

УДК 547.673

Т.В. ХАРЛАМОВА

## 1,6,8-ТРИГИДРОКСИ-3-МЕТИЛ-9,10-АНТРАХИНОН: РАСПРОСТРАНЕНИЕ В ПРИРОДЕ И МЕХАНИЗМ ОБРАЗОВАНИЯ В ВЫСШИХ РАСТЕНИЯХ

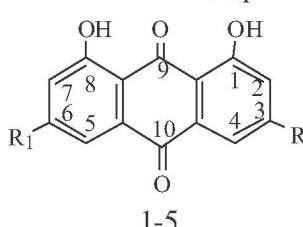
В обзоре рассматривается вопрос о распространении эмодина в природе, приводится анализ производных, в состав которых входит молекула эмодина, а также обсуждаются вопросы, связанные с биосинтезом производных в высших растениях.

Антрахиноны являются наиболее многочисленной группой природных хинонов. Они широко распространены в высших растениях семейств Rubiaceae (Rubia, Gallium, Morinda, Asperula), Rhamnaceae (Rhamnus, Maesopsis, Ventilago), Fabaceae (Cassia), Polygonaceae (Rheum, Rumex, Polygonum), Liliaceae (Aloe), Scrophulariaceae (Digitalis), Verbenaceae (Tectona), Bignoniaceae (Tabebuia) [1-24]. Значительная часть природных антрахинонов выделена из низших грибов семейств Aspergillus, Penicillium, Helminthosporium, а также из лишайников Parmeliaceae, Ascomyetes, Basidiomycetes, Deuteromycetes, реже они встречаются в папоротниках и растениях хвойных пород Sphagnum biflora [1,2,25-32]. Исследования морской флоры и фауны показали, что более ста хинонов, в том числе и антрахинонов, идентифицировано в морских организмах. Они обнаружены в морских губках, ежах, лилиях, звездах [33-35]. Производные антрахинона содержатся в организмах насекомых Coccidae, вырабатываются бактериями Nocardia, Streptomyces, *Astunomadura* [1,2].

Наиболее широкое распространение в природе имеют гидроксиантрахиноны, которые относятся к ряду 9,10-антрахинона, а также соединения, которые могут быть образованы из них введением или элиминированием гидроксильных групп, замещением и окислением в боковой цепи, в результате процессов гликозидирования, димеризации. В тканях растений антрахиноны могут присутствовать как в окисленных, так и в восстановленных формах и представлены анtronами, анtranолами, а также разнообразными димерными, конденсированными и гликозидированными формами [1-3,36-40]. Количественное и качественное содержание антраценпроизводных в растениях различно и зависит от почв, климатических условий, времени сбора растений, их возраста, а также от фазы вегетации, места и условий их произрастания [41-44].

В высших растениях антрахиноны локализуются, главным образом, в ядовитой древесине, в корнях, коре, реже в стеблях, плодах, семенах, цветках [1-46].

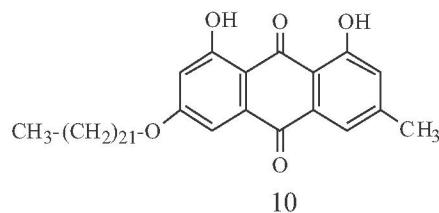
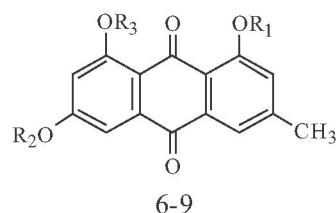
1,6,8-Тригидрокси-3-метил-9,10-антрахинон (эмодин, франгула-эмодин, реум-эмодин) (1) является одним из наиболее распространенных гидроксиантрахинонов [47]. Производные эмодина (1), как правило, присутствуют в природных объектах наряду с близкими по структуре соединениями, являющимися продуктами его биогенетической цепи и содержащими такие функциональные группы как  $\text{CH}_3-\text{CH}_2\text{OH}-\text{CHO}-\text{COOH}$ , образующиеся как через модификацию гидроксильных групп, так и по метильной группе. Близкими по структуре к эмодину (1) являются такие производные как хризофanol (2), фисцион (3), реин (4), алоэ-эмодин (5). Часто эти производные присутствуют в тканях растений совместно с эмодином (1) и могут быть представлены анtronами, анtranолами, димерными, конденсированными и гликозидированными формами.



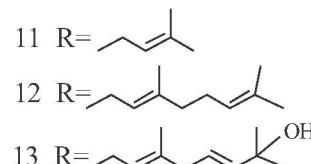
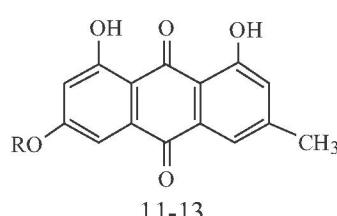
1	$\text{R}_1\text{-OH}, \text{R}_2\text{-CH}_3$	эмодин, франгула-эмодин, реум-эмодин
2	$\text{R}_1\text{-H}, \text{R}_2\text{-CH}_3$	хризофanol
3	$\text{R}_1\text{-OCH}_3, \text{R}_2\text{-CH}_3$	фисцион
4	$\text{R}_1\text{-H}, \text{R}_2\text{-COOH}$	реин
5	$\text{R}_1\text{-H}, \text{R}_2\text{-CH}_2\text{OH}$	алоэ-эмодин

Разнообразие окисленных форм эмодина связано как с химическим характером заместителя по гидроксильным группам в  $\beta$ - и  $\alpha$ -положении, так и с наличием дополнительных заместителей в кольцах A и C антрахиноновой системы.

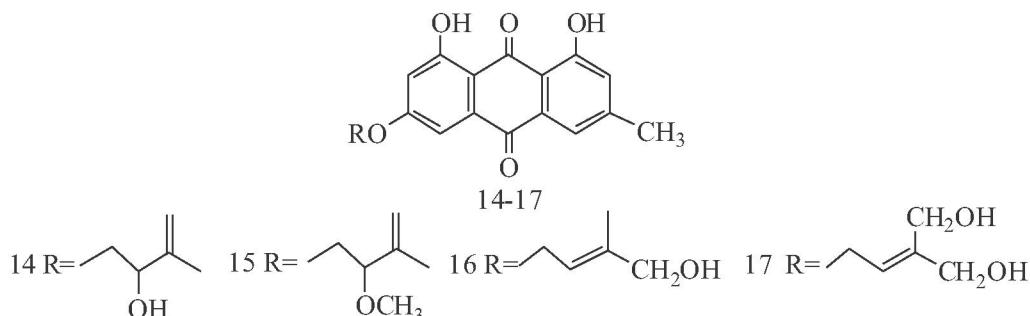
Описаны метиловые эфиры эмодина строения (6–9), где  $R_1=CH_3$ ,  $R_2=R_3=H$  (6),  $R_1=R_2=H$ ,  $R_3=CH_3$  (7),  $R_1=H$ ,  $R_2=R_3=CH_3$  (8),  $R_1=R_2=R_3=CH_3$  (9) [1,2], а из Rheum emodi [48] выделен новый эфир эмодина строения (10):



