



(12) **BẢN MÔ TẢ SÁNG CHẾ THUỘC BẰNG ĐỘC QUYỀN SÁNG CHẾ**

(19) **CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM (VN)** (11) 
CỤC SỞ HỮU TRÍ TUỆ

(51)⁷ **A61K 31/10, A23L 1/29, A61K 31/22,** (13) **B**
C07C 317/04, 317/06, 317/12, 321/14,
321/18, 321/22, A61P 3/04, 9/10

(21) 1-2011-00380 (22) 13.07.2009
(86) PCT/NO2009/000262 13.07.2009 (87) WO2010/008299 21.01.2010

(30) 08160450.6 15.07.2008 EP
61/080,804 15.07.2008 US

(45) 25.09.2019 378 (43) 26.12.2011 285

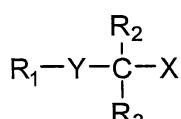
(73) PRONOVA BIOPHARMA NORGE AS (NO)
P.O. Box 420, N-1327 Lysaker, Norway

(72) HOLMEIDE, Anne, Kristin (NO), HOVLAND, Ragnar (NO), BRANDVANG,
Morten (NO)

(74) Công ty Luật TNHH T&G (TGVN)

(54) **HỢP CHẤT LIPIT CHÚA LUU HUỲNH, PHƯƠNG PHÁP ĐIỀU CHẾ HỢP CHẤT
NÀY, CHẾ PHẨM LIPIT VÀ DƯỢC PHẨM CHÚA HỢP CHẤT NÀY**

(57) Sáng chế đề cập đến hợp chất lipit có công thức chung (I):



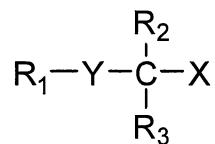
(I)

trong đó R_1 được chọn từ $C_{10}-C_{22}$ alkyl, $C_{10}-C_{22}$ alkenyl có 1 đến 6 liên kết đôi, và $C_{10}-C_{22}$ alkynyl có 1 đến 6 liên kết ba; R_2 và R_3 là giống hoặc khác nhau và có thể được chọn từ các nhóm thế khác nhau; Y được chọn từ lưu huỳnh, sulfoxit, và sulfon; và X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, este của axit carboxylic, carboxylic anhydrua hoặc carboxamit; hoặc muối, phức hoặc solvat được dụng của nó.

Sáng chế còn đề cập đến dược phẩm, chế phẩm thực phẩm bổ sung và chế phẩm lipit chứa hợp chất lipit này, và quy trình điều chế hợp chất lipit này. Các hợp chất lipit theo sáng chế hữu dụng để làm thuốc hoặc để trị liệu, cụ thể là để điều trị các bệnh liên quan đến tim mạch, chuyển hóa và viêm.

Lĩnh vực kỹ thuật được đề cập

Sáng chế đề cập đến hợp chất lipit có công thức chung (I):



(I)

trong đó:

- R_1 được chọn từ $C_{10}-C_{22}$ alkyl, $C_{10}-C_{22}$ alkenyl có 1 đến 6 liên kết đôi, và $C_{10}-C_{22}$ alkynyl có 1 đến 6 liên kết ba;
- R_2 và R_3 là giống hoặc khác nhau và có thể được chọn từ các nhóm thế bao gồm nguyên tử hydro, nhóm hydroxy, nhóm alkyl, nguyên tử halogen, nhóm alkoxy, nhóm axyloxy, nhóm axyl, nhóm alkenyl, nhóm alkynyl, nhóm aryl, nhóm alkylthio, nhóm alkoxycarbonyl, nhóm carboxy, nhóm alkylsulfinyl, nhóm alkylsulfonyl, nhóm amin, và nhóm alkylamin, với điều kiện là cả R_2 và R_3 không cùng là nguyên tử hydro; hoặc
- R_2 và R_3 có thể được liên kết với nhau để tạo ra xycloalkan như xycopropan, xyclobutan, xyclopantan hoặc xyclohexan;
- Y được chọn từ lưu huỳnh, sulfoxit, và sulfon;
- X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, este của axit carboxylic hoặc carboxamit;

hoặc muối, solvat, solvat của muối hoặc tiền dược chất dược dụng của nó.

Trong các trường hợp R_2 và R_3 là khác nhau, hợp chất có công thức (I) có khả năng tồn tại ở dạng đồng phân lập thể. Cần phải hiểu rằng sáng chế bao gồm tất cả các dạng đồng phân quang học của hợp chất có công thức (I) và hỗn hợp của các dạng trên.

Sáng chế còn đề cập đến dược phẩm và chế phẩm lipit chứa hợp chất theo sáng chế, và hợp chất này được sử dụng làm thuốc hoặc được sử dụng trong điều trị, đặc biệt là điều trị các bệnh liên quan đến tim mạch, chuyển hóa và viêm.

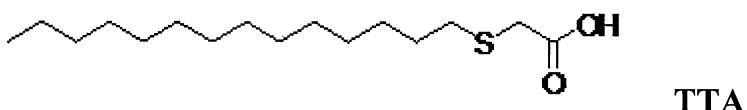
Tình trạng kỹ thuật của sáng chế

Đến nay, đã có nhiều nghiên cứu về các đồng phân axit béo và tác dụng của chúng lên nhiều quá trình sinh lý ảnh hưởng đến sức khỏe và các bệnh mạn tính.

Chẳng hạn, axit béo đa bất bão hòa (PUFA) đã được xác định là điều hòa mức lipit trong huyết tương, chức ăn tim mạch và miễn dịch, quá trình hoạt động của insulin, và quá trình phát triển thần kinh và chức năng hình ảnh.

Axit tetradexylthiooxetic (TTA) là axit béo biến đổi có rất nhiều tác dụng được chứng minh trong cả in-vivo và in-vitro.

TTA có đặc tính rất giống với các axit béo tự nhiên, sự khác biệt chủ yếu là nó không thể oxy hóa được bằng quá trình oxy hóa β ty thể, nhưng lại làm gia tăng đáng kể quá trình oxy hóa các axit béo khác. Mặc dù, TTA không thể bị β -oxy hóa, nhưng nó được chuyển hóa trong hầu hết các con đường như một axit béo no bình thường.



TTA ảnh hưởng đến trạng thái oxy hóa ở các mức độ khác nhau do có khả năng thay đổi hệ thống bảo vệ chống oxy hóa, ngoài ra bản thân chất này cũng là một chất chống oxy hóa thông qua khả năng làm sạch gốc tự do.

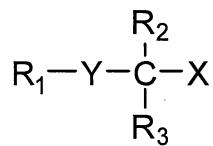
Việc thêm TTA có thể ngăn ngừa sự biến đổi oxy hóa các hạt lipoprotein mật độ thấp (LDL) trong huyết tương và giảm tạo ra các lipit peroxit.

Một số dẫn xuất axit béo đa bất bão hòa có lưu huỳnh ở vị trí 3 đã được tạo ra (Flock et al, Acta Chemica Scand., 1999, 53, 436). Metyl (all-Z)-3-thia-6,9,12,15-octadecatetraenoat đã được thử nghiệm trong mẫu chuột Wistar, và tác dụng được so sánh với tác dụng của TTA. Kết quả cho thấy rằng cả hai axit béo no và axit béo không no này đều làm giảm mức triglycerit trong huyết tương với mức độ như nhau (Willumsen et al, J. Lipid Mediators Cell Signalling, 1997, 17, 115)

Các tác giả sáng chế đã tình cờ phát hiện ra rằng dẫn xuất axit béo có công thức chung (I) có ái lực cao hơn đối với thụ thể PPAR α và PPAR γ so với TTA và axit (all-Z)-3-thia-6,9,12,15-octadecatetraenoic. Dẫn xuất axit béo có công thức chung (I) cũng làm giảm mức triglycerit, cholesterol và axit béo tự do ở máu chuột bị rối loạn lipit máu với mức độ lớn hơn so với TTA và axit (all-Z)-3-thia-6,9,12,15-octadecatetraenoic.

Bản chất kỹ thuật của sáng chế

Mục đích của sáng chế là đề xuất hợp chất lipit có hoạt tính sinh học được cải thiện so với axit béo có lưu huỳnh ở vị trí số 3. Cụ thể hơn, sáng chế đề xuất hợp chất lipit có công thức (I):



(I)

Cụ thể hơn, sáng chế đề xuất hợp chất có công thức (I), trong đó:

- R_1 được chọn từ $C_{10}-C_{22}$ alkyl, $C_{10}-C_{22}$ alkenyl có 1 đến 6 liên kết đôi, và $C_{10}-C_{22}$ alkynyl có 1 đến 6 liên kết ba;
- R_2 và R_3 là giống hoặc khác nhau và có thể được chọn từ các nhóm thế bao gồm nguyên tử hydro, nhóm hydroxy, nhóm alkyl, nguyên tử halogen, nhóm alkoxy, nhóm axyloxy, nhóm axyl, nhóm alkenyl, nhóm alkynyl, nhóm aryl, nhóm alkylthio, nhóm alkoxyacetyl, nhóm carboxy, nhóm alkylsulfinyl, nhóm alkylsulfonyl, nhóm amin, và nhóm alkylamin, với điều kiện là R_2 và R_3 không cùng là nguyên tử hydro; hoặc
- R_2 và R_3 có thể được liên kết với nhau để tạo ra xycloalkan như xycopropan, xyclobutan, xyclopentan hoặc xyclohexan;
- Y được chọn từ lưu huỳnh, sulfoxit, và sulfon;
- X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, este của axit carboxylic hoặc carboxamit;

hoặc muối, solvat, solvat của muối hoặc tiền dược chất dược dụng của nó.

Trong hợp chất theo sáng chế, nhóm alkyl nói trên có thể được chọn từ nhóm bao gồm methyl, etyl, n-propyl, isopropyl, n-butyl, sec-butyl, và n-hexyl; nhóm alkenyl có thể được chọn từ nhóm bao gồm alyl, 2-butenyl, và 3-hexenyl; nhóm alkynyl có thể được chọn từ nhóm bao gồm propargyl, 2-butynyl, và 3-hexynyl; nguyên tử halogen có thể được chọn từ nhóm bao gồm flo, clo, brom, và iot; nhóm alkoxy có thể được chọn từ nhóm bao gồm metoxy, etoxy, propoxy, isopropoxy, sec-butoxy, phenoxy, benzyloxy, OCH_2CF_3 , và $OCH_2CH_2OCH_3$; nhóm axyloxy có thể được chọn từ axetoxy, propionoxy, và butyroxy; nhóm aryl là nhóm phenyl; nhóm alkylthio có thể được chọn từ nhóm bao gồm methylthio, etylthio, isopropylthio, và phenylthio; nhóm alkoxycacbonyl có thể được chọn từ nhóm bao gồm metoxycacbonyl, etoxycacbonyl, propoxycacbonyl, và butoxycacbonyl; nhóm alkylsulfinyl có thể được chọn từ nhóm bao gồm metansulfinyl, etansulfinyl, và isopropansulfinyl; nhóm alkylsulfonyl có thể được chọn từ nhóm bao gồm metansulfonyl, etansulfonyl, và isopropansulfonyl; nhóm alkylamin có thể được chọn từ nhóm bao gồm methylamin, dimethylamin, etylamin, và diethylamin; nhóm carboxylat có thể được chọn từ nhóm bao gồm etyl carboxylat, methyl carboxylat, n-propyl carboxylat, isopropyl carboxylat, n-butyl carboxylat, sec.-butyl carboxylat, và n-hexyl carboxylat; nhóm carboxamit có thể được chọn từ nhóm bao gồm carboxamit như N-metyl carboxamit, N,N-dimetyl carboxamit, N-etyl carboxamit và N,N-diethyl carboxamit.

Theo một phương án của sáng chế, một trong các nhóm thế R_2 và R_3 trong hợp chất có công thức (I) là hydro và nhóm còn lại được chọn từ các nhóm thế bao gồm nhóm hydroxy, nhóm alkyl, nguyên tử halogen, nhóm alkoxy, nhóm axyloxy, nhóm axyl, nhóm alkenyl, nhóm alkynyl, nhóm aryl, nhóm alkylthio, nhóm alkoxycacbonyl, nhóm carboxy, nhóm alkylsulfinyl, nhóm alkylsulfonyl, nhóm amin, và nhóm alkylamin.

Theo một phương án được ưu tiên, R_2 và R_3 được chọn một cách độc lập từ nguyên tử hydro, nhóm alkyl, nhóm alkoxy hoặc nhóm aryl; hoặc R_2 và R_3 có thể được liên kết với nhau để tạo ra xycloalkan.

Theo một phương án được ưu tiên khác, R_2 và R_3 được chọn một cách độc lập từ nguyên tử hydro, nhóm alkyl, hoặc nhóm metoxy hoặc nhóm etoxy.

Theo một phương án được ưu tiên khác nữa, R₂ và R₃ được chọn một cách độc lập từ nguyên tử hydro, etyl, nhóm metoxy hoặc nhóm etoxy, phenyl; hoặc R₂ và R₃ được liên kết với nhau để tạo thành nhóm cyclobutan.

Theo một phương án khác của sáng chế, nhóm thế R₂ và R₃ trong hợp chất có công thức (I) là giống hoặc khác nhau và có thể được chọn từ các nhóm thế bao gồm nhóm hydroxy, nhóm alkyl, nguyên tử halogen, nhóm alkoxy, nhóm axyloxy, nhóm axyl, nhóm alkenyl, nhóm alkynyl, nhóm aryl, nhóm alkylthio, nhóm alkoxycarbonyl, nhóm carboxy, nhóm alkylsulfinyl, nhóm alkylsulfonyl, nhóm amin. Tốt hơn nếu, R₂ và R₃ là nhóm alkyl được chọn từ methyl, etyl, n-propyl, hoặc isopropyl, tốt hơn nữa nếu được chọn từ methyl hoặc etyl, và tốt nhất nếu R₂ và R₃ là etyl.

Theo một phương án của sáng chế, nhóm thế R₁ trong hợp chất có công thức (I) là C₁₀-C₂₂ alkyl, và hợp chất này thu được từ axit béo no.

Tốt hơn nếu, nhóm thế R₂ và R₃ trong hợp chất có công thức (I) là giống hoặc khác nhau và có thể được chọn từ các nhóm thế nêu trên, và nhóm thế R₁ là C₁₀-C₂₂ alkyl, và hợp chất này thu được từ axit béo no.

Khi thu được từ axit béo đa bất bão hòa, R₁ thường là C₁₀-C₂₂ alkenyl có 2 đến 6 liên kết đôi, ví dụ 3 đến 6 liên kết đôi, ví dụ 3 đến 6 liên kết đôi được cách nhau bằng metylen trong cấu hình Z. Ví dụ R₁ là:

- C₁₅ alkenyl với 4 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z
- C₁₈ alkenyl với 3-5 liên kết đôi, ví dụ C₁₈ alkenyl với 5 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z
- nhóm C₁₄-C₂₂ alkenyl với ít nhất một liên kết đôi, có cấu hình Z, và có liên kết đôi thứ nhất ở liên kết cacbon-cacbon thứ 3 tính từ đầu omega (ω) của mạch cacbon
- C₂₀ alkenyl có 5 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z
- C₂₂ alkenyl có 6 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z.

Hơn nữa, R₁ có thể là C₁₀-C₂₂ alkynyl, ví dụ C₁₆-C₂₂ alkynyl có 1 đến 6 liên kết ba.

Theo một phương án của sáng chế, nhóm thê Y trong hợp chất có công thức (I) là lưu huỳnh.

Theo một phương án khác của sáng chế, nhóm thê Y trong hợp chất có công thức (I) là sulfoxit.

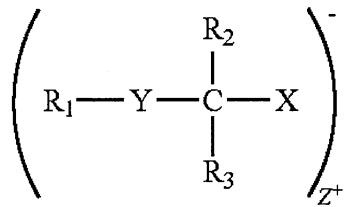
Theo một phương án khác của sáng chế, nhóm thê Y trong hợp chất có công thức (I) là sulfon.

Theo một phương án của sáng chế, nhóm thê X trong hợp chất có công thức (I) là axit carboxylic ở dạng este, axit tự do, triglycerit hoặc phospholipit.

Tốt hơn nếu, nhóm thê X là axit carboxylic ở dạng este, hoặc axit tự do, và tốt hơn nữa nếu X là axit carboxylic ở dạng axit tự do.

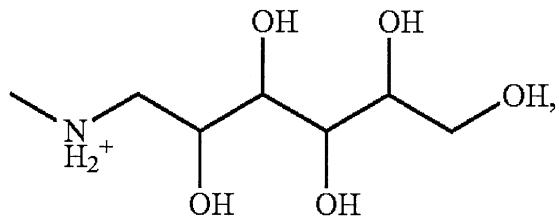
Theo một phương án khác của sáng chế, nhóm thê R₁ là C₁₀-C₂₂ alkyl, và hợp chất lipit thu được từ axit béo no; R₂ và R₃ là giống hoặc khác nhau và có thể được chọn từ các nhóm thê bao gồm nhóm hydroxy, nhóm alkyl, nguyên tử halogen, nhóm alkoxy, nhóm axyloxy, nhóm axyl, nhóm alkenyl, nhóm alkynyl, nhóm aryl, nhóm alkylthio, nhóm alkoxycarbonyl, nhóm carboxy, nhóm alkylsulfinyl, nhóm alkylsulfonyl, nhóm amin; tốt hơn nếu R₂ và R₃ là nhóm alkyl; và X là axit carboxylic ở dạng axit tự do.

Sáng chế còn đề xuất muối của hợp chất có công thức (I). Hợp chất muối này có thể có công thức:

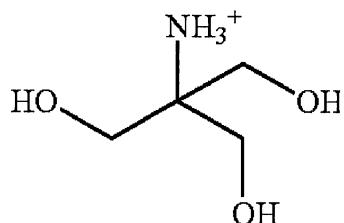


trong đó X là COO⁻,

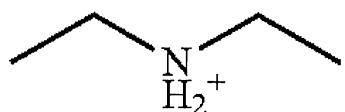
Z⁺ được chọn từ nhóm bao gồm Li⁺, Na⁺, K⁺, NH₄⁺,



Meglumine

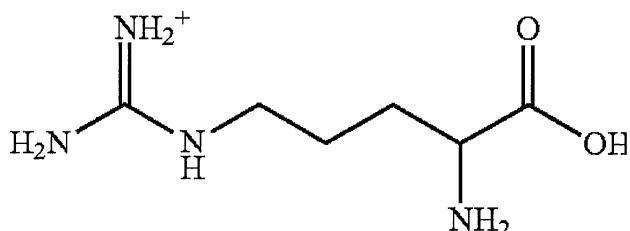


Tris(hydroxymethyl)aminmetan,



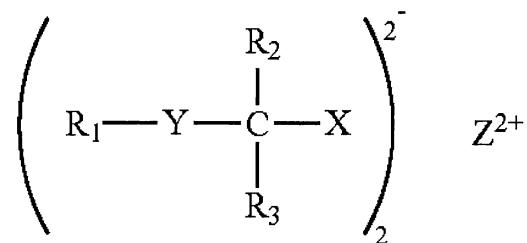
Dietylamin,

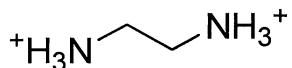
và



Arginin;

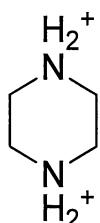
hoặc công thức:

trong đó $\text{X} = \text{COO}^-$, Z^{2+} được chọn từ nhóm bao gồm Mg^{2+} , Ca^{2+} ,



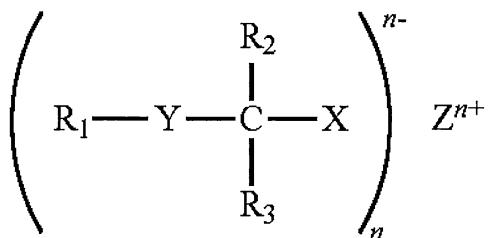
Etylendiamin,

và

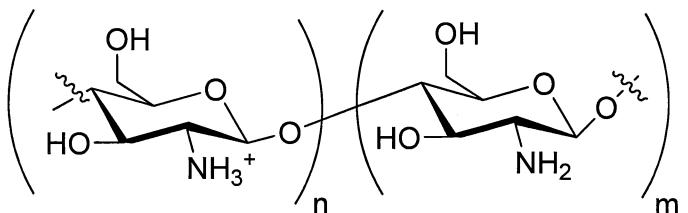


Piperazin.

