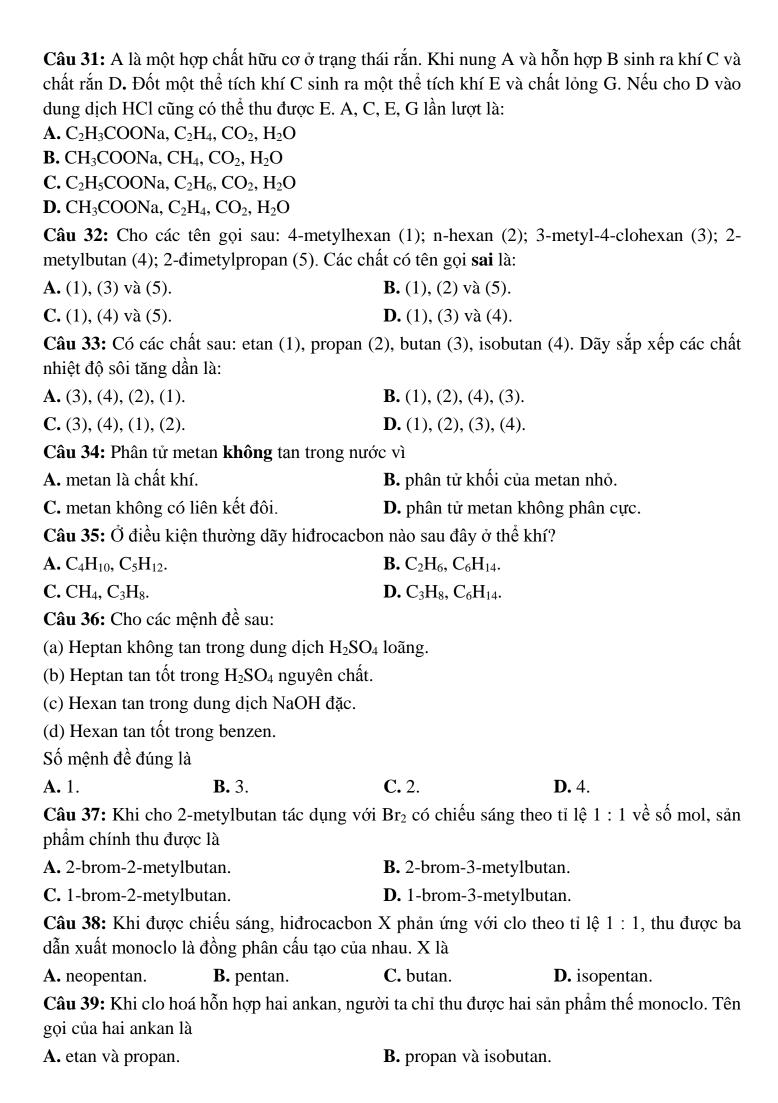
TRẮC NGHIỆM LÝ THUYẾT CHƯƠNG 5: HIĐROCACBON NO

Câu 1: Thành phần c	chính của khí thiên nhiê	ên và khí mỏ dầu là:				
A. C_2H_4	$\mathbf{B.}$ \mathbf{CH}_4	$C. C_4H_{10}$	D. C_2H_2			
Câu 2: Chất nào sau tiếp?	đây không thể điều chế	được metan bằng mộ	t phương trình hóa học trực			
$\mathbf{A.} \text{ Al}_4 \mathbf{C}_3$	\mathbf{B} . CaC_2	C. CH ₃ COONa	D. C_4H_{10}			
			etyl propan, 2- metylbutan, g monoclo hóa chỉ thu được			
A. 1	B. 3	C. 4	D. 2			
Câu 4: Cho iso-penta được là.	an tác dụng với Cl ₂ theo	o tỉ lệ số mol 1:1, số sa	ản phẩm monoclo tối đa thu			
