổi. B. Tăng dần C. Tăng sau đó giảm dần D. Giảm dần
- Câu 5 :** Dãy chất thuộc loại hợp chất hữu cơ là :
A. H_2CO_3 , C_2H_4 , C_2H_6 , C_6H_6 B. CCl_4 , C_6H_6 , C_2H_5OH , C_3H_8
C. $CaCO_3$, CH_4 , C_2H_2 , CH_3OH D. C_2H_4 , C_2H_6 , CO_2 , CaC_2
- Câu 6 :** Có phản ứng hóa học sau $X + 2O_2 \xrightarrow{t^0} CO_2 + 2H_2O$. Chất X trong phản ứng này là
A. C_6H_6 B. C_2H_2 C. C_2H_4 D. CH_4
- Câu 7 :** Chất làm mất màu dung dịch Brom là
A. $CH_2 = CH - CH = CH_2$ B. $CH_3 - CH_2 - OH$
C. $CH_3 - CH_3$ D. $CH_3 - CH_2 - CH_3$
- Câu 8 :** Do có liên kết đôi trong phân tử nên etylen có thể tham gia
A. Phản ứng làm mất màu dung dịch brom B. Phản ứng cộng và phản ứng thế
C. Phản ứng thế và phản ứng cháy D. Phản ứng cộng và phản ứng trùng hợp
- Câu 9 :** Trong một chu kỳ, đi theo chiều từ trái sang phải, theo chiều tăng của điện tích hạt nhân nguyên tử tính kim loại của các nguyên tố :
A. Không thay đổi. B. Tăng dần C. Giảm dần D. Tăng sau đó giảm dần
- Câu 10 :** Dãy chất thuộc loại hợp chất hữu cơ hiđrocacbon là :
A. C_2H_4 , C_2H_6 , CO_2 , CaC_2 B. $CaCO_3$, CH_4 , C_2H_2 , CH_3OH
C. C_2H_5OH , C_2H_4 , C_2H_6 , C_6H_5Br D. CH_4 , C_6H_6 , C_6H_{12} , C_3H_8
- Câu 11 :** Cho các cặp chất sau
a. H_2SO_4 và $KHCO_3$ b. Na_2CO_3 và KOH
c. $MgCO_3$ và $NaOH$ d. $NaHCO_3$ và $NaOH$
Cặp chất có thể tác dụng với nhau là:
A. b,c B. a,d C. a,c D. d,c

Câu 12 : Dãy Chất làm mất màu dung dịch Brôm là

- A. $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$, $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_3$ B. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
C. $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$ D. C_6H_6

Câu 13 : Từ công thức phân tử là C_5H_{12} có thể viết được bao nhiêu công thức cấu tạo?

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

Câu 14 : Đốt cháy 3g Hợp chất hữu cơ A thu được 8,8g CO_2 và 5,4 g H_2O . A có tỉ khối so với khí hiđrô là 15. Công thức phân tử của A là:

- A. CH_4 B. CH_4
C. C_2H_6 D. C_6H_6

Câu 15: Cho các chất có CTHH sau: C_6H_6 , $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$, CH_3NO_2 , $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$, CaCO_3 , NaNO_3 . Số chất thuộc loại hợp chất hữu cơ là:

- A. 3. B. 4. C. 5. D. 2.

Câu 16: Propilen ($\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$) có tính chất hóa học giống với chất nào sau đây nhất:

- A. C_2H_2 . B. CH_4 . C. C_6H_6 . D. C_2H_4 .

Câu 17: Đốt cháy 1 lít khí hidrocarbon X thu được 1 lít khí CO_2 và 2 lít hơi nước (các khí đo ở đktc). Công thức của phân tử X là:

- A. C_2H_2 . B. C_2H_4 . C. C_6H_6 . D. CH_4 .

Câu 18: Chọn câu đúng trong các câu sau:

- A. Dầu mỏ là một đơn chất.
B. Thành phần chính của khí thiên nhiên là Oxi và nitơ.
C. Dầu mỏ là hỗn hợp tự nhiên của nhiều loại hidrocarbon.
D. Thành phần chính của khí thiên nhiên là hidro.

Câu 19: Từ công thức phân tử $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ có thể viết được mấy công thức cấu tạo khác nhau?

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

Câu 20: Muối cacbonat không tan trong nước là:

- A. NaHCO_3 . B. CaCO_3 . C. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$. D. Na_2CO_3 .

Câu 21: Để làm sạch khí metan bị lẫn khí etilen người ta:

- A. cho hỗn hợp khí đi qua dung dịch H_2SO_4 đặc. B. cho hỗn hợp khí đi qua nước.
C. cho hỗn hợp khí đi qua dung dịch NaOH dư. D. cho hỗn hợp khí đi qua dung dịch Brom dư.

Câu 22: Cho các chất có CTHH sau: CH_4 , CH_3-CH_3 , $\text{CH}_2=\text{CH}_2$, $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$ có:

- A. 2 chất làm mất được màu dung dịch brom. B. 1 chất có phản ứng thế với clo khi chiếu sáng.
C. 3 chất làm mất được màu dung dịch brom. D. 2 chất có phản ứng cháy được với oxi.