Một loại muối khác là:

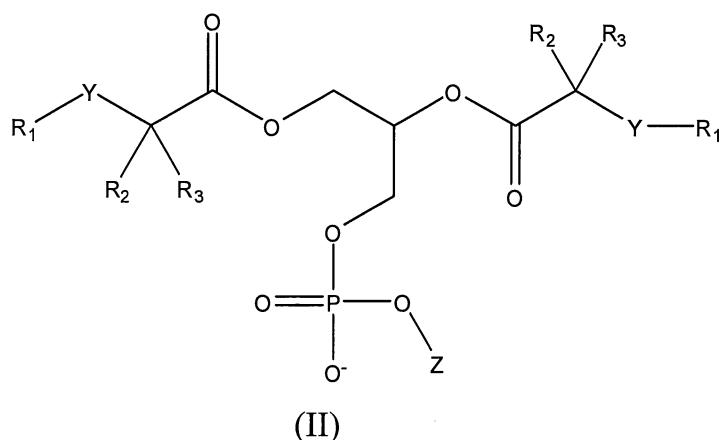


trong đó X là COO^- , Z^{n+} là:

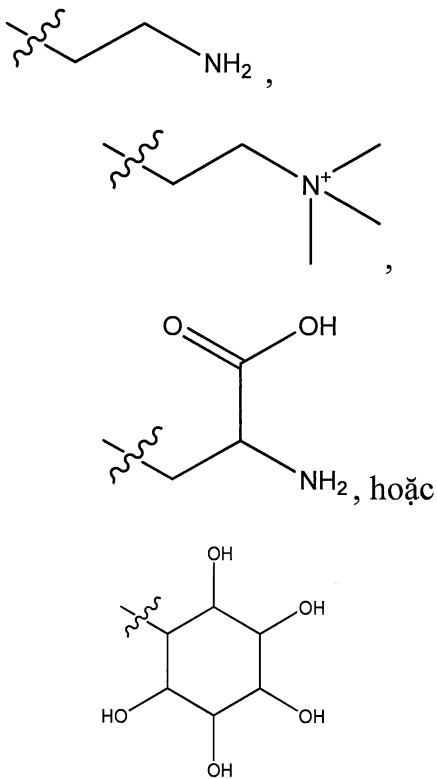


Chitosan

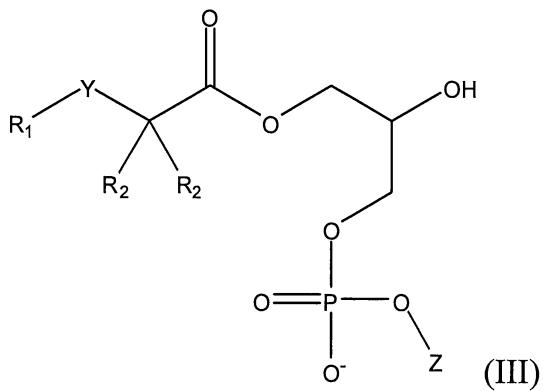
Trong trường hợp hợp chất có công thức (I) ở dạng phospholipit, hợp chất này có thể có công thức (II) đến IV sau:



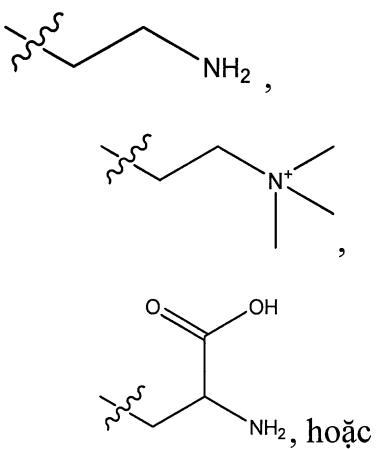
trong đó Z là:

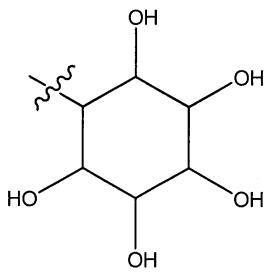


và

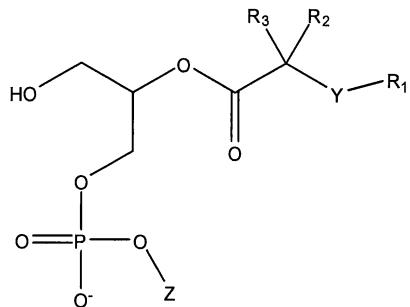


trong đó Z là:



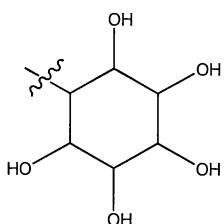
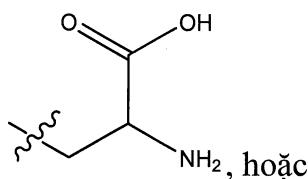
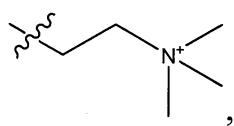
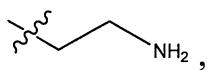


và

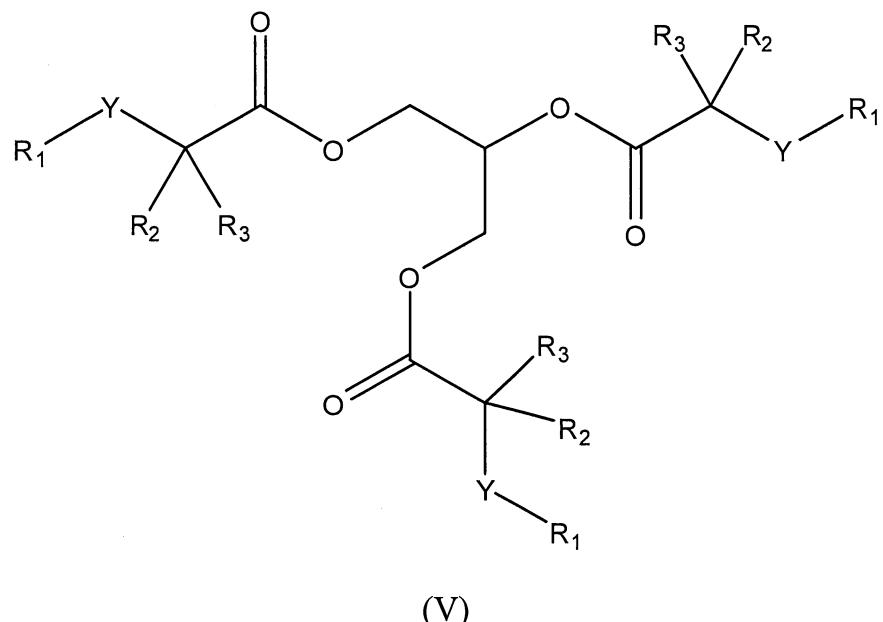


(IV)

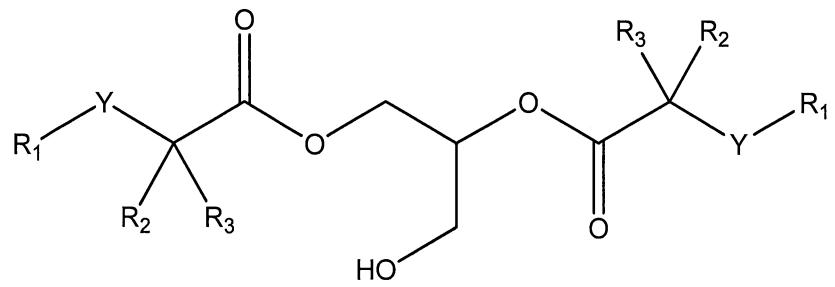
trong đó Z là:



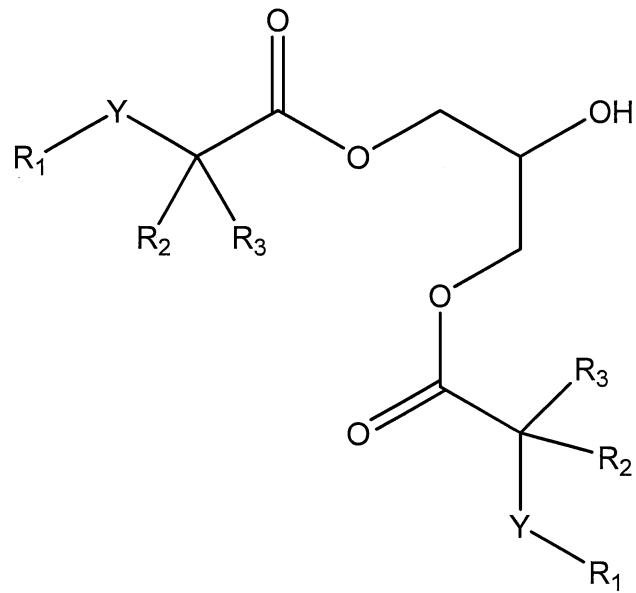
Sáng chế còn đề xuất hợp chất có công thức (I), trong đó X là axit carboxylic ở dạng triglyxerit, 1,2-diglyxerit, 1,3 diglyxerit, 1-monoglyxerit và 2-monoglyxerit. Các hợp chất này có công thức lần lượt là (V), (VI), (VII), (VIII) và (IX):



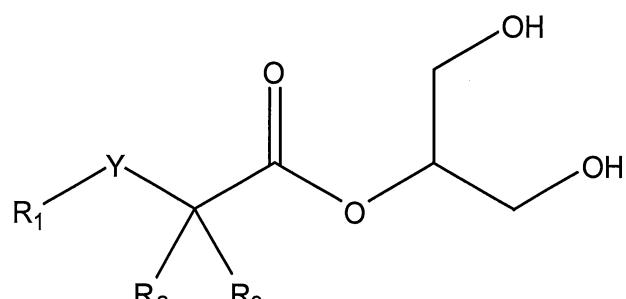
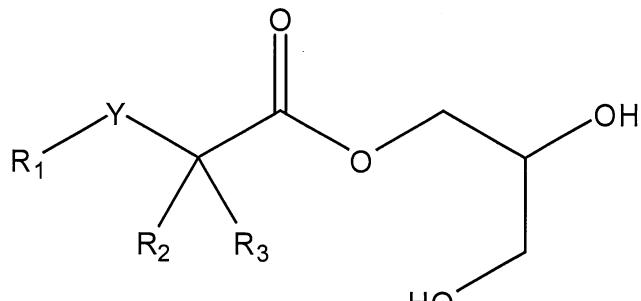
(V)



(VI)



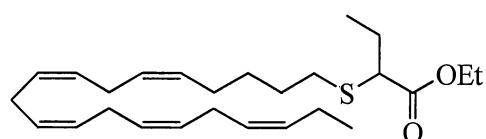
(VII)



(IX)

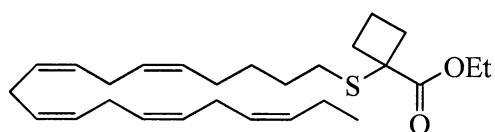
Hợp chất có công thức (I) có khả năng tồn tại ở dạng đồng phân lập thể. Cần phải hiểu rằng sáng chế còn bao gồm tất cả các dạng đồng phân quang học của hợp chất có công thức (I) và hỗn hợp của các dạng trên. Do đó, hợp chất có công thức (I) có thể ở dạng đồng phân không đối quang, raxemate và đồng phân đối hình.

Theo một phương án được ưu tiên của sáng chế hợp chất có công thức (I) là:



ethyl 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoat.

Theo một phương án được ưu tiên khác của sáng chế hợp chất có công thức (I) là:



Etyl 1-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)-xyclobutancarboxylat.

Sáng chế còn đề xuất hợp chất lipit có công thức (I) để sử dụng làm dược phẩm.

Theo một khía cạnh khác, sáng chế đề xuất thực phẩm bổ sung, phụ gia thực phẩm, hoặc chế phẩm dinh dưỡng chứa hợp chất lipit có công thức (I).

Thực phẩm bổ sung có thể được sản xuất để sử dụng qua đường dùng bất kỳ, ví dụ, thực phẩm bổ sung có thể được sử dụng như chế phẩm dinh dưỡng lỏng hoặc đồ uống.

Thực phẩm bổ sung có thể ở dạng viên nang, ví dụ, viên nang gelatin, và viên nang có thể được tạo mùi thơm.

Theo một khía cạnh khác nữa, sáng chế đề xuất được phẩm chứa hợp chất có công thức (I), tốt hơn nếu cùng với một hoặc nhiều chất mang hoặc tá được được dụng.

Hợp chất lipit và chế phẩm theo sáng chế có thể được bào chế thành dạng sử dụng qua đường miệng thông thường, ví dụ, viên nén, viên nén được bao, viên nang, bột, viên cốm, dung dịch, dung dịch phân tán, hỗn dịch, xi-rô, nhũ tương, chế phẩm dạng xịt, v.v, sử dụng tá được thông thường, ví dụ, dung môi, chất pha loãng, chất liên kết, chất điều vị, hương thơm, chất biến đổi pH, chất biến đổi độ nhớt, chất chống oxy hóa, tinh bột nghệ, lactoza, glucoza, xenluloza vi tinh thể, magie stearat, polyvinylpyrrolidon, axit xitic, axit tartaric, nước, etanol, glycerol, sorbitol, polyetylen glycol, propylene glycol, xetylstearyl alcohol, carboxymethylxenluloza hoặc chất béo như mỡ cứng hoặc hỗn hợp của các hợp chất trên, v.v. Có thể sử dụng các kỹ thuật bào chế thông thường đã biết trong lĩnh vực kỹ thuật này.

Chế phẩm có thể được sử dụng qua đường dùng thông thường, như đường miệng. Việc sử dụng các chế phẩm dùng qua đường miệng, ví dụ, viên nén, viên nén được bao, viên nang, xi-rô, v.v., được đặc biệt ưu tiên.

Liều dùng hàng ngày thích hợp hợp chất có công thức (I) là 1mg đến 10g hợp chất; 50mg đến 1g hợp chất, hoặc 50mg đến 200mg hợp chất.

Dược phẩm theo sáng chế có thể được sử dụng làm thuốc.

Sáng chế còn đề xuất chế phẩm lipit chứa hợp chất có công thức (I). Thích hợp là, ít nhất 60% theo trọng lượng, hoặc ít nhất 80% theo trọng lượng chế phẩm lipit là hợp chất.

Chế phẩm lipit còn có thể bao gồm chất chống oxy hóa được dụng, ví dụ. tocopherol.

Hơn nữa, sáng chế mô tả việc sử dụng chế phẩm lipit để làm thuốc.

Ngoài ra, sáng chế cũng mô tả việc sử dụng hợp chất lipit có công thức (I) để:

- hoạt hóa hoặc điều biến ít nhất một đồng phân thụ thể được hoạt hóa bằng chất tăng sinh peroxisom của người (peroxisome proliferator-activated receptor - PPAR) α, γ hoặc δ, trong đó hợp chất nêu trên, ví dụ, là chất pan-agonist hoặc chất điều biến,
- ngăn ngừa và/hoặc điều trị tình trạng rối loạn lipit máu, ví dụ. triglycerit máu cao (HTG),
- ngăn ngừa và/hoặc điều trị nồng độ triglycerit, nồng độ LDL cholesterol, và/hoặc nồng độ VLDL cholesterol tăng,
- điều trị và/hoặc ngăn ngừa tình trạng béo phì hoặc quá cân,
- giảm trọng lượng cơ thể và/hoặc ngăn ngừa tăng cân,
- điều trị và/hoặc ngăn ngừa bệnh gan nhiễm mỡ, ví dụ, gan nhiễm mỡ không do rượu (NAFLD),
- điều trị và/hoặc ngăn ngừa xơ vữa động mạch,
- ngăn ngừa nhồi máu cơ tim,
- điều trị và/hoặc ngăn ngừa tình trạng kháng insulin ngoại vi và/hoặc đái tháo đường,
- điều trị và/hoặc ngăn ngừa đái tháo đường typ 2,
- giảm nồng độ insulin trong huyết tương, đường máu và/hoặc triglycerit hueyets thanh,
- điều trị và/hoặc ngăn ngừa bệnh hoặc tình trạng viêm.

Sáng chế cũng mô tả hợp chất lipit có công thức (I) để điều trị các tình trạng nêu trên, và phương pháp điều trị và/hoặc ngăn ngừa các tình trạng nêu trên, bao gồm việc sử dụng trên động vật có vú lượng có hiệu quả được lý hợp chất có công thức (I).

Ngoài ra, sáng chế còn đề xuất phương pháp sản xuất hợp chất lipit có công thức (I). Nguyên liệu thô có thể có nguồn gốc từ thực vật, vi sinh vật và/hoặc động vật, như dầu gan cá biển. Tốt hơn nếu sử dụng dầu gan cá biển hoặc dầu của nhuyễn thể.

Mô tả văn tắt các hình vẽ

Fig. 1: Thể hiện kết quả hoạt hóa PPAR ở các dòng tế bào báo cáo PPAR α , PPAR δ , và PPAR γ luciferaza bằng các hợp chất theo sáng chế so với hoạt tính PPAR β , PPAR δ , PPAR γ của lần lượt GW7647, L-165041, và BRL49653.

Fig. 2: Thể hiện mức triglycerit trong huyết tương và mức cholesterol trong huyết tương ở chuột nhắt APOE*3Leiden sau khi cho sử dụng các hợp chất theo sáng chế và các hợp chất đối chứng không được thể.

Fig. 3: Thể hiện mức glucoza trong huyết tương ở chuột nhắt ob/ob sau khi cho sử dụng axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic, pioglitazon, và thuốc vò.

Fig. 4: Thể hiện mức insulin trong huyết tương ở chuột nhắt ob/ob sau khi cho sử dụng axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic, pioglitazon, và thuốc vò.

Fig. 5: Thể hiện mức HbA1c trong máu toàn phần ở chuột nhắt ob/ob sau khi cho sử dụng axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic, pioglitazon, và thuốc vò.

Fig. 6: Thể hiện sự khác biệt về thể trọng ở chuột nhắt ob/ob sau khi cho sử dụng axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic, pioglitazon, và thuốc vò.

Mô tả chi tiết sáng chế

Các tác giả sáng chế đã tìm ra hợp chất có công thức (I) nêu trên có hoạt tính được lý tốt.

Như được sử dụng ở đây, thuật ngữ “hợp chất lipit” đề cập đến đồng phân axit béo thu được từ, ví dụ, axit béo no, axit béo không no một lần, axit béo đa bất bão hòa (axit béo không no nhiều lần) và lipit chứa từ 1 đến 6 liên kết ba.

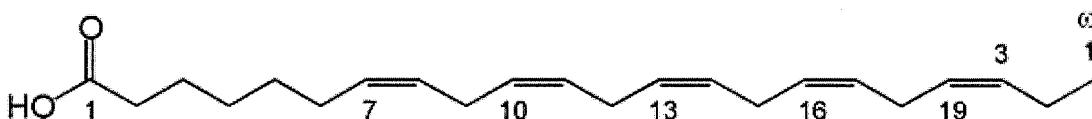
"Lượng có hiệu quả dược lý" đề cập đến lượng có thể tạp ra tác dụng dược lý và/hoặc trị liệu, nghĩa là lượng của sản phẩm kết hợp có hiệu quả để đạt được mục tiêu đề ra. Mặc dù nhu cầu của từng bệnh nhân là khác nhau, nhưng việc xác định khoảng tối ưu của lượng có hiệu quả sản phẩm kết hợp là đã biết đối với người có hiểu biết trung bình trong lĩnh vực này. Chế độ liều để điều trị một tình trạng bằng sản phẩm theo sáng chế thường sẽ được chọn theo nhiều yếu tố, bao gồm loại, tuổi, thể trọng, giới tính, chế độ ăn và tình trạng của bệnh nhân.

Thuật ngữ "dược phẩm" dùng để chỉ hợp chất lipit theo sáng chế ở dạng bất kỳ thích hợp để sử dụng cho mục đích y học.

"Điều trị" bao gồm một ứng dụng trị liệu bất kỳ có thể tạo ra lợi ích đối với người hoặc động vật không phải người. Cả hai phương pháp điều trị cho người và điều trị thú y đều thuộc phạm vi của sáng chế. Quá trình điều trị có thể là điều trị một tình trạng đã có hoặc điều trị dự phòng.

Hệ thống danh pháp và thuật ngữ

Axit béo là các hydrocacbon mạch thẳng có nhóm carboxyl (COOH) ở một đầu (α) và (thường) một nhóm methyl ở đầu còn lại (ω). Trong hóa học, việc đánh số nguyên tử cacbon bắt đầu từ đầu α .



Nguyên tử cacbon α dùng để chỉ nguyên tử cacbon đầu tiên sau nguyên tử cacbon gắn với nhóm chức, và nguyên tử cacbon thứ hai là nguyên tử cacbon β .

Như được sử dụng ở đây, thuật ngữ "liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen" đề cập đến trường hợp khi nhóm metylen nằm giữa ngăn cách liên kết đôi trong mạch cacbon của hợp chất lipit.

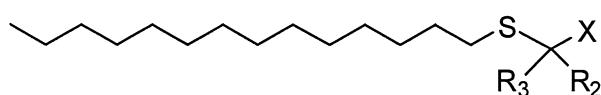
Các tác giả sáng chế đã phát hiện được rằng các hợp chất lipit sau đây, mà được phân loại vào các nhóm từ A đến E, là được đặc biệt ưu tiên.