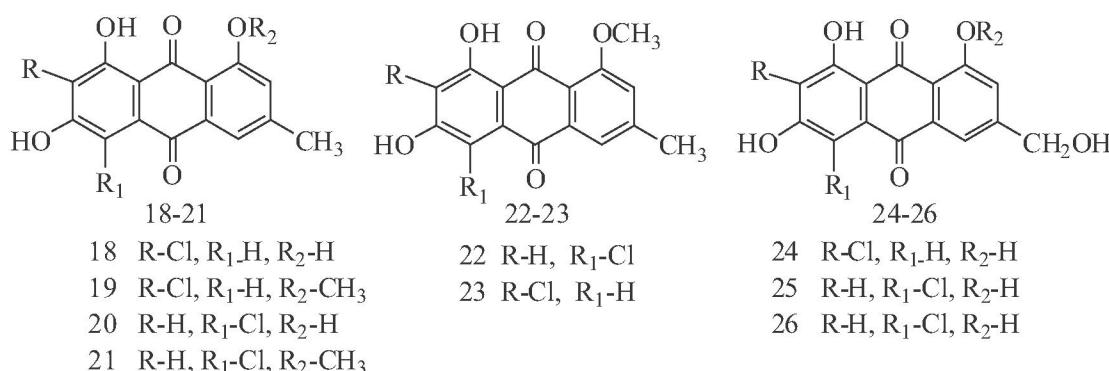
Ряд новых природных производных эмодина представляет собой эфиры по  $\alpha$ -гидроксильной группе, отличающиеся характером заместителя (11–13). Например, madagascin (11), geranyloxyemodin (12) или новый эфир эмодина pruniflorone J (13), обнаруженный в Catoxylum formosum ssp. Pruniflorum [49]:



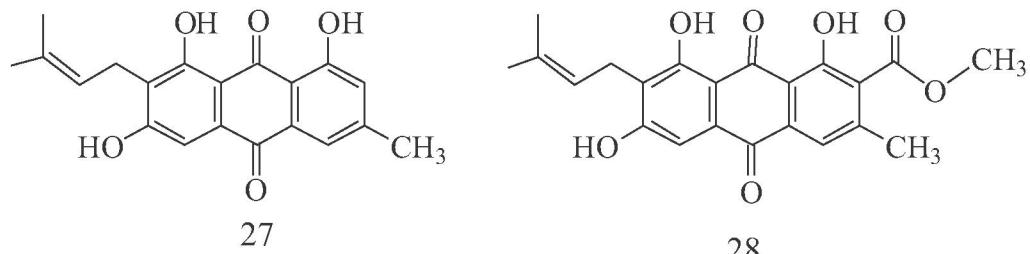
Из тропического растения Vismia guineensis (L.) Choisy (Hypericaceae) выделены новые замещенные производные эмодина: 3-*O*-(2-гидрокси-3-метилбут-3-енил)-эмодин (14), 3-*O*-(2-метокси-3-метилбут-3-енил)-эмодин (15), 3-*O*-(*E*-3-гидроксиметилбут-2-енил)-эмодин (16), 3-*O*-(3-гидроксиметил-4-гидроксибут-2-енил)-эмодин (17) [50]:



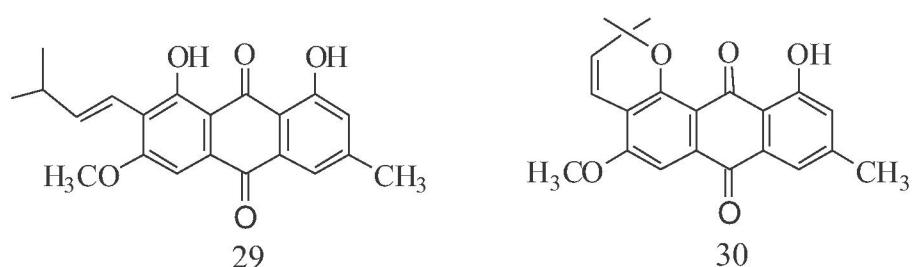
Из лишайников Nephroma laevigatum Ach. [51] и Heterodermia obscurata (Nyl.) Trevis. (Physciaceae) [52], а также из гриба Phialophora alba [53] выделен ряд хлорсодержащих производных эмодина (18–26):



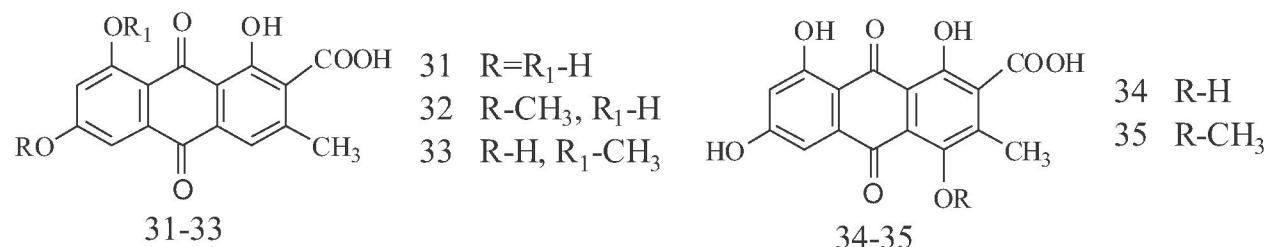
Известно преильтное производное эмодина строения (27), а из фруктов *Vismia laurentii* [54] выделено новое производное – laurentiquinone A (1,6,8-тригидрокси-3-метил-7-(3-метилбут-2-енил)-9,10-диоксо-9,10-дигидроантрацен-2-карбоксилат) (28):



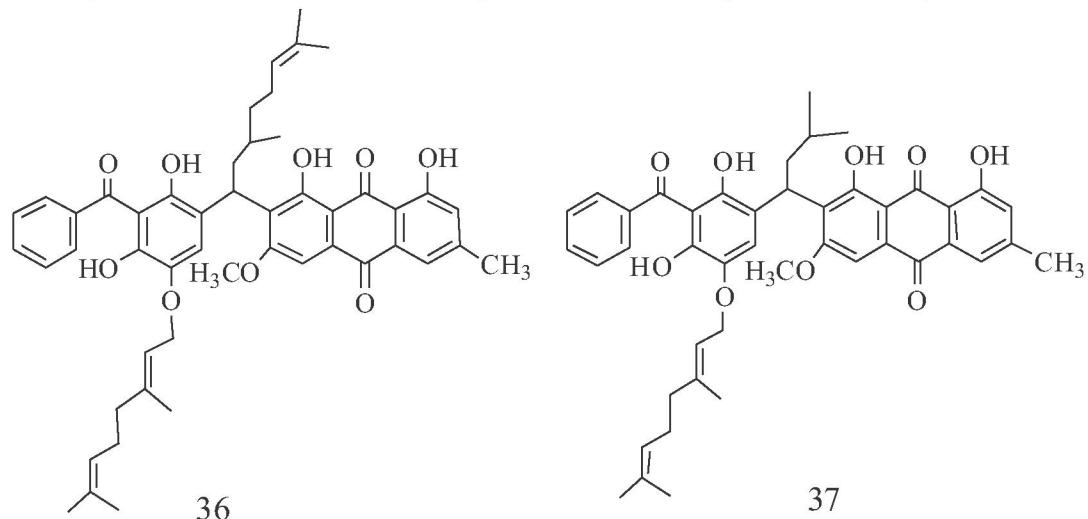
В *Catoxylum formosum* ssp. *Pruniflorum* [49] содержится vismiaquinone A (29) и 11-гидрокси-5-метил-2,2,9-trimetil-2Н-антра-[1,2,6]-пиран-7,12-дион (30):



Эндокроцин (31) и его метиловые эфиры – cinnalutein (32) и dermolutein – (33) выделены из *Nephromopsis endocrocea*, *Aspergillus amstelodami*, *Penicillium islandicum*, *Ciaviceps purpurea*, а также 4-гидроксиэндокроцин (34) и его 4-метиловый эфир (35).

