

TRẮC NGHIỆM CHỌN PHƯƠNG ÁN

Câu 1. Hoá học hữu cơ là ng	gành hoá học chuyên nghiê	èn cứu	
A. các hợp chất của carbo	on.		
B. các hợp chất của carbo	on (trừ CO, CO ₂).		
C. các hợp chất của carbo	on (trừ CO, CO2, muối cart	oonate, hợp chất xyanide, c	ác carbide,).
D. các hợp chất chỉ có tro	ong cơ thể sống.		
Câu 2. [KNTT - SBT] Hợp	chất hữu cơ là các hợp ch	ất của (trừ các oxi	de của carbon, muố
carbonate, cyanide, carbide,). Từ thích hợp điền v	vào chỗ trống trong định ng	ghĩa trên là:
A. carbon.	B. hydrogen.	C. oxygen.	D. nitrogen.
Câu 3. Trong các hợp chất s	au, chất nào là hợp chất hĩ	řu co?	_
\mathbf{A} . CO_2 .	B. CH ₃ COONa.	C. Na ₂ CO ₃ .	D. Al ₄ C ₃ .
Câu 4. Cặp hợp chất nào sau	u đây là hợp chất hữu cơ?		
-	-	C. NaHCO ₃ , NaCN.	D. CO, CaC ₂ .
Câu 5. [KNTT - SBT] Xét			
phản ứng này thuộc loại hợp			
\mathbf{A} . CO_2 .	B. H ₂ O.	$C. C_6H_{12}O_6.$	\mathbf{D} . O_2 .
Câu 6. Trong các hợp chất s	au, chất nào không phải là	hợp chất hữu cơ?	
A. (NH ₄) ₂ CO ₃ .	_ _	-	\mathbf{D} . $\mathbf{C}_6\mathbf{H}_5\mathbf{N}\mathbf{H}_2$.
Câu 7. [CD - SBT] Trong các hợp chất sau, chất nào không phải là hợp chất hữu cơ?			
A. Acetic acid.	B. Urea.	C. Ammonium cyanate.	
Câu 8. [KNTT - SBT] Hóa		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
_	o chỗ trống trong định ngh	_	
		C. hợp chất thiên nhiên.	D. hợp chất phức.
Câu 9. [KNTT - SBT] Hyd	•	•	
nào sau đây?	1	1 1	
A. C và H.	B. C, H và O.	C. C, H và N.	D. C, H, O và N.
Câu 10. [CTST - SBT] Hydrocarbon là hợp chất hữu cơ có thành phần nguyên tố gồm			
A. carbon và hydrogen.	.1	C. carbon và oxygen.	
B. hydrogen và oxygen.		D. carbon và nitrogen.	
Câu 11. Dẫn xuất hydrocarbon là các hợp chất mà thành phần nguyên tố			
A. chỉ có C và H.	• 1	B. gồm có C, H và O.	
C. gồm C, H, N.		D. ngoài C còn các nguyế	n tố khác.
Câu 12. Trong các hợp chất sau, chất nào là hydrocarbon?			
\mathbf{A} . $\mathbf{C}_2\mathbf{H}_5\mathbf{OH}$.	B. CH ₃ COOH.	\mathbf{C} . $\mathbf{C}_6\mathbf{H}_6$.	\mathbf{D} . $\mathbf{C}_6\mathbf{H}_5\mathbf{N}\mathbf{H}_2$.
Câu 13. Trong các hợp chất	sau, chất nào là hydrocarb	on?	
A. HCHO.	B. CH ₃ Cl.	$C. CH_3 - NH - CH_3.$	D. CH ₄ .
Câu 14. Trong các hợp chất	sau, chất nào là dẫn xuất c	của hydrocarbon?	
A. CH ₄ .	B. CH ₃ OH.	$C. C_2H_4.$	D. C_3H_8 .
Câu 15. Trong các hợp chất	sau, chất nào là dẫn xuất c	của hydrocarbon?	
\mathbf{A} . $\mathbf{C}_2\mathbf{H}_2$.	B. C ₇ H ₈ .	C. C ₄ H ₄ .	D. CH ₃ NH ₂ .
Câu 16. [CTST - SBT] Trong thành phần phân tử hợp chất hữu cơ phải luôn có nguyên tố			
A. carbon và hydrogen.		C. carbon, hydrogen vå oxygen.	
B. carbon.		D. carbon và nitrogen.	



