**ÔN TẬP CHƯƠNG IV - HOÁ HỌC 9**

**ĐỀ 1:**

**I. TRẮC NGHIỆM** (*4,0 điểm*) *Mỗi câu đúng đạt 0,5 điểm.*

**Học sinh chọn đáp án A, B, C, D em cho là đúng nhất:**

**Câu 1:** Liên kết CC trong phân tử axetilen có đặc điểm

A. cả 3 liên kết đều kém bền vững, dễ đứt ra trong các phản ứng hoá học.

B. có 1 liên kết bền, 2 liên kết kém bền dễ bị đứt ra lần lượt trong các phản ứng hoá học.

C. có 2 liên kết bền, 1 liên kết kém bền dễ bị đứt ra trong các phản ứng hoá học.

D. cả 3 liên kết đều bền vững.

**Câu 2:** Có 3 lọ chứa các chất khí sau: metan, cacbon đioxit, etilen. Hai hoá chất để nhận biết được chất khí trong từng lọ là

A. dung dịch nước vôi trong và quì tím.

B. dung dịch nước vôi trong và dung dịch brom màu da cam.

C. dung dịch nước vôi trong và brom.

D. dung dịch nước vôi trong và dung dịch AgNO3 trong amoniac.

**Câu 3:** Cho 0,896 lít (*đktc*) hỗn hợp khí gồm C2H4 và C2H2 tác dụng với dung dịch brom dư, khối lượng brom đã tham gia phản ứng là 8 gam. Phần trăm thể tích mỗi khí trong hỗn hợp là

A. 40% C2H4 ; 60% C2H2 B. 25% C2H4 ; 75% C2H2

C. 75% C2H4 ; 25% C2H2 D. 30% C2H4 ; 70% C2H2

**Câu 4:** Dãy các hợp chất nào sau đây là hợp chất hữu cơ?

A. CH4, C2H6, C2H5OH, CH3Br B. C6H6, CH3NO2, CH4, CO2

C. Na2CO3, CH4, C2H2, CO D. C2H2, C2H6O, CaCO3 , CH3Cl

**Câu 5**: Dãy các chất nào sau đây đều là hiđrocacbon?

A. C2H6O, C4H10, C2H4 , C6H6 B. CH4, CH4O, C2H2, C3H7Cl

C. C2H4, CH4, C2H5Cl, C3H6 D. C6H6, C2H2 . C2H4 ,CH4

**Câu 6**: Thành phần phần trăm về khối lượng của các nguyên tố C, H, O trong hợp chất C2H6O lần lượt là

A. 52,17%; 13,04%; 34,79% B. 52,17%; 34,78% ; 13,04%

C. 13,04%; 34,78%; 52,17% D. 34,78%; 13,08%; 52,17%

**Câu 7:** Thể tích khí axetilen thu được (*đktc*) khi cho 19,2 gam canxi cacbua CaC2 tác dụng với nước là

A. 4,48 lít B. 11,2 lít C. 8,96 lít D. 6,72 lít

**Câu 8.**Thành phần phần trăm về khối lượng của nguyên tố C và H trong hợp chất metan lần lượt là

A. 70%; 30% B. 75%; 25% C. 80%; 20% D. 90%; 10%

**II. PHẦN TỰ LUẬN:** (*6,0 điểm*)

**Bài 1:** Cho công thức của các chất sau: Na2CO3, C3H8, CH3Br, CO2, C2H6, C4H8, NaHCO3.

Những chất nào là hợp chất hữu cơ. Viết các công thức cấu tạo của các hợp chất hữu cơ.

**Bài 2:** Viết các phương trình hóa học thực hiện chuyển đổi hóa học sau: CaC2  C2H2 CO2  CaCO3.

**Bài 3:** Cần bao nhiêu ml dung dịch brom 0,1M tác dụng hết với 0,448 lít khí etilen C2H4 (*đktc*)

**Bài 4:** Đốt cháy hoàn toàn 7,8 gam chất hữu cơ A thu được 26,4g CO2 và 5,4g H2O.

a) Hãy xác định công thức phân tử của A biết phân tử khối của A nhỏ hơn 30.

b) Viết công thức cấu tạo đầy đủ và thu gọn của A.

**Bài 5:** Trình bày phương pháp hóa học nhận biết các khí đựng trong các lọ riêng biệt sau: CO2 , CH4, C2H2.

**- - - Hết - - -**

**ĐỀ 2:**

**I. TRẮC NGHIỆM:** (*4,0 điểm*) *Mỗi câu đúng đạt 0,5 điểm*

**Học sinh chọn đáp án A, B, C, D em cho là đúng nhất:**

**Câu 1**: Dãy các chất nào sau đây đều là hiđrocacbon?

A. C2H6, C4H10, C2H4 , C6H6 B. CH4, CH4O, C2H2, C3H7Cl

C. C2H4, CH4, C2H5Cl, C3H6 D. C2H6O, C3H8, C2H2, C2H5Br

**Câu 2:** Phương trình của phản ứng xảy ra giữa metan và clo theo tỉ lệ mol 1 : 1 là

Ánh sáng

Ánh sáng

A. CH4 + Cl2 CH2Cl2 + HCl B. CH4 + Cl2 CH2Cl2 + H2

Ánh sáng

Ánh sáng

C. CH4 + Cl2 CH3Cl + HCl D. CH4 + Cl2 CH3Cl + HCl

**Câu 3:** Có 3 lọ chứa các chất khí sau: axetilen, metan, cacbon đioxit. Hai hoá chất để nhận biết được chất khí trong từng lọ là

A. dung dịch nước vôi trong và quì tím.

B. dung dịch nước vôi trong và brom.

C. dung dịch brom màu da cam dung dịch nước vôi trong.

D. dung dịch nước vôi trong và dung dịch AgNO3 trong amoniac.

**Câu 4:** Liên kết đôi C = C trong phân tử etilen có đặc điểm

A. cả 2 liên kết đều bền vững.

B. có một liên kết bền, một liên kết kém bền dễ bị đứt ra trong các phản ứng hoá học.

C. cả 2 liên kết đều kém bền vững, dễ đứt ra trong các phản ứng hoá học.

D. có 1 liên kết bền, 1 liên kết kém bền cả 2 đều dễ bị đứt ra trong các phản ứng hoá học.

**Câu 5:** Phản ứng hóa học đặc trưng của etilen là

A. Phản ứng thế B. Phản ứng oxi hóa – khử

C. Phàn ứng cộng D. Phản ứng trùng hợp

**Câu 6:**Đốt cháy một hợp chất hữu cơ X thu được hơi nước và khí cacbonic, khí nito. Trong X chứa các nguyên tố nào?

A. C, H ,O B. C, H, N C. C, H, S D. C, H, P

**Câu 7**: Thành phần phần trăm về khối lượng của các nguyên tố C, H, O trong hợp chất C2H4O2 lần lượt là:

A. 40,00%; 6,67%; 53,33% B. 40,00%; 53,33%; 6,67%

C. 53,33%; 40,00%; 6,67% D. 53,33%; 6,67%; 40,00%

**Câu 8:** Dãy các hợp chất nào sau đây là hợp chất hữu cơ?

A. CH4, C2H6, CH3Br, CO2 B. C6H6, CH3NO2, CH4, C2H5OH

C. Na2CO3, CH4, C2H2, CO D. CaCO3 , C2H2, C2H6O, CH3Cl

**II. PHẦN TỰ LUẬN:** (*6,0 điểm*)

**Bài 1:**

a) Hãy viết công thức cấu tạo của các chất có công thức phân tử sau: CH4, C2H6,CH4O, C2H5Br.

b) Hãy viết công thức cấu tạo dạng mạch vòng ứng với công thức phân tử sau: C3H6.

**Bài 2:** Có 2 lọ hóa chất mất nhãn đựng 2 khí không màu là metan và etilen. Trình bày phương pháp hóa học nhận ra mỗi chất trong từng lọ hóa chất trên
***Bài* 3:** Viết các phương trình hóa học thực hiện chuyển đổi hóa học sau: CaC2  C2H2 C2H2Br2  C2H2Br4.

**Bài 4:** Cần bao nhiêu ml dung dịch brom 0,2M tác dụng hết với 0,448 lít khí axetilen C2H2 (*đktc*)

**Bài 5:** Cho 2,24 lit hỗn hợp metan và axetilen sục vào dung dịch brom dư thấy có 1,6g brom tham gia phản ứng.

a, Tính thể tích các khí trong hỗn hợp ban đầu, biết các khí đo ở *đktc*.

b, Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp trên rồi dẫn sản phẩn cháy vào dung dịch nước vôi trong dư, tính khối lượng kết tủa thu được.

**- - - Hết - - -**