

A. C_2H_6 .	B. C_3H_6 .	$C. C_4H_{10}.$	D. C_5H_{12} .	
Câu 6. Nhóm nguyên tử còn	n lại sau khi lấy bớt một nạ	guyên tử H từ phân tử alka	ne gọi là gốc ankyl,	
có công thức chung là				
A. C_nH_{2n-1} $(n \ge 1)$.	B. C_nH_{2n+1} $(n \ge 1)$.	C. C_nH_{2n+1} $(n \ge 2)$.	D. C_nH_{2n-1} $(n \ge 2)$.	
Câu 7. Nhóm nguyên tử CH ₃ - có tên là				
A. methyl.	B. ethyl.	C. propyl.	D. butyl.	
Câu 8. Nhóm nguyên tử CH	I ₃ CH ₂ - có tên là			
A. methyl.	B. ethyl.	C. propyl.	D. butyl.	
Câu 9. Nhóm nguyên tử CH	I ₃ CH ₂ CH ₂ - có tên là			
A. methyl.	B. ethyl.	C. propyl.	D. isopropyl.	
Câu 10. Dãy các Alkane đượ	ợc sắp xếp theo thứ tự tăng	g dần phân tử khối là		
A. hexane, heptane, propane, methane, ethane.				
B. methane, ethane, propane, hexane, heptane.				
C. heptane, hexane, propa	ane, ethane, methane.			
D. methane, ethane, propane, heptane, hexane.				
Câu 11. [KNTT - SBT] Pentane là tên theo danh pháp thay thế của				
A. $CH_3[CH_2]_2CH_3$.		B. $CH_3[CH_2]_3CH_3$.		
C. CH ₃ [CH ₂] ₄ CH ₃ .		D. CH ₃ [CH ₂] ₅ CH ₃ .		
Câu 12. [KNTT - SBT] Alkane (CH ₃) ₂ CH–CH ₃ có tên theo danh pháp thay thế là				
A. 2-methylpropane.		B. isobutane.		
C. butane.		D. 2-methylbutane.		
Câu 13. Ở điều kiện thường	hydrocarbon nào sau đây	ở thể lỏng?		
A. C_4H_{10} .	B. C_2H_6 .	$C. C_3H_8.$	D. C_5H_{12} .	
Câu 14. Alkane hòa tan tốt trong dung môi nào sau đây?				
A. Nước.		B. Benzene.		
C. Dung dịch acid HCl.	,	D. Dung dịch NaOH.		
Câu 15. Trong các chất dướ	·	-		
A. Butane.	B. Ethane.	C. Methane.	D. Propane.	
Câu 16. Phản ứng đặc trưng của hydrocarbon no là				
A. Phản ứng tách.		B. Phản ứng thể.		
C. Phản ứng cộng.		D. Phản ứng oxi hóa.		
Câu 17. Các alkane không t				
A. Phản ứng thế.	B. Phản ứng cộng.	C. Phản ứng tách.	D. Phản ứng cháy.	
Câu 18. Khi đốt cháy một hydrocarbon, thu được a mol CO ₂ và b mol H ₂ O. Trong trường hợp nào sau				
đây có thể kết luận rằng hyd				
$\mathbf{A.} \ \mathbf{a} > \mathbf{b.}$	B. a < b.	$\mathbf{C.} \ \mathbf{a} = \mathbf{b.}$	D. $a \ge b$.	
Câu 19. (QG.15): Khí thiên nhiên được dùng làm nhiên liệu và nguyên liệu cho các nhà máy sản xuất				
điện, sứ, đạm, ancol methyli	c, Thành phân chính của	khí thiên nhiên là methane	e. Công thức phân tử	
của methane là				
A. CH ₄ .	B. C ₂ H ₄ .	\mathbf{C} . $\mathbf{C}_2\mathbf{H}_2$.	D. C_6H_6 .	
Câu 20. (QG.19 - 201). Hiện nay, nhiều nơi ở nông thôn đang sử dụng hầm biogas để xử lí chất thải trong chăn nuôi gia súc, cung cấp nhiên liệu cho việc đun nấu. Chất dễ cháy trong khí biogas là				
\mathbf{A} . Cl_2 .	B. CH ₄ .	\mathbf{C} . CO_2 .	D. N_2 .	



Câu 21. [CTST - SBT] Biogas là một loại khí sinh học, được sản xuất bằng cách ủ kín các chất thải hữu cơ trong chăn nuôi, sinh hoạt. Biogas được dùng để đun nấu, chạy máy phát điện sinh hoạt gia đình. Thành phần chính của biogas là

A. N₂.

 \mathbf{B} . \mathbf{CO}_2 .

C. CH₄.

D. NH₃.

Câu 22. [**CTST - SBT**] Theo ước tính, trung bình mỗi ngày một con bò "ợ" vào bầu khí quyển khoảng 250 L - 300 L một chất khí có khả năng gây hiệu ứng nhà kính. Khí đó là

 \mathbf{A} . \mathbf{O}_2 .

 \mathbf{B} . CO_2 .

C. CH₄.

D. NH₃.

Câu 23. [CD - SBT]. Trong công nghiệp, các alkane được điều chế từ nguồn nào sau đây?

A. Sodium acetate.

B. Dầu mỏ và khí dầu mỏ.

C. Aluminium carbide (Al₄C₃).

D. Khí biogas.

Câu 24. Khi nói về phân tử Alkane không phân nhánh thì đặc điểm nào sau đây là đúng?

A. Chỉ có carbon bâc I và II.

B. Chỉ có carbon bâc I, II và III.

C. Chỉ có carbon bâc II.

D. Chỉ có carbon bậc I.

Câu 25. Bậc của nguyên tử carbon đánh dấu (*) trong hợp chất sau là

A. bậc I.

B. bâc II.

C. bâc III.

D. bâc IV.

Câu 26. Trong phân tử sau đây, các nguyên tử carbon:

A. 1 và 4 giống nhau; 2 và 3 giống nhau.

B. 1 và 4 giống nhau; 5 và 6 giống nhau.

C. 1, 4, 5, 6 giống nhau; 2 và 3 giống nhau.

D. 2 và 3 giống nhau; 5 và 6 giống nhau.

Câu 27. Số đồng phân cấu tạo tương ứng với công thức phân tử C_4H_{10} là

A. 1

R 2

C 3

D. 4.

Câu 28. Hydrocarbon X có công thức cấu tao:

$$CH_3$$
— CH — CH_2 — CH — CH_3
 CH_3
 CH_3

Danh pháp thay thế của X là

A. 2,3-dimethylpentane.

B. 2,4-dimethylbutane.

C. 2,4-dimethylpentane.

D. 2,4-methylpentane.

Câu 29. Hydrocarbon Y có công thức cấu tạo:

Danh pháp thay thế của Y là

A. 2,3,3-methylbutane.

B. 2,2,3-dimethylbutane.

C. 2,2,3-trimethylbutane.

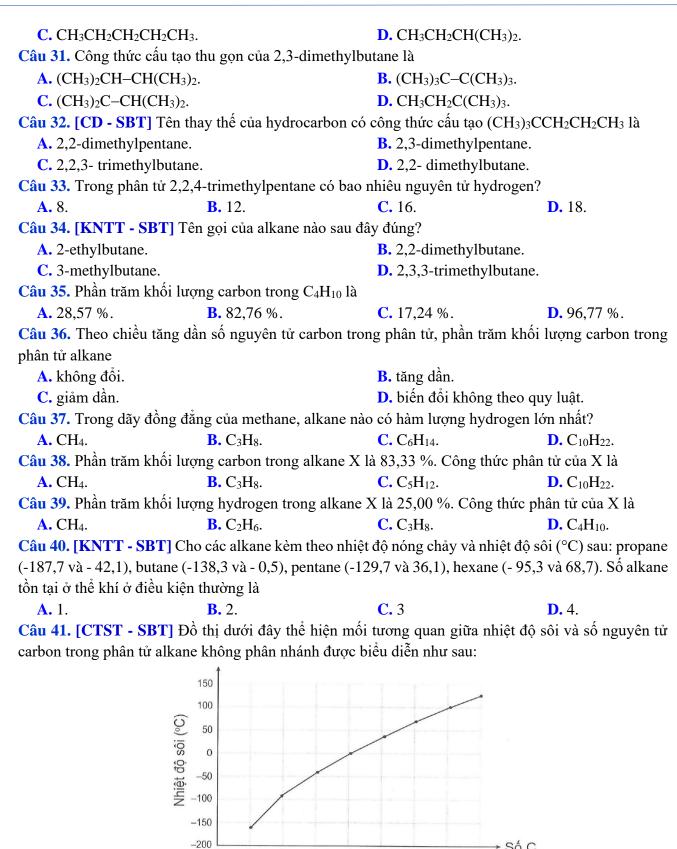
D. 2,3,3-trimethylbutane.

Câu 30. Công thức cấu tạo thu gọn của 2,2-dimethylpropane là

 \mathbf{A} . $(CH_3)_2CHCH_2CH_3$.

B. (CH₃)₄C.





Đồ thị biểu diễn mối tương quan giữa nhiệt độ sôi và số nguyên tử carbon trong phân tử alkane không phân nhánh

Dựa vào đồ thị đã cho, số phân tử alkane không phân nhánh ở thể khí trong điều kiện thường là

A. 4.

B. 2.

C. 3.

D. 1.



Câu 42. Phân tử methane	e không tan trong nước	c vì lí do nào sau đây?		
A. Phân tử methane không phân cực.		B. Methane là ch	B. Methane là chất khí.	
C. Phân tử khối của methane nhỏ.		D. Methane khôn	D. Methane không có liên kết đôi.	
Câu 43. [KNTT - SBT] Cho các chất sau: c	hloromethane, dichlorom	ethane, trichloromethane và	
tetrachloromethane. Số c	:hất là sản phẩm của pl	hản ứng xảy ra khi trộn m	ethane với chlorine và chiếu	
ánh sáng tử ngoại là				
A. 1.	B. 2.	C. 3.	D. 4	
Câu 44. [KNTT - SBT]	Cho các chất sau: (X) 1-chloropropane và (Y)	2-chloropropane. Sån phẩm	
của phản ứng monochlor	o hoá propane là			
A. (X).	B. (Y).	C. cả hai chất.	D. chất khác X, Y.	
Câu 45. [CD - SBT] Hy	ydrocarbon Y có công	thức cấu tạo như sau: (C	H ₃) ₂ CHCH ₂ CH ₃ . Khi cho Y	
phản ứng với bromine có	thể thu được bao nhiên	u dẫn xuất monobromo là c	đồng phân cấu tạo của nhau?	
A. 3.	B. 4.	C. 5.	D. 6.	
Câu 46. (A.08): Cho iso	pentane tác dụng với	Cl_2 theo tỉ lệ số mol 1: 1,	số sản phẩm monochloro tối	
đa thu được là				
A. 5.	B. 4.	C. 3.	D. 2.	
Câu 47. Khi cho 2,3,4-tri	imethylpentane phån ứ	rng với chlorine (tỉ lệ mol 1	:1), chiếu sáng thì có thể tạo	
ra tối đa bao nhiều sản pl	hẩm thế monochloro?			
A. 4.	B. 5.	C. 8.	D. 6.	
Câu 48. [CTST - SBT]	Alkane A có công thức	c phân tử C_5H_{12} . A tác dụr	ng với chlorine khi đun nóng	
chỉ tạo một dẫn xuất mor	nochloro duy nhất. Tên	ı gọi của A là		
A. pentane.		B. 2-methylbutar	ie.	
C. 2,2-dimethylpropa	ne.	D. 3-methylbutar	ne.	
Câu 49. (A.13): Khi đượ	ợc chiếu sáng, hydroca	arbon nào sau đây tham gi	a phản ứng thế với chlorine	
theo tỉ lệ mol 1: 1, thu đư	rợc ba dẫn xuất monoc	chloro là đồng phân cấu tạo	o của nhau?	
A. neopentane.	B. pentane.	C. butane.	D. isopentane.	
Câu 50. Đồng phân cấu	tạo nào của alkane có	công thức phân tử C_5H_{12}	chỉ tạo ra duy nhất một sản	
phẩm thế khi phản ứng v	ới chlorine (tỉ lệ mol 1	:1), chiếu sáng?		
A. pentane.		B. 2-methylbutar	ne.	
C. 2,2-dimethylpropar	ne.	D. Không có đồn	g phân nào.	
		1), chiếu sáng, 2-methylpe	ntane có thể tạo ra sản phẩm	
chính là dẫn xuất thế ở ca	arbon nào?			
	(1) (2) CH ₂ —CH	(3) (4) (5) H—CH ₂ —CH ₂ —CH ₂		
	(6)	(3) (4) (5) H—CH ₂ —CH ₂ —CH ₃		
A. C^6 .	B. C ² .	f ₃ C. C ³ .	D. C ⁴ .	
			0	
	o butane phan ung voi	i chlorine thu được sản phá		
A. 2-chlorobutane.		B. 1-chloributane		
C. 3-chlorobutane.	C 1: 11 13	Dcholorobutan		
		=	C (bẻ gãy mạch carbon) của	
_		nydrocarbon có mạch carb		
A. ngắn hơn.	B. dài hơn.	C. không đối.	D. thay đổi.	
Câu 54. Cho phản ứng c	racking sau:			



$$CH_3$$
— CH — CH_2 — CH_3 $\xrightarrow{500 \, ^{\circ}C, \, Xt}$ C_2H_6 + X CH_3

Công thức cấu tạo thu gọn của X là

A. CH₃CH₂CH₃.

B. $CH_3-CH=CH_2$.

C. CH₃-CH=CH-CH₃.

D. CH₃CH₂CH₂CH₃.

Câu 55. [KNTT - SBT] Oxi hoá butane bằng oxygen ở 180°C và 70 bar tạo thành sản phẩm hữu cơ X duy nhất. X là

A. HCOOH

B. CH₃COOH.

C. C₂H₅COOH.

 \mathbf{D} . CO_2 .

Câu 56. [**CD - SBT**] Cho nhiệt đốt cháy hoàn toàn 1 mol các chất ethane, propane, butane và pentane lần lượt là 1570 kJ mol⁻¹; 2220 kJ mol⁻¹; 2875 kJ mol⁻¹ và 3536 kJ mol⁻¹. Khi đốt cháy 1 gam chất nào sẽ thu được nhiệt lớn nhất?

A. Ethane.

B. Propane

C. Butane.

D. Pentane.

Câu 57. [CD - SBT] Phát biểu nào sau đây là đúng?

- A. Những hợp chất mà trong phân tử chỉ chứa liên kết đơn là hydrocarbon no.
- B. Hydrocarbon chỉ chứa liên kết đơn trong phân tử là hydrocarbon no.
- C. Hydrocarbon có các liên kết đơn trong phân tử là hydrocarbon no.
- D. Hydrocarbon có ít nhất một liên kết đơn trong phân tử là hydrocarbon no.

Câu 58. [CD - SBT] Nhỏ 1 mL nước bromine vào ống đựng 1 mL hexane, chiếu sáng và lắc đều. Hiện tượng quan sát được là

- A. trong ống nghiệm có chất lỏng đồng nhất.
- B. màu của nước bromine bị mất.
- C. màu của nước bromine không thay đổi.
- D. trong ống nghiệm xuất hiện kết tủa.

Câu 59. [CD - SBT]. Để tăng chất lượng của xăng, dầu, người ta thực hiện cách nào sau đây?

- A. Thực hiện phản ứng reforming để thay đổi cấu trúc của các alkane không nhánh thành hydrocarbon mạch nhánh hoặc mạch vòng có chỉ số octane cao.
- **B.** Thực hiện phản ứng cracking để thay đổi cấu trúc các alkane mạch dài chuyển thành các alkene và alkane mạch ngắn hơn.
 - C. Thực hiện phản ứng hydrogen hóa để chuyển các alkene thành alkane.
 - D. Bổ sung thêm heptane vào xăng, dầu.

Câu 60. [CD - SBT]. Phương pháo nào sau đây có thể được thực hiện để góp phần hạn chế ô nhiễm môi trường do các phương tiện giao thông gây ra?

- A. Không sử dụng phương tiện giao thông.
- **B.** Câm các phương tiện giao thông tại các đô thị.
- C. Sử dụng phương tiện chạy bằng điện hoặc nhiên liệu xanh.
- D. Sử dụng các phương tiện chạy bằng than đá.

Câu 61. (**A.13**): Tên thay thế của (CH₃)₃C–CH₂–CH(CH₃)₂ là

A. 2,2,4,4-tetramethylbutane.

B. 2,4,4-trimethylpentane.

C. 2,2,4-trimethylpentane.

D. 2,4,4,4-tetramethylbutane.

Câu 62. Hydrocarbon X có công thức cấu tạo:

$$CH_3$$
— CH — CH — CH_3
 \mid \mid CH_3 CH_2 — CH_3



Số nguyên tử carbon và số nhánh trong mạch chính của X là:

A. 4 carbon và 2 nhánh.

B. 5 carbon và 2 nhánh.

C. 5 carbon và 1 nhánh.

D. 4 carbon và 1 nhánh.

Câu 63. Hydrocarbon Z có công thức cấu tạo:

Danh pháp thay thế của Z là

A. 2,2,3-trimethylpentane.

B. 2,3,3-trimethylpentane.

C. 3-ethyl-2,2-dimethylbutane.

D. 2-ethyl-3,3-dimethylbutane.

Câu 64. [CTST - SBT] Cho alkane sau:

$$\begin{array}{ccc} CH_3 - CH - CH - CH_3 \\ CH_2 & CH_3 \\ CH_3 & \end{array}$$

Danh pháp thay thế của alkane trên là

A. 2-ethyl-3-methylbutane.

B. 2-methyl-3-ethylbutane.

C. 3,4-dimethylpentane.

D. 2,3-dimethylpentane.

Câu 65. Hydrocarbon T có công thức cấu tạo:

Danh pháp thay thế của T là

A. 3-ethyl-2,4-dimethylpentane.

B. 2-methyl-3-propylpentane.

C. 2,4-dimethyl-3-ethylpentane.

D. 2-propyl-3-methylpentane.

Câu 66. Alkane X có công thức cấu tạo như sau:

$$CH_{3}$$
 — CH_{2} — CH — CH_{2} — CH_{3} | CH — CH_{3} | CH_{3}

Tên gọi của X là

A. 3- isopropylpentane.

B. 2-methyl-3-ethylpentane.

C. 3-ethyl-2-methylpentane.

D. 3-ethyl-4-methylpentane.

Câu 67. Alkane X có công thức cấu tạo như sau:

$$\begin{array}{c|c} & C_2H_5 \\ \hline \\ CH_3 & CH_2 & CH_2 & CH_2 & CH_3 \\ \hline \\ & CH_3 & CH_3 \end{array}$$

Tên goi của X là

A. 2-methyl-2,4-diethylhexane.

B. 2,4-diethyl-2-methylhexane.