Câu 17. Trong thành phần của hợp chất hữu cơ A. luôn có C và H. B. luôn có C, thường có H và O. C. luôn có C, H và O. D. luôn có C và O, thường có H. Câu 18. [CTST - SBT] Liên kết hoá học trong hợp chất hữu cơ thường là A. liên kết cộng hoá trị. B. liên kết kim loai. C. liên kết hydrogen. D. liên kết ion. Câu 19. [CTST - SBT] Phản ứng hoá học của các hợp chất hữu cơ thường xảy ra A. chậm, không hoàn toàn, không theo một hướng nhất định. B. nhanh và cho một sản phẩm duy nhất. C. nhanh, không hoàn toàn, không theo một hưởng nhất định. **D.** chậm, hoàn toàn, không theo một hưởng nhất định. Câu 20. [CTST - SBT] Các hợp chất hữu cơ thường có A. nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi cao, không tan hoặc ít tan trong nước, tan nhiều trong các dung môi hữu cơ. B. nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi thấp, tan nhiều trong nước và các dung môi hữu cơ. C. nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi thấp, không tan hoặc ít tan trong nước, tan nhiều trong các dung môi hữu cơ. D. nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi thấp, không tan trong nước. Câu 21. [KNTT - SBT] Phân tử chất nào sau đây không chỉ chứa liên kết cộng hóa trị? A. CH₃CH₂OH. B. CH₃CH=O. C. $CH \equiv CH$. D. CH₃COONa. Câu 22. [KNTT - SBT] Trong các chất sau đây, chất nào dễ cháy nhất? **B.** C_2H_5OH . C. Na₂CO₃. D. N₂. Câu 23. Phản ứng hóa học của các chất hữu cơ thường B. có hiệu suất cao. A. cần đun nóng và có xúc tác. C. xảy ra rất nhanh. D. tư xảy ra được. Câu 24. [KNTT - SBT] Nhóm chức là gây ra những phản ứng đặc trưng của phân tử hợp chất hữu cơ. Cụm từ thích hợp điền vào chỗ trống trong phát biểu trên là A. nguyên tử. B. phân tử. D. nguyên tử hoặc nhóm nguyên tử. C. nhóm nguyên tử. **Câu 25.** Nhóm chức – NH₂ là của hợp chất nào sau đây? A. Carboxylic acid. B. Amine. C. Alcohol. **D.** Ketone. Câu 26. Nhóm chức – OH là của hợp chất nào sau đây? A. Carboxylic acid. B. Amine. C. Alcohol. **D.** Ketone. Câu 27. Nhóm chức – CHO là của hợp chất nào sau đây? A. Carboxylic acid. **B.** Aldehyde. C. Alcohol. D. Ketone. Câu 28. Nhóm chức – COOH là của hợp chất nào sau đây? A. Carboxylic acid. **B.** Aldehyde. C. Alcohol. D. Ketone. Câu 29. Hợp chất C₂H₅Br thuộc loại hợp chất nào sau đây? A. Dẫn xuất halogen. **B.** Alcohol. C. Ester. **D.** Ether. Câu 30. Hợp chất C₂H₅OH thuộc loại hợp chất nào sau đây? A. Dẫn xuất halogen. B. Ketone. C. Ester. D. Alcohol. **Câu 31.** Hợp chất CH₃COOC₂H₅ thuộc loại hợp chất nào sau đây? A. Aldehyde. **B.** Ketone. D. Alcohol. C. Ester. Câu 32. [CD - SBT] Trường hợp nào dưới đây khoanh đúng nhóm chức carboxylic acid của ethanoic acid?



A.
$$H = C - C$$
 $H = C - C$
 $H = C$
 H

Câu 33. [KNTT - SBT] Phổ hồng ngoại là phương pháp vật lí rất quan trọng và phổ biến để nghiên cứu về

- A. thành phần nguyên tố chất hữu cơ.
- B. thành phần phân tử hợp chất hữu cơ.

C. cấu tạo hợp chất hữu cơ.

D. cấu trúc không gian hợp chất hữu cơ.

Câu 34. Nhóm chức ketone (C = O) có số sóng hấp thụ đặc trưng trên phổ hồng ngoại là

A. $3500 - 3200 \text{ cm}^{-1}$.

B. $3300 - 3000 \text{ cm}^{-1}$.

C. $1300 - 1000 \text{ cm}^{-1}$.

D. $1715 - 1666 \text{ cm}^{-1}$.

Câu 35. Phổ hồng ngoại của hợp chất hữu cơ nào sau đây có hấp thụ ở vùng 3500 – 3200 cm⁻¹?

- A. Aldehyde.
- **B.** Ketone.
- C. Ester.
- **D.** Alcohol.

Câu 36. [**CD - SBT**] Phổ hồng ngoại của hợp chất hữu cơ nào sau đây **không** có hấp thụ ở vùng 1750 – 1600 cm⁻¹?

- A. Alcohol.
- B. Ketone.
- C. Ester.
- **D.** Aldehyde.

Câu 37. Dãy chất nào sau đây là hợp chất hữu cơ?

A. (NH₄)₂CO₃, CO₂, CH₄, C₂H₆.

- **B.** C₂H₄, CH₄, C₂H₆O, C₃H₉N.
- C. CO₂, K₂CO₃, NaHCO₃, C₂H₅Cl.
- D. NH₄HCO₃, CH₃OH, CH₄, CCl₄.

Câu 38. Nhóm chất nào dưới đây đều là dẫn xuất của hydrocarbon?