Câu 23: Trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học:

- A. Trong một **nhóm** khi đi từ trên xuống dưới tính kim loại tăng dần.
B. Các nguyên tố ở cùng một chu kì có tính chất hóa học tương tự nhau.
C. Khi đi từ đầu đến cuối **chu kì** tính kim loại tăng dần.
D. Các nguyên tố ở nhóm I đều là các phi kim mạnh.

Câu 24: Cho các chất sau CaO , CH_3Cl , CH_4 , $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$, CaCO_3 , NaHCO_3 . Số chất thuộc loại hợp chất hữu cơ là:

- A. 2. B. 6. C. 3. D. 5.

Câu 25: Cho các chất sau: C_2H_2 ; $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2$; C_6H_6 , $\text{CH}_2=\text{CH}_2$; CH_4 ; số chất làm mất màu da cam của dung dịch brom là:

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

Câu 26: Chất có công thức viết gọn: $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2$ có tính chất hóa học giống với chất nào nhất:

- A. C_6H_6 . B. C_2H_2 . C. CH_4 . D. $\text{CH}_2=\text{CH}_2$.

Câu 27: Cặp chất có thể tác dụng được với nhau là:

A. Na_2CO_3 và NaHCO_3 . B. NaHCO_3 và NaOH . C. NaOH và Na_2CO_3 . D. CaCO_3 và NaCl .

Câu 28: Trong bảng tuần hoàn, các nguyên tố hóa học:

- A. khi đi từ đầu đến cuối chu kỳ tính kim loại tăng dần.
- B. trong một chu kỳ đi từ đầu đến cuối chu kỳ tính kim loại giảm dần.
- C. ở đầu chu kỳ là phi kim.
- D. có tính phi kim giảm dần.

Câu 29: Chọn phát biểu đúng về dầu mỏ:

- A. Dầu mỏ là một hỗn hợp tự nhiên của nhiều hidrocarbon.
- B. Dầu mỏ là một đơn chất.
- C. Dầu mỏ là một hợp chất tự nhiên.
- D. Dầu mỏ có nhiệt độ sôi nhất định.

Câu 30: Đốt cháy 3,2 gam CH_4 thì thể tích khí CO_2 ở đktc thu được là:

- A. 2,24 lít
- B. 4,48 lít
- C. 22,4 lít
- D. 44,8 lít

II. PHẦN TỰ LUẬN

Câu 1

a, Viết công thức cấu tạo dạng thu gọn của: C_2H_4 , C_2H_6 , C_3H_6 , C_4H_{10} , CH_4O , $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$

b, Viết công thức cấu tạo mạch vòng dạng thu gọn của các chất có Công thức phân tử: C_3H_6 , C_4H_8 , C_5H_{10}

Câu 2: a. Viết PTHH thực hiện chuyển đổi hóa học sau: $\text{C}_2\text{H}_4 \rightarrow \text{CO}_2 \rightarrow \text{KHCO}_3 \rightarrow \text{K}_2\text{CO}_3$

b. Hoàn thành phản ứng sau: $? + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{as}} \text{CH}_3\text{Cl} + ?$

Câu 3: Cho các chất có công thức cấu tạo như sau: CH_3CH_3 , $\text{CH}_2=\text{CH}_2$. Hãy viết PTHH của chất:

- a. Tham gia phản ứng thế với khí clo khi có ánh sáng:...
- b. Làm mất màu dung dịch brom:

Câu 4: Nhận biết các khí: **Metan**, **Etilen**, **Clo** đựng trong các bình riêng biệt bằng phương pháp hóa học?

Câu 5: Hãy so sánh phần trăm khối lượng của cacbon trong các chất sau: CH_4 , CH_3Cl , CH_2Cl_2 , CHCl_3 .

Câu 6: Axit axetic có công thức $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$. Hãy tính thành phần phần trăm khối lượng của các nguyên tố trong axit axetic.

Câu 7: Đốt cháy hoàn toàn 3,36 lít hỗn hợp khí metan và etilen thu được 4,48 lít CO_2 .

a, Tính thể tích mỗi khí trong hỗn hợp ban đầu? (Thể tích các khí đo ở đktc)

b, Cho hỗn hợp khí trên đi qua dd brom. Viết PTHH dạng công thức phân tử của chất có trong hỗn hợp trên tác dụng với dung dịch brom? ($\text{Br}=80$, $\text{C}=12$, $\text{H}=1$, $\text{O}=16$)

Câu 8: Đốt cháy 6,72 lít hỗn hợp khí metan và etylen cần phải dùng 15,68 lít oxi.

a) Viết PTHH xảy ra?

b) Tính thể tích và % thể tích mỗi khí có trong hỗn hợp ban đầu?

c) Tính thể tích khí CO_2 sinh ra sau phản ứng? (Biết các khí đo ở ĐKTC) ($\text{C}=12$, $\text{H}=1$, $\text{O}=16$)