A. 2	B. 3	C. 5	D. 4			
	1) người ta thu được hỗ		iếu sáng (giả thiết cho phản chất sản phẩm. Tỉ khối hơi			
A. 2,2-dimetylpropar	1.	B. 2-metylbutan.				
C. pentan.		D. 2-đimetylpropar	1.			
	·		thể tích hỗn hợp Y (các thể với H ₂ bằng 12. Công thức			
A. C_6H_{14} .	B. C_3H_8 .	$C_{\bullet} C_4 H_{10}$.	D. C_5H_{12} .			
	iếu sáng, hiđrocacbon r monoclo là đồng phân		ohản ứng theo tỉ lệ mol 1:1,			
A. isopentan	B. pentan	C. neopentan	D. butan			
,	_		hương pháp nào sau đây để hánh, từ không thơm thành			
A. Crăckinh	B. Trùng hợp	C. Rifominh	D. Chưng cất			
	l ₄ C ₃ , C ₃ H ₈ , CH ₃ COONa l phản ứng trực tiếp là:	a, C, KOOCCH ₂ COO	K, C₂H₅COONa. Số chất có			
A. 6	B. 4	C. 5	D. 3			
	oluen thu được xicloar bao nhiêu dẫn xuất môr	•	khi cho X tác dụng với clo			
A. 4	B. 5	C. 6	D. 3			
Câu 11: Công thức c	cấu tạo CH ₃ -CH(CH ₃)-C	CH ₂ -CH ₂ -CH ₃ ứng với	i tên gọi nào sau đây?			
A. Neopentan	B. 2-metylpentan	C. Isobutan	D. 1,2-đimetylbutan			

			cho các nhà máy sản xuất là metan. Công thức phân		
$\mathbf{A.}$ CH ₄	B. C_2H_4	C. C_2H_2	D. C_6H_6		
Câu 13: Cho các chất	metan (1), etan (2), p	ropan (3). Câu khẳng đị	nh chính xác là:		
A. $(1),(2),(3)$ đều tham	gia phản ứng thế Clo	o và tách hiđro tạo anke	n.		
B. (3) cho phản ứng the	ế với Clo, tách hiđro	và cracking.			
C. (2) cho phản ứng th	ế với Clo, tách hiđro	và cracking.			
D. (2), (3) cho phản ứn	g thế với Clo, tách hi	iđro và cracking.			
Câu 14: Chất nào sau	đây khi phản ứng với	HCl thu được sản phẩn	n chính là 2-clobutan?		
A. But-l-en	B. Buta-1,3-dien	C. But-2-in	D. But-1-in		
Câu 15: Dãy chỉ gồm	các chất thuộc dãy đồ	ồng đẳng của metan là			
A. C_2H_2 , C_3H_4 , C_4H_6 , C_4H_6	C_5H_8 .				
B. CH ₄ , C ₂ H ₂ , C ₃ H ₄ , C	$_{4}H_{10}.$				
$C. CH_4, C_2H_6, C_4H_{10}, C_4H_{10}$	C_5H_{12} .				
D. C_2H_6 , C_3H_8 , C_5H_{10} ,	C_6H_{12} .				
Câu 16: Ankan có côn	g thức phân tử C ₅ H ₁₂	có số đồng phân là			
A. 1.	B. 2.	C. 3.	D. 4.		
Câu 17: Tên thay thế (theo IUPAC) của (Cl	H_3 ₃ C - CH_2 - $CH(CH_3)$) ₂ là		
A. 2,2,4,4-tetrametylbu	A. 2,2,4,4-tetrametylbutan. B. 2,4,4-trimeylpentan.				
C. 2,2,4-trimetylpentan.		D. 2,4,4,4-tetrametylbutan.			
Câu 18: Trong các chấ	it dưới đây, chất có n	hiệt độ sôi thấp nhất là			
A. butan.	B. etan.	C. metan.	D. propan.		
Câu 19: Ankan hoà tan	n tốt trong				
A. nước.		B. benzen.			
C. dung dịch axit HCl.		D. dung dịch NaOH.			
Câu 20: Phát biểu nào	sau đây <i>sai</i> ?				
A. Tất cả các ankan đề	u có công thức phân t	tử dạng C_nH_{2n+2} .			
B. Tất cả các chất có co	ông thức phân tử dạn	$g C_n H_{2n+2} d \hat{e} u l ankan.$			
C. Tất cả các ankan đề	u chỉ có liên kết đơn	trong phân tử.			
D. Tất cả các chất chỉ c	có liên kết đơn trong	phân tử đều là ankan.			
Câu 21: Ankan có nhũ	ng loại đồng phân nà	io?			
A. Đồng phân nhóm ch	ıức.	B. Đồng phân mạch c	acbon.		
C. Đồng phân vị trí nhơ	óm chức.	D. Có cả 3 loại đồng p	ohân trên.		
•	thức cấu tạo sau: CH	$I_3 - CH(CH_3) - CH(CH_3)$	G_3) – CH ₂ – CH ₃ có tên gọi		
là					

A. 2,2-dimetylpentan. **B.** 2,3-dimetylpentan. C. 2,2,3-trimetylpentan. **D.** 2,2,3-trimetylbutan. Câu 23: Các ankan tham gia những phản ứng nào dưới đây: 1. Phản ứng cháy 2. Phản ứng phân huỷ 4. Phản ứng cracking 3. Phản ứng thế 5. Phản ứng cộng 6. Phản ứng trùng hợp 7. Phản ứng trùng ngưng 8. Phản ứng đềhiđro hoá **A.** Tham gia phản ứng 1, 2, 3, 5, 8 **B.** Tham gia phản ứng 1, 3, 5, 7, 8 **D.** Tham gia phản ứng 1, 2, 3, 4, 5 **C.** Tham gia phản ứng 1, 2, 3, 4, 8 Câu 24: Khi clo hoá hỗn hợp hai ankan, người ta chỉ thu được ba sản phẩm thế monoclo. Tên gọi của hai ankan đó là A. etan và propan. **B.** propan và iso-butan. C. iso-butan và pentan. **D.** neo-pentan và etan. Câu 25: Mỗi phân tử hiđrocacbon nói chung được coi như tạo nên bởi một nguyên tử hiđro và một nhóm nguyên tử. Nhóm nguyên tử này được gọi là: A. Nhóm chức **B.** Gốc hiđrocacbon D. Dẫn xuất của hiđrocacbon C. Tác nhân phản ứng Câu 26: Không thể điều chế CH₄ bằng phản ứng nào? A. Nung muối natri malonat với vôi tôi xút. B. Canxicacbua tác dụng với nước. C. Nung natri axetat với vôi tôi xút. D. Điện phân dung dịch natri axetat. Câu 27: Đốt cháy một hỗn hợp gồm nhiều hiđrocacbon trong cùng một dãy đồng đẳng nếu ta thu được số mol $H_2O > s$ ố mol CO_2 thì CTPT chung của dãy là: **A.** C_nH_n , $n \ge 2$. **B.** C_nH_{2n+2} , $n \ge 1$ (các giá trị n đều nguyên). **C.** C_nH_{2n-2} , $n \ge 2$. **D.** Tất cả đều sai. Câu 28: Định nghĩa nào sau đây là đúng về hiđrocacbon no? A. Hidrocacbon no là hidrocacbon có chứa liên kết đơn trong phân tử. B. Hidrocacbon no là hidrocacbon chỉ có một liên kết đơn trong phân tử. C. Hidrocacbon no là hidrocacbon chỉ có chứa liên kết đơn trong phân tử. **D.** Hiđrocacbon no là hợp chất hữu cơ chỉ có chứa liên kết đơn trong phân tử. Câu 29: Phản ứng đặc trưng của Ankan là: B. Thế với halogen A. Cộng với halogen **D.** Đề hydro hoá C. Crackinh **Câu 30:** Hợp chất X có công thức phân tử C_5H_{12} . Khi cho X tác dụng với clo ở điều kiện thích hợp thì thu được một dẫn xuất monoclo duy nhất. Vậy X là: A. Pentan **B.** 2-meylbutan **D.** 2,2-đimetylpropan C. Xiclopentan



C. isobutan và n-pentan.		D. neopentan và etan.				
•	ản ứng với clo tạo ra ha	i dẫn xuất monoclo có	tỉ khối hơi so với H ₂ bằng			
39,25. Tên của Y là						
A. butan.	B. propan.	C. isobutan.	D. 2-metylbutan.			
Câu 41: Sản phẩm cử	ia phản ứng thế clo (1:1	, ánh sáng) vào 2,2- đ	imetyl propan là :			
(1) CH3C(CH3)2CH2C	C1;					
(2) CH3C(CH2Cl)2CH	I_3 ;					
$(3) CH_3ClC(CH_3)_3$						
A. (1); (2).	B. (2); (3).	C. (2).	D. (1)			
Câu 42: Liên kết hoá	học chủ yếu trong phâ	n tử hợp chất hữu cơ la	à loại liên kết nào sau đây?			
A. Liên kết ion		B. Liên kết cho nh	B. Liên kết cho nhận			
C. Liên kết hiđro		D. Liên kết cộng h	oá trị			
Câu 43: Đốt cháy hoà	àn toàn một hiđrocacbo	n thu được số mol H_2C	gấp đôi số mol CO2.Công			
thức phân tử của hiđr	ocacbon là:					
A. C_2H_2	B. C_2H_6	$C. C_3H_8$	\mathbf{D} . CH_4			
Câu 44: Dẫn hỗn hợ	p khí A gồm propan và	a xiclopropan đi vào d	ung dịch brom sẽ quan sát			
được hiện tượng nào	sau đây :					
A. Màu của dung dịch	h nhạt dần, không có kh	ní thoát ra.				
B. Màu của dung dịch	n nhạt dần, và có khí thơ	oát ra.				
C. Màu của dung dịch	h mất hẳn, không còn k	hí thoát ra.				
D. Màu của dung dịch	h không đổi.					
Câu 45: Công thức na	ào sau đây là công thức	tổng quát của hiđroca	cbon?			
A. C_nH_{2n+2}	B. $C_nH_{2n+2-2k}$	\mathbf{C} . $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-6}$	D. C_nH_{2n-2}			
Câu 46: Hợp chất hữ	ru cơ X có tên gọi là: 2	- clo - 3 - metylpentar	n. Công thức cấu tạo của X			
là:						
A. CH ₃ CH ₂ CH(Cl)CI	$H(CH_3)_2$	B. CH ₃ CH(Cl)CH($(CH_3)CH_2CH_3.$			
C. CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)CH ₂ CH ₂ Cl.		D. CH ₃ CH(Cl)CH ₃ CH(CH ₃)CH ₃ .				
Câu 47: Liên kết đôi	gồm một liên kết σ và	một liên kết π , liên k	ết nào bền hơn?			
A. Cả hai dạng liên k	ết bền như nhau					
B. Liên kết σ kém bề	_					
C. Liên kết π kém bề	en hơn liên kết σ					
D. Cả hai dạng liên k	ết đều không bền					
•	o nhiêu đồng phân cấu t	tạo mạch vòng?				
A. 1	B. 2	C. 5	D. 4			
Câu 49: Đốt cháy ho	àn toàn 1 lít ankan sinh	ra 2 lít CO ₂ . Ankan na	ày có công thức cấu tạo:			
A. C_2H_4		B. CH_3 - CH_2 - CH_3				
C. CH ₃ -CH(CH ₃)-CH ₃		D. CH ₃ -CH ₃				
Câu 50: Khi đốt cháy	metan trong khí clo si	nh ra muội đen và một	t chất khí làm giấy quỳ tím			
ẩm hoá đỏ. Sản phẩm	của phản ứng là:					
A. CH ₂ Cl ₂ và HCl	_ _	B. C và HCl	B. C và HCl			
C. CH ₃ Cl và HCl		D. CCl ₄ và HCl	D. CCl ₄ và HCl			

Đáp án

1. B	2. B	3. D	4. D	5. A	6. D	7. B	8. C	9. C	10. B
11. B	12. A	13. B	14. B	15. C	16. C	17. C	18. C	19. B	20. D
21. B	22. B	23. C	24. A	25. B	26. B	27. B	28. C	29. B	30. D
31. B	32. A	33. B	34. D	35. C	36. C	37. A	38. B	39. D	40. B
41. D	42. D	43. D	44. B	45. B	46. B	47. C	48. C	49. D	50. B