- A. CH₂Cl₂, CH₂Br–CH₂Br, CHCl₃, CH₃COOCH₃, C₆H₅CH₃.
- B. CH₂Cl₂, CH₂=CH-CHO, CH₃COOH, CH₂=CH₂.
- **C.** CHBr₃, CH₂=CH-COOCH₃, C₆H₅OH, C₂H₅OH, (CH₃)₃N.
- **D.** CH₃OH, CH₂=CH-Cl, C_6H_5ONa , CH=C-CH₃.

Câu 39. [KNTT - SBT] Biết rằng hydrocarbon no chỉ chứa liên kết đơn, hydrocarbon không no có chứa liên kết bội và hydrocarbon thom có chứa vòng benzene. Xét các chất sau:

Nhận định nào sau đây không đúng?

A. số hydrocarbon bằng 5.

B. số dẫn xuất hydrocarbon bằng 3.



C. số hydrocarbon no bằng 2.

D. số hydrocarbon không no bằng 3.

Câu 40. Cho dãy chất: CH₄; C₆H₆; C₆H₅OH; C₂H₅ZnI; C₂H₅PH₂. Nhận xét nào sau đây là đúng?

- A. các chất trong dãy đều là hydrocarbon.
- B. các chất trong dãy đều là dẫn xuất của hydrocarbon.
- C. các chất trong dãy đều là hợp chất hữu cơ.
- D. có cả chất vô cơ và hữu cơ nhưng đều là hợp chất của carbon.

Câu 41. [KNTT - SBT] Nhận xét dưới đây về đặc điểm chung của các hợp chất hữu cơ không đúng?

- A. Các hợp chất hữu cơ thường khó bay hơi, bền với nhiệt và khó cháy.
- B. Liên kết hóa học chủ yếu trong các phân tử hợp chất hữu cơ là liên kết cộng hóa trị.
- C. Các hợp chất hữu cơ thường không tan hoặc ít tan trong nước, tan trong dung môi hữu cơ.
- **D.** Các phản ứng hóa học của hợp chất hữu cơ thường xảy ra chậm và theo nhiều hướng khác nhau tạo ra một hỗn hợp các sản phẩm.

Câu 42. [CD - SGK] Một hợp chất hữu cơ X chứa đồng thời hai nhóm chức alcohol và aldehyde. Khi đó, hợp chất X sẽ

- A. chỉ thể hiện các tính chất hóa học đặc trưng của alcohol.
- B. chỉ thể hiện các tính chất hóa học đặc trưng của aldehyde.
- C. thể hiện các tính chất hóa học đặc trưng của cả alcohol và aldehyde.
- D. không thể hiện tính chất hóa học đặc trưng của cả alcohol và aldehyde.

Câu 43. [CD - SBT] Vì sao có thể dựa vào nhóm chức để phân loại các hợp chất hữu cơ?

- A. Vì biết được nhóm chức thì biết được thành phần các nguyên tố hóa học có trong phân tử hợp chất hữu cơ.
 - B. Vì nhóm chức không bị biến đổi khi phân tử hữu cơ tham gia phản ứng.
 - C. Vì nhóm chức tham gia vào các phản ứng trong cơ thể sống.
 - D. Vì nhóm chức gây ra các phản ứng hoá học đặc trưng cho phân tử hữu cơ.

Câu 44. Dựa vào các số sóng hấp thụ đặc trưng trên phổ IR ta có thể dự đoán được?

- A. thành phần cấu tạo nên hợp chất hữu cơ.
- B. màu sắc của các hợp chất hữu cơ.
- C. nhóm chức trong phân tử hợp chất hữu cơ.
- D. tính chất của các hợp chất hữu cơ.

Câu 45. [CD - SBT] Trên phổ hồng ngoại của hợp chất hữu cơ X có các hấp thụ đặc trưng ở 2817 cm⁻¹ và 1731 cm⁻¹. Chất X là chất nào trong các chất dưới đây?

A. CH₃COCH₂CH₃.

B. CH₂=CHCH₂CH₂OH.

C. CH₃CH₂CH₂CHO.

D. CH₃CH=CHCH₂OH.

Câu 46. Trên phổ hồng ngoại của hợp chất hữu cơ X chỉ có hấp thụ đặc trưng ở 1715 cm⁻¹. Chất X có thể là chất nào trong các chất dưới đây?

A. CH₃COCH₃.

B. CH₃CH₂OH.

C. CH₃CH₂CHO.

 \mathbf{D} . $\mathbf{C}_6\mathbf{H}_5\mathbf{C}\mathbf{H}_2\mathbf{O}\mathbf{H}$.

Câu 47. Trên phổ hồng ngoại của hợp chất hữu cơ X có hấp thụ đặc trưng ở 3281 cm⁻¹. Chất X có thể là chất nào trong các chất dưới đây?

A. CH₃NHCH₃.

B. CH₃CHO.

C. CH₃CH₂COOH.

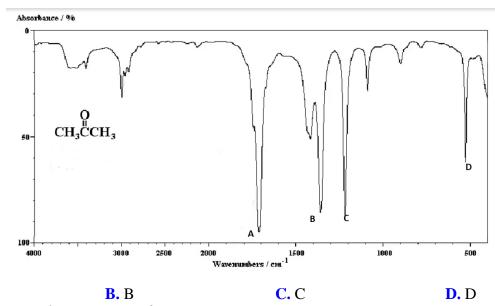
D. CH₃ COCH₃.

Câu 48. Dựa vào phổ IR của hợp chất X có công thức CH₃COCH₃ dưới đây, hãy chỉ ra peak nào giúp dự đoán X có nhóm C=O?

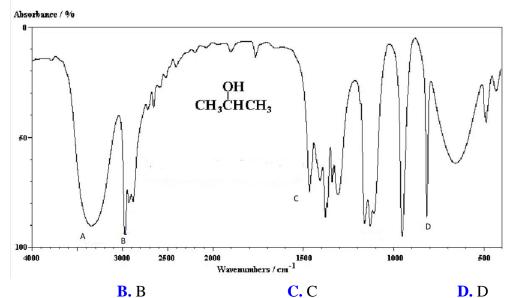


A. A

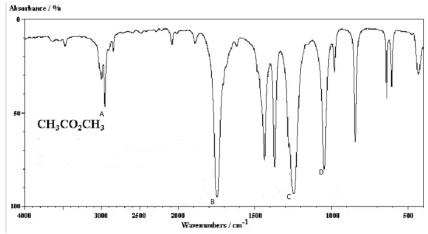
A. A



Câu 49. Dựa vào phổ IR của hợp chất X có công thức CH₃CH(OH)CH₃ dưới đây, hãy chỉ ra peak nào giúp dự đoán X có nhóm -OH?



Câu 50. Dựa vào phổ IR của hợp chất X thuộc loại ester có công thức CH₃COOCH₃ dưới đây, hãy chỉ ra peak nào giúp dự đoán X có nhóm C=O?





A. A **B.** B **C.** C **D.** D

Câu 51. [KNTT - SBT] Xét các chất CH₄, HCN, CO₂, CH₂ = CH₂, CH₃CH = O, Na₂CO₃, CH₃COONa, H₂NCH₂COOH và Al₄C₃. Trong các chất này, số hợp chất hữu cơ là

A. 3. **B.** 4. **C.** 5. **D.** 6.

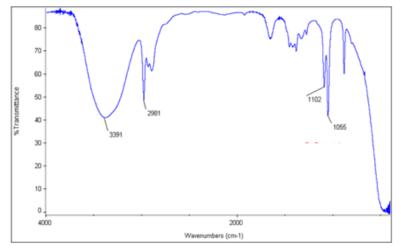
Câu 52. Cho các chất: CaC₂, CO₂, HCOOH, C₂H₆O, CH₃COOH, CH₃Cl, NaCl, K₂CO₃. Số hợp chất hữu cơ trong các chất trên là

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

Câu 53. [KNTT - SBT] Cho các hợp chất sau: CH₄, NH₃, C₂H₂, CCl₄, C₂H₄, C₆H₆. Số hợp chất thuộc loại hydrocarbon là

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

Câu 54. Cho sơ đồ phổ hồng ngoại IR của chất X như sau



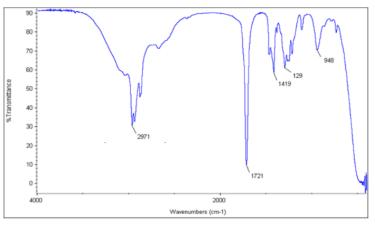
X là chất nào sau đây?

A. CH₃CH₂OH. **B.** CH₃COOH.

C. CH₃CHO.

D. CH₃COOCH₃.

Câu 55. Cho sơ đồ phổ khối IR của chất X như sau



X là chất nào sau đây?

A. CH₃CH₂CH₂OH.

B. CH₃CH₂CH₂CH₂CH₂COOH.

C. CH₃CH₂CH₂CHO.

D. CH₃CH₂CH₂COOCH₂CH₂CH₃.

Câu 56. Cho các phát biểu về đặc điểm chung của các phân tử hợp chất hữu cơ:

- (1) Thành phần nguyên tố chủ yếu là C và H.
- (2) Có thể chứa nguyên tố khác như Cl, N, P, O.
- (3) Liên kết hóa học chủ yếu là liên kết cộng hoá trị.



- (4) Liên kết hoá học chủ yếu là liên kết ion.
- (5) Dễ bay hơi, khó cháy.
- (6) Phản ứng hoá học xảy ra nhanh.

Các phát biểu đúng là

A. (4), (5), (6).

B. (1), (2), (3).

C. (1), (3), (5).

D. (2), (4), (6).

TRẮC NGHIỆM ĐÚNG SAI

Câu 57. Hợp chất của carbon là hợp chất hữu cơ, trừ một số hợp chất như oxide cảu carbon, muối carbonate, các cyanide, các carbide.

- a. Hợp chất hữu cơ nhất thiết phải chứa nguyên tố C và H.
- b. Liên kết chủ yếu trong hợp chất hữu cơ là liên kết cộng hóa trị.
- c. Hợp chất hữu cơ thường có nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi cao, tan ít trong nước.
- d. Hợp chất hữu cơ thường dễ cháy, kém bền nhiệt, phản ứng thường xảy ra chậm, theo nhiều hướng.

Câu 58. Dựa vào thành phần nguyên tố, hợp chất hữu cơ được chia thành hydrocarbon và dẫn xuất của hydrocarbon.

- a. Hydrocarbon là những hợp chất hữu cơ chỉ được tạo thành từ hai nguyên tố carbon và hydrogen.
- **b.** Dẫn xuất của hydrocarbon là những hợp chất hữu cơ được tạo thành từ ba nguyên tố carbon, hydrogen và oxygen.
- c. Methane (CH₄) là một hydrocarbon.
- **d.** Ethyl alcohol (C₂H₅OH) là một dẫn xuất hydrocarbon.

Câu 59. Nhóm chức là nguyên tử hoặc nhóm nguyên tử trong phân tử gây ra những tính chất hóa học đặc trưng của hợp chất hữu cơ.

- a. Alcohol, phenol có nhóm chức là nhóm -OH.
- **b.** Aldehyde có nhóm chức là -CO-.
- c. Carboxylic có nhóm chức là -COOH.
- d. Ester có nhóm chức là -CHO.

Câu 60. [KNTT - SBT] Xét các phát biểu về hợp chất hữu cơ:

- **a.** CH_4 , $CH_2 = CH_2$ và $CH \equiv CH$ là những hydrocarbon.
- **b.** CH₃OH và HOCH₂ CH₂OH là những alcohol.
- c. CH₃COOH và CH₂(COOH)₂ là những carboxylic acid.
- d. CH₃CH=O và CH₃COCH₃ là những aldehyde.

Câu 61. [KNTT - SBT] Xét các chất sau: (1) CH₃ – CH₂OH, (2) HOCH₂ – CH₂OH, (3) CH₂OH – CHOH – CH₂OH, (4) CH₃ – CHOH – COOH, (5) H₂N[CH₂]₆NH₂, (6) HOOC – [CH₂]₂ – CH(NH₂) – COOH, (7) HOOC[CH₂]₃COOH

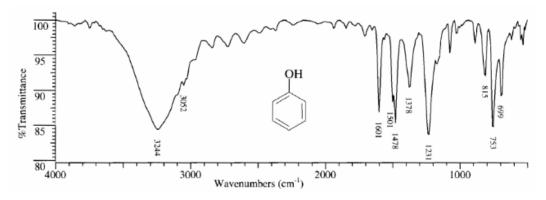
- a. Số hợp chất hữu cơ đa chức (có 2 nhóm chức giống nhau trở lên) bằng 4.
- b. Số hợp chất hữu cơ tạp chức (có 2 nhóm chức khác nhau trở lên) bằng 2.
- c. Số hợp chất hữu cơ thuộc loại alcohol bằng 3.



- d. Số hợp chất hữu cơ thuộc loại carboxylic acid bằng 3.
- Câu 62. Phương pháp phổ hồng ngoại (Infrared spectroscopy IR) thường dùng để xác định sự có mặt của các nhóm chức trong phân tử hợp chất hữu cơ.
- a. Trên phổ hồng ngoại, trục nằm ngang biểu diễn số sóng của các bức xạ trong vùng hồng ngoại.
- b. Trên phổ hồng ngoại, trục thẳng đứng biểu diễn cường độ truyền qua hoặc độ hấp thụ (theo %).
- **c.** Trên phổ hồng ngoại, nhóm -OH của alcohol có tín hiệu đặc trưng tại vùng số sóng 3500 3200 cm⁻¹
- **d.** Trên phổ hồng ngoại, nhóm -CO- của ketone có tín hiệu đặc trưng tại vùng số sóng 1300 1000 cm⁻¹.
- **Câu 63. [CD SBT]** Phân tử của mỗi chất A, B và D chứa một trong các nhóm chức: alcohol, ketone hoặc carboxylic acid. Biết rằng trên phổ IR, A cho các hấp thụ đặc trưng ở 2690 cm⁻¹và 1715 cm⁻¹; B chỉ có hấp thụ đặc trưng ở 3348 cm⁻¹ còn D cho hấp thụ đặc trưng ở 1740 cm⁻¹.
- a. A chứa nhóm -OH của alcohol.
- b. B chứa nhóm -COOH của carboxylic.
- c. D chứa nhóm -CO- của ketone.
- d. A, B, D có tính chất hóa học giống nhau.

TRẮC NGHIỆM TRẢ LỜI NGẮN

- **Câu 64.** Cho các hợp chất: CO₂, CCl₄, NaHCO₃, NaCN, CH₄, CH₃OH, HCOOH, Al₄C₃. Có bao nhiêu hợp chất hữu cơ trong các hợp chất trên?
- **Câu 65.** Trong các hợp chất sau: NaHCO₃, CaC₂, HCOOH, (NH₄)₂CO₃, HCHO, KCN, C₆H₅OH, C₂H₅OH, CaCO₃, CHCl₃, CH₃OH, C₃H₉N, Al₄C₃, (NH₂)₂CO, C₂H₄O. Có bao nhiều hợp chất hữu cơ trong những hợp chất trên?
- **Câu 66.** Cho các hợp chất hữu cơ: CH₄, CCl₄, CH₃OH, HCOOH, C₂H₂, C₈H₁₈, CH₃NH₂. Có bao nhiêu hợp chất hữu cơ thuộc loại dẫn xuất của hydrocarbon?
- Câu 67. Số sóng hấp thụ đặc trưng của nhóm OH trên phổ hồng ngoại sau là bao nhiều cm⁻¹?



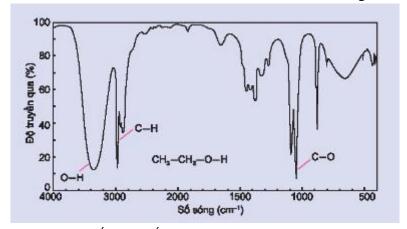


Câu 68. [CD - SBT] Cho các phát biểu sau:

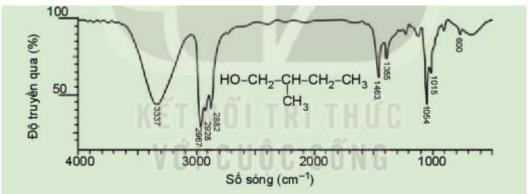
- (a) Nguyên tố carbon và hydrogen luôn có mặt trong hợp chất hữu cơ.
- (b) Hợp chất hữu cơ mà thành phần phân tử chỉ gồm các nguyên tố carbon và hydrogen là hydrocarbon.
- (c) Hợp chất hữu cơ là hợp chất của carbon (trừ CO, CO₂, các muối carbonate, các hợp chất cyanide, các carbide, ...)
- (d) Phổ hồng ngoại cho phép xác định cả loại nhóm chức và số lượng nhóm chức đó có trong phân tử hợp chất hữu cơ.
 - (e) Phổ hồng ngoại cho phép xác định loại nhóm chức có trong phân tử hợp chất hữu cơ.
- (g) Một hydrocarbon và một hợp chất ion có khối lượng phân tử gần bằng nhau thì hydrocarbon tan trong nước ít hơn và có nhiệt độ sôi thấp hơn so với hợp chất ion.

Có bao nhiều phát biểu đúng trong các phát biểu trên?

Câu 14. [KNTT - SGK] Hãy quan sát phổ hồng ngoại của ethanol dưới đây và cho biết số sóng hấp thụ đặc trừng của liên kết O – H, liên kết C – H và liên kết C – O nằm trong khoảng nào?

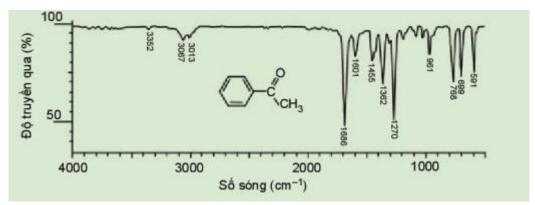


Câu 15. [KNTT - SGK] Chỉ ra số sóng hấp thụ đặc trưng của nhóm – OH trên phổ hồng ngoại của chất sau:

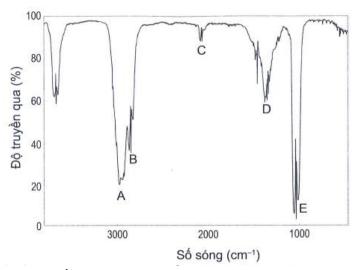


Câu 16. [KNTT - SGK] Chỉ ra số sóng hấp thụ đặc trưng của nhóm C = O (ketone) trên phổ hồng ngoại:

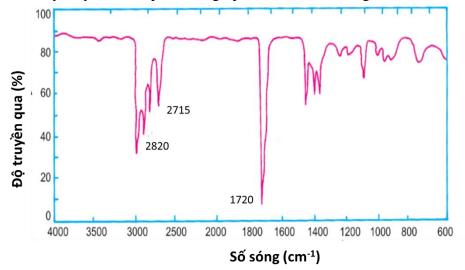




Câu 17. [CTST - SBT] Phổ hồng ngoại (IR) của hợp chất hữu cơ (X) có công thức phân tử là CH₄O được cho như hình bên dưới. Chất này thường được dùng trong công nghiệp để làm chất chống đông, làm dung môi trong nước rửa kính xe, chất tẩy rửa sơn, mực in máy photocopy và làm nhiên liệu cho các bếp lò loại nhỏ, ... Hãy cho biết dựa vào peak nào có thể dự đoán được (X) là một alcohol.



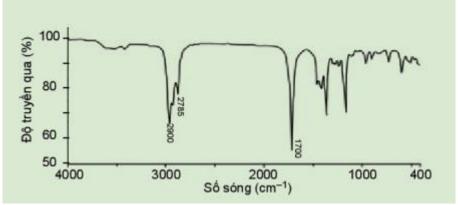
Câu 18. [CTST - SGK] Hợp chất Y có công thức phân tử C₄H₈O, là một hợp chất dễ bay hơi. Dựa vào phổ IR dưới đây, hãy cho biết peak nào giúp dự đoán được trong Y có nhóm chức aldehyde.





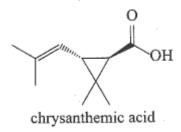
Câu 19. [CD - SBT] Phân tử của mỗi chất A, B và D chứa một trong các nhóm chức: alcohol, ketone hoặc carboxylic acid. Biết rằng trên phổ IR, A cho các hấp thụ đặc trưng 2690 cm⁻¹ và 1715 cm⁻¹; B chỉ có hấp thụ đặc trưng ở 3 348 cm⁻¹ còn D cho hấp thụ đặc trưng 1740 cm⁻¹. Cho biết nhóm chức có trong phân tử mỗi chất A, B và D

Câu 20. [KNTT - SGK] Chất X có công thức phân tử là C₅H₁₀O và có phổ hồng ngoại như sau:



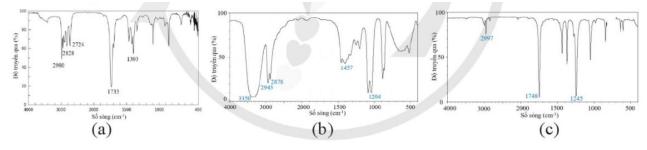
Dựa vào phổ hồng ngoại trên hãy dự đoán nhóm chức có trong phân tử X.

Câu 21. [KNTT - SBT] Chrysanthemic acid được tách từ hoa cúc, có công thức cấu tạo như sau:



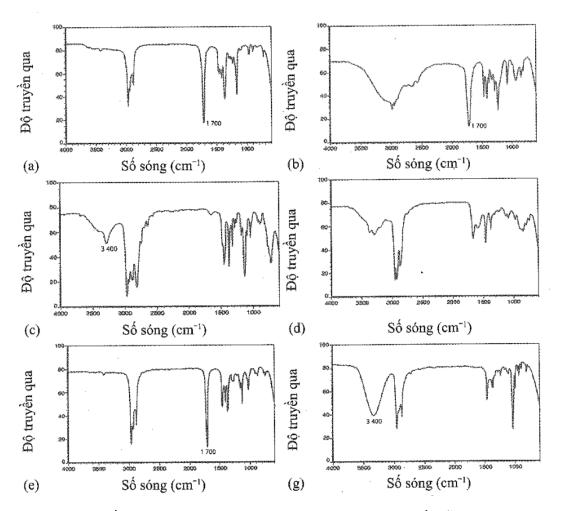
Phổ hồng ngoại của chrysanthemic acid có năm tín hiệu sau: khoảng $1650~\rm{cm}^{-1}$; khoảng $1715~\rm{cm}^{-1}$; $< 3000~\rm{cm}^{-1}$ khoảng $3100~\rm{cm}^{-1}$; khoảng $2200-3600~\rm{cm}^{-1}$. Xác định các nhóm cấu trúc hình thành năm tín hiệu này.

Câu 22. [CD - SGK] Cho phổ IR của ba chất hữu cơ như hình dưới đây. Hãy cho biết mỗi hình ứng với chất nào trong các chất sau: HOCH₂CH₂OH (1); CH₃CH₂CHO (2); CH₃COOCH₃ (3).

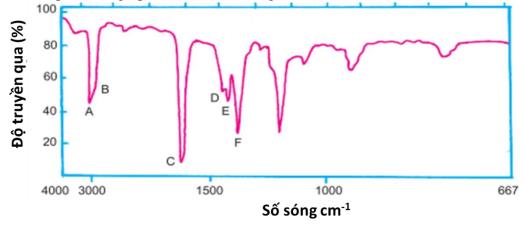


Câu 23. [KNTT - SBT] Xác định và giải thích trong mỗi phổ hồng ngoại dưới đây, phổ nào tương ứng với cấu trúc của một ketone, một alcohol, một carboxylic acid, một amine bậc nhất (- NH₂), hay một amine bậc hai (- NH -).



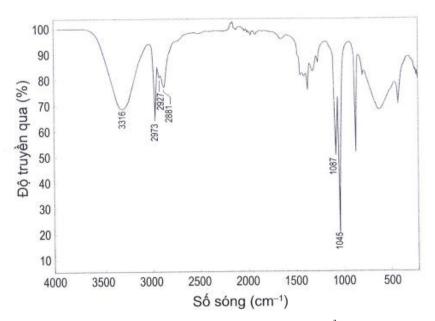


Câu 39. Hợp chất Y có công thức phân tử C_4H_8O , là một hợp chất dễ bay hơi. Dựa vào phổ IR dưới đây, hãy cho biết peak nào giúp dự đoán được trong Y có nhóm chức ketone.

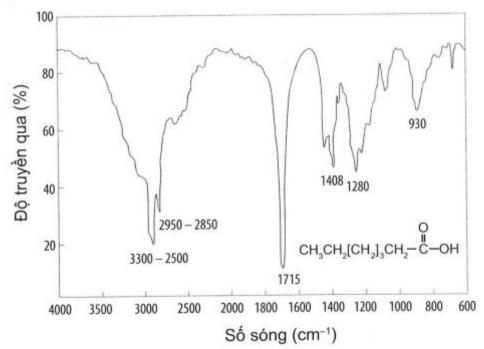


A = 3002 cm⁻¹; B = 2940 cm⁻¹; C = 1715 cm⁻¹; D = 1450 cm⁻¹; E = 1406 cm⁻¹; F = 1360 cm⁻¹. **Câu 40. [CTST - SBT]** Ethanol (CH₃–CH₂-OH) và dimethyl ether (CH₃-O-CH₃) là 2 chất có cùng công thức C₂H₆O. Ethanol hiện diện trong đồ uống có cồn, nếu sử dụng nhiều sẽ gây hại cho sức khoẻ. Dimethyl ether được sử dụng làm chất đẩy trong các sản phẩm bình xịt (keo xịt tóc, keo xịt diệt côn trùng, ...). Quan sát phổ hồng ngoại sau đây và cho biết phổ này tương ứng với chất nào trong 2 chất nêu trên. Giải thích.



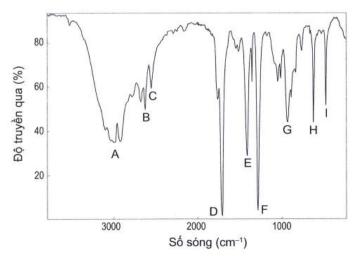


Câu 41. [CTST - SBT] Heptanoic acid được ứng dụng trong mĩ phẩm, nước hoa và các ứng dụng tạo mùi thơm. Dựa vào phổ hồng ngoại, hãy cho biết peak nào giúp dự đoán được trong hợp chất này có nhóm chức carboxyl.



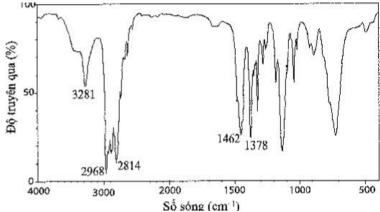
Câu 42. [CTST - SBT] Phổ hồng ngoại (IR) của hợp chất hữu cơ (Y) có công thức phân tử là C₂H₄O₂ như hình bên dưới. Chất (Y) này được sử dụng trong nhiều ngành công nghiệp khác nhau như tạo ra polymer trong công nghiệp sản xuất sơn, chất kết dính, là dung môi hoà tan các chất hoá học, sản xuất và bảo quản thực phẩm, đặc biệt dùng để sản xuất giấm. Dựa vào phổ hồng ngoại, hãy xác định peak nào có thể chứng minh nhóm chức –COOH có trong (Y).





Câu 43. [CD - SGK] Phổ IR của một hợp chất hữu cơ có các tín hiệu hấp thụ ở 2971 cm⁻¹, 2860 cm⁻¹, 2668 cm⁻¹ và 1712 cm⁻¹. Hợp chất hữu cơ này là chất nào trong số các chất CH₃COOCH₂CH₃ (A), CH₃CH₂CH₂COOH (B), HOCH₂CH=CHCH₂CHO (C)?

Câu 44. [CD - SBT] Phổ IR của chất A được cho như dưới đây:



A có thể là chất nào trong số các chất sau: (1) CH₃CH₂-COOH, (2) CH₃CH₂-CH₀, (3) CH₃CH₂-NH-CH₂CH₃ và (4) CH₃COCH₂CH₃? Giải thích.

Câu 45. CH₃(CH₂)₃COOH (chất A) là chất lỏng không màu, có mùi khó chịu. Đun nóng A với methanol (CH₃OH) có mặt của chất xúc tác acid sau một vài giờ thu được hỗn hợp chứa A, methanol và một sản phẩm hữu cơ CH₃(CH₂)₃COOCH₃ (chất B) có mùi trái cây dễ chịu.

- (a) Xác định các nhóm chức của A, methanol và B.
- (b) Thí nghiệm trên thể hiện đặc điểm gì của phản ứng hữu cơ.
- (c) Kết quả phân tích quang phổ hồng ngoại của ba chất hữu cơ trên thu được kết quả như ba hình dưới đây. Hãy xác định quang phổ hồng ngoại X, Y và Z tương ứng với 3 chất trên và giải thích.