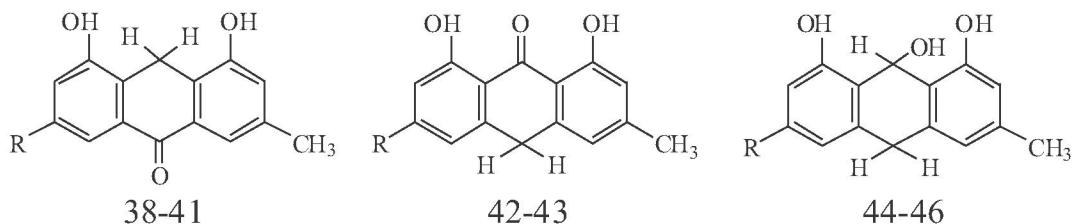


В работе [55] описаны два новых антрахинонбензофенона –cratoxyarborequinon B (36) и cratoxyarborequinon A (37), выделенных из коры индонезийского растения *Cratoxylum sumatranum*:



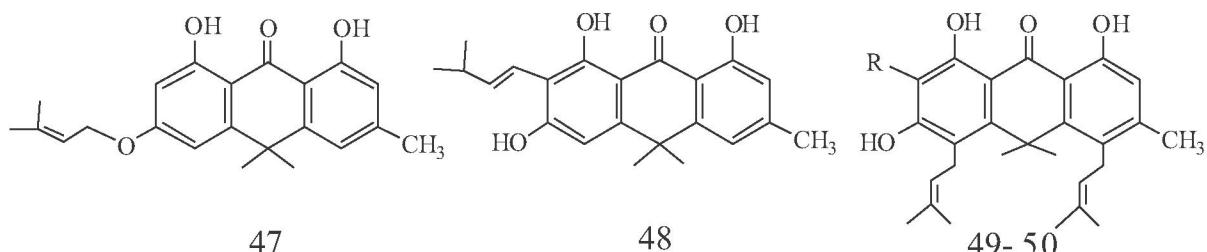
Другую группу соединений представляют восстановленные формы, которые представлены анtronами, антранолами, их димерными и конденсированными производными.

Так, из видов растений рода *Rumex* и *Rhamnus* выделены следующие анtronы и антранолы эмодина, хризофанола, фисциона, алоэ-эмодина (38-46):

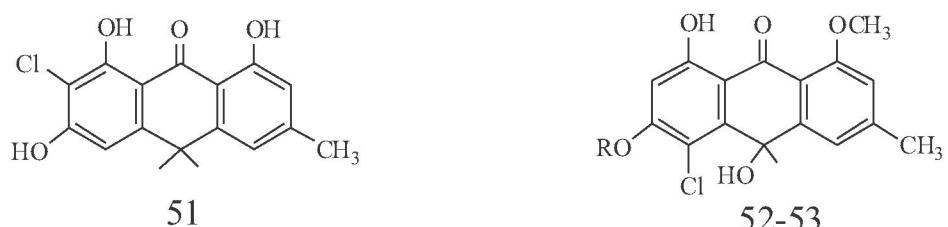


38 R-OH	39 R-H	40 R-OCH <sub>3</sub>	41 R-CH <sub>2</sub> OH	42 R-OH	43 R-OCH <sub>3</sub>	44 R-OH	45 R-H	46 R-OCH <sub>3</sub>
эмодин-9-антрон	хризофанол-9-антрон	фисцион-9-антрон	алоэ-эмодин-9-антрон	эмодин-10-антрон	фисцион-10-антрон	эмодинантранол	хризофанолантранол	фисцион-антранол

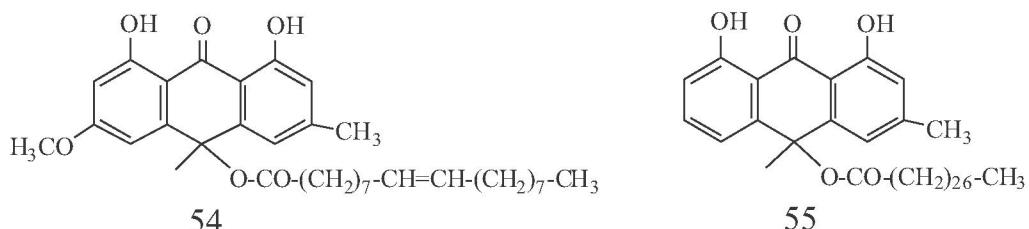
Из коры видов *Harungana* были выделены пренелированные анtronы (47-50), содержащие в своей основе структуру эмодина. А из *Harungana madagascariensis* [56,57] – новые производные: harunganol A (49, где R=R<sub>1</sub>=H), harunganol B (50, где R-H, R<sub>1</sub>-прененyl):



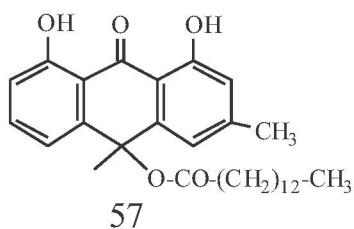
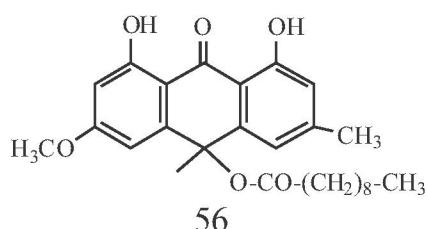
Описан хлорированный анtron строения (51) [1], а новые хлорированные антранолы (52–53, где R-H, CH<sub>3</sub>) идентифицированы из гриба *Phialophora alba* [58].



Описаны новые анtronы, имеющие заместитель в кольце В. Так, из *Rheum emodi* выделены анtronы эмодина и хризофанола revandchinone-1 (54) и revandchinone-2 (55) [59]:

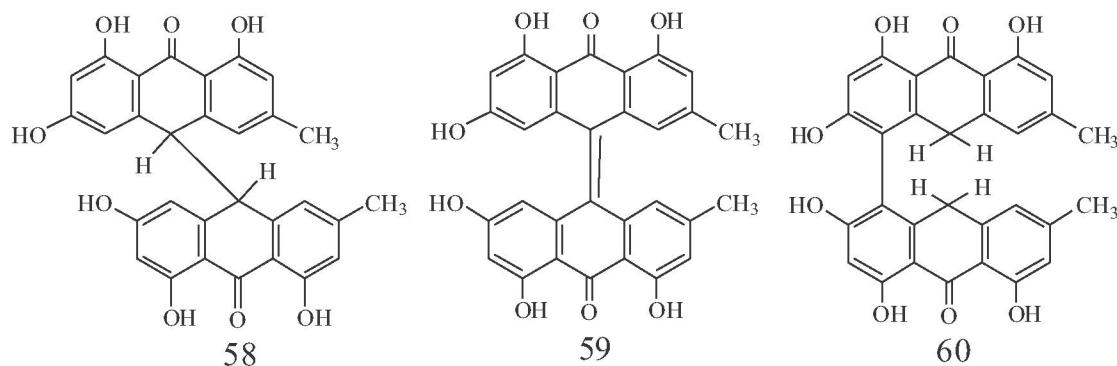


а из *Cassia kleinii* выделены новые антроны строения (56) и (57) [60]:

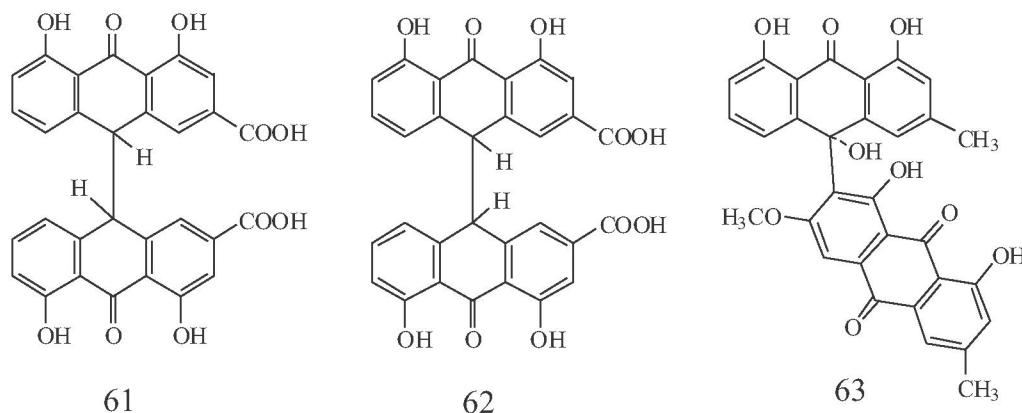


Антроны быстро окисляются, что благоприятствует процессу димеризации и объясняет значительную нестабильность этих соединений. Димеры антрахинонового ряда представляют большую группу природных соединений. Их многообразие обусловлено не только природой мономерных единиц, но и типом связи между ними.