Nhóm A

- thu được từ axit béo no
- R_1 là C₁₀-C₂₂ alkyl
- X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, este của axit carboxylic hoặc carboxamit

Ví dụ i:

$R_1 = C_{14}$, Y = S

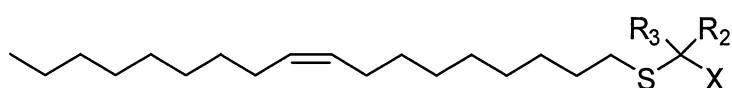


Nhóm B

- thu được từ axit béo không no một lần
- R_1 là C₁₀-C₂₂ alkenyl có 1 liên kết đôi
- X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, este của axit carboxylic hoặc carboxamit

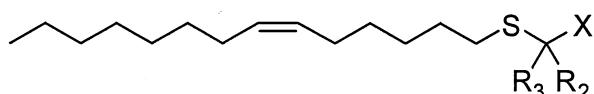
Ví dụ ii:

$R_1 = C_{18}$, Y = S



Ví dụ iii:

$R_1 = C_{14}$, Y = S



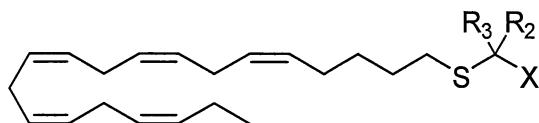
Nhóm C

- thu được từ axit béo đa bất bão hòa
- R_1 là C₁₀-C₂₂ alkenyl có 2 đến 6 liên kết đôi

- X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, este của axit carboxylic hoặc carboxamit

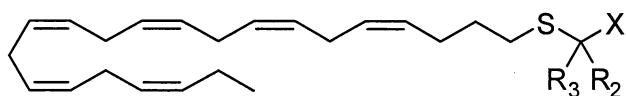
Ví dụ iv:

$R_1 = C_{20}$ có 5 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z, $Y = S$



Ví dụ v:

$R_1 = C_{22}$ có 6 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z, $Y = S$



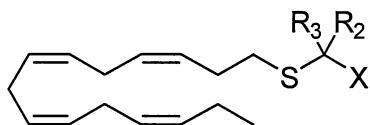
Ví dụ vi:

$R_1 = C_{18}$ có 3 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z, $Y = S$



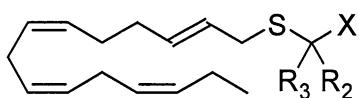
Ví dụ vii:

$R_1 = C_{15}$ có 4 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z, $Y = S$



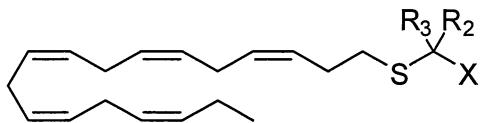
Ví dụ viii:

$R_1 = C_{15}$ có 3 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z và 1 liên kết đôi trong cấu hình E, $Y = S$



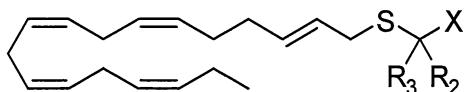
Ví dụ ix:

$R_1 = C_{18}$ có 5 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z, $Y = S$



Ví dụ x:

$R_1 = C_{18}$ có 4 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z và 1 liên kết đôi trong cấu hình E, $Y = S$

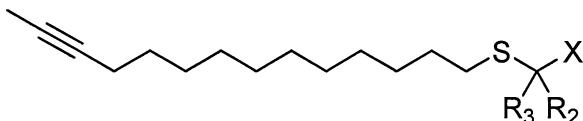


Nhóm D

- thu được từ lipit chứa 1 đến 6 liên kết ba
- R_1 là C_{10} - C_{22} alkynyl
- X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, este của axit carboxylic hoặc carboxamit

Ví dụ xi:

$R_1 = C_{14}$ có 1 liên kết ba, $Y = S$

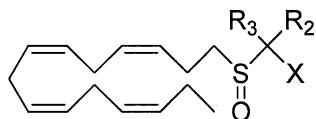


Nhóm E

- R_1 được chọn từ C_{10} - C_{22} alkyl, C_{10} - C_{22} alkenyl có 1 đến 6 liên kết đôi, và C_{10} - C_{22} alkynyl có 1 đến 6 liên kết ba
- X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, este của axit carboxylic hoặc carboxamit
- Y là sulfoxit hoặc sulfon

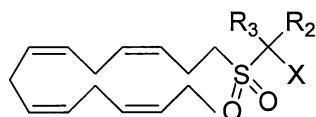
Ví dụ xii:

$R_1 = C_{15}$ có 4 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z, $Y = SO$



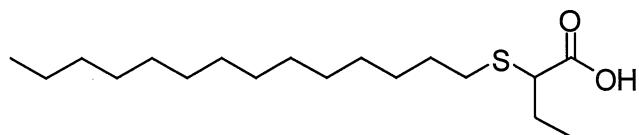
Ví dụ xiii:

$R_1 = C_{15}$ có 4 liên kết đôi được cách nhau bởi nhóm metylen trong cấu hình Z, $Y = SO_2$



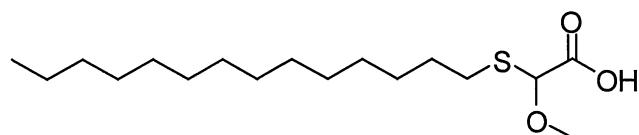
Các ví dụ cụ thể về hợp chất lipit được ưu tiên của sáng chế là:

Nhóm A – Axit béo no:



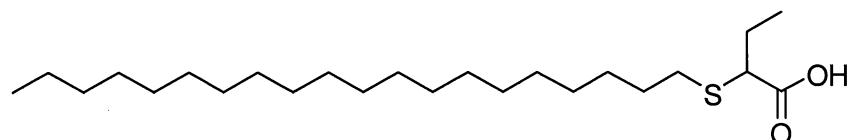
Axit 2-(tetradexylthio)butanoic (1)

$R_1 = C_{14}H_{29}$, $R_2 = \text{etyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$



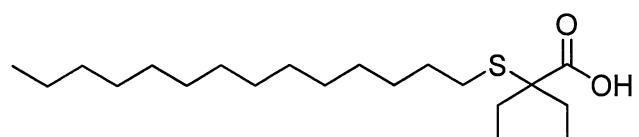
Axit 2-metoxy-2-(tetradexylthio)axetic (2)

$R_1 = C_{14}H_{29}$, $R_2 = \text{metoxy}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$



Axit 2-(icosylthio)butanoic (3)

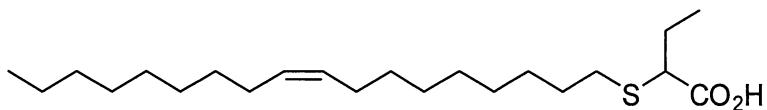
$R_1 = C_{20}H_{41}$, $R_2 = \text{etyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$



Axit 2-etyl-2-(tetradexylthio)butanoic (4)

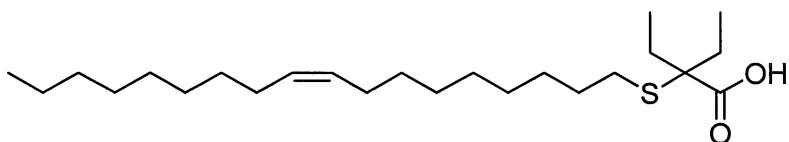
$R_1 = C_{14}H_{29}$, $R_2 = R_3 = \text{ethyl}$, $Y = S$ và $X = COOH$

Nhóm B – Axit béo không no một lần:



Axit 2-ethyl-3-thia-12Z-heneicosanoic (5)

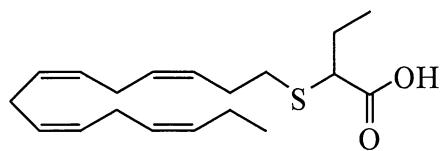
$R_1 = C_{18}H_{35}$, $R_2 = \text{ethyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$



Axit (Z)-2-ethyl-2-(octadec-9-enylthio)butanoic (6)

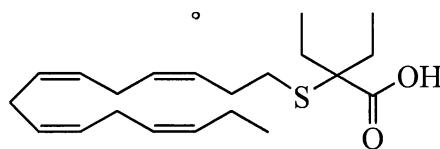
$R_1 = C_{18}H_{35}$, $R_2 = R_3 = \text{ethyl}$, $Y = S$ và $X = COOH$

Nhóm C – dẫn xuất axit béo đa bất bão hòa:



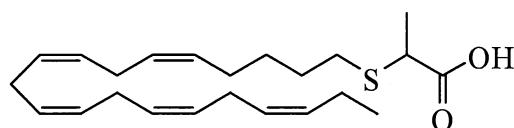
Axit 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylthio)butanoic (7)

$R_1 = C_{15}H_{23}$, $R_2 = \text{ethyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$



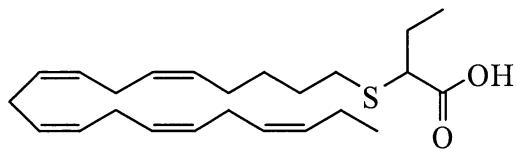
2-ethyl-2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylthio)butanoic acid (8)

$R_1 = C_{15}H_{23}$, $R_2 = R_3 = \text{ethyl}$, $Y = S$ và $X = COOH$



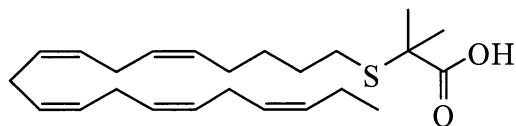
Axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)propanoic (9)

$R_1 = C_{20}H_{31}$, $R_2 = \text{metyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$



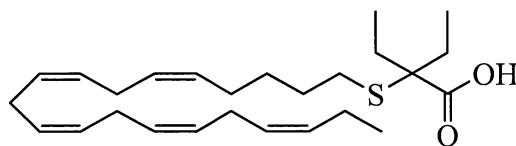
Axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic (10)

$R_1 = C_{20}H_{31}$, $R_2 = \text{etyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$



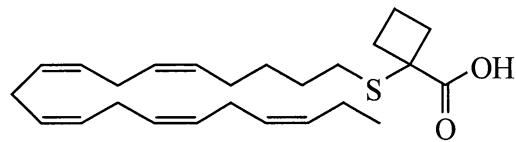
Axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)-2-metylpropanoic (11)

$R_1 = C_{20}H_{31}$, $R_2 = \text{etyl}$, $R_3 = \text{etyl}$, $Y = S$ và $X = COOH$



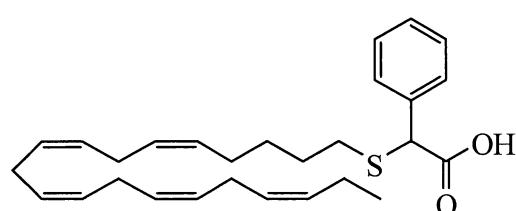
Axit 2-etyl-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic (12)

$R_1 = C_{20}H_{31}$, $R_2 = R_3 = \text{etyl}$, $Y = S$ và $X = COOH$



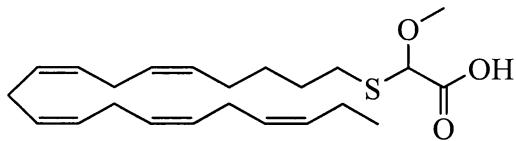
Axit 1-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)xyclobutancarboxylic (13)

$R_1 = C_{20}H_{31}$, R_2 và R_3 combines to form xyclobutan ring, $Y = S$ và $X = COOH$



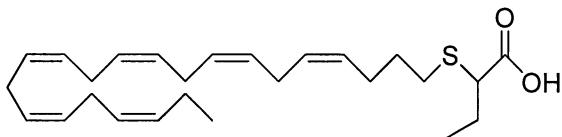
Axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)-2-phenylaxetic (14)

$R_1 = C_{20}H_{31}$, $R_2 = \text{phenyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$



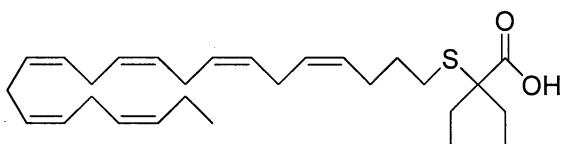
Axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)-2-metoxyaxetic (15)

$R_1 = C_{20}H_{31}$, $R_2 = \text{metoxy}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$



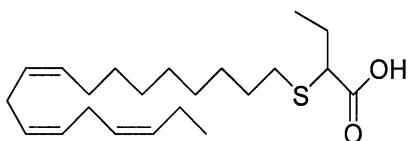
Axit 2-((4Z,7Z,10Z,13Z,16Z,19Z)-docosa-4,7,10,13,16,19-hexaenylthio)butanoic (16)

$R_1 = C_{22}H_{33}$, $R_2 = \text{etyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$



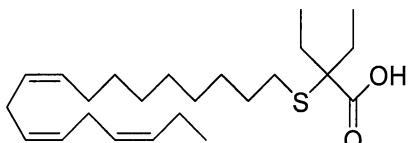
Axit 2-((4Z,7Z,10Z,13Z,16Z,19Z)-docosa-4,7,10,13,16,19-hexaenylthio)-2-ethylbutanoic (17)

$R_1 = C_{22}H_{33}$, $R_2 = R_3 = \text{etyl}$, $Y = S$ và $X = COOH$



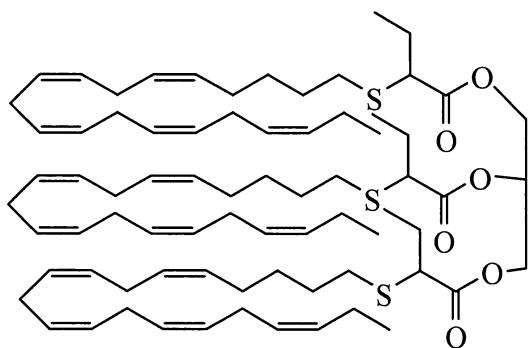
Axit 2-((9Z,12Z,15Z)-octadeca-9,12,15-trienylthio)butanoic (18)

$R_1 = C_{18}H_{31}$, $R_2 = \text{etyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$



Axit 2-ethyl-2-((9Z,12Z,15Z)-octadeca-9,12,15-trienylthio)butanoic (19)

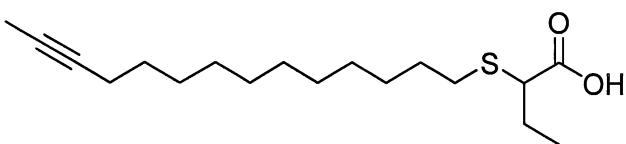
$R_1 = C_{18}H_{31}$, $R_2 = R_3 = \text{etyl}$, $Y = S$ và $X = COOH$



propan-1,2,3-triyl tris(2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoat) (20)

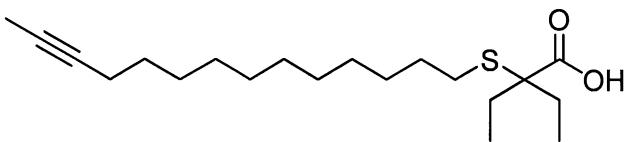
$R_1 = C_{20}H_{31}$, $R_2 = \text{etyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = \text{axit carboxylic ở dạng triglyxerit}$

Nhóm D – axit béo có liên kết ba:



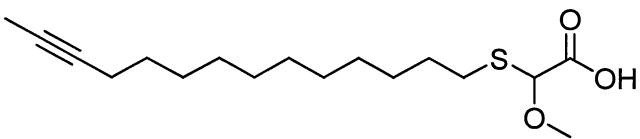
Axit 2-(tetradec-12-ynylthio)butanoic (21)

$R_1 = C_{14}H_{25}$, $R_2 = \text{etyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$



Axit 2-etyl-2-(tetradec-12-ynylthio)butanoic (22)

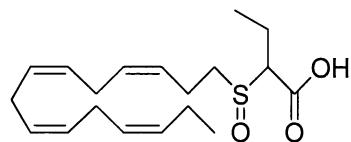
$R_1 = C_{14}H_{25}$, $R_2 = R_3 = \text{etyl}$, $Y = S$ và $X = COOH$



Axit 2-metoxy-2-(tetradec-12-ynylthio)axetic (23)

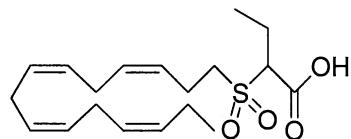
$R_1 = C_{14}H_{25}$, $R_2 = \text{metoxy}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = S$ và $X = COOH$

Nhóm E – Sulfon và sulfoxit:



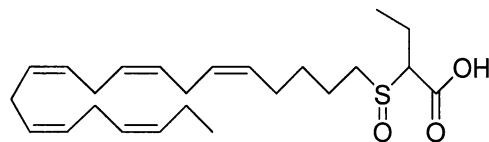
Axit 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylsulfinyl)butanoic (24)

$R_1 = C_{15}H_{23}$, $R_2 = \text{ethyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = SO$ và $X = COOH$



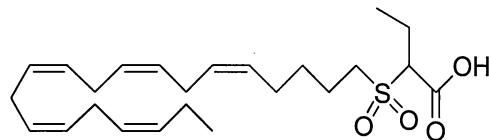
2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylsulfonyl)butanoic acid (25)

$R_1 = C_{15}H_{23}$, $R_2 = \text{ethyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = SO_2$ và $X = COOH$



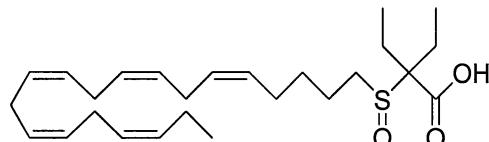
Axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylsulfinyl)butanoic (26)

$R_1 = C_{20}H_{31}$, $R_2 = \text{ethyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = SO$ và $X = COOH$



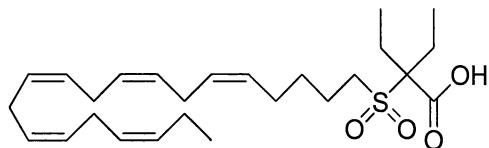
Axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylsulfonyl)butanoic (27)

$R_1 = C_{20}H_{31}$, $R_2 = \text{ethyl}$, $R_3 = \text{nguyên tử hydro}$, $Y = SO_2$ và $X = COOH$



Axit 2-ethyl-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylsulfinyl)butanoic (28)

$R_1 = C_{20}H_{31}$, $R_2 = R_3 = \text{ethyl}$, $Y = SO$ và $X = COOH$



Axit 2-etyl-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylsulfonyl)butanoic
(29)

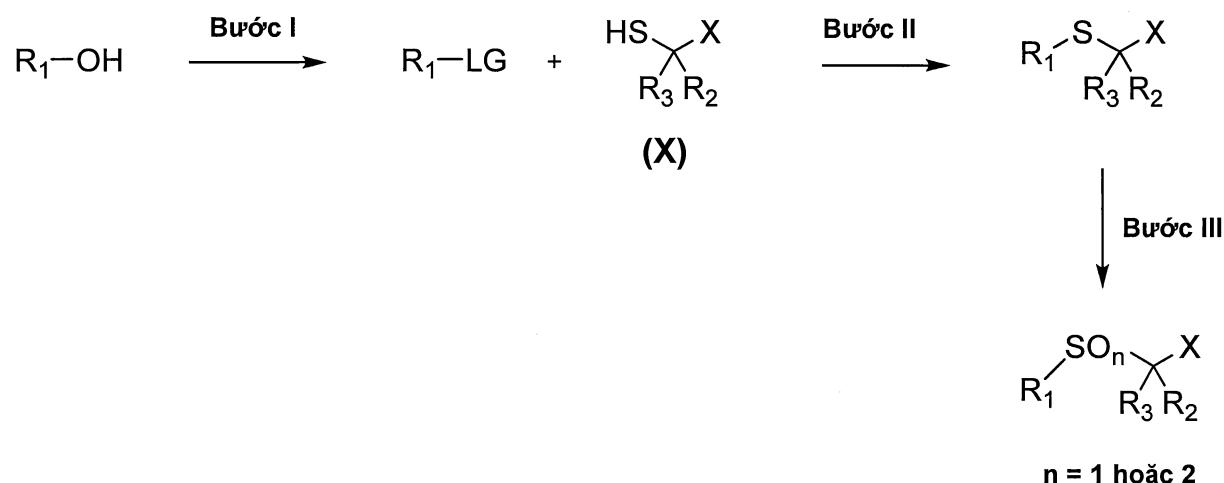
$R_1 = C_{20}H_{31}$, $R_2 = R_3 = \text{ethyl}$, $Y = SO_2$ và $X = COOH$

Các hợp chất thuộc các nhóm A đến E nêu trên, trong đó R_2 và R_3 là khác nhau, có khả năng tồn tại ở dạng đồng phân lập thể, nghĩa là tất cả các đồng phân quang học của hợp chất và hỗn hợp của các dạng nêu trên đều nằm trong phạm vi của sáng chế. Do đó, các hợp chất nói trên có thể ở dạng đồng phân không đối quang, raxemat và đồng phân đối ảnh.

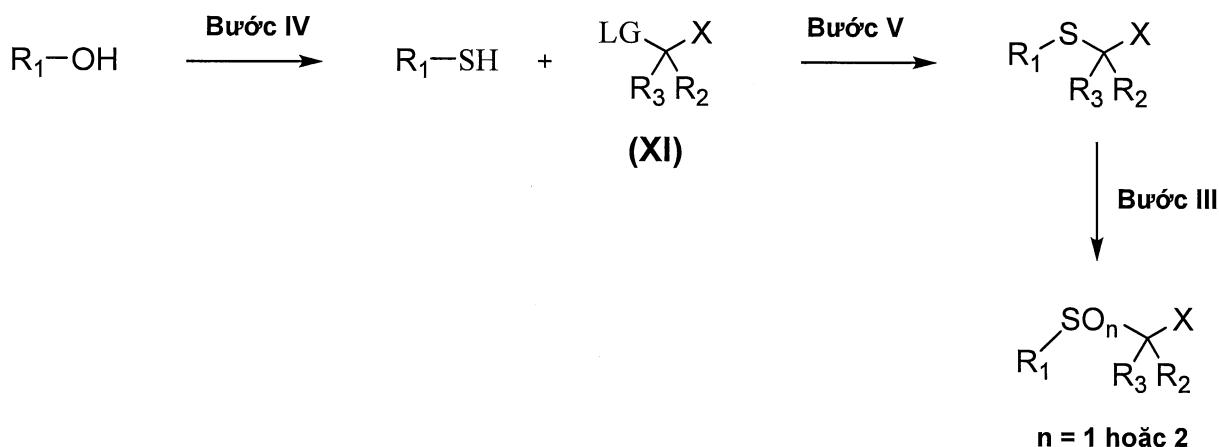
Phương pháp tổng hợp chung các hợp chất nêu trên

Hợp chất có công thức chung (I) có thể được tổng hợp theo các quy trình chung sau đây:

Phương pháp I



Phương pháp II



Các phân tử rượu trong phương pháp I và II có thể được điều chế trực tiếp từ este của axit carboxylic của, ví dụ, axit béo có nguồn gốc tự nhiên; chẳng hạn, axit alpha-linolenic, axit linoleic liên hợp, axit eicosapentaenoic (EPA), v.v, bằng phản ứng khử với chất khử như liti nhôm hydrua hoặc diisobutylnhôm hydrua ở -10 đến 0°C. Rượu cũng có thể được điều chế bằng phản ứng thoái biến axit béo đa bất bão hòa EPA và DHA, như được mô tả bởi Holmeide et al. (J.Chem. Soc., Perkin Trans. 1, 2000, 2271). Trong trường hợp này, có thể bắt đầu từ EPA hoặc DHA tinh khiết, nhưng cũng có thể bắt đầu từ dầu cá chứa hỗn hợp EPA và DHA.

Hợp chất có công thức (X) và (XI) đã được bán sẵn trên thị trường, hoặc đã được biết trong lĩnh vực, hoặc có thể được điều chế bằng các quy trình chuẩn trong lĩnh vực. Nhóm rời chuyển (LG) có trong hợp chất có công thức (XI) có thể là, ví dụ, mesylat, tosylat hoặc một nguyên tử halogen thích hợp, như brom.

Sử dụng phương pháp I, rượu tạo thành có thể được chuyển hóa, sử dụng phản ứng chuyển hóa trung gian nhóm chức, bằng các phương pháp đã biết đối với người có hiểu biết trung bình trong lĩnh vực kỹ thuật này (bước I), thành các hợp chất trong đó nhóm hydroxy tận cùng đã được chuyển thành nhóm rời chuyển thích hợp (LG). Nhóm rời chuyển thích hợp bao gồm brom, mesylat và tosylat. Các hợp chất này có thể được thực hiện phản ứng tiếp theo (bước II) trong phản ứng thế với dẫn xuất axit thiol axetic được thế thích hợp (X), có mặt bazơ.

Sử dụng phương pháp II, rượu có thể được chuyển hóa thành thiol tương ứng (bước IV) bằng các phương pháp đã biết đối với người có hiểu biết trung bình trong lĩnh vực kỹ thuật này. Sau đó, thiol có thể được cho phản ứng tiếp theo (bước V) trong

phản ứng thế với hợp chất có công thức (XI), có mặt bazơ trong hệ dung môi thích hợp.

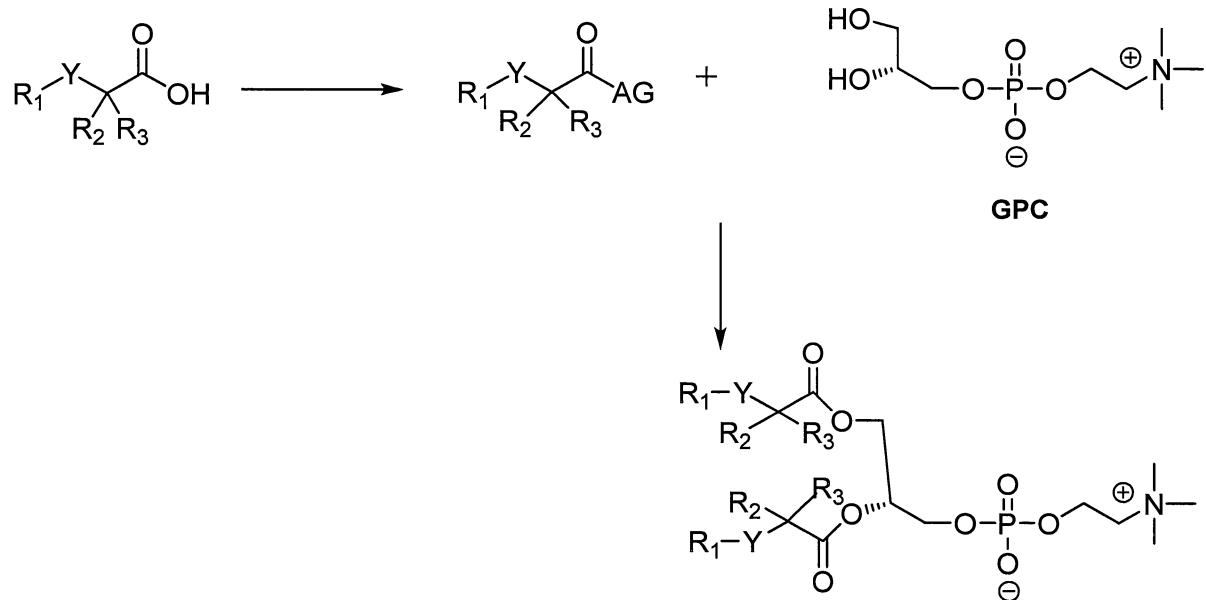
Sulfoxit và sulfon ($Y = SO$ hoặc SO_2) tương ứng có thể được điều chế bằng phản ứng oxy hóa các thioete ($Y = S$) với chất oxy hóa thích hợp (bước III). Ví dụ về chất oxy hóa là axit m-clo-perbenzoic (MCPBA), hydro peroxit (H_2O_2) và oxon (kali peroxymonosulfat). Bằng cách sử dụng 1 đương lượng hoặc ít hơn chất oxy hóa, sản phẩm chính sẽ là sulfoxit. Nếu sử dụng dư chất oxy hóa, sản phẩm chính sẽ là sulfon.

Nếu sử dụng dẫn xuất axit là este của axit carboxylic, quá trình thủy phân có thể thực hiện để thu được axit béo tự do. Các nhóm este hóa như nhóm methyl của etyl có thể được tách loại, ví dụ, bằng phản ứng thủy phân kiềm sử dụng bazơ như hydroxit kim loại kiềm, ví dụ LiOH, NaOH hoặc KOH hoặc sử dụng bazơ hữu cơ, ví dụ Et_3N cùng với muối vô cơ, ví dụ LiCl trong dung môi thích hợp. Nhóm tert-butyl có thể được loại bỏ, ví dụ, xử lý bằng axit, ví dụ axit hữu cơ như trifloaxetic hoặc axit formic trong dung môi thích hợp. Nhóm arylmethyl như benzyl có thể được loại bỏ, ví dụ, bằng phản ứng hydro hóa trong xúc tác như paladi-trên than hoạt tính trong dung môi thích hợp.

Phương pháp điều chế hợp chất có công thức I, theo phương pháp I hoặc II, có thể tạo ra hỗn hợp đồng phân lập thể. Nếu cần, các đồng phân này có thể được tách bằng cách sử dụng chất hòa tan không đối xứng và/hoặc sắc ký cột không đối xứng qua các phương pháp đã biết trong lĩnh vực kỹ thuật này.

Phương pháp III

Hợp chất có công thức (I) trong đó X là axit carboxylic và ở dạng phospholipit có thể được điều chế bằng quy trình sau.



Quá trình axyl hóa sn-glyxero-3-phosphocholin (GPC) bằng axit béo được hoạt hóa, như axit béo imidazolit, là quy trình tiêu chuẩn trong phương pháp tổng hợp phosphatidylcholin. Quy trình này thường được tiến hành khi có mặt DMSO anion với DMSO là dung môi (Hermetter; Chemistry and Physics of Lipids, 1981, 28, 111). Sn-Glyxero-3-phosphocholin, ở dạng sản phẩm cộng cadmi (II) cũng có thể được cho phản ứng với axit béo được hoạt hóa bằng imidazolit khi có mặt DBU (1,8-diazabicyclo[5.4.0]undec-7-en) để điều chế phosphatidylcholin của axit béo tương ứng (Đơn quốc tế số PCT/GB2003/002582). Phản ứng chuyển phosphatidyl hóa bằng enzym có thể ảnh hưởng đến quá trình chuyển dạng của phosphatidylcholin thành phosphatidyletanamin (Wang et al, J. Am. Chem. Soc., 1993, 115, 10487).

Phospholipit cũng có thể được tổng hợp bằng phản ứng este hóa bằng enzym và chuyển este hóa phospholipit hoặc chuyển phosphatidyl hóa phospholipit bằng enzym (Hosokawa, J.Am. Oil Chem.Soc. 1995, 1287, Lilja-Hallberg, Biocatalysis, 1994, 195).

Phương pháp IV

Hợp chất có công thức (I) trong đó X là axit carboxylic ở dạng triglyxerit có thể được tổng hợp bằng quy trình sau. Lượng dư axit béo có thể được kết hợp với

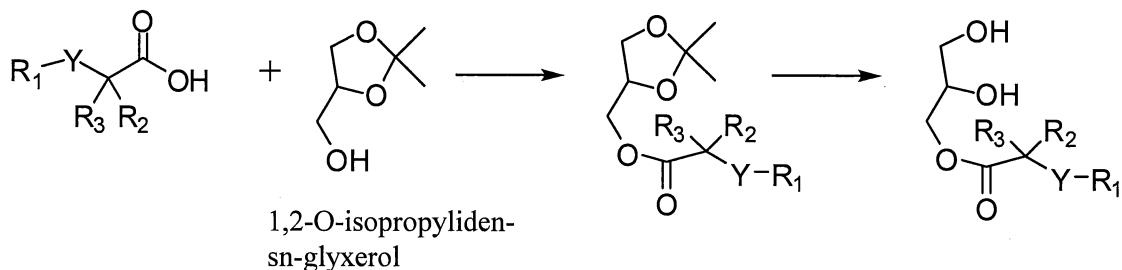
glyxerol sử dụng dimethylaminopyridin (DMAP) và 2-(1H-benzotriazol-1-yl)-N,N,N',N'-tetramethyluroniumhexaflophosphat (HBTU).

Phương pháp V

Hợp chất có công thức (I) trong đó X là axit carboxylic ở dạng diglyxerit có thể được tổng hợp bằng phản ứng của axit béo (2 đương lượng) với glyxerol (1 đương lượng) khi có mặt 1,3-dixyclohexylcarbodiimide (DCC) và 4-dimethylaminopyridin (DMAP).

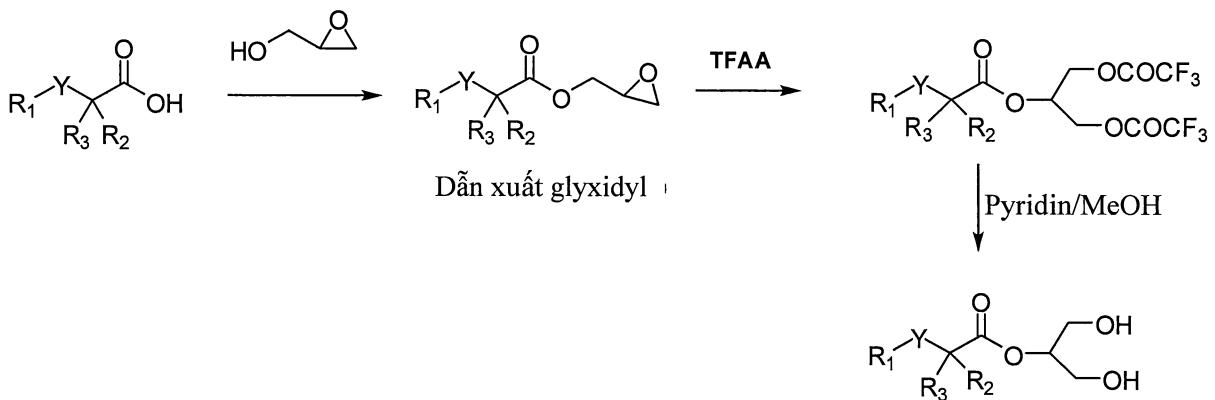
Phương pháp VI

Hợp chất có công thức (I) trong đó X là axit carboxylic và ở dạng monoglyxerit có thể được tổng hợp theo quy trình sau.



Quá trình axyl hóa 1,2-O-isopropyliden-sn-glyxerol bằng axit béo sử dụng DCC và DMAP trong cloroform tạo ra monodienoylglyxerol. Quá trình khử bảo vệ nhóm isopropyliden có thể được thực hiện bằng cách xử lý glyxerol được bảo vệ bằng axit (HCl, axit axetic, v.v.) (O'Brian, J.Org.Chem., 1996, 5914).

Có một số phương pháp dùng để tổng hợp monoglyxerit có axit béo ở vị trí 2. Một phương pháp sử dụng phản ứng este hóa axit béo bằng glycidol khi có mặt 1-(3-dimethylaminopropyl)-3-etylcarbodiimidehydrochlorua (EDC) và 4-dimethylaminopyridin (DMAP) để tạo dẫn xuất glycidyl. Quá trình xử lý dẫn xuất glycidyl bằng trifloaxetic anhydrua (TFAA) trước khi tiến hành phản ứng chuyển este hóa monoglyxerit được thực hiện (Parkkari et al, Bioorg. Med.Chem.Lett. 2006, 2437).



Các phương pháp khác để tổng hợp mono-, di- và tri-glyxerit của dẫn xuất axit béo được mô tả trong đơn quốc tế số PCT/FR02/02831.

Cũng có thể sử dụng các quy trình enzym (phản ứng lipaza) để biến đổi axit béo thành mono-, di-, tri-glyxerit. Lipaza đặc hiệu ví trí 1,3 của loài nấm *Mucor miehei* có thể được sử dụng để tạo ra triglyxerit hoặc diglyxerit từ axit béo đa bất bão hòa và glyxerol. Lipaza khác, lipaza không đặc hiệu vị trí từ loài nấm *Candida antartica* có hiệu quả cao trong việc tạo ra triglyxerit từ axit béo đa bất bão hòa (Haraldsson, Pharmazie, 2000, 3).

Ví dụ thực hiện sáng chế

Tổng hợp, xác định đặc điểm và thử nghiệm hoạt tính sinh học của các dẫn xuất axit béo có công thức (I)

Sáng chế sẽ được mô tả chi tiết hơn thông các ví dụ chỉ nhằm mục đích minh họa mà không giới hạn sáng chế, trong đó các kỹ thuật tiêu chuẩn đã được biết đến với người có hiểu biết trung bình trong lĩnh vực kỹ thuật này và các kỹ thuật tương tự với các kỹ thuật được mô tả trong ví dụ này có thể được sử dụng khi thích hợp. Trừ khi có quy định khác:

- Quá trình bay hơi được tiến hành theo quá trình bay hơi kiểu quay trong chân không;
- Tất cả các phản ứng được tiến hành ở nhiệt độ phòng, thường trong khoảng từ 18 đến 25°C với các dung môi tinh khiết dùng cho HPLC ở điều kiện khan;
- Sắc ký cột được thực hiện theo quy trình nhanh trên gel silica từ 40 đến 63μm (Merck) hoặc bằng cột Armen Spotflash sử dụng cột silica gel đóng sẵn “MiniVarioFlash”, “SuperVarioFlash”, “SuperVarioPrep” hoặc

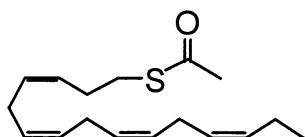
“EasyVarioPrep” (Merck);

- Hiệu suất được đưa ra với mục đích minh họa và không nhất thiết phải là hiệu suất tối đa;
 - Giá trị chuyển động hướng từ hạt nhân (NMR) được đo trên công cụ Bruker Avance DPX 200 hoặc 300, và tính đa bội đính được xác định như sau: s, đính đơn; d, đính kép; dd, cặp đính đôi; t, đính ba; q, đính bốn; p, đính năm; m, đa đính; br, rộng;
 - Phổ khói lượng được đo bằng máy quang phổ LC/MS. Quá trình tách được thực hiện sử dụng mô-đun chuỗi 1100 trên cột Eclipse XDB-C18 2,1 x 150mm với gradien rửa giải. Chất rửa giải được sử dụng là gradien 5 đến 95% axetonitril trong đậm chứa axit trifloaxetic 0,01% hoặc natri format 0,005%. Phổ khói được đo bằng máy đo quang phổ khói G 1956 A (phun điện tử, 3000V) chế độ ion hóa chuyển đổi dương và âm.

Điều chế các chất trung gian

Ví dụ 1:

Điều chế S-(3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenyl etanthioat.



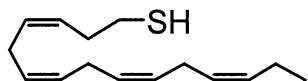
Triphenylphosphin (PPh₃) (41,7g, 159mmol) được hòa tan trong tetrahydrofuran khan (THF) (250mL) ở 0°C trong khí quyển tro và được thêm diisopropyl azodicarboxylat (DIAD) (30,8mL, 159mmol). Hỗn hợp được khuấy ở 0°C trong 40 phút và sau đó được thêm nhỏ giọt vào dung dịch (all-Z)-3,6,9,12-pentadecatetraenol (17,5g, 79,4mmol) và axit thioaxetic (11,4mL, 159mmol) trong THF khan (150mL). Hỗn hợp đục tạo thành được khuấy ở 0°C trong 40 phút, sau đó ở nhiệt độ xung quanh trong hai giờ. Heptan được thêm vào (300mL), hỗn hợp được khuấy trong 10 phút và chất rắn màu trắng kết tủa được tách ra bằng cách lọc. Quy trình này được lặp lại hai lần và cuối cùng phần còn lại sau khi cô được khuấy trong Heptan (100mL) trong 16 giờ. Quá trình lọc và tinh chế phần còn lại bằng sác ký

nhanh (EtOAc 1% trong Heptan) tạo ra 13,7 g (hiệu suất 62%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃): δ 0,96 (t, 3H), 2,05 (m, 2H), 2,31 (s+m, 5H), 2,76-2,92 (m, 8H), 5,32-5,45 (m, 8H).

Ví dụ 2:

Điều chế (3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraen-1-thiol.

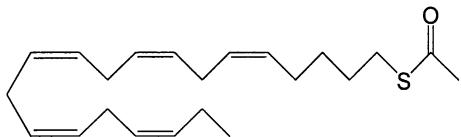


LiAlH₄ (2,05g, 54,1mmol) được phân tán trong dietyl ete khô (100mL) ở 0°C trong khí quyển tro. Thêm nhỏ giọt vào hỗn dịch nói trên dung dịch S-(3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenyl etanthioat (13,7g, 49,2mmol) trong dietyl ete khô (50mL) và hỗn hợp màu sám tạo thành được khuấy ở 0°C trong 10 phút và sau đó ở nhiệt độ xung quanh trong 30 phút. Hỗn hợp được làm lạnh đến ~5 °C, được thêm HCl 1M cho đến khi pH=2 và lọc qua tấm xelit ngắn. Tấm xelit được rửa bằng nước và dietyl ete, các pha được phân tách và pha lỏng được chiết hai lần bằng dietyl ete (100mL mỗi lần). Phần chiết hữu cơ kết hợp được làm khô (Na₂SO₄), lọc và cô dưới áp suất giảm để tạo ra 7,8 g (hiệu suất 67%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃): δ 0,96 (t, 3H), 2,06 (m, 2H), 2,39 (m, 2H), 2,51 (m, 2H), 2,81 (m, 6H), 5,28-5,54 (m, 8H); MS (ESI): 235 [M-H]⁻.

Ví dụ 3:

Điều chế S-(5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenyl etanthioat.



Triphenylphosphin (21,0g, 80mmol) được hòa tan trong THF khô (170mL) ở 0°C trong khí quyển tro và được thêm nhỏ giọt DIAD (15,8mL, 80mmol). Sau 40 phút ở 0°C, hỗn dịch màu trắng được thêm nhỏ giọt vào dung dịch (5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaen-1-ol (11,5g, 40mmol) và axit thioxoactic (5,7mL, 80mmol) trong THF khô (50mL) trong 15 phút. Hỗn hợp đặc tạo thành được khuấy ở 0°C trong

30 phút, sau đó là ở nhiệt độ xung quanh trong 1,5 giờ. Heptan được thêm vào (200mL), hỗn hợp được khuấy trong 10 phút và chất rắn màu trắng kết tủa được tách ra bằng cách lọc và rửa bằng Heptan (150mL). Phần còn lại được cô để loại bỏ gần như hoàn toàn THF và được khuấy ở nhiệt độ xung quanh trong 18 giờ. Hỗn hợp được lọc, cô và thêm Heptan (200mL). Hỗn hợp tạo thành được khuấy trong 2 giờ, lọc và bay hơi. Phần còn lại được tinh chế bằng sắc ký nhanh trên silica gel, sử dụng EtOAc: Heptan (2:98), sau đó là EtOAc: Heptan (4:96) và cuối cùng là EtOAc: Heptan (5:95). Quá trình cô các phân đoạn thích hợp tạo ra 11,0g (hiệu suất 79%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 0,95 (t, 3H, J=7,5 Hz), 1,40 (m, 2H), 1,58 (m, 2H), 2,06 (m, 4H), 2,29 (s, 3H), 2,77 – 2,87 (m, 10H), 5,25 – 5,42 (m, 10H); MS (CI (CH₄)): 387 [M+C₃H₅]⁺, 375 [M+C₂H₅]⁺, 347 [M+H]⁺, 333 [M-CH₂]⁺, 305 [R-SH]⁺.

Ví dụ 4:

Điều chế (5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaen-1-thiol.

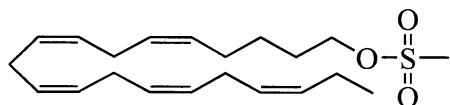


S-(5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-Icosa-5,8,11,14,17-pentaenyl etanthioat (7,00g, 20,2mmol) được hòa tan trong MeOH (100mL) bằng cách khuấy trong 10 phút cho đến khi các giọt dầu hòa tan, trước khi kali cacbonat khan, K₂CO₃ (2,79g, 20,2mmol) được thêm vào trong một phần. Hỗn hợp được khuấy trong 1 giờ và 20 phút ở nhiệt độ xung quanh và phản ứng được dừng bằng cách thêm HCl 1M (50mL) và nước (150mL). Hỗn hợp màu đục tạo thành được thêm vào Et₂O (250mL) và các pha được tách ra. Pha nước được chiết bằng Et₂O (2×250mL). Pha hữu cơ kết hợp được rửa bằng nước muối (250mL) và làm khô (MgSO₄). Sau khi lọc và bay hơi tạo ra hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu (5,99g, hiệu suất 97%), được sử dụng mà không cần tinh chế thêm.

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 0,96 (t, 3H, J=7,5 Hz), 1,31 (t, 1H, J=7,8 Hz), 1,44 (m, 2H), 1,61 (m, 2H), 2,06 (m, 4H), 2,51 (m, 2H), 2,77 – 2,85 (m, 8H), 5,28 – 5,41 (m, 10H); MS (CI (CH₄)): 345 [M+C₃H₅]⁺, 333 [M+C₂H₅]⁺, 305 [M+H]⁺, 271 [M-SH]⁺.

Ví dụ 5:

Điều chế (5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenyl metansulfonat



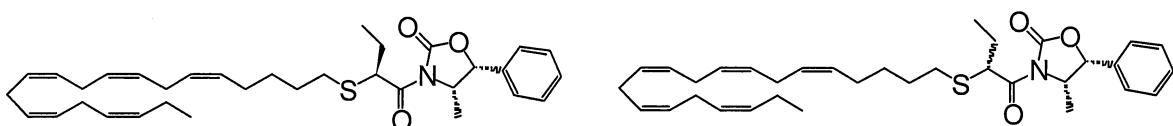
Et_3N (1,50mL, 10,8mmol) và metansulfonyl clorua ($402\mu\text{L}$, 5,20mmol) được thêm vào dung dịch (5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaen-1-ol (1,15g, 4,0mmol) trong CH_2Cl_2 (40mL) được giữ ở 0°C trong nitrogen. Hỗn hợp được khuấy ở 0°C trong 1 giờ, và được đổ vào nước đá (100g) và pha nước được chiết bằng Et_2O (50mL). Dịch chiết pha hữu cơ kết hợp được thêm H_2SO_4 0,5M (35mL), pha hữu cơ được rửa bằng NaHCO_3 (dung dịch bão hòa) (25mL), trước khi được làm khô (Mg_2SO_4 , 10g). Sau khi lọc và cô trong chân không thu được 1,24g sản phẩm thô ở dạng dầu. Quá trình tinh chế trên cột Armen, SVP D26 được nhồi 30gram Merck silica 15 đến 40 μm , tốc độ chảy 20mL/phút, UV 210nm và thu phân đoạn 15mL, được thực hiện bằng cách sử dụng gradien rửa giải: (bắt đầu là Heptan: EtOAc (100:0) và tăng dần trong 10 phút đến EtOAc 10%, sau đó tăng dần trong 5 phút đến EtOAc 20% (giữ 10 phút), sau đó tăng dần trong 5 phút đến EtOAc 40% (giữ trong 0 phút). Các phân đoạn từ 6 đến 14 tạo ra 1,16g (hiệu suất 79%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

$^1\text{H-NMR}$ (300 MHz, CDCl_3): δ 0,97 (t, 3H), 1,50 (m, 2H), 1,75 (m, 2H), 2,03-2,15 (m, 4H), 2,76-2,86 (m, 8H), 2,99 (s, 3H), 4,22 (t, 2H), 5,27-5,40 (m, 10H); MS (phun điện tử): 389,2 $[\text{M}+\text{Na}]^+$.

Ví dụ 6

Điều chế (4S,5R)-3-((S)-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoyl)-4-metyl-5-phenyloxazolidin-2-on và

(4S,5R)-3-((R)-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoyl)-4-metyl-5-phenyloxazolidin-2-on



Hỗn hợp axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic (3,0g, 7,9mmol) trong diclometan khô (40mL) được giữ ở 0°C trong nitơ được thêm vào DMAP (1,0g, 9,5mmol) và 1,3-dixyclohexylcarbodiimide (DCC) (1,8g, 8,7mmol). Hỗn hợp tạo thành được khuấy ở 0°C trong 20 phút, (4S,5R)-4-methyl-5-phenyl-2-oxazolidinon (1,7g, 9,5mmol) được thêm vào và hỗn hợp đặc tạo thành được khuấy ở nhiệt độ xung quanh trong 24 giờ. Hỗn hợp được lọc và cô trong áp suất giảm để tạo ra sản phẩm khô chứa sản phẩm mong muốn ở dạng hỗn hợp hai đồng phân không đối quang. Phần còn lại được tinh chế bằng sắc ký nhanh trên máy Armen Spotflash trên silica gel sử dụng etyl axetat 2% trong heptan là chất rửa giải. Hai đồng phân không đối quang được tách và các phân đoạn thích hợp được cô. (4S,5R)-3-((R)-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoyl)-4-methyl-5-phenyloxazolidin-2-on được rửa giải đầu tiên và thu được trong 0,95g (hiệu suất 47%) ở dạng dầu. 1,47g (hiệu suất 67%) (4S,5R)-3-((S)-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoyl)-4-methyl-5-phenyloxazolidin-2-on thu được ở dạng dầu.

(4S,5R)-3-((R)-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoyl)-4-methyl-5-phenyloxazolidin-2-on (E1):

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 0,93-1,06 (m, 9H), 1,45-1,60 (m, 4H), 1,75-1,85 (m, 1H), 2,05-2,15 (m, 5H), 2,55-2,70 (m, 2H), 2,87 (m, 8H), 4,69 (t, 1H), 4,79 (p, 1H), 5,30-5,45 (m, 10H), 5,72 (d, 1H), 7,32 (m, 2H), 7,43 (m, 3H).

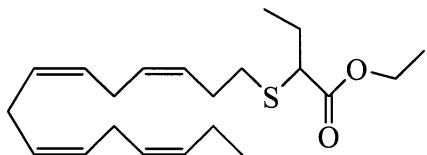
(4S,5R)-3-((S)-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoyl)-4-methyl-5-phenyloxazolidin-2-on:

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 0,93 (d, 3H), 0,99 (t, 3H), 1,05 (t, 3H), 1,40-1,56 (m, 4H), 1,50-1,75 (m, 1H), 2,00-2,15 (m, 5H), 2,47-2,65 (m, 2H), 2,83 (m, 8H), 4,62 (t, 1H), 4,85 (p, 1H), 5,25-5,45 (m, 10H), 5,70 (d, 1H), 7,32 (m, 2H), 7,43 (m, 3H).

Điều chế hợp chất theo sáng chế

Ví dụ 7:

Điều chế etyl 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylthio)butanoat (30)

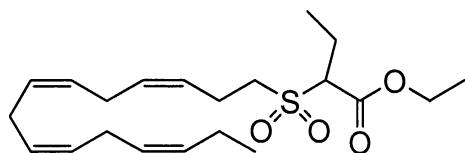


Dung dịch 3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraen-1-thiol (9,80g, 41,5mmol) trong dimetylformamit (DMF) khô (70mL) ở 0°C trong khí quyển tro được thêm vào NaH (60% trong dầu khoáng, 1,82g, 45,6mmol) và được khuấy ở nhiệt độ này trong 10 phút. Etyl bromobutyrat (6,39mL, 43,5mmol) được thêm vào và hỗn hợp được khuấy ở nhiệt độ xung quanh trong 30 phút. Hỗn hợp được chia thành nhiều phần giữa NH₄Cl bão hòa (150mL) và heptan (150mL). Lớp nước được chiết hai lần bằng Heptan (100mL mỗi lần) và dịch chiết hữu cơ kết hợp được rửa bằng nước (100mL) và nước muối (100mL). Lớp hữu cơ được làm khô (Na₂SO₄), lọc và cô. Phần còn lại được tính chế bằng phương pháp sắc ký nhanh trên silica gel (Heptan : EtOAc 99:1 sau đó 95:5). Sau khi cô các phân đoạn thích hợp thu được 14,1g (hiệu suất 97%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃): δ 0,92-1,01 (2 x t, 6H), 1,27 (t, 3H), 1,60-1,80 (m, 1H), 1,80-1,95 (m, 1H), 2,00-2,15 (m, 2H) 2,25-2,45 (m, 2H), 2,60-2,75 (m, 2H), 2,80 (m, 6H), 3,15 (t, 1H), 4,17 (q, 2H), 5,31-5,43 (m, 8H); MS (ESI): 373 [M+Na]⁺.

Ví dụ 8:

Điều chế etyl 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylsulfonyl)butanoat (31).



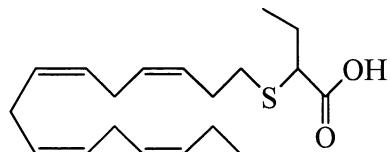
Etyl 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylthio)butanoat (2,7g, 7,7mmol) được hòa tan trong CHCl₃ khô (40mL) và dung dịch được làm lạnh đến -20°C trong khí quyển tro. Axit meta-cloroperoxybenzoic (mCPBA) (~77%, 4,0g, 18mmol) được hòa tan trong CHCl₃ khô (10mL) được thêm nhỏ giọt vào và dung dịch tạo thành được khuấy ở -20°C trong 30 phút, được để đến khi đạt nhiệt độ xung quanh và sau đó khuấy qua đêm. Dung môi được cho bay hơi trong chân không, phần còn lại được thêm vào heptan (30mL) và chất kết tủa màu trắng tạo thành được tách ra bằng cách lọc. Phần nước lọc được cô trong chân không và phần còn lại được thêm vào

heptan (10mL). Chất kết tủa màu trắng lại được tách ra bằng cách lọc. Phần nước lọc được cô trong chân không và phần còn lại được tinh chế by sắc ký nhanh trên silica gel (Heptan : EtOAc 4:1). Sau khi cô các phân đoạn thích hợp thu được 0,37 g (hiệu suất 13%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 0,96 (t, 3H), 1,03 (t, 3H), 1,31 (t, 3H), 2,02-2,15 (m, 4H), 2,62 (m, 2H), 2,82 (m, 6H), 3,05 (m, 1H), 3,20 (m, 1H), 3,70 (dd, J=10,3 Hz, J=4,7 Hz, 1H), 4,28 (q, 2H), 5,26-5,41 (m, 7H), 5,46-5,52 (m, 1H); MS (phun điện tử): 405,2 [M+Na]⁺

Ví dụ 9:

Điều chế axit 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylthio)butanoic (7).

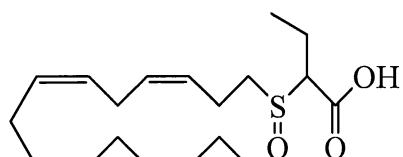


Etyl 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylthio)butanoat (14,1g, 40,2mmol) được hòa tan trong etanol (200mL) và thêm vào dung dịch LiOH x H₂O (13,5g, 322mmol) trong nước (50mL). Dung dịch đục tạo thành được khuấy ở 70°C trong khí quyển tro trong 90 phút, làm lạnh, thêm nước (100mL) và HCl 3M cho đến khi pH=2. Hỗn hợp được chiết ba lần bằng heptan (100mL mỗi lần). Dịch chiết hữu cơ được làm khô (Na₂SO₄), lọc và cô trong áp suất giảm để tạo ra 11,8g (hiệu suất 91%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃): δ 0,91-1,06 (2 x t, J=7,2 Hz, J=7,5 Hz, 6H), 1,60-1,80 (m, 1H), 1,80-1,95 (m, 1H), 2,05 (p, J=7,2 Hz, 2H), 2,35 (m, 2H), 2,60-2,75 (m, 2H), 2,75-2,90 (m, 6H), 3,14 (t, J=7,1 Hz, 1H), 5,31-5,47 (m, 8H); MS (ESI): 321 [M-H]⁻.

Ví dụ 10:

Điều chế axit 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylsulfinyl)butanoic (24)

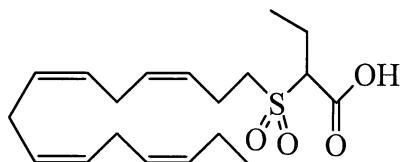


Axit 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-Pentadeca-3,6,9,12-tetraenylthio)butanoic (0,20g, 0,62mmol) được hòa tan trong CHCl₃ khô (10mL) và dung dịch được làm lạnh đến -20°C trong khí quyển tro. mCPBA (~77%, 0,15g, 0,68mmol) được hòa tan trong CHCl₃ (2mL) khô được thêm nhỏ giọt vào và dung dịch tạo thành được khuấy ở -20°C trong 35 phút. Dung môi được làm bay hơi trong chân không, phần còn lại được thêm vào heptan (10mL) và chất kết tủa màu trắng tạo thành được tách ra bằng cách lọc. Dịch lọc được cô trong chân không và phần còn lại được thêm vào heptan (10mL). Chất kết tủa màu trắng tạo thành lại được tách ra bằng cách lọc. Phần nước lọc được cô trong chân không và phần còn lại được tinh chế bằng sắc ký nhanh trên silica gel (Heptan:EtOAc + w/1% HCOOH 4:1 – 1:1). Sau khi cô các phân đoạn thích hợp thu được 100mg (hiệu suất 48%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H NMR (200 MHz, CDCl₃): δ 0,95 (t, 3H), 1,10 (2 x q, 3H), 1,70-1,80 (m, 1H), 2,05 (m, 3,5H), 2,20-2-40 (m, 0,5H), 2,60 (m, 2H), 2,81 (m, 7H), 2,90-3,00 (m, 0,5H), 3,10-3,25 (m, 1H), 3,70 (dd, 0,5H), 5,25-5,55 (m, 8H); MS (phun điện tử): 337,1 [M-H]⁻

Ví dụ 11:

Điều chế axit 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylsulfonyl)butanoic (25)

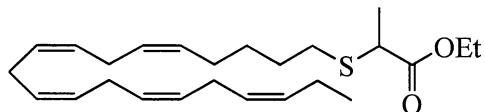


Etyl 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylsulfonyl)butanoat (370 mg, 0,97mmol) được hòa tan trong etanol (10mL) và được thêm dung dịch LiOH trong H₂O (1M, 3,9mL, 3,9mmol). Hỗn hợp tạo thành được khuấy ở 60°C trong 3 giờ, làm lạnh, thêm HCl 0,1M cho đến khi pH=2 và được chiết hai lần bằng dietyl ete (15mL mỗi lần). Lớp hữu cơ kết hợp được rửa bằng nước muối (15mL), làm khô, lọc, cô trong chân không và tinh chế bằng sắc ký nhanh trên silica gel (Heptan : EtOAc w/5% HCOOH 4:1). Sau khi cô các phân đoạn thích hợp thu được 250mg (hiệu suất 73%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 0,96 (t, 3H), 1,09 (t, 3H), 2,02-2,25 (m, 4H), 2,65 (m, 2H), 2,82 (m, 6H), 3,10 (m, 1H), 3,20 (m, 1H),

Ví dụ 12:

Điều chế etyl 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)propanoat (32).

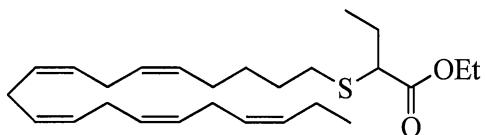


(5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-Icosa-5,8,11,14,17-pentaen-1-thiol (305 mg, 1,00mmol) được thêm vào dung dịch NaH (60% trong dầu khoáng, 44mg, 1,10mmol) trong DMF khô (10mL) được giữ ở 0°C trong khí quyển trơ. Sau 10 phút, etyl bromopropionat (136µL, 1,05mmol) được thêm vào và hỗn hợp được khuấy trong 1,5 giờ ở 0°C. Hỗn hợp phản ứng được thêm dung dịch NH₄Cl bão hòa (20mL) và heptan (50mL). Các pha được tách và pha nước được chiết bằng heptan (2×25mL). Pha hữu cơ được rửa bằng nước muối (25mL), làm khô (MgSO₄), lọc và bay hơi để tạo ra 376mg hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu thô. Sau khi tinh chế bằng sắc ký nhanh trên silica gel sử dụng gradien rửa giải (bắt đầu Heptan tinh khiết và tăng dần đến Heptan:EtOAc 95:5) tạo ra 318mg (hiệu suất 79%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 0,95 (t, 3H), 1,25 (t, 3H), 1,41 (d, 3H), 1,44 (m, 2H), 1,58 (m, 2H), 2,06 (m, 4H), 2,60 (m, 2H), 2,71 – 2,85 (m, 8H), 3,36 (d, 1H), 4,17 (m, 2H), 5,25 – 5,40 (m, 10H); MS (CI (CH₄)): 445 [M+C₃H₅]⁺, 433 [M+C₂H₅]⁺, 405 [M+H]⁺, 359 [M-OEt]⁺, 331 [M-CO₂Et]⁺, 303 [R-S]^{•+}.

Ví dụ 13:

Điều chế etyl 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoat (33).



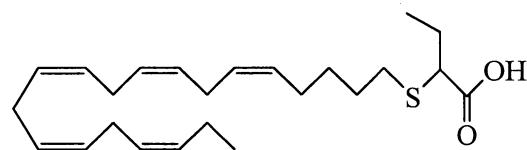
Dung dịch (5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaen-1-thiol (305mg, 1,00mmol) trong DMF khô (10mL) ở 0°C trong khí quyển trơ được thêm NaH (60% trong dầu khoáng, 44mg, 1,1mmol). Sau 15 phút, etyl bromobutyrat (154µL, 1,05mmol) được thêm vào. Hỗn hợp được khuấy trong 1 giờ ở 0°C. Dung dịch NH₄Cl bão hòa (20mL), nước (20mL) và heptan (50mL) được thêm vào hỗn hợp. Các pha

được tách và pha nước được chiết bằng Heptan ($2\times25\text{mL}$). Pha hữu cơ kết hợp được rửa bằng nước (25mL) và nước muối (25mL), làm khô (MgSO_4), lọc và bay hơi để tạo ra 379mg hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu thô. Quá trình tinh chế bằng sắc ký nhanh trên silica gel sử dụng gradien rửa giải (bắt đầu bằng heptan tinh khiết và tăng dần đến heptan:EtOAc 95:5) tạo ra 345mg (hiệu suất 82%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

$^1\text{H-NMR}$ (300 MHz, CDCl_3): δ $0,93 - 1,00$ (m, 6H), $1,25$ (t, 3H), $1,44$ (m, 2H), $1,59$ (m, 2H), $1,68$ (m, 1H), $1,87$ (m, 1H), $2,07$ (m, 4H), $2,57$ (m, 2H), $2,73 - 2,88$ (m, 8H), $3,12$ (m, 1H), $4,17$ (m, 2H), $5,27 - 5,46$ (m, 10H); MS (CI (CH_4)): 459 [$\text{M}+\text{C}_3\text{H}_5]^+$, 447 [$\text{M}+\text{C}_2\text{H}_5]^+$, 419 [$\text{M}+\text{H}]^+$, 373 [$\text{M-OEt}]^+$, 345 [$\text{M-CO}_2\text{Et}]^+$, 303 [$\text{R-S}]^{•+}$.

Ví dụ 14:

Điều chế axit 2-(($5Z,8Z,11Z,14Z,17Z$)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic (10)

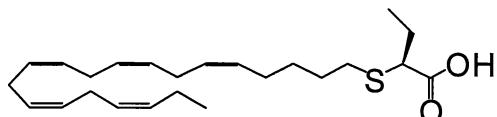


Etyl 2-(($5Z,8Z,11Z,14Z,17Z$)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoat (209mg, 0,50mmol) được hòa tan trong etanol ($2,5\text{mL}$) và thêm vào dung dịch $\text{LiOH} \times \text{H}_2\text{O}$ (168mg, 4,0mmol) trong nước ($2,5\text{mL}$). Dung dịch đục tạo thành được khuấy ở 70°C trong khí quyển tro trong 2 giờ, làm lạnh và thêm nước (10mL) và HCl 1M (5mL) cho đến khi $\text{pH} = 1$ đến 2. Hỗn hợp được chiết bằng Heptan ($2\times20\text{mL}$) và dietyl ete (20mL). Dịch chiết hữu cơ kết hợp được làm khô (MgSO_4), lọc và cô trong áp suất giảm để tạo ra 154mg hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu thô. Quá trình tinh chế bằng sắc ký nhanh trên silica gel sử dụng gradien rửa giải (bắt đầu bằng heptan tinh khiết và tăng dần đến Heptan:EtOAc (với 5% HOAc) 80:20) tạo ra 151mg (hiệu suất 77%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

$^1\text{H-NMR}$ (300 MHz, CDCl_3): δ $0,95$ (t, 3H), $1,02$ (t, 3H), $1,46$ (m, 2H), $1,52 - 1,78$ (m, 3H), $1,90$ (m, 1H), $2,05$ (m, 4H), $2,63$ (m, 2H), $2,75 - 2,90$ (m, 8H), $3,14$ (t, 1H) (m, 1H), $4,17$ (m, 2H), $5,27 - 5,46$ (m, 10H).

Ví dụ 15:

Điều chế axit (S)-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic (34).

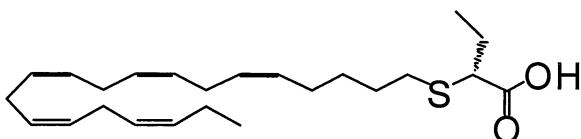


Hydro peroxit (30% trong nước, 0,71mL, 6,91mmol) và liti hydroxit monohydrat (0,15g, 3,46mmol) được thêm vào dung dịch (4S,5R)-3-((S)-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoyl)-4-metyl-5-phenyloxazolidin-2-on (0,95g, 1,73mmol) trong tetrahydrofuran (12mL) và nước (4mL) được giữ ở 0°C trong nitơ. Hỗn hợp phản ứng được khuấy ở 0°C trong 30 phút. Na₂SO₃ (nước) 10% (30mL) được thêm vào, pH được điều chỉnh đến ~2 bằng HCl 5M và hỗn hợp được chiết hai lần bằng heptan (30mL). Dịch chiết hữu cơ kết hợp được làm khô (Na₂SO₄), lọc và cô. Phần còn lại được tiến hành sắc ký nhanh trên silica gel sử dụng hỗn hợp phân cực tăng dần của heptan và etyl axetat (98:8 → 1:1) là chất rửa giải. Sau khi cô các phân đoạn thích hợp thu được 0,15g (hiệu suất 17%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 1,00 (t, 3H), 1,07 (t, 3H), 1,46 (m, 2H), 1,60-1,75 (m, 3H), 1,85 (m, 1H), 2,10 (m, 4H), 2,66 (m, 2H), 2,80-2,90 (m, 8H), 3,21 (t, 1H), 5,35-5,45 (m, 10H); MS (phun điện tử): 389,3 [M-H]⁻; [α]_D -49° (c=0,12, etanol).

Ví dụ 16:

Điều chế axit (R)-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic (35).



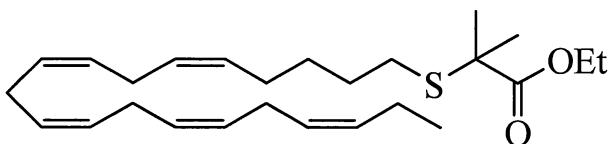
Hydro peroxit (30% trong nước, 1,04mL, 10,2mmol) và liti hydroxit monohydrat (0,21g, 5,09mmol) được thêm vào dung dịch (4S,5R)-3-((R)-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoyl)-4-metyl-5-phenyloxazolidin-2-on (1,40g, 2,55mmol) trong tetrahydrofuran (15mL) và nước

(5mL) được giữ ở 0°C trong nitơ. Hỗn hợp phản ứng được khuấy ở 0°C trong 45 phút. Na₂SO₃ (nước) 10% (35mL) được thêm vào, pH được điều chỉnh đến ~2 bằng HCl 5M và hỗn hợp được chiết hai lần bằng Heptan (35mL). Dịch chiết hữu cơ kết hợp được làm khô (Na₂SO₄), lọc và cô. Phần còn lại được tiến hành sấy ký nhanh trên silica gel sử dụng hỗn hợp phân cực tăng dần của heptan và etyl axetat (98:8 → 1:1) là chất rửa giải. Sau khi cô các phân đoạn thích hợp thu được 0,17g (hiệu suất 22%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 1,00 (t, 3H), 1,07 (t, 3H), 1,46 (m, 2H), 1,60-1,75 (m, 3H), 1,85 (m, 1H), 2,10 (m, 4H), 2,66 (m, 2H), 2,80-2,90 (m, 8H), 3,21 (t, 1H), 5,35-5,45 (m, 10H); MS (phun điện tử tích): 389,3 [M-H]⁻; [α]_D+50° (c=0,14, etanol).

Ví dụ 17:

Điều chế etyl 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaenylthio)-2-metylpropanoat (36)



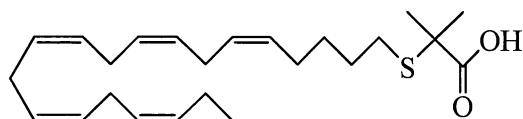
Dung dịch (5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-5,8,11,14,17-pentaen-1-thiol (305mg, 1,00mmol) trong DMF khô (10mL) ở 0°C trong khí quyển tro được thêm vào NaH (60% trong dầu khoáng, 44mg, 1,1mmol). Sau 15 phút, etyl 2-bromo-2-metylbutyrat (154μL, 1,05mmol) được thêm vào và hỗn hợp được khuấy trong 1,5 giờ ở 0°C. Hỗn hợp phản ứng được dừng lại bằng cách thêm dung dịch NH₄Cl bão hòa (20mL). Nước (20mL) và heptan (50mL) được thêm vào và các pha được tách. Pha nước được chiết bằng heptan (2×25mL). Dịch chiết hữu cơ kết hợp được rửa bằng nước (25mL) và nước muối (2 × 25mL), làm khô (MgSO₄), lọc và bay hơi để tạo ra 377mg hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu thô. Quá trình tinh chế bằng sấy ký nhanh trên silica gel sử dụng dung dịch rửa giải đồng thể (Heptan:EtOAc 98:2) tạo ra 307mg (hiệu suất 77%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 0,95 (t, 3H), 1,28 (t, 3H), 1,42 (m, 2H), 1,48 (s, 6H), 1,54 (m, 2H), 2,06 (m, 4H), 2,58 (m, 2H), 2,71 – 2,85 (m, 8H), 4,15 (m, 2H),

5,22 – 5,48 (m, 10H); MS (CI (CH₄)): 459 [M+C₃H₅]⁺, 447 [M+C₂H₅]⁺, 419 [M+H]⁺, 373 [M-OEt]⁺, 345 [M-CO₂Et]⁺, 303 [R-S]^{•+}.

Ví dụ 18:

Điều chế axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)-2-methylpropanoic (11)

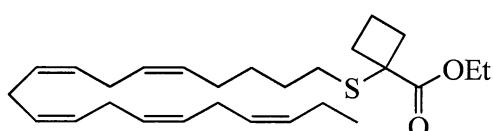


Etyl 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)-2-methylpropanoat (209mg, 0,50mmol) được hòa tan trong etanol (2,5mL) và thêm vào dung dịch LiOH × H₂O (168mg, 4,0mmol) trong nước (2,5mL). Dung dịch đục tạo thành được khuấy ở 70°C trong khí quyển tro trong 2 giờ, làm lạnh và thêm nước (10mL) và HCl 1M (5mL) cho đến khi pH = 1 đến 2. Hỗn hợp được chiết ba lần bằng heptan (3 × 20mL). Dịch chiết hữu cơ kết hợp được làm khô (MgSO₄), lọc và cô trong áp suất giảm để tạo ra 101mg hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu thô. Quá trình tinh chế bằng sắc ký nhanh trên silica gel sử dụng gradien rửa giải (bắt đầu bằng heptan tinh khiết và tăng dần đến Heptan:EtOAc (with 5% HOAc) 80 : 20) tạo ra 78mg (40%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 0,95 (t, 3H), 1,35 – 1,66 (m, 4H), 1,50 (s, 6H), 2,07 (m, 4H), 2,63 (t, 3H), 2,70 – 2,92 (m, 8H), 5,13 – 5,50 (m, 10H).

Ví dụ 19:

Điều chế etyl 1-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio) xyclobutancarboxylat (37).



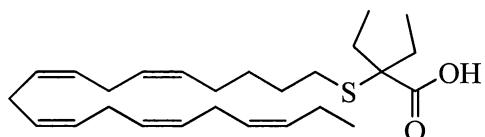
Dung dịch (5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaen-1-thiol (305mg, 1,00mmol) trong DMF (10mL) ở 0°C trong khí quyển tro được thêm NaH (60% trong dầu khoáng, 44mg, 1,1mmol). Sau 15 phút, etyl 2-bromo-xyclobutan carboxylat (170 μL, 1,05mmol) được thêm vào và hỗn hợp được khuấy trong 1,5 giờ ở 0°C. Phản ứng

được dừng lại bằng cách thêm dung dịch bão hòa NH₄Cl (20mL). Heptan (50mL) được thêm vào, và các pha được tách. Pha nước được chiết bằng Heptan (2×25mL). Dịch chiết hữu cơ được rửa bằng nước (25mL) và nước muối (25mL), làm khô (MgSO₄), lọc và bay hơi để tạo ra 409mg hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu thô. Quá trình tinh chế bằng sắc ký nhanh trên silica gel sử dụng dung dịch rửa giải đồng thể (Heptan:axeton 98:2) tạo ra 243mg (hiệu suất 56%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 0,95 (t, 3H), 1,27 (t, 3H), 1,42 (d, 3H), 1,54 (m, 2H), 1,84 (m, 1H), 1,96 – 2,23 (m, 7H), 2,51 (m, 2H), 2,60 (m, 2H), 2,73 – 2,90 (m, 8H), 4,18 (m, 2H), 5,23 – 5,43 (m, 10H); MS (CI (CH₄)): 471 [M+C₃H₅]⁺, 459 [M+C₂H₅]⁺, 431 [M+H]⁺, 385 [M-OEt]⁺, 357 [M-CO₂Et]⁺, 303 [R-S]^{•+}.

Ví dụ 20:

Điều chế axit 2-etyl-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic (12).

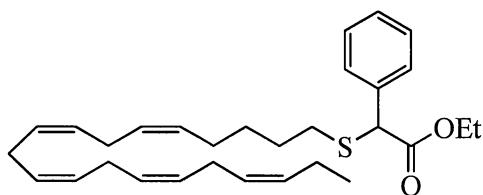


NaOEt (21% theo trọng lượng trong EtOH, 0,37mL, 0,98mmol) được thêm nhỏ giọt vào dung dịch axit 2-mercaptop-2-etyl butyric (0,08g, 0,49mmol) trong EtOH khô (7mL) được giữ ở 0°C trong khí quyển trơ. Hỗn hợp tạo thành được khuấy ở 0°C trong 30 phút trước khi dung dịch (5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenyl metansulfonat (0,15g, 0,41mmol) trong EtOH khô (3mL) được thêm nhỏ giọt vào. Hỗn hợp đặc tạo thành được khuấy ở nhiệt độ xung quanh trong 24 giờ, đổ vào dung dịch NH₄Cl bão hòa (15mL), thêm HCl 3M cho đến khi pH bằng ~2 trước khi được chiết hai lần bằng EtOAc (2x20mL). Dịch chiết hữu cơ được rửa bằng nước muối (10mL), làm khô (MgSO₄), lọc và bay hơi trong chân không. Phần còn lại được tinh chế bằng sắc ký nhanh trên silica gel sử dụng gradien 10 đến 25% etyl axetat trong heptan là chất rửa giải. Sau khi cô các phân đoạn thích hợp thu được 0,12 g (hiệu suất 70%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 0,88-1,02 (m, 9H), 1,45-1,58 (2xm, 4H), 1,72 (m, 2H), 1,82 (m, 2H) 2,09 (m, 4H), 2,53 (t, 2H), 2,76-2,86 (m, 8H), 5,29-5,39 (m, 10H). MS (phun điện tử): 417,3 [M-H]⁻;

Ví dụ 21:

Điều chế etyl etyl 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)-2-phenylaxetat (38).



Dung dịch (5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaen-1-thiol (305mg, 1,00mmol) trong DMF khô (10mL) ở 0°C trong khí quyển trơ được thêm vào NaH (60% trong dầu khoáng, 44mg, 1,1mmol). Sau 15 phút, etyl 2-bromo-2-phenyl axetat (255mg, 1,05mmol) được thêm vào và hỗn hợp được khuấy trong 1,5 giờ ở 0°C. Hỗn hợp phản ứng được dừng lại bằng cách thêm dung dịch NH₄Cl bão hòa (25mL). Heptan (50mL) được thêm vào và các pha được tách. Pha nước được chiết bằng Heptan (2×25mL). Dịch chiết hữu cơ được rửa bằng nước (25mL) và nước muối (25mL), làm khô (MgSO₄), lọc và bay hơi để tạo ra 453mg hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu thô. Quá trình tinh chế bằng sắc ký nhanh trên silica gel sử dụng dung dịch rửa giải đồng thể (Heptan:EtOAc 98:2) tạo ra 177mg (hiệu suất 38%) hợp chất nêu ở tiêu đề này ở dạng dầu.

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ 0,95 (t, 3H), 1,24 (t, 3H), 1,41 (m, 2H), 1,56 (m, 2H), 2,05 (m, 2H), 2,51 (m, 2H), 2,60 (m, 2H), 2,67 – 2,92 (m, 8H), 4,17 (m, 2H), 4,53 (s, 1H), 5,21 – 5,46 (m, 10H), 7,27 – 7,35 (m, 3H), 7,43 – 7,46 (m, 2H); MS (CI (CH₄)): 507 [M+C₃H₅]⁺, 495 [M+C₂H₅]⁺, 467 [M+H]⁺, 421 [M-OEt]⁺, 393 [M-CO₂Et]⁺, 303 [R-S]^{•+}.

Thử nghiệm sinh học

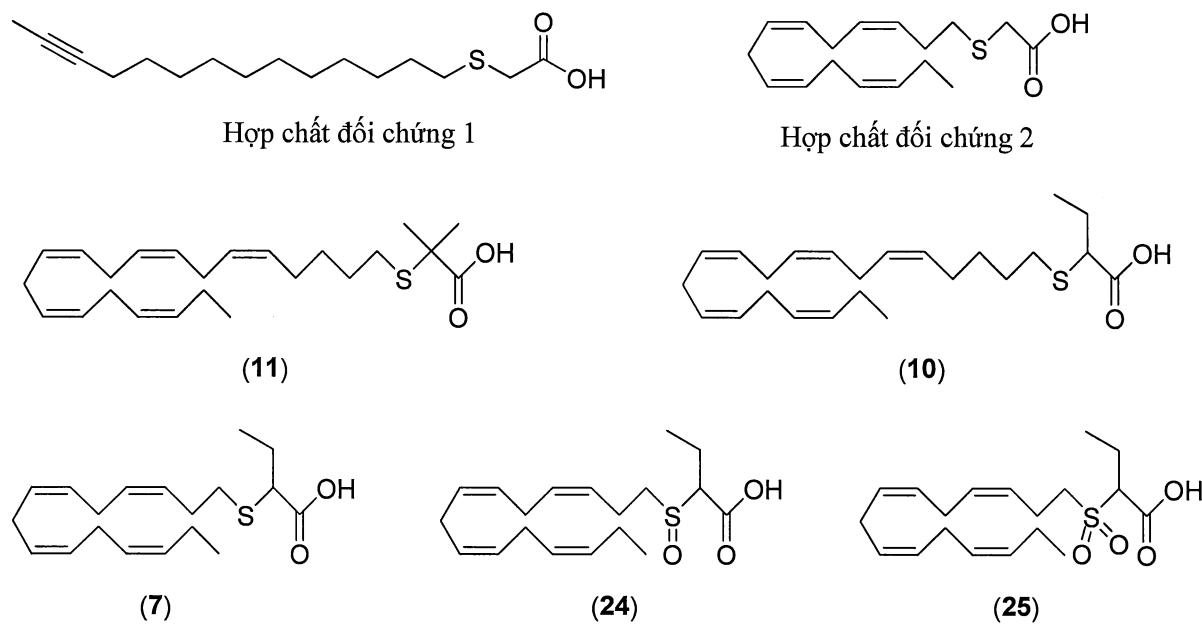
Ví dụ 22:

Đánh giá quá trình họa hóa PPAR in-vitro

Thử nghiệm được tiến hành in-vitro trên ba dòng tế bào chỉ thị ổn định, PPAR α , PPAR δ hoặc PPAR γ , biểu hiện protein thê khám tương ứng chứa vùng liên kết phôi tử (LBD) của PPAR α , PPAR δ hoặc PPAR γ của người được dung hợp với chất chuyển hoạt hóa GAL4 vùng liên kết với ADN của nấm (DBD).

Gen chỉ thị luciferaza (Luc) được điều khiển bởi một trình tự pentame nhận biết GAL4 nằm ở phía trước đoạn khởi đầu β -globin. Việc sử dụng các gen chỉ thị GAL4-PPAR α , GAL4-PPAR δ và GAL4-PPAR γ dạng khám sẽ giúp loại bỏ các hoạt tính gây nhiễu từ các gen chỉ thị nội sinh và định lượng hoạt tính tương đối theo ba phân nhóm PPAR bằng cùng một gen chỉ thị.

Hai hợp chất đối chứng không được thể, đối chứng 1 và 2, và 5 hợp chất thử nghiệm, (7), (10), (11), (24) và (25) được thử nghiệm ở nồng độ 10 μ M. Cấu trúc hóa học của các hợp chất thử nghiệm được xác định dưới đây:



Đặc tính chọn lọc PPAR của các hợp chất được đánh giá bằng cách so sánh với các dược chất đối chứng đã biết (1 μ M GW7647 đối với PPAR α , 1 μ M L-165041 đối với PPAR δ và 1 μ M BRL49653 đối với PPAR γ) được coi là có hoạt tính 100%.

Kết quả được thể hiện trên Fig. 1.

Ví dụ 23:

Đánh giá khả năng hoạt hóa PPAR α in-vitro (số liệu đáp ứng với nồng độ)

Thử nghiệm được tiến hành in-vitro sử dụng tế bào lai động vật có vú (M1H) chứa cấu trúc thê dung hợp vùng liên kết GAL4-ADN-PPAR α -LBD liên hợp với các cấu trúc gen chỉ thị luciferaza Photinus pyralis được kiểm soát bằng các vị trí 5xGAL4 trong các tế bào HEK293 được biến nạp tạm thời.

Hợp chất (12) và đối chứng dương (GW7647) được thử nghiệm ở các nồng độ khác nhau. Kết quả được mô tả trong bảng 1.

Bảng 1

	PPAR α	
Hợp chất	EC50 (nM)	Hiệu quả (%)
GW7647	0,45	100
(12)	286	84

Ví dụ 24:

Dánh giá hiệu quả lên quá trình chuyển hóa lipit in-vivo trong mẫu động vật bị rối loạn lipit máu (chuột chuyển gen APOE*3Leiden)

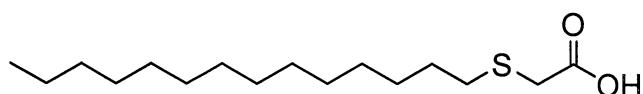
Đây là mẫu động vật đã được chứng minh là đại diện cho người về nồng độ lipoprotein huyết tương, đặc điểm lipoprotein, khả năng đáp ứng với các thuốc giảm lipit máu (như statin, fibrat, v.v) và chế độ dinh dưỡng. Ngoài ra, phụ thuộc vào nồng độ cholesterol trong huyết tương, chuột APOE*3Leiden sẽ phát triển các tổn thương xơ vữa động mạch trong động mạch chủ giống như các tổn thương ở người về các đặc điểm thành phần tế bào, hình thái và hóa mô miễn dịch.

Chuột cái APOE*3Leiden được cho ăn chế độ ăn bán tổng hợp kiểu phương Tây (WTD, 15% bơ cacao, 40% sucroza và 0,25% cholesterol; tất cả đều tính theo trọng lượng). VỚI chế độ ăn này, nồng độ cholesterol trong huyết tương sẽ tăng nhẹ khoảng 12 đến 15mmol/l. Sau giai đoạn trước thử nghiệm kéo dài 4 tuần, chuột được chia thành các nhóm mỗi nhóm 10 con, phù hợp về nồng độ cholesterol, triglycerit trong huyết tương và thể trọng ($t=0$).

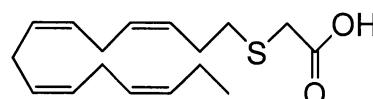
Hợp chất thử nghiệm được sử dụng qua đường miệng bằng cách trộn với chế độ ăn kiểu phương Tây. Để hỗ trợ việc trộn hợp chất, dầu hướng dương được thêm vào với tổng thể tích là 10mL/kg chế độ ăn.

Sau 3 tuần điều trị ($t = 3$ tuần) được cho bỏ đói qua đêm (0/n) và mẫu máu được lấy để đo nồng độ thể keton và axit béo tự do trong huyết tương. Tại các thời điểm $t = 0$ và 4 tuần mẫu máu được lấy sau giai đoạn bỏ đói 4 giờ để đo nồng độ cholesterol và triglycerit trong huyết tương.

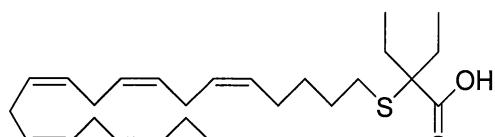
Hai hợp chất đối chứng không được thế, đối chứng 3 và 2, và ba hợp chất thử nghiệm, (7), (10) và (12), được thử nghiệm với liều 0,3mmol/kg thể trọng/ngày. Công thức cấu tạo của hợp chất thử nghiệm được xác định dưới đây:



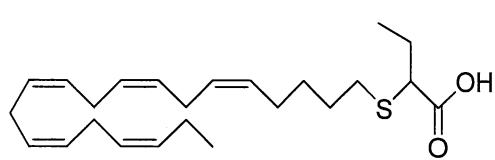
Hợp chất đối chứng 3



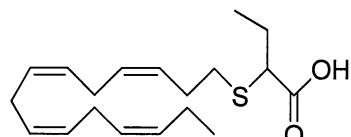
Hợp chất đối chứng 2



(12)



(10)



(7)

Kết quả được thể hiện trên Fig. 2.

Ví dụ 25:

Đánh giá hiệu quả lên quá trình chuyển hóa glucoza trong mẫu động vật đái tháo đường typ-II (chuột đực ob/ob)

Chuột ob/ob có thể được sử dụng là mẫu đái tháo đường typ II. Chuột là đồng hợp tử về gen đột biến gây béo phì tức thì (Lep^{ob}) gây thiếu hụt leptin. Ngoài béo phì (chuột ob/ob có thể đạt đến thể trọng gấp 3 lần thể trọng bình thường so với đối chứng kiều dại), chuột ob/ob biểu hiện kiểu hình giống đái tháo đường typ II là đường huyết tăng, không dung nạp glucoza, nồng độ insulin trong huyết tương tăng, vô sinh, khả năng làm lành vết thương bị suy giảm, và sự gia tăng sản xuất hoocmon ở cả tuyến yên và tuyến thượng thận.

Chuột ob/ob đực được cho ăn chế độ ăn ít béo bình thường trong một vài tuần để thích nghi. Sau giai đoạn thích nghi, chuột được chia thành 3 nhóm mỗi nhóm 10 con, phù hợp về thể trọng, nồng độ glucoza trong huyết tương và insulin ($t=0$).

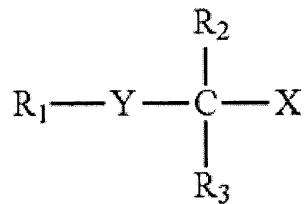
Tất cả các hợp chất được dùng qua đường miệng bằng cách trộn vào chế độ ăn AM II. Để hỗ trợ việc trộn hợp chất, dầu hương dương được thêm vào với tổng thể tích là 10mL/kg chế độ ăn.

Tại các thời điểm $t=0$, 2 và 4 tuần, thể trọng và lượng thức ăn ăn vào được đo. Tại các thời điểm $t=0$, 2 và 4 tuần mẫu máu được lấy sau giai đoạn bỏ đói 4 giờ để đo nồng độ HbA1c toàn phần trong máu và glucoza, insulin, cholesterol và triglycerit trong huyết tương.

Pioglitazon được sử dụng làm hợp chất đối chứng (15mg/kg thể trọng/ngày). Hợp chất (10) được thử nghiệm với liều 0,6mmol/kg thể trọng/ngày. Kết quả ($t = 4$) được thể hiện trên các Fig. 3 đến 6.

YÊU CẦU BẢO HỘ

1. Hợp chất lipit có công thức (I):



(I)

trong đó:

R₁ được chọn từ nhóm C₁₀-C₂₂ alkenyl có từ 3 đến 6 liên kết đôi được ngăn cách bởi metylen trong cấu hình Z và nhóm C₁₀-C₂₂ alkynyl có từ 1 đến 6 liên kết ba; R₂ và R₃ là giống hoặc khác nhau và mỗi nhóm độc lập được chọn từ nguyên tử hydro, nhóm hydroxy, nhóm alkyl, nguyên tử halogen, nhóm alkoxy, nhóm axyloxy, nhóm axyl, nhóm alkenyl, nhóm alkynyl, nhóm aryl, nhóm alkylthio, nhóm alkoxycacbonyl, nhóm carboxy, nhóm alkylsulfinyl, nhóm alkylsulfonyl, nhóm amino, hoặc nhóm alkylamino, miễn là R₂ và R₃ không cùng là nguyên tử hydro; hoặc

R₂ và R₃ được kết nối để tạo ra xycloalkan;

Y được chọn từ lưu huỳnh, sulfoxit, và sulfon;

X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, trong đó dẫn xuất này là este của axit carboxylic, hoặc carboxamit, monoglyxerit, diglyxerit, triglyxerit hoặc phospholipit;

hoặc muối được dụng của nó, với điều kiện là hợp chất có công thức (I) không phải là axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic.

2. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó mỗi nhóm R₂ và R₃ độc lập được chọn từ nguyên tử hydro, nhóm alkyl, nhóm alkoxy, hoặc nhóm aryl; hoặc R₂ và R₃ được kết nối để tạo ra xycloalkan.

3. Hợp chất lipit theo điểm 2, trong đó mỗi nhóm R₂ và R₃ độc lập được chọn từ nguyên tử hydro, nhóm alkyl, nhóm metoxy, hoặc nhóm etoxy.

4. Hợp chất lipit theo điểm 2, trong đó mỗi nhóm R₂ và R₃ độc lập được chọn từ nguyên tử hydro, nhóm etyl, nhóm metoxy, nhóm etoxy, hoặc nhóm phenyl; hoặc R₂ và R₃ được kết nối để tạo ra nhóm cyclobutan.
5. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó một trong số R₂ và R₃ là nguyên tử hydro và nhóm còn lại được chọn từ nhóm hydroxy, nhóm alkyl, nguyên tử halogen, nhóm alkoxy, nhóm axyloxy, nhóm axyl, nhóm alkenyl, nhóm alkynyl, nhóm aryl, nhóm alkylthio, nhóm alkoxycarbonyl, nhóm carboxy, nhóm alkylsulfinyl, nhóm alkylsulfonyl, nhóm amino, hoặc nhóm alkylamino.
6. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó R₂ và R₃ là giống hoặc khác nhau và mỗi nhóm độc lập được chọn từ nhóm hydroxy, nhóm alkyl, nguyên tử halogen, nhóm alkoxy, nhóm axyloxy, nhóm axyl, nhóm alkenyl, nhóm alkynyl, nhóm aryl, nhóm alkylthio, nhóm alkoxycarbonyl, nhóm carboxy, nhóm alkylsulfinyl, nhóm alkylsulfonyl, hoặc nhóm amino.
7. Hợp chất lipit theo điểm 6, trong đó R₂ và R₃ là các nhóm alkyl.
8. Hợp chất lipit theo điểm 7, trong đó R₂ và R₃ là giống hoặc khác nhau và mỗi nhóm độc lập được chọn từ nhóm methyl, nhóm etyl, nhóm n-propyl, hoặc nhóm isopropyl.
9. Hợp chất lipit theo điểm 7, trong đó R₂ và R₃ là các nhóm etyl.
10. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó R₁ là nhóm C₁₀-C₂₂ alkenyl có từ 3 đến 6 liên kết đôi được ngăn cách bởi metylen trong cấu hình Z.
11. Hợp chất lipit theo điểm 10, trong đó hợp chất lipit này được tạo ra từ axit béo đa bất bão hòa.
12. Hợp chất lipit theo điểm 10, trong đó R₁ là nhóm C₁₀-C₂₂ alkenyl có từ 3 đến 6 liên kết đôi.

13. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó R₁ là nhóm C₁₄-C₂₂ alkenyl có từ 3 đến 6 liên kết đôi được ngăn cách bởi metylen trong cấu hình Z, trong đó liên kết đôi thứ nhất trong số ít nhất một liên kết đôi nằm ở liên kết cacbon-cacbon thứ ba từ đầu omega (w) của mạch cacbon.
14. Hợp chất lipit theo điểm 13, trong đó R₁ là nhóm C₁₄-C₂₂ alkenyl có 5 hoặc 6 liên kết đôi.
15. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó R₁ là nhóm C₁₀-C₂₂ alkynyl, hợp chất lipit này được tạo ra từ các lipit chứa từ 1 đến 6 liên kết ba.
16. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó Y là lưu huỳnh.
17. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó Y là sulfoxit.
18. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó Y là sulfon.
19. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó ở dạng este.
20. Hợp chất lipit theo điểm 19, trong đó X là axit carboxylic.
21. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó:
R₂ và R₃ là giống hoặc khác nhau và mỗi nhóm độc lập được chọn từ nhóm hydroxy, nhóm alkyl, nguyên tử halogen, nhóm alkoxy, nhóm axyloxy, nhóm axyl, nhóm alkenyl, nhóm alkynyl, nhóm aryl, nhóm alkylthio, nhóm alkoxycacbonyl, nhóm carboxy, nhóm alkylsulfinyl, nhóm alkylsulfonyl, hoặc nhóm amino; và X là axit carboxylic.
22. Hợp chất lipit theo điểm 21, trong đó R₂ và R₃ là các nhóm alkyl.

23. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó muối của hợp chất lipit này chứa cation hóa trị một, cation hóa trị hai, hoặc cation đa hóa trị.

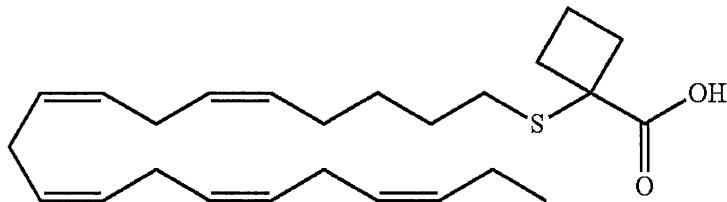
24. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó hợp chất lipit này chứa hỗn hợp các chất đồng phân không đối quang hoặc ở dạng raxemic.

25. Hợp chất lipit theo điểm 24, trong đó hợp chất này ở dạng chất đồng phân không đối quang hoặc chất đồng phân đối ảnh.

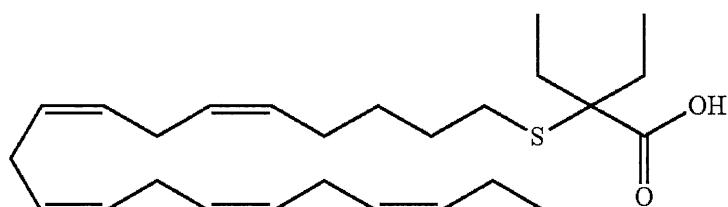
26. Hợp chất lipit theo điểm 24, trong đó hợp chất này ở dạng chất đồng phân lập thể R của nó.

27. Hợp chất lipit theo điểm 24, trong đó hợp chất này ở dạng chất đồng phân lập thể S của nó.

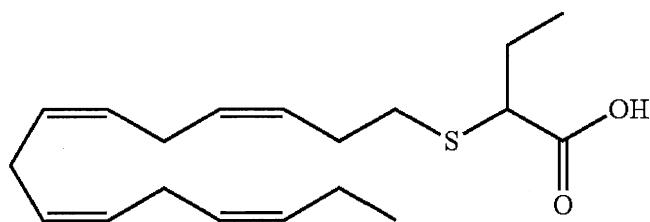
28. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó hợp chất này là:



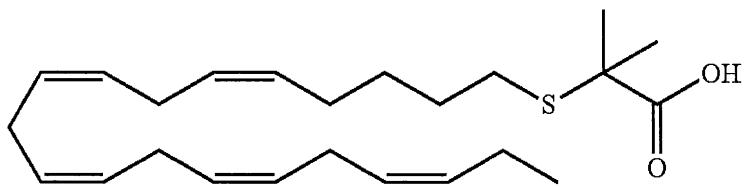
axit 1-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)xyclobutancarboxylic;



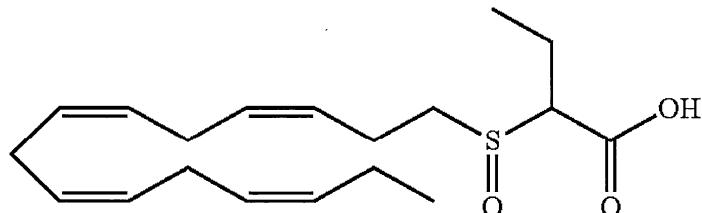
axit 2-etyl-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic;



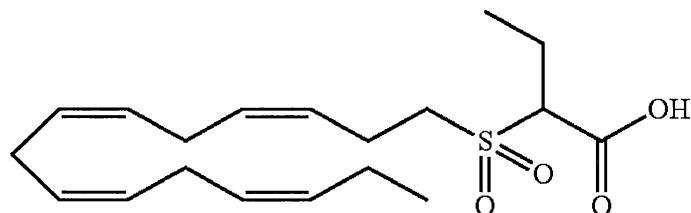
axit 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylthio)butanoic;



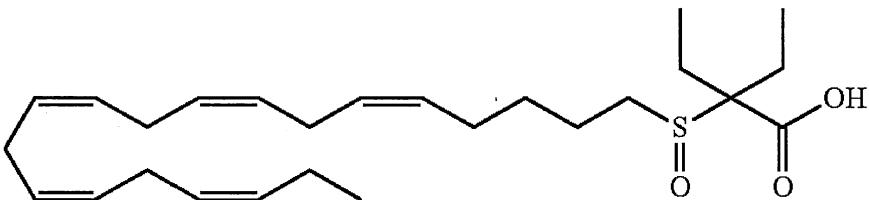
axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-a-5,8,11,14,17-pentaenylthio)-2-methylpropanoic;



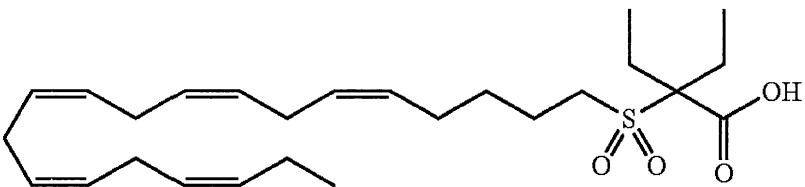
axit 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylsulfinyl)butanoic;



axit 2-((3Z,6Z,9Z,12Z)-pentadeca-3,6,9,12-tetraenylsulfonyl)butanoic;



axit 2-etyl-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-a-5,8,11,14,17-pentaenylsulfinyl)butanoic;
hoặc



axit 2-etyl-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icos-a-5,8,11,14,17-pentaenylsulfonyl)butanoic.

29. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó:

X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, trong đó dẫn xuất này là monoglyxerit, diglyxerit, triglyxerit, phospholipit, este của axit carboxylic, hoặc carboxamit; và Y là lưu huỳnh.

30. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó:

R₁ là nhóm C₁₀-C₂₂ alkenyl có từ 3 đến 6 liên kết đôi được ngăn cách bởi metylen trong cấu hình Z, hợp chất lipit này được tạo ra từ axit béo đa bất bão hòa; X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, trong đó dẫn xuất này là monoglyxerit, diglyxerit, triglyxerit, phospholipit, este của axit carboxylic, hoặc carboxamit; và Y là lưu huỳnh.

31. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó:

R₁ là nhóm C₁₀-C₂₂ alkynyl, hợp chất lipit được tạo ra từ các lipit chứa từ 1 đến 6 liên kết ba; và X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, trong đó dẫn xuất này là monoglyxerit, diglyxerit, triglyxerit, phospholipit, este của axit carboxylic, hoặc carboxamit; và Y là lưu huỳnh.

32. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó:

R₁ được chọn từ nhóm C₁₀-C₂₂ alkenyl có từ 3 đến 6 liên kết đôi được ngăn cách bởi metylen trong cấu hình Z hoặc nhóm C₁₀-C₂₂ alkynyl có từ 1 đến 6 liên kết ba; X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, trong đó dẫn xuất này là monoglyxerit, diglyxerit, triglyxerit, phospholipit, este của axit carboxylic, hoặc carboxamit; và Y là sulfoxit hoặc sulfon.

33. Chế phẩm thực phẩm bổ sung chứa ít nhất một hợp chất lipit theo điểm 1.

34. Dược phẩm chứa ít nhất một hợp chất lipit theo điểm 1.

35. Dược phẩm theo điểm 34, trong đó dược phẩm này còn chứa ít nhất một chất mang, tá dược, chất pha loãng dược dụng, hoặc tổ hợp bất kỳ của chúng.

36. Dược phẩm theo điểm 34, trong đó dược phẩm này còn chứa ít nhất một chất chống oxy hóa dược dụng.

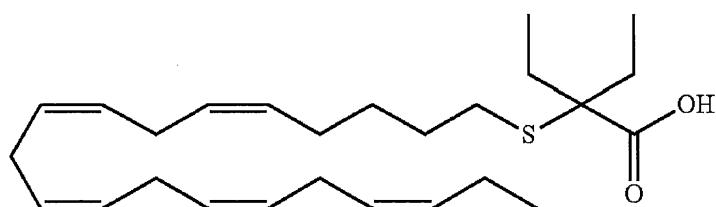
37. Dược phẩm theo điểm 36, trong đó ít nhất một chất chống oxy hóa được dùng là tocopherol.
38. Dược phẩm theo điểm 34, trong đó dược phẩm này được bào chế để dùng qua đường miệng.
39. Dược phẩm theo điểm 38, trong đó dược phẩm này ở dạng viên nang hoặc viên nén.
40. Dược phẩm theo điểm 34, trong đó dược phẩm này được bào chế để tạo ra liều hàng ngày nằm trong khoảng từ 1 mg đến 10 g hợp chất lipit.
41. Dược phẩm theo điểm 40, trong đó dược phẩm này được bào chế để tạo ra liều hàng ngày nằm trong khoảng từ 50 mg đến 1 g hợp chất lipit.
42. Dược phẩm theo điểm 41, trong đó dược phẩm này được bào chế để tạo ra liều hàng ngày nằm trong khoảng từ 50 mg đến 200 mg hợp chất lipit.
43. Chế phẩm lipit chứa ít nhất một hợp chất lipit theo điểm 1.
44. Chế phẩm lipit theo điểm 43, trong đó ít nhất một hợp chất lipit chiếm ít nhất 60% trọng lượng của chế phẩm lipit này.
45. Chế phẩm lipit theo điểm 43, trong đó ít nhất một hợp chất lipit chiếm ít nhất 80% trọng lượng của chế phẩm lipit này.
46. Chế phẩm lipit theo điểm 43, trong đó chế phẩm này còn chứa ít nhất một chất chống oxy hóa được dùng.
47. Chế phẩm lipit theo điểm 46, trong đó ít nhất một chất chống oxy hóa được dùng là tocopherol.

48. Hợp chất lipit theo điểm 23, trong đó cation hóa trị một được chọn từ Li^+ , Na^+ , K^+ , NH_4^+ , meglumin, tris(hydroxymethyl)aminometan, dietylamin, hoặc arginin.

49. Hợp chất lipit theo điểm 23, trong đó cation hóa trị hai được chọn từ Mg^{2+} , Ca^{2+} , etylenediamin, hoặc piperazin.

50. Hợp chất lipit theo điểm 23, trong đó cation đa hóa trị được chọn từ chitosan.

51. Hợp chất lipit theo điểm 28, trong đó hợp chất này là:



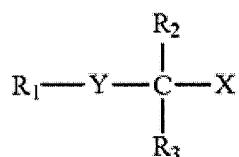
axit 2-etyl-2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic.

52. Chế phẩm lipit chứa hợp chất lipit theo điểm 51.

53. Chế phẩm lipit theo điểm 52, trong đó chế phẩm này là dược phẩm.

54. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó xycloalkan được chọn từ xyclopropan, xyclobutan, xyclopentan, hoặc xyclohexan.

55. Hợp chất lipit có công thức (I):



(I)

trong đó:

R_1 được chọn từ nhóm $\text{C}_{10}\text{-C}_{22}$ alkenyl có từ 3 đến 6 liên kết đôi được ngăn cách bởi metylen trong cấu hình Z;

R_2 và R_3 là giống hoặc khác nhau và mỗi nhóm độc lập được chọn từ nguyên tử hydro, nhóm hydroxy, nhóm alkyl, nguyên tử halogen, nhóm alkoxy, nhóm

axyloxy, nhóm axyl, nhóm alkenyl, nhóm alkynyl, nhóm aryl, nhóm alkylthio, nhóm alkoxycacbonyl, nhóm carboxy, nhóm alkylsulfinyl, nhóm alkylsulfonyl, nhóm amino, hoặc nhóm alkylamino, miễn là R₂ và R₃ không cùng là nguyên tử hydro; hoặc

R₂ và R₃ được kết nối để tạo ra xycloalkan;

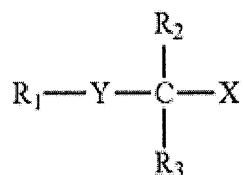
Y được chọn từ lưu huỳnh, sulfoxit, và sulfon;

X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, trong đó dẫn xuất này là este của axit carboxylic, hoặc carboxamit, monoglyxerit, diglyxerit, triglyxerit hoặc phospholipit;

hoặc muối được dụng của nó,

với điều kiện là hợp chất có công thức (I) không phải là axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic.

56. Hợp chất lipit có công thức (I):



(I)

trong đó:

R₁ được chọn từ nhóm C₁₀-C₂₂ alkenyl có từ 3 đến 6 liên kết đôi được ngăn cách bởi metylen trong cấu hình Z hoặc nhóm C₁₈-C₂₂ alkynyl có từ 1 đến 6 liên kết ba; R₂ và R₃ là giống hoặc khác nhau và mỗi nhóm độc lập được chọn từ nguyên tử hydro, nhóm hydroxy, nhóm alkyl, nguyên tử halogen, nhóm alkoxy, nhóm axyloxy, nhóm axyl, nhóm alkenyl, nhóm alkynyl, nhóm aryl, nhóm alkylthio, nhóm alkoxycacbonyl, nhóm carboxy, nhóm alkylsulfinyl, nhóm alkylsulfonyl, nhóm amino, hoặc nhóm alkylamino, miễn là R₂ và R₃ không cùng là nguyên tử hydro; hoặc

R₂ và R₃ được kết nối để tạo ra xycloalkan;

Y được chọn từ lưu huỳnh, sulfoxit, và sulfon;

X là axit carboxylic hoặc dẫn xuất của nó, trong đó dẫn xuất này là este của axit carboxylic, hoặc carboxamit, monoglyxerit, diglyxerit, triglyxerit hoặc phospholipit;

hoặc muối được dụng của nó,

với điều kiện là hợp chất có công thức (I) không phải là axit 2-((5Z,8Z,11Z,14Z,17Z)-icosa-5,8,11,14,17-pentaenylthio)butanoic.

57. Hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó X là carboxamit được chọn từ nhóm bao gồm N-metyl carboxamit, N,N-dimethyl carboxamit, N-etyl carboxamit, và N,N-dietyl carboxamit.

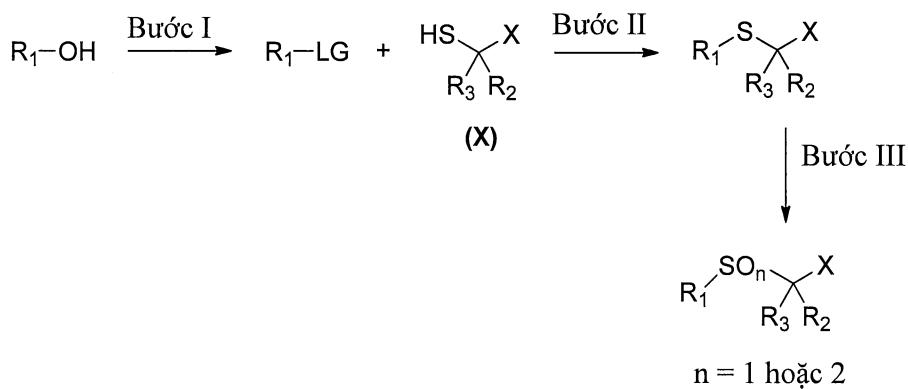
58. Hợp chất lipit theo điểm 55, trong đó X là carboxamit được chọn từ nhóm bao gồm N-metyl carboxamit, N,N-dimethyl carboxamit, N-etyl carboxamit, và N,N-dietyl carboxamit.

59. Hợp chất lipit theo điểm 56, trong đó X là carboxamit được chọn từ nhóm bao gồm N-metyl carboxamit, N,N-dimethyl carboxamit, N-etyl carboxamit, và N,N-dietyl carboxamit.

60. Phương pháp điều chế hợp chất lipit theo điểm 1, trong đó phương pháp này được chọn trong số các phương pháp sau đây:

Fương pháp I

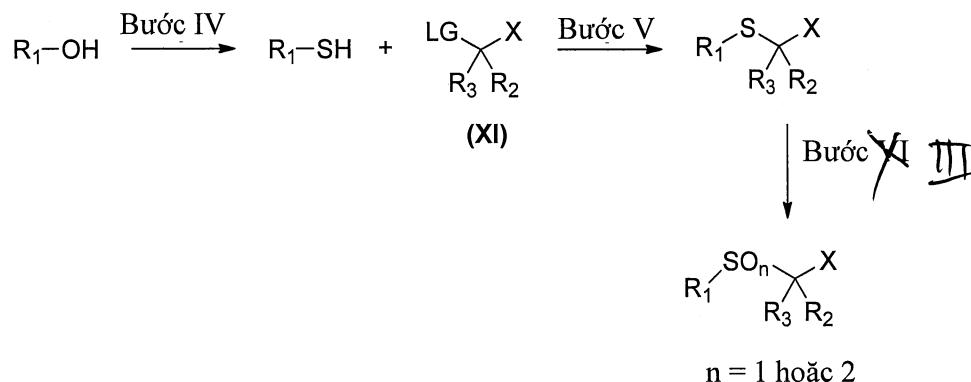
Fương pháp này bao gồm các bước:



trong đó R_1 , R_2 , R_3 , và X như được xác định trong các điểm từ 1 đến 25, và LG là nhóm dời chuyển như mesylat, tosylat, hoặc halogen thích hợp;

Phương pháp II

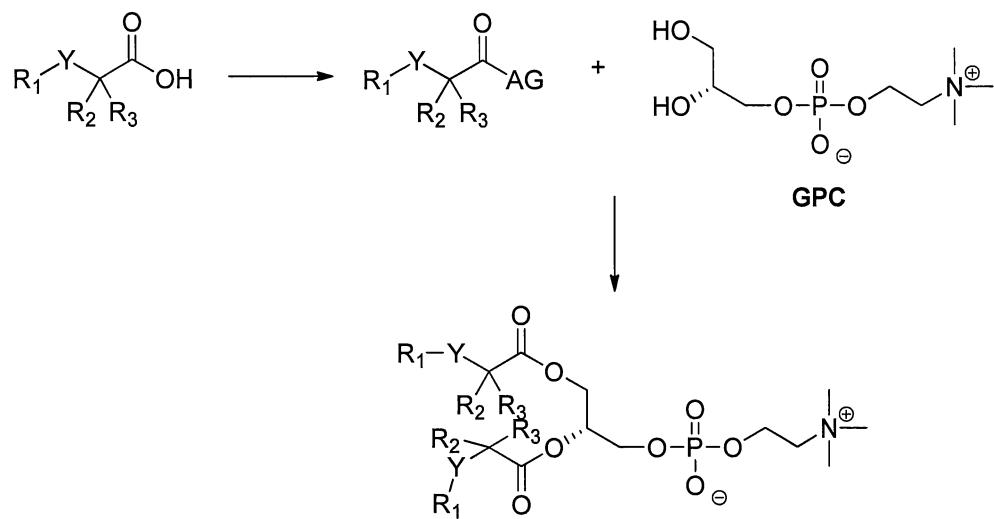
Phương pháp này bao gồm các bước:



trong đó R_1 , R_2 , R_3 , và X như được xác định trong các điểm từ 1 đến 25;

Phương pháp III

Phương pháp này bao gồm các bước:



trong đó R_1 , R_2 , R_3 , và Y như được xác định trong các điểm từ 1 đến 25, và AG là nhóm axyl;

Phương pháp IV

Phương pháp này bao gồm bước kết hợp lượng dư axit béo với glycerol bằng cách sử dụng dimethylaminopyridin (DMAP) và 2-(1H-benzotriazol-1-yl)-N,N,N',N'-tetrametilyuroniumhexafluorophosphat (HBTU) để điều chế có công thức (I), trong đó R_1 ,

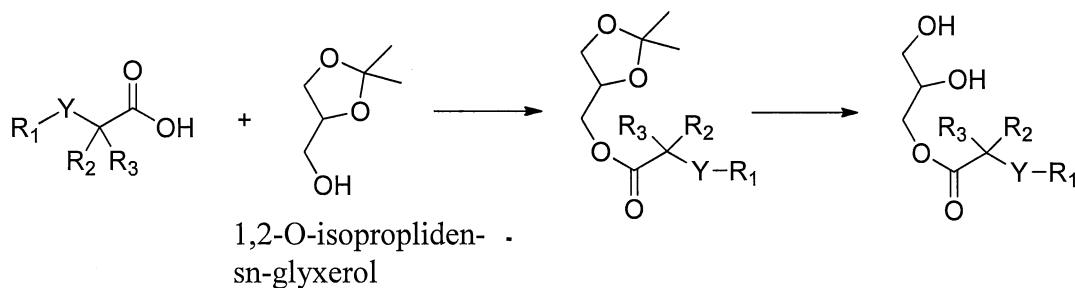
R₂, R₃ và Y như được xác định trong các điểm từ 1 đến 25, và X là axit carboxylic ở dạng triglyxerit;

Phương pháp V

Phương pháp này bao gồm bước cho 2 lượng axit béo phản ứng với 1 lượng glycerol với sự có mặt của 1,3-dixyclohexylcarbodiimide (DCC) và 4-dimethylaminopyridin (DMAP) để điều chế hợp chất có công thức (I), trong đó R₁, R₂, R₃ và Y như được xác định trong các điểm từ 1 đến 25, và X là axit carboxylic ở dạng diglyxerit; hoặc

Phương pháp VI

Phương pháp này bao gồm các bước:



trong đó R₁, R₂, R₃ và Y như được xác định trong các điểm từ 1 đến 25.

61. Phương pháp theo điểm 60, trong đó nguyên liệu thô có thể có nguồn gốc từ nguồn thực vật, vi sinh vật, và/hoặc động vật.

62. Phương pháp theo điểm 61, trong đó nguồn động vật là dầu hải sản, dầu cá hoặc dầu nhuyễn thể.

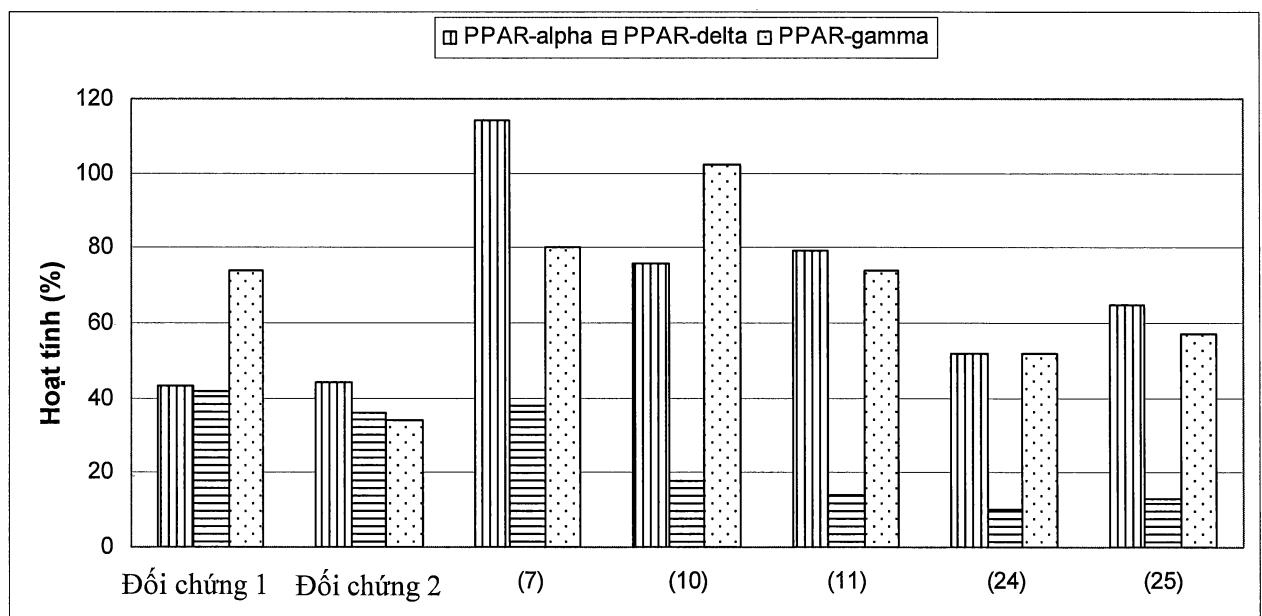


Fig. 1

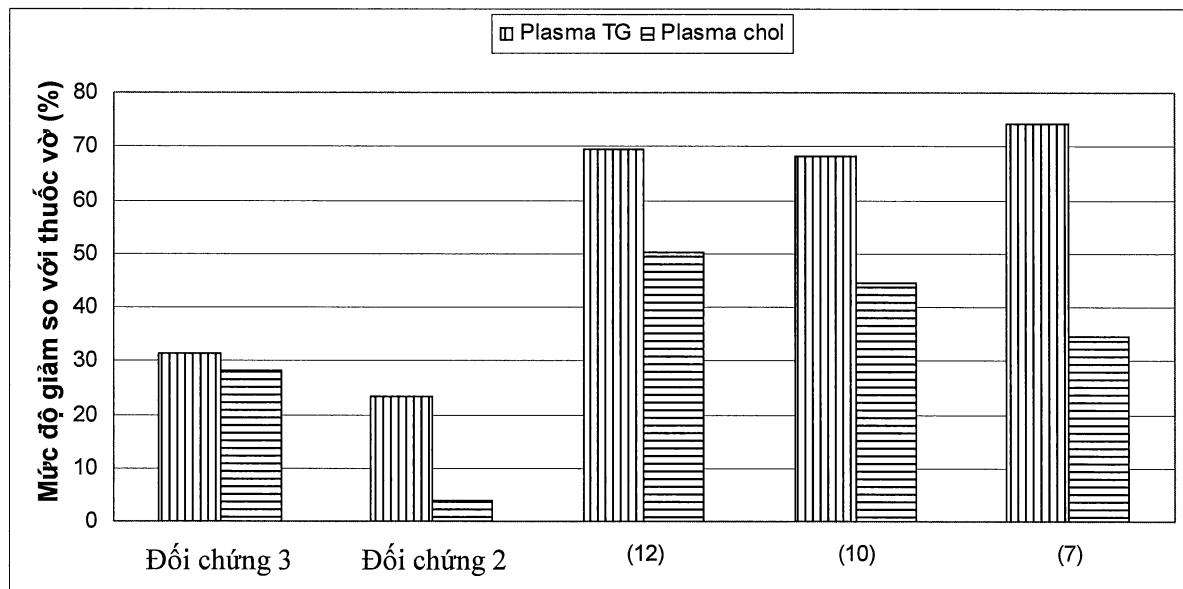


Fig. 2

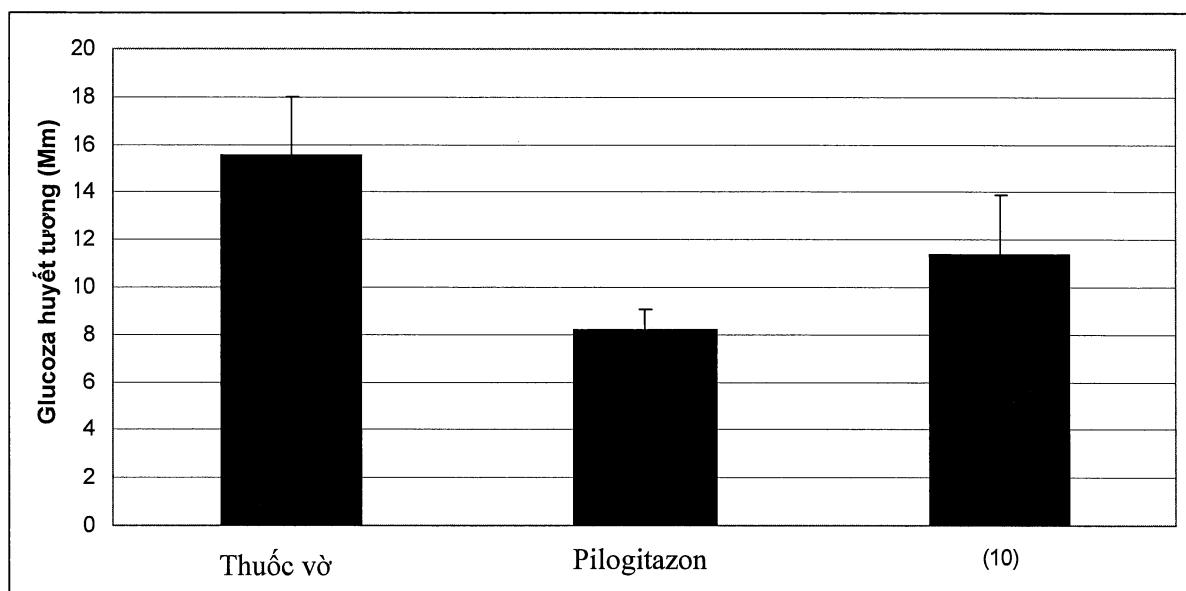


Fig. 3

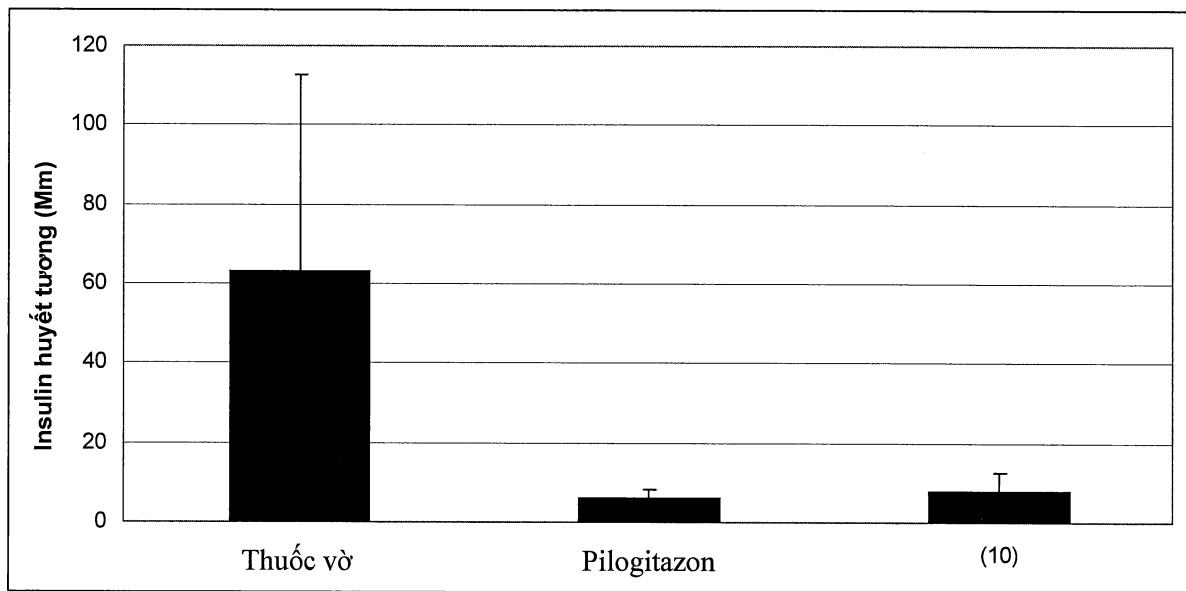


Fig. 4

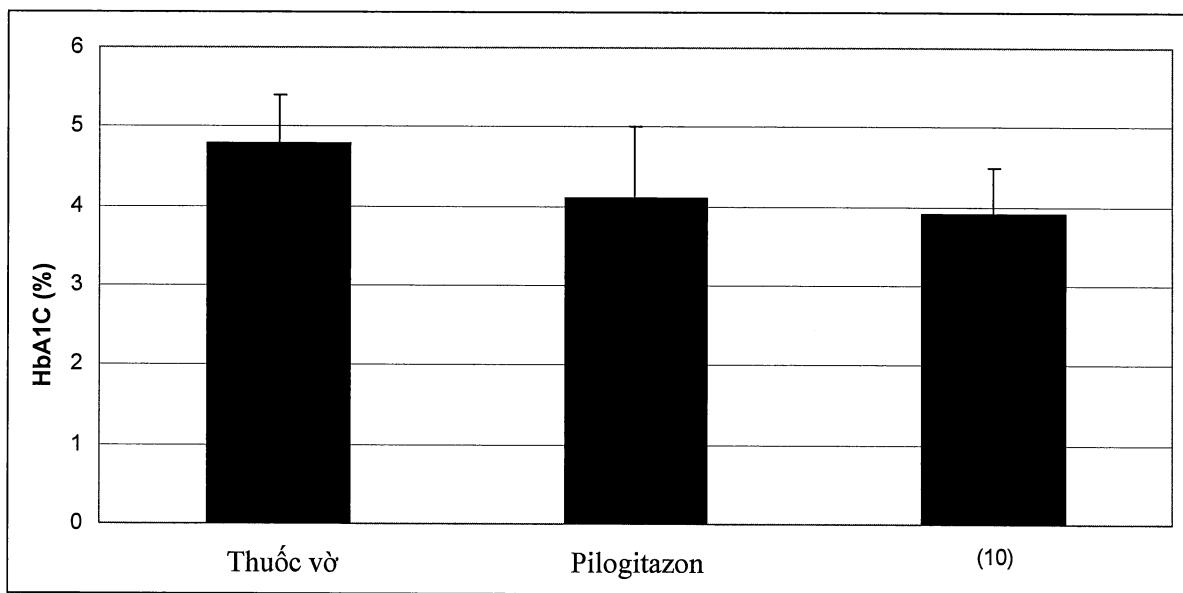


Fig. 5

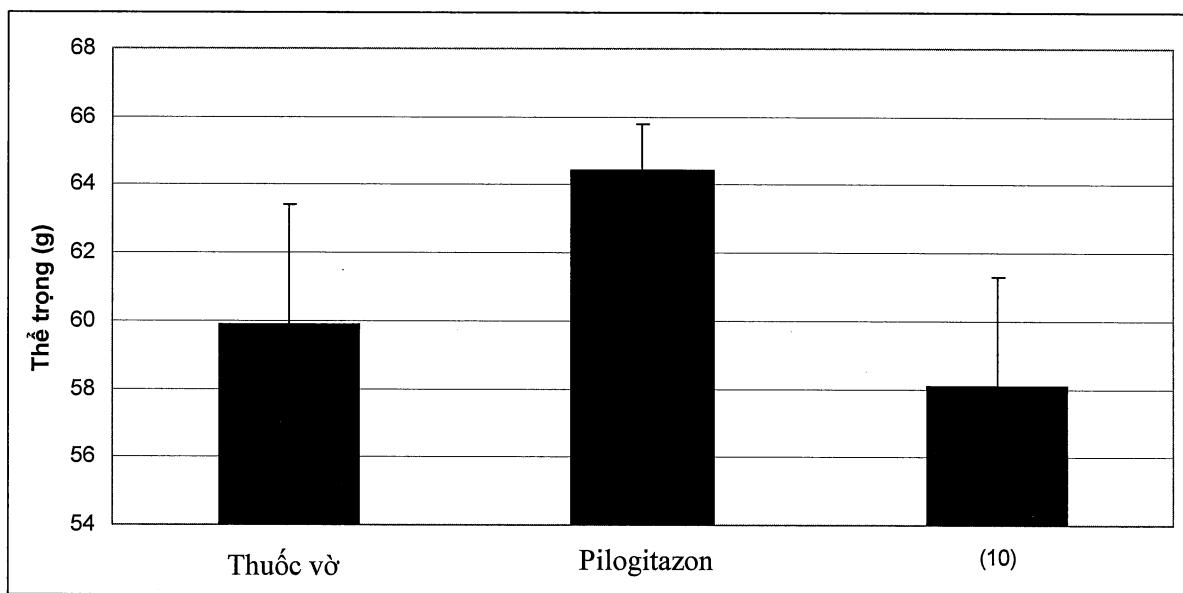


Fig. 6