ĐỀ CƯƠNG ÔN KSCL GIỮA HK2 – HÓA 11

(Ankan-Anken-Ankadien-Ankin)

(Thời gian:45 phút)

Câu 1: Có bao nhiêu đồng	g phân cấu tạo có cố	ồng thức phân tử C ₅ H ₁₂ ?	•
A. 3 đồng phân. B. 4			
Câu 2: Công thức phân tư	ử của hidrocacbon M	I có dạng C_nH_{2n+2} . M th	uộc dãy đồng đẳng nào?
A. ankan.		B. không đủ dữ kiện	ı để xác định.
C. anken		D. ankin	
Câu 3: 2,2,3,3-tetramety	Ibutan có bao nhiêu	nguyên tử C và H trong	phân tử ?
A. 8C,16H.		C. 6C, 12H.	_
Câu 4: Phản ứng đặc trư			,
A. Phản ứng tách. B.	•		. Cả A, B và C.
~	_		clo về khối lượng. Công thức
của sản phẩm là:		·	
$\mathbf{A.}$ CH ₃ Cl.	B. CH ₂ Cl ₂ .	C. CHCl ₃ .	D. CCl ₄ .
			t dãy đồng đẳng nếu ta thu
được số mol $H_2O > số$ mơ	1 0	0 0	7 8 8
$A. C_nH_n, n \ge 2.$	_	.	n ≥1 (các giá trị n đều
nguyên).			
C. C_nH_{2n-2} , $n \ge 2$.		D. Tất cả đều s	sai.
Câu 7: Thành phần chính	h của "khí thiên nhiệ	ên" là:	
A. metan.			D. n-butan.
Câu 8: (A) làm mất màu	nâu đỏ của dung dịc		
		D. B và C đều	
	-,	,	g dịch brom sẽ quan sát được
hiện tượng nào sau đây:			•
A. Màu của dung dịch nha	ạt dần, không có khi	í thoát ra.	
B. Màu của dung dịch nha	,		
C. Màu của dung dịch mất			
D. Màu của dung dịch kho			
	. •	ta thu được 2,24 lít CO ₂	(đktc) và 2,7 gam H ₂ O thì
thể tích O ₂ đã tham gia ph	_		
0 1	2,8 lít.	C. 4,48 lít. D	. 3,92 lít.
Câu 11: Một hỗn hợp 2 a	_		· ·
Công thức phân tử của 2 a		, , ,	- ,
A. C_2H_6 và C_3H_8 . B. (C_4H_{10} và C_5H_{12} . C. (C_3H_8 và C_4H_{10} . D. Kết q	uả khác
			ng dãy đồng đẳng được 24,2
gam CO ₂ và 12,6 gam H ₂ 0			
		C_3H_8 và C_4H_{10} . D. C_4H_{10}	₀ và C ₅ H ₁₂
Câu 13: Nhóm vinyl có c			
•		$H-$ d. $CH_2=CH-CH_2$	2-
Câu 14: Anken X có đặc	9	,	
A. C_2H_4 .	B. C_4H_8 .	$C_{\bullet} C_{3}H_{6}$.	D. C_5H_{10} .

Câu 15: Khi cho but-1-en tác dụng với dun	g dịch HBr, theo qui tác Ma	eccopnnicop san pham nao
sau đây là sản phẩm chính ?		
A. CH ₃ -CH ₂ -CHBr-CH ₂ Br.	C. CH ₃ -CH ₂ -CHBr-CH	3.
B. CH_2Br - CH_2 - CH_2 - CH_2Br .	C. CH ₃ -CH ₂ -CHBr-CH D. CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ F	Br.
Câu 16: Khối lượng etilen thu được khi đu	n nóng 230 gam rượu etylic	với H ₂ SO ₄ đậm đặc, hiệu
suất phản ứng đạt 40% là:		
A. 56 gam. B. 84 gam. C.	. 196 gam. D. 350 gar	n.
Câu 17: Trùng hợp đivinyl tạo ra cao su Bu	ına có cấu tạo là ?	
\mathbf{A} . $(-C_2H-CH-CH_2-)_n$.	B. (-CH ₂ -CH=CH-CH ₂ - $\frac{1}{2}$	-) _n .
\mathbf{C} . (-CH ₂ -CH-CH=CH ₂ -) _n .	\mathbf{D} . (-CH ₂ -CH ₂ -C)	H_2 - CH_2 - $)_n$.
Câu 18: C ₄ H ₆ có bao nhiêu đồng phân mạcl	h hở ?	
A. 5. B. 2. C.	D. 4	
Câu 19: Có bao nhiêu ankin ứng với công t	-	
A. 1. B. 2.		_
Câu 20: Có bao nhiêu đồng phân ankin C₅H	$ m H_8$ tác dụng được với dung d	ịch AgNO ₃ /NH ₃ tạo kết
tủa		
	C. 3.	D. 4
Câu 21 : Anken có nhiều tính chất khác với	ankan như : phản ứng cộng	trùng hợp,oxi hóa là do,
trong phận tử anken có chứa:	,	
A.liên kết xich-ma bền. B.liên kết pi (Π)	1 \ /	-
Câu 22: Cho sơ đồ phản ứng sau: CH₃-C≡	$CH + AgNO_3/NH_3 \rightarrow X$	$+ NH_4NO_3$
X có công thức cấu tạo là?		
A. CH_3 - $CAg\equiv CAg$.	B. CH ₃ -C≡CAg.	
C. AgCH ₂ -C≡CAg.	D. A, B, C đều có thể đ	\mathbf{c}
C. AgCH ₂ -C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ	D. A, B, C đều có thể đ y sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃	\mathbf{c}
C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃	D. A, B, C đều có thể đ y sau: C_4H_{10} , C_4H_6 , C_4H_8 , C_3 $/NH_3$?	\mathbf{c}
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀,C₄H₈. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c 	D. A, B, C đều có thể đ y sau: C_4H_{10} , C_4H_6 , C_4H_8 , C_3 / NH_3 ? ó C_4H_6 . D. Chỉ có C_3H_4 .	H ₄ , những hiđrocacbon
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀,C₄H₈. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 	D. A, B, C đều có thể đ y sau: C_4H_{10} , C_4H_6 , C_4H_8 , C_3 / NH_3 ? ó C_4H_6 . D. Chỉ có C_3H_4 .	H ₄ , những hiđrocacbon
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀,C₄H₈. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: 	D. A, B, C đều có thể đ y sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ √NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g	H_4 , những hiđrocacbon cam H_2 O. Thể tích O_2
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (1) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. 	D. A, B, C đều có thể đ y sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ √NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2.	H ₄ , những hiđrocacbon
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào 	D. A, B, C đều có thể đ y sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ √NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất?	H_4 , những hiđrocacbon gam H_2 O. Thể tích O_2 D. 51,2.
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào A. Butan B. Etan 	 D. A, B, C đều có thể đợ sau: C₄H₁₀, C₄H₆, C₄H₈, C₃/NH₃? Ó C₄H₆. D. Chỉ có C₃H₄. C. 4 lít khí CO₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất? C. Metan 	H ₄ , những hiđrocacbon sam H ₂ O. Thể tích O ₂ D. 51,2. D. Propan
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào A. Butan B. Etan Câu 26:Các chất trong câu nào sau đây đ 	D. A, B, C đều có thể đ y sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ /NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất? C. Metan iều làm mất màu dung dịch	H ₄ , những hiđrocacbon sam H ₂ O. Thể tích O ₂ D. 51,2. D. Propan
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào A. Butan B. Etan Câu 26:Các chất trong câu nào sau đây đ A. Metan, etilen, xiclopropan 	D. A, B, C đều có thể đ y sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ /NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất? C. Metan iều làm mất màu dung dịch B. Etilen, đivinyl, axetilen.	H ₄ , những hiđrocacbon gam H ₂ O. Thể tích O ₂ D. 51,2. D. Propan n brom?
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào A. Butan B. Etan Câu 26:Các chất trong câu nào sau đây đ A. Metan, etilen, xiclopropan C. Propan, propin, etilen. 	D. A, B, C đều có thể đ r sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ /NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất? C. Metan ce làm mất màu dung dịch B. Etilen, đivinyl, axetilen. D. Khí cacbonic, metan, axe	H ₄ , những hiđrocacbon gam H ₂ O. Thể tích O ₂ D. 51,2. D. Propan n brom?
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào A. Butan B. Etan Câu 26:Các chất trong câu nào sau đây đ A. Metan, etilen, xiclopropan C. Propan, propin, etilen. Câu 27: . Khi đốt cháy hoàn toàn ankin the 	D. A, B, C đều có thể đợ sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ /NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất? C. Metan lều làm mất màu dung dịch B. Etilen, đivinyl, axetilen. D. Khí cacbonic, metan, axe hì:	H ₄ , những hiđrocacbon gam H ₂ O. Thể tích O ₂ D. 51,2. D. Propan n brom?
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào A. Butan B. Etan Câu 26:Các chất trong câu nào sau đây đ A. Metan, etilen, xiclopropan C. Propan, propin, etilen. 	D. A, B, C đều có thể đợ sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ /NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất? C. Metan lều làm mất màu dung dịch B. Etilen, đivinyl, axetilen. D. Khí cacbonic, metan, axe hì:	H ₄ , những hiđrocacbon gam H ₂ O. Thể tích O ₂ D. 51,2. D. Propan n brom?
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào A. Butan B. Etan Câu 26:Các chất trong câu nào sau đây đ A. Metan, etilen, xiclopropan C. Propan, propin, etilen. Câu 27: . Khi đốt cháy hoàn toàn ankin the A. n_{H₂O} = n_{CO₂} C. n_{H₂O} = 2 n_{CO₂} 	D. A, B, C đều có thể đợ sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ /NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . c,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất? C. Metan cu làm mất màu dung dịch B. Etilen, đivinyl, axetilen. D. Khí cacbonic, metan, axe hì: B. n _{H₂O} > n _{CO₂}	H_4 , những hiđrocacbon H_4 , những hiđrocacbon H_2 O. Thể tích O_2 $D. 51,2.$ $D. Propan$ $A brom?$ Stilen $D. n_{H_2O} < n_{CO_2}$
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào A. Butan B. Etan Câu 26:Các chất trong câu nào sau đây đ A. Metan, etilen, xiclopropan G. Propan, propin, etilen. Câu 27: . Khi đốt cháy hoàn toàn ankin the A. n_{H₂O} = n_{CO₂} C. n_{H₂O} = 2 n_{CO₂} Câu 28. Công thức cấu tạo: CH₃ - CH - CH - CH - CH - CH - CH - CH	D. A, B, C đều có thể đợ sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ /NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất? C. Metan ce làm mất màu dung dịch B. Etilen, đivinyl, axetilen. D. Khí cacbonic, metan, axe hì: B. n _{H₂O} > n _{CO₂} -CH ₂ -CH ₃ ứng với tên gọi r	H_4 , những hiđrocacbon H_4 , những hiđrocacbon H_2 O. Thể tích O_2 $D. 51,2.$ $D. Propan$ $A brom?$ Stilen $D. n_{H_2O} < n_{CO_2}$
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào A. Butan B. Etan Câu 26:Các chất trong câu nào sau đây đ	D. A, B, C đều có thể đợ sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ /NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất? C. Metan lều làm mất màu dung dịch B. Etilen, đivinyl, axetilen. D. Khí cacbonic, metan, axe hì: B. n _{H₂O} > n _{CO₂} -CH ₂ -CH ₃ ứng với tên gọi r	H_4 , những hiđrocacbon H_4 , những hiđrocacbon H_2 O. Thể tích O_2 $D. 51,2.$ $D. Propan$ $A brom?$ Stilen $D. n_{H_2O} < n_{CO_2}$
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào A. Butan B. Etan Câu 26:Các chất trong câu nào sau đây đ. A. Metan, etilen, xiclopropan G. Propan, propin, etilen. Câu 27: . Khi đốt cháy hoàn toàn ankin the A. n_{H₂O} = n_{CO₂} C. n_{H₂O} = 2 n_{CO₂} Câu 28. Công thức cấu tạo: CH₃ - CH - CH - CH - CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃	D. A, B, C đều có thể đợ sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ /NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất? C. Metan lều làm mất màu dung dịch B. Etilen, đivinyl, axetilen. D. Khí cacbonic, metan, axe hì: B. n _{H₂O} > n _{CO₂} -CH ₂ -CH ₃ ứng với tên gọi r B. 2,3-metylpentan	H_4 , những hiđrocacbon H_4 , những hiđrocacbon H_2 O. Thể tích O_2 $D. 51,2.$ $D. Propan$ $A brom?$ Stilen $D. n_{H_2O} < n_{CO_2}$
C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (1) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào A. Butan B. Etan Câu 26:Các chất trong câu nào sau đây đ A. Metan, etilen, xiclopropan C. Propan, propin, etilen. Câu 27: . Khi đốt cháy hoàn toàn ankin than h- A. n⊣₂o = n₂o₂ C. n⊣₂o = 2 n₂o₂ Câu 28. Công thức cấu tạo: CH₃ − CH	D. A, B, C đều có thể đợ sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ /NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất? C. Metan cu làm mất màu dung dịch B. Etilen, đivinyl, axetilen. D. Khí cacbonic, metan, axe hì: B. n _{H₂O} > n _{CO₂} -CH ₂ -CH ₃ ứng với tên gọi r B. 2,3-metylpentan D. 2,3-metylbutan	H_4 , những hiđrocacbon H_4 , những hiđrocacbon H_2 O. Thể tích O_2 $D. 51,2.$ $D. Propan$ $h \ brom?$ tilen $D. n_{H_2O} < n_{CO_2}$ nào sau đây ?
 C. AgCH₂-C≡CAg. Câu 23: Trong số các hiđrocacbon mạch hỏ nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO₃ A. C₄H₁₀, C₄Hଃ. B. C₄H₆, C₃H₄. C. Chỉ c Câu 24: Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22 (đktc) (l) tham gia phản ứng là: A. 24,8. B. 45,3. Câu 25: Trong các chất dưới đây, chất nào A. Butan B. Etan Câu 26:Các chất trong câu nào sau đây đ. A. Metan, etilen, xiclopropan G. Propan, propin, etilen. Câu 27: . Khi đốt cháy hoàn toàn ankin the A. n_{H₂O} = n_{CO₂} C. n_{H₂O} = 2 n_{CO₂} Câu 28. Công thức cấu tạo: CH₃ - CH - CH - CH - CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃	D. A, B, C đều có thể đợ sau: C ₄ H ₁₀ , C ₄ H ₆ , C ₄ H ₈ , C ₃ /NH ₃ ? ó C ₄ H ₆ . D. Chỉ có C ₃ H ₄ . 2,4 lít khí CO ₂ (đktc) và 27 g C. 39,2. có nhiệt độ sôi cao nhất? C. Metan cu làm mất màu dung dịch B. Etilen, đivinyl, axetilen. D. Khí cacbonic, metan, axe hì: B. n _{H₂O} > n _{CO₂} -CH ₂ -CH ₃ ứng với tên gọi r B. 2,3-metylpentan D. 2,3-metylbutan	H_4 , những hiđrocacbon H_4 , những hiđrocacbon H_2 O. Thể tích O_2 $D. 51,2.$ $D. Propan$ $h \ brom?$ tilen $D. n_{H_2O} < n_{CO_2}$ nào sau đây ?

A. $n_{CO_2} = n_{H_2O}$	B. $n_{CO_2} < n_{H_2O}$	C. $n_{CO_2} > n_{H_2O_3}$	D. Kết quả khác	
Câu 30. Chất nào sau				
A. butan	•	C. cacbon đioxit D.	metylpropan	
Câu 31. Công thức ph		-	, • • •	
A. C_4H_{10}			C_5H_{12}	
Câu 32. Trong các ch	_			
A. $CH_2 = CH - CH = 0$	<u> </u>	•	$CH - CH_2 - CH = CH_2$	
C. CH_3 - $CH = CH$ - CH			$CH - CH = CH - CH_3$	
Câu 33. Cao su buna		pp chủ yếu của	Į.	
A. buta-1,3-dien	•		D. but-2-en	
C âu 34. Ánkin X có c	, -		,	
		CH ₃		
A. 2-metylbut-3-in	B. 3-metylbu	t-1-in C. 3-metylbut-2	2-in D. 2-metylbut-	-1-in
Câu 35. Có 4 chất: m	etan, etilen, but-1-in.	, but-2-in. Trong 4 ch	ất đó, có mấy chất tác dụ	ng được
với dung dịch AgNO ₃	trong dung dịch NH	[₃ tạo thành kết tủa?		
A. 1	B. 2	C. 3	D. 4	
Câu 36. Để phân biệt	các chất khí sau: etil	len, axtilen, metan ng	ườii ta dùng các chất nào	sau đây
?				
A. Br ₂ khan		B. dung dịch B	\mathfrak{l}_2	
C. dd Br ₂ , dd AgNO ₃ /	NH_3	D. dd A	gNO ₃ /NH ₃	
Câu 37. Đốt cháy hoà	ın toàn 2 hiđrocacbor	n X, Y liên tiếp trong	dãy đồng đẳng thu được	8,4 lít
khí CO ₂ (đktc) và 6,7:	5 g H ₂ O. X, Y thuộc	dãy đồng đẳng nào sa	ıu đây ?	
A. Ankan	B. Ankin	C. Anken	D. Ankađien	
Câu 38. Hợp chất nào) là ankin ?			
$A. C_2H_2$	$B. C_4H_4$	$C. C_6H_6$	D. C_8H_8	
Câu 39. Chất nào <i>khố</i>	<i>ìng</i> tác dụng dung dị	ch AgNO ₃ /NH ₃ trong	amoniac?	
A. But-1-in			D. Etin	
Câu 40. Phản ứng đặc	c trưng của các hiđro	cacbon không no là		
A. Phản ứng thế	B. Phản ứng c	cộng C. Phản t	ứng tách D. Phản ứng cl	háy
Câu 41. Để phân biệt	but-1-in và but-2-in	, người ta dùng thuốc	thử nào sau đây?	
A. $dd Br_2$ B. dd	KMnO ₄	C. dd AgNO ₃ /NH ₃ D.	A, B, C đều đúng	
Câu 42:Trong phòng	thí nghiệm ,etilen đư	rợc điều chế bằng các	h:	
A.tách hiđro từ ankan	B.crăckinh ankan	C.tách nước từ a	ncol D.a,b,c đều đúng	,•
Câu 43 Polime có tên	là polipropilen công	g thức là:		
/		В. +СН-С	+	
A. $+CH_2+n$		B. +CH ₂ -C	H_3/n	
C. +CH ₂ -CH CH	I−CH ₂ \	D. +CH-Q	СН-СН-СН-СН-	
\ CH	I_3 n		$CH-CH_2-CH-CH_2$ CH_3 CH_3 n	
		kan X thu được 5,60	lít khí CO ₂ (đktc).Công t	thức phâi
tử V là trường hơn nà	a can đôn?			

n tử X là trường hợp nào sau đây?

C. C_5H_{12}

D. C_4H_{10}

A. C₃H₈ B. C₅H₁₀ C. C₅H₁ Câu **45:** Các ankan không tham gia loại phản ứng nào?

A. Phản ứng thế	B. Phản ứng c	ông C. Phá	in ứng tách	D. Phản ứng cháy
Câu 46: Chất nào s	. •	. •	8	8 ,
	B. C ₃ H ₆	~	D. C ₄ H ₈	
	,			ào sau đây là phù hợp với
CTCT đó?	,	, 011 011 011 0	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	to successful to prior tripp the i
	en B. penta-	-1.3-dien C. r	enta-2.4-dien	D. isopren
Câu 48: Kết luận n	-	-	2, . dien	2. Isopien
A Ankađien là nhữ	•	•	. phân tử có 2 li	ên kết đôi C=C .
B. Ankađien có khả	•		, P	
C. Những hiđrocacl		-	tử hidro đều th	uôc loai ankađien
_	<u> </u>		•	=C cách nhau một liên kết
đơn thuộc loại anka	_	7 1		•
		tích bằng 0,44 g	am CO2(Các k	hí đo trong cùng điều kiện).
Khối lượng phân		ξ, ξ	2(2 8 . /
A. 30		C. 24	D.	26
Câu 50: Thực hiện	phản ứng tách hiđ	ro (đề hiđro) hợ	p chất CH ₃ -CH	I_2 -C H_3 ta thu được hợp chất
nào sau đây?		, , ,	•	•
A. CH_3 - CH = CH_2 .		B. CH	3-CH ₂ -CH ₂ -CH ₃	3•
C. CH ₂ -CH ₂ -CH ₃ .		C. CF	I_3 -CH-C I_3 .	
Câu 51: Ankan nào	dưới đây tồn tại ở	trạng thái lỏng ở	y điều kiện thườ	ong?
A. CH ₄ .		$C. C_{12}F$		
Câu 52 Từ CH ₄ (ca	ác chất vô cơ và điể	àu kiện có đủ) cớ	thể điều chế cá	ác chất nào sau đây?
A. CH ₃ Cl	B. C_2H_6	$C. C_3H_8$	D. Cå 3 c	chất trên
Câu 53 Công thức	phân tử nào phù hơ	yp với penten?		

 $C. C_5H_8$

D. C₅H₁₀

B. C_5H_{12}

A. C_3H_6

Đáp án

1.A	11.C	21.D	30.B	41.C
2.A	12.C	22.B	31.D	42.C
3.D	13.C	23.B	32.A	43.B
4.B	14.C	24.C	34.B	44.C
5.C	15.C	25.A	35.A	45.B
6.B	16.A	26.B	36.C	46.C
7.A	17.B	27.D	37.C	47.B
8.D	18.D	28.C	38.A	48.C
9.B	19.C	29.A	39.B	49.C
10.D	20.B	30.B	40.B	50.A
51.C		52.D		53.D