Из растения *Rhamnus purshiana* выделен эмодин-диантрон (58), связь между мономерными единицами которого происходит через C-10, как и в 1,1',6,6',8,8'-гексагидрокси-3,3'-диметил-5,5'-диантроне-диене (59), а в 1,1',6,6',8,8'-гексагидрокси-3,3'-диметил-5,5'-диантроне (пенициллирозине) (60) связь осуществляется через C-5.

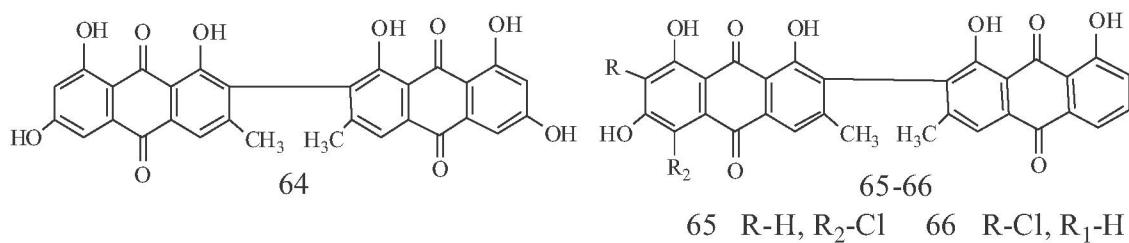


Образование диантроновой структуры влечет за собой появление двух центров хиральности (C-9, C-10), и диантрон может существовать в виде нескольких оптических изомеров. Например, при димеризации реинантрона образуются оптически активный сеннидин А (61) и оптически неактивная мезоформа-сеннидин В (62) [1, 2, 61].

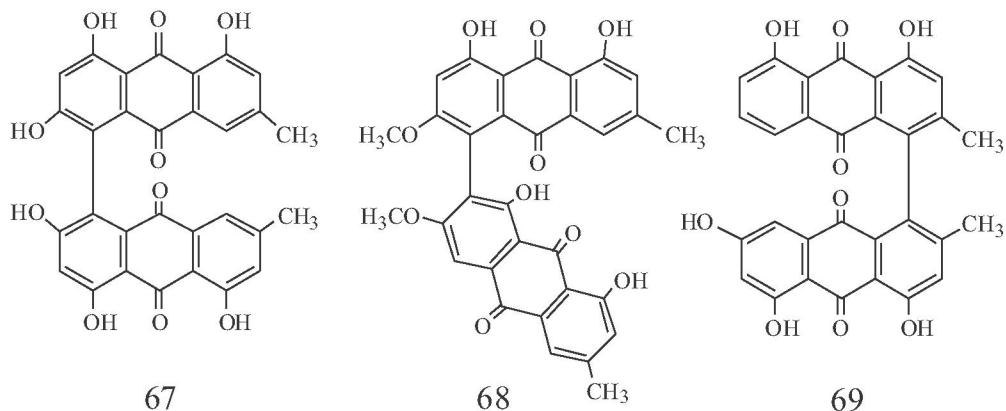


В составе димерных форм могут быть как окисленные, так и восстановленные формы, как, например, в 10-гидрокси-10-(фисцион-7'-ил)-хризофанол-антроне (63), выделенном из *Senna didymobotrya* [62].

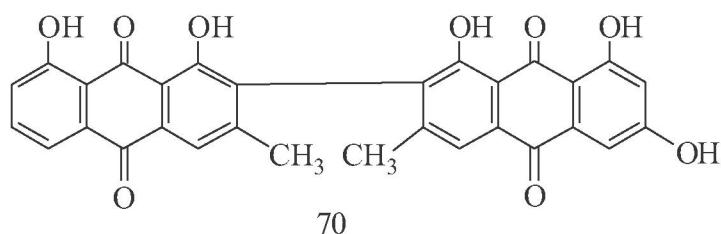
Окисленные формы мономерных единиц содержатся, например, в кассиамине В (2,2'-бис-эмодин) (64) и в новых, выделенных из *Cassia siamea* [63], биантронах на основе хлорированных производных эмодина (65-66), связь в которых осуществляется через C-2:



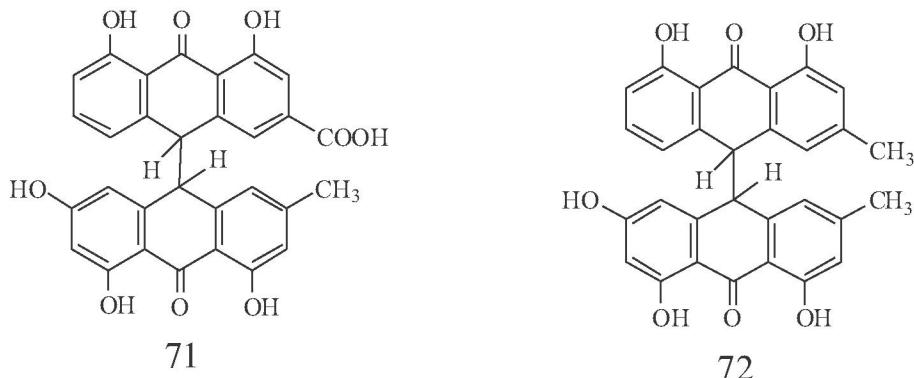
В (+) скурине (*5,5'*-бис-эмодин) (67) – через C-5, а в fhloribundone-1 (*5,7'*-бис-фисцион) (68), выделенном из *Senna multiglandulosa* [64], – через C-5 и C-7, димерные формы могут содержать разные мономерные единицы.



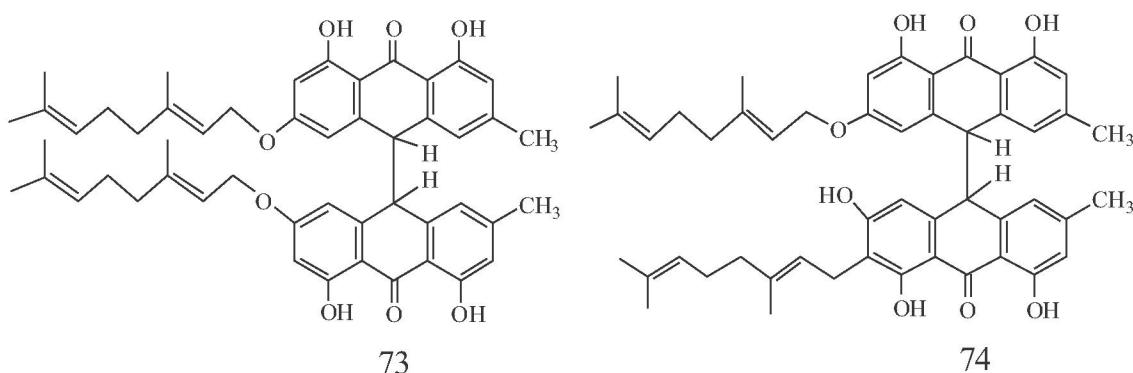
Так, например, кассианин (4,4'-хризофанол-эмодин) (69) и кассиамин А (2,2'-хризофанол-эмодин) (70) содержат в качестве мономерных единиц хризофанол и эмодин, а связь между ними осуществляется через C-4 (69) и через C-2 (70).



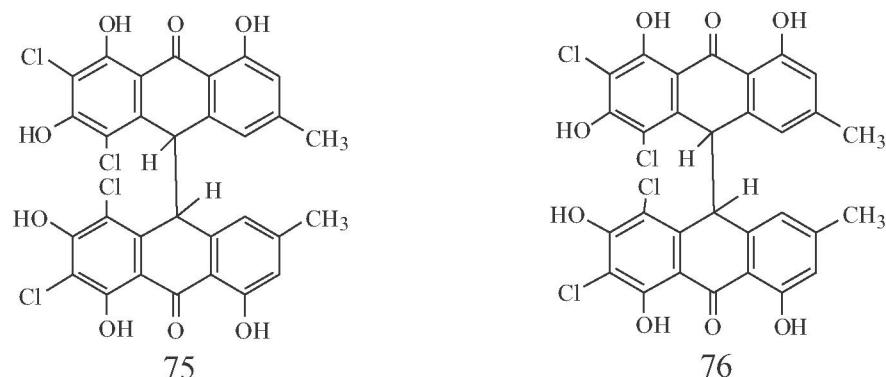
В реин-эмодиндиантроне (rheidin A) (71) и палмидине С (хризофанол-эмодин-10,10'-диантрон) (72) – через C(10,10'):



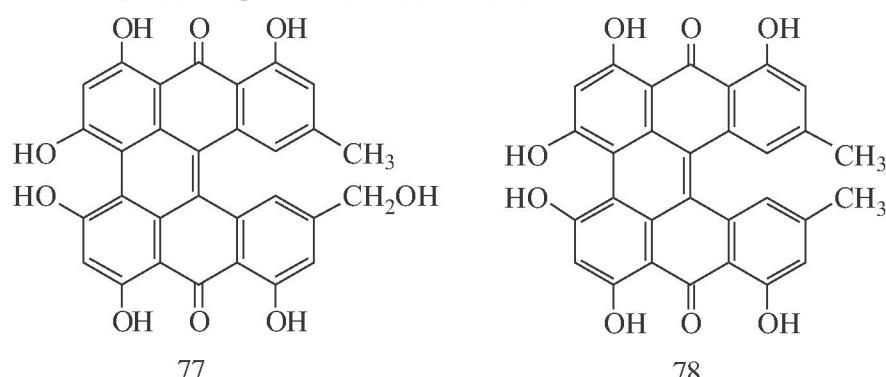
Димерные формы могут быть образованы и производными эмодина, как, например, в диантроне A<sub>1</sub> (73) и в диантроне A<sub>3A</sub> (74):



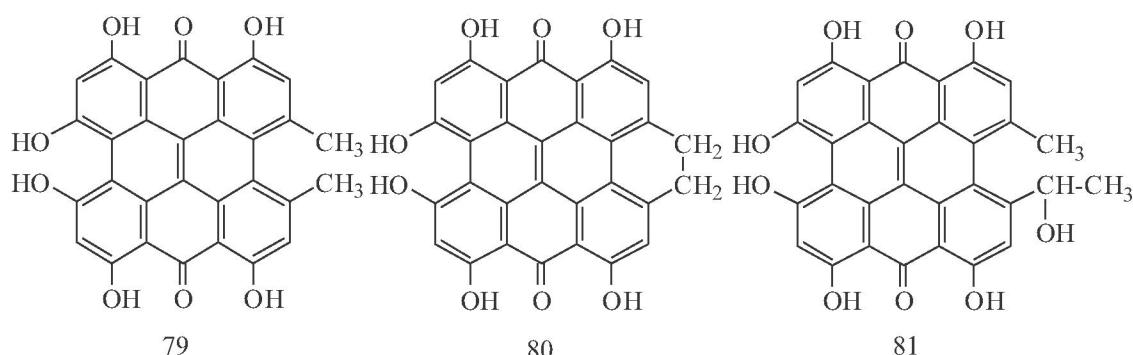
Из *Anaptychia obscurata* выделены хлорсодержащие димерные производные эмодина строения (75–76):



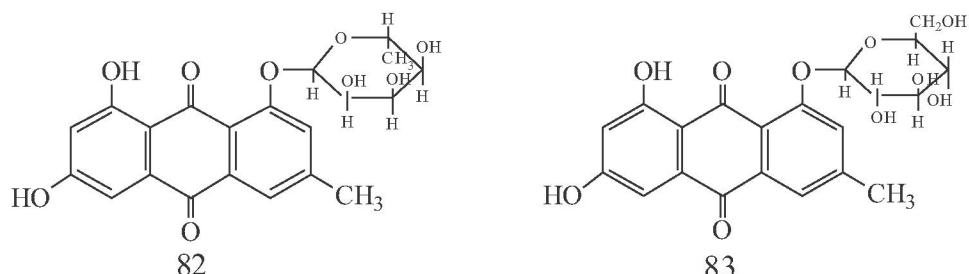
Конденсированные димерные формы также могут содержать как одинаковые, так и разные мономерные единицы. Фрагмент молекулы эмодина содержится в 1,1',6,6,8,8'-гексагидрокси-3'-гидроксиметил-5,5'-диантроне-10,10'-диене (77).



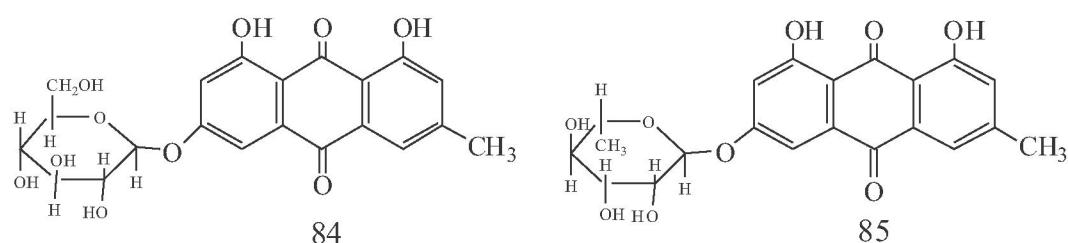
А из растений *Hupericium* выделен протогиперицин (78), а также такие конденсированные формы, как гиперицин (4,4',5,5'-бис-эмодин-10,10'-ен) (79), циклопсевдогиперицин (80), псевдогиперицин (81).



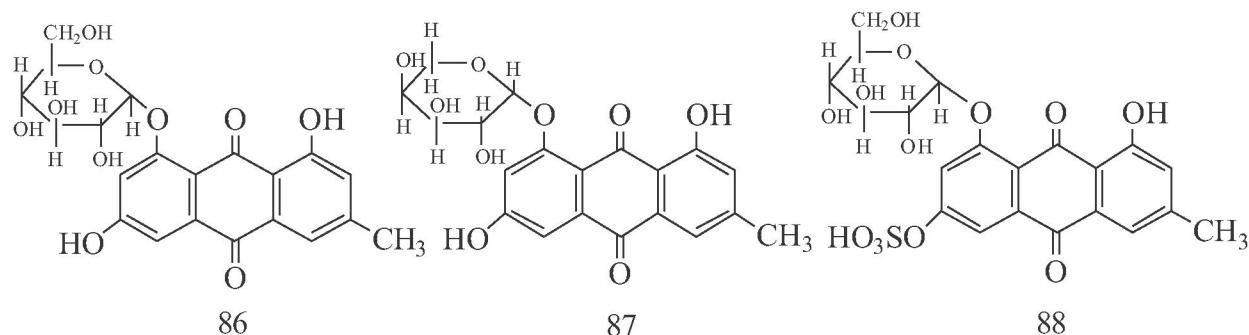
У гликозидов эмодина сахарный остаток часто расположен в 1,6,8-положениях. Так, из растений выделены, например, такие гликозиды эмодина, как эмодин-1-O- $\alpha$ -L-рамнозид (82), эмодин-1-O- $\beta$ -D-глюкопиранозид (83),



эмодин-6-O- $\beta$ -D-глюкопиранозид (84), эмодин-6- $\alpha$ -L-рамнозид (франгулин А) (85),

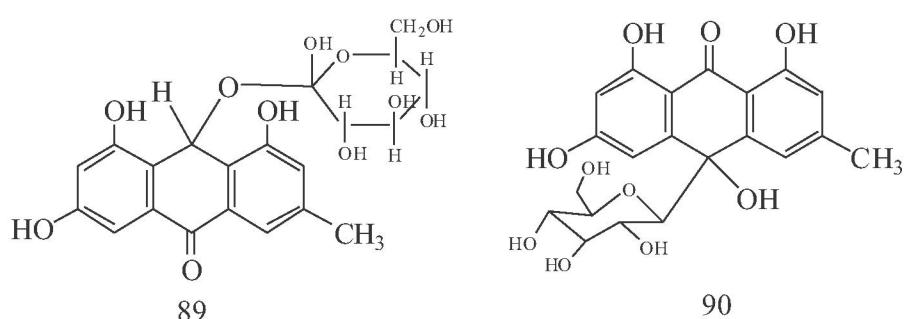


эмодин-8-O- $\beta$ -D-глюкопиранозид (86), эмодин-8-O- $\alpha$ -L-арabinопиранозид (87) и другие.

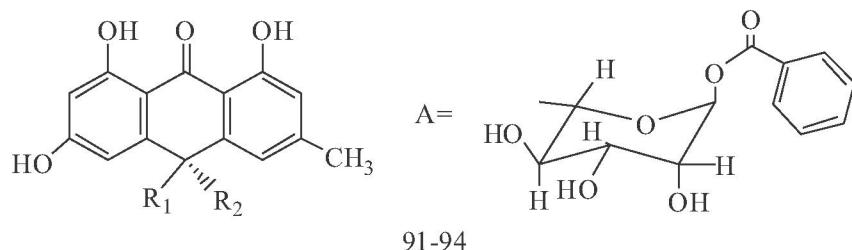


Описан новый сульфатированный гликозид из *Rheum emodi* эмодин-8-O- $\beta$ -D-глюкопиранозил-6-O-сульфат (88)[65].

В восстановленных формах углеводная часть присоединена углерод-углеродной связью чаще всего к C-10 (C-гликозиды). Первый C-гликозид- барбалоин из экстракта *Aloe* представлен смесью двух диастереомерных форм с хиральным атомом у C-10, которые легко переходят одна в другую. Почти все обнаруженные в *Aloe* производные антрацена являются C-гликозидами, в то время как из кассии, ревеня, крушин выделены O-гликозиды [1,2]. Среди C-гликозидов эмодина можно выделить 9-глюкоэмодин (89) и новый C-гликозид из *Rumex japonicus* – (10R)-10-C-в-глюкопиранозил-1,6,8,10-тетрагидрокси-3-метил-9(10H)-антраценон (rumejaposide E) (90)[66]:

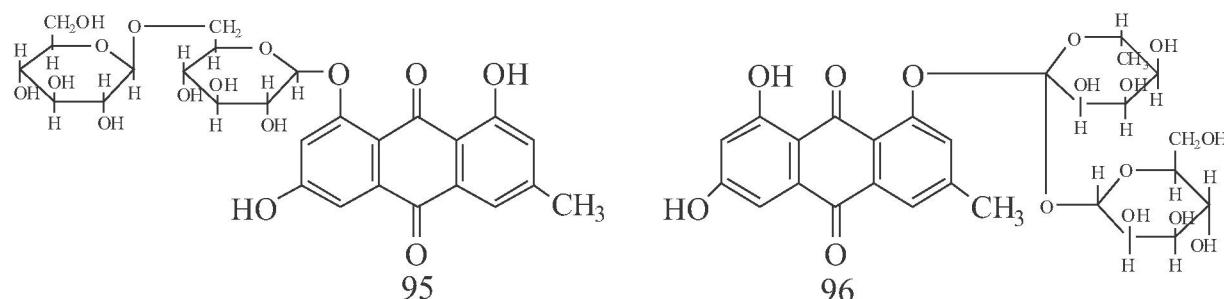


А также новые C-гликозиды эмодина (91-94) из *Picramnia teapensis* Tul. [67].

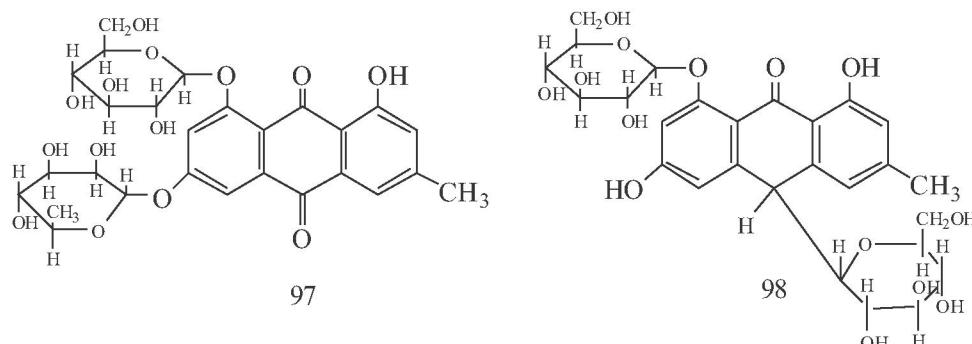


91 R<sub>1</sub>-A, R<sub>2</sub>-H    92 R<sub>1</sub>-H, R<sub>2</sub>-A    93 R<sub>1</sub>-A, R<sub>2</sub>-OH    94 R<sub>1</sub>-H, R<sub>2</sub>-A

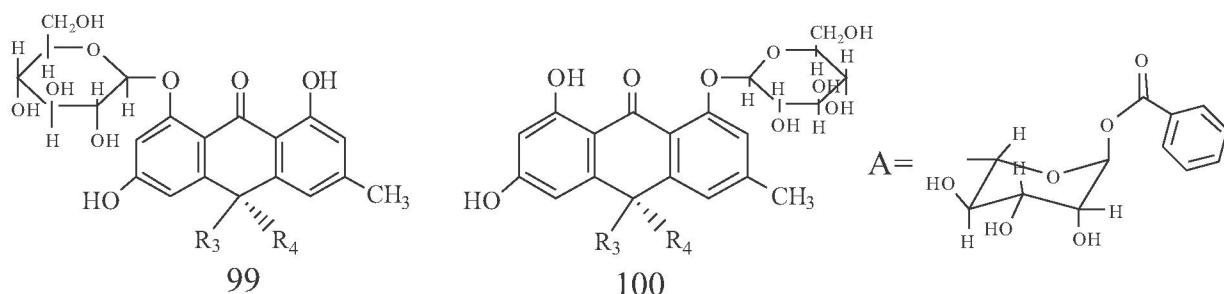
Некоторые молекулы могут содержать два сахарных остатка, присоединенных к одной гидроксильной группе.



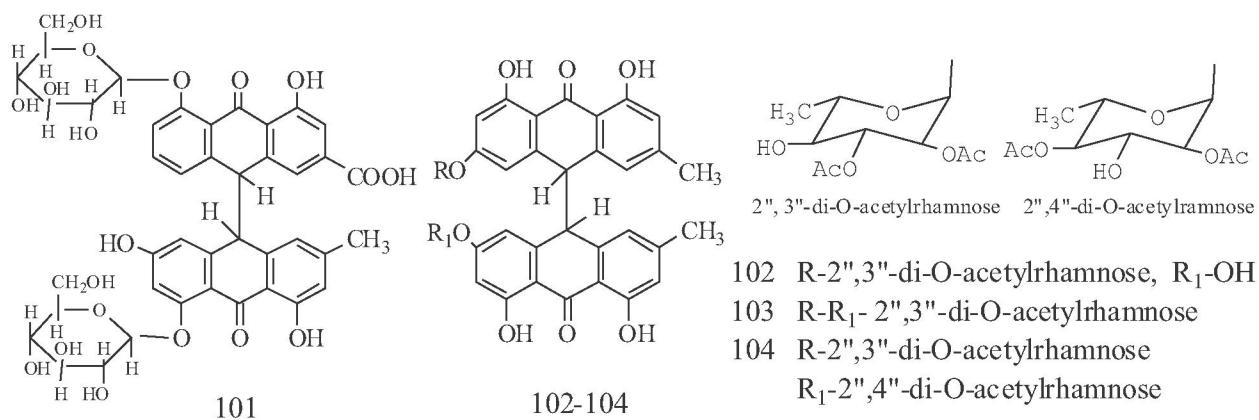
как, например, в эмодин-8-О-β-гентиобиозиде (95), эмодин-1-рамноглюказиде (96), так и связанные с гидроксильными группами в различных положениях. Например, в глюкофрангулине А (эмодин 8-β-D-глюко-6-β-L-рамно-пиранозид) (97) β-связью присоединены в 6-положении рамноза, а в 8-положении – глюкоза, в каскарозиде Е (8-β-D-глюкопиранозилокси-10-β-D-глюкопиранозил-1,6дигидрокси-3-метилантрахинон) (98) в положении 8 и 10 находится глюкоза.



Новые О- и С-гликозиды франгула-эмодина – picramnioside F (99-100) – идентифицированы из центральноафриканского растения *Picramnia teapensis* Tul. [68]:



Среди гликозидированных димерных производных антрахинона следует отметить реидинглико-зид А (101). Фрагмент молекулы эмодина входит в состав новых гликозидированных димерных форм, выделенных из вьетнамского вида *Rhamnus nepalensis* Laws. (102–104) [69]:



Изучение путей биосинтеза антрахинонов является важным звеном в выяснении их роли в живых организмах. Многие работы свидетельствуют о том, что происхождение антрахинонов основано на нескольких биосинтетических путях, чем и можно объяснить такое разнообразие их структур. При этом для создания основной структуры используется основной путь биосинтеза, а родственные соединения образуются в результате ее модификации [69–72].

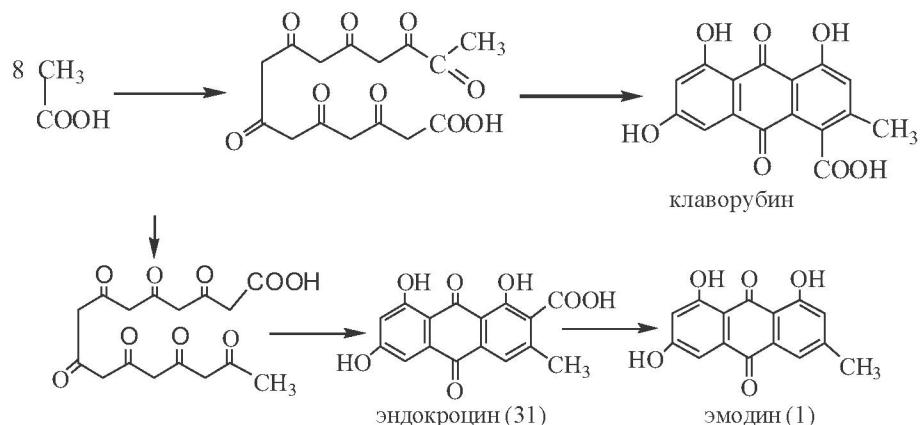
По классификации Э.Лейстнера [73] возможны следующие биосинтетические пути: ацетат-малонатный; из L-тирозина через толугидрохинон; из L-фенилаланина через транс-коричную, п-кумаровую-п-гидроксибензойную кислоты; через шикимовую-изохорисовую-о-сукцинилбензойную кислоты; через мевалоновую кислоту.

Экспериментальное подтверждение получило ацетат-малонатный путь биосинтеза и путь биосинтеза через шикимовую кислоту. Однако были описаны и другие соединения, что говорит о сочетании нескольких биосинтетических направлений.

Значительные успехи в этой области достигнуты благодаря использованию изотопного метода, позволяющего метить определенные атомы и изучать продукты, образующиеся в процессе жизнедеятельности растений [1,74–76].

По ацетатной теории Колли, Берча и Донована [1] в растениях осуществляется процесс конденсации уксусной кислоты в поликетометиленовую цепь, которая способна в зависимости от числа -CH<sub>2</sub>-CO-звеньев изгибаться с образованием ароматических производных. Поликетометиленовая цепь может быть также образована путем конденсации ацетатных и малонатных фрагментов.

Образование антрахинонов поликетидным путем было подтверждено опытами с включением ацетатных и малонатных фрагментов, меченных радиоактивными метками. Так, образование 1,8-дигидроксипроизводных, в том числе и эмодина (1), возможно по схеме [1]:

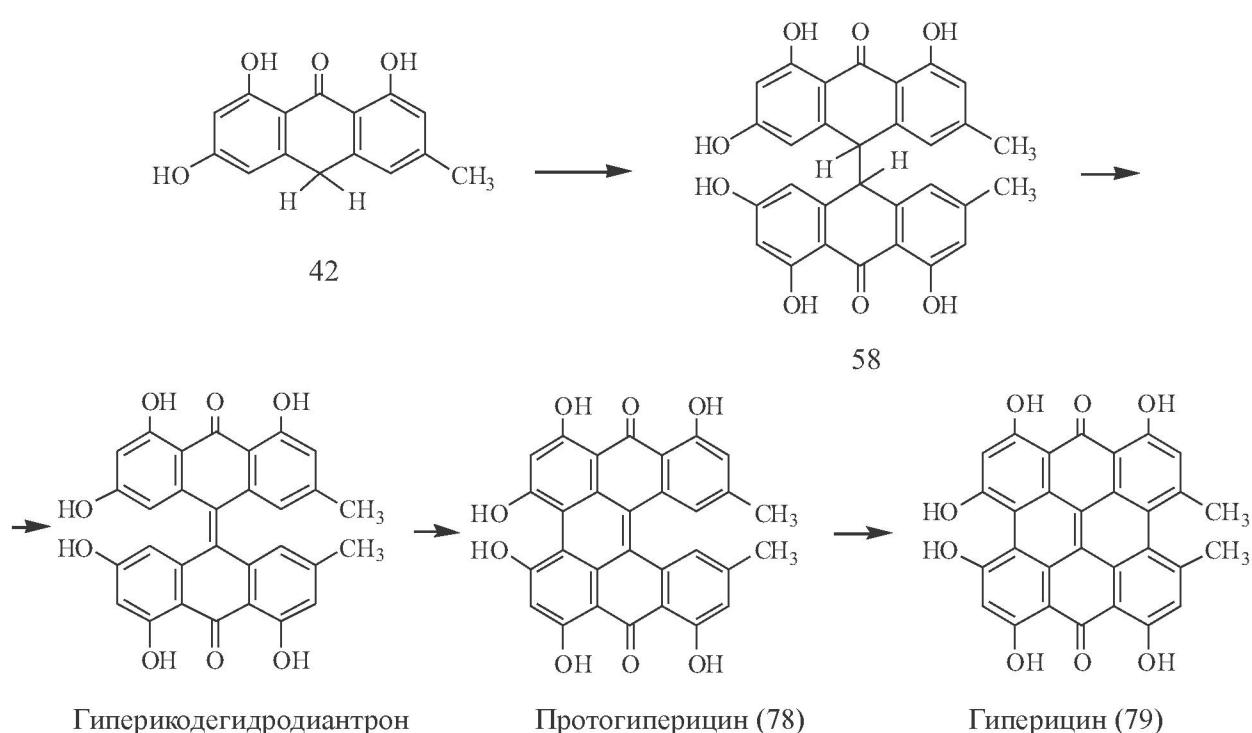


В результате введения в щавель (*Rumex alpinus* и *Rumex obtusifolius*) меченых  $^{14}\text{C}$ -производных: [1- $^{14}\text{C}$ ]-ацетата, [2- $^{14}\text{C}$ ]-ацетата, [2- $^{14}\text{C}$ ]-малоновой кислоты, [2- $^{14}\text{C}$ ]-D-мевалоновой кислоты, [7- $^{14}\text{C}$ ]-шикимовой кислоты и [1,2- $^{14}\text{C}$ ]-шикимовой кислоты – и последующего выделения и расщепления образовавшихся продуктов было выяснено, что эмодин (1), хризофанол (2), алоэ-эмодин (4) образуются через ацетатно-малонатный путь [39,47]. При введении [1- $^{14}\text{C}$ ]-ацетата наблюдалось преимущественное образование алоэ-эмодина (5), а при введении [2- $^{14}\text{C}$ ]-ацетата шло образование эмодина (1), алоэ-эмодина (5) и небольшое количество хризофанола (2) [47].

Как правило, в свежесобранным растительном материале содержится незначительное количество агликонов. Их концентрация возрастает при разрушении тканей или высушивании. Это связано с тем, что содержащиеся в тканях гликозиды или восстановленные формы гликозидов легко расщепляются на сахара и агликоны. То есть для биосинтеза антрахинонов первичной является форма антона. Подтверждением этому является исследование химического состава коры ревеня китайского. Так, в свежесобранных образцах были обнаружены только антоны, у трехмесячного растения – диантроны и антрахиноны, у 2-3-летнего растения накапливаются гликозидированные формы антонов, диантронов и антрахинонов, у 10-летнего растения обнаружены гликозиды антрахинонов. Аналогичные результаты были выявлены при исследовании различных видов крушины и ревеня. Диантроны и диантранолы эмодина и хризофанола в количестве 0,32% обнаружены в свежесобранных корнях щавеля тяньшанского двухлетнего возраста, а к концу третьего года они фиксировались в виде следов.

Химическое изучение 19 видов щавелей показало, что все они содержат эмодин (1), хризофанол (2) и фисцион (3) с наибольшей локализацией в корнях, а некоторые виды содержат в зеленой массе и цветах также реин (4) и алоэ-эмодин (5). Это также свидетельствует в пользу ацетат-малонатной схемы биосинтеза, по которой эмодин и его антон образуются первыми, а остальные производные получаются из него в процессе окисления  $\beta$ -метильной группы или реакциями гидроксилирования или алкилирования [1].

Экспериментальное исследование растений рода *Hypéricum* показало возможность образования различных димерных и конденсированных форм, содержащих структуру эмодина из эмодин-антрона (42), генетическая связь между структурами может быть отражена следующей схемой:



Анализ литературных данных по биосинтезу производных антрахинона показал, что в основном экспериментально доказано образование небольшого числа производных. Для большинства соединений возможно проследить логические взаимосвязи между структурами и биохимическими процессами и объяснить их образование. Большие трудности в данном направлении связаны со сложностью и трудоемкостью исследований в этой области.

## ЛИТЕРАТУРА

1. Музычина Р.А. Природные антрахиноны. Биологические свойства и физико-химические характеристики. М.: Фазис. 1998. 864с.
2. Стихин В.А., Баньковский А.И. Природные антрахиноны и их физико-химические свойства. // В сб. «Поиски и химическое изучение биологически активных веществ». М.: ВИЛР. 1973. Вып.6. С.124-237.
3. Романова А.С. Природные антрахиноны. В кн.: Лекарственные растения. Под ред. А.Б. Баньковского. М.: Колос. 1969. Т.15. С.538-555.
4. Бриттон Г. Биохимия природных пигментов. М.: Мир. 1986. 422с.
5. Стихин В.А., Баньковский А.И. Химическое изучение антрахинонов и антрагликозидов марены грузинской. // Сб. науч. тр. «Поиски и химическое изучение биологически активных веществ». М.: ВИЛР. 1973. Вып.6. С.64-88.
6. Tessier A.M., Delaveau P., Champion B. Neuvelles anthraguinones des racines de *Rubia cordifolia*. // *Planta Med.* 1981. Vo1.41. № 2. P.337-339.
7. El-Emary N.A., Backheet E.V. Three hydroxymethylanthraquinone glucosides from *Rubia tinctorum*. // *Phytochemistry*. 1998. V.49. № 1. P.277-279.
8. Hidesi I., Kazuhiko M., Koichhi T. Studies on a novel anthraquinone and glucosides isolated from *Rubia cordifolia* and *R. aranea*. // *Chem. and Pharm. Bull.* 1983. V.31. № 7. P.2353-2358.
9. Ушаков В.Б., Копылова И.Н., Лукьянчиков М.С., Мелик-Гусейнов В.В. Антрахиноны *Galium Articulatum*. // Хим. природн. соед. 1988. № 2. С.300.
10. Журавлев Н.С., Штефан Л.М. Антрахиноны *Galium Fagetorum*. // Хим. природн. соед. 1984. № 4. С.520.
11. Журавлев Н.С., Штефан Л.М., Лучкина Т.В. Антрахиноны *Galium Fagetorum* II. // Хим. природн. соед. 1987. № 6. С.908-912.
12. Музычина Р.А. Исследование некоторых казахстанских видов *Galium L.* // Хим. природн. соед. 2000. № 3. С.259-260.
13. Борисов М.И Антрахиноновые гликозиды *Asperula besseriana* klok. and *Galium Ruthenicum* Willd. // Раст. ресурсы. 1975. Т.XI. Вып. 3. С.362-367.
14. Горидзе А.В., Кемертелидзе Э.П. Оксиметилантрахиноны из коры *Rhamnus imeretina*. // Хим. природн. соед. 1971. № 1. С.114-115.
15. Компаниев В.А., Джумырко С.Ф., Епшиева А.В. Антрахиноны и флавонOIDы *Rhamnus pallasic*. // Хим. природн. соед. 1984. № 4. С.524-525.
16. Гондарь Э.М., Высоцина Г.И. Антрахиноны подземных органов *Rumex rechingerianus Losinsk* // Раст. ресурсы. 1976. Т. XI. Вып.3. С.394-397.
17. Музычина Р.А., Ержанова М.С. Димеры антрахинонового ряда из корней павеля тяньшанского. // Тезисы докладов на VII советско-индийском симпозиуме по химии природных соединений. Тбилиси. 1985. С.110-111.
18. Горидзе А.В., Кемертелидзе Э.П. Содержание антрахинонов в коре видов крушини и жостера, произрастающих в Грузии. // Раст. ресурсы. 1977. Т. XIII. Вып.1. С.64-68.
19. Омарова М.А., Артамонова Н.А., Часовитина Г.М. О химическом составе гибридного *Rumex K-1*. // Хим. природн. соед. 1998. № 4. С.456-458.
20. Калашникова Г.К., Романова А.С., Щавлинский А.Н. Производные антраценов корней кассии остролистной. // Хим.-фарм. журнал. 1985. Т.19. № 5. С.569-573.
21. Duggal J.Kaur, Yadava V.S., Misra K. Anthraquinone from *Cassia marginata* seeds. // Proc. Nat. Acad. Sci. India. 1982. № 2. P.1892-1936.
22. Sinha S., Verma R.P. A new Anthraquinone from stem – bark of *Cassia javanica* Linn. // Indian J. Chem. B. 1994. V.33, № 2. P.203-208.
23. Tiwari H.P., Misra Mridula. Phytochemical investigation of *Cassia glauca* bark. // J. Indian Chem. Soc. 1993. V.70. № 7. P.653-664.
24. Sanghi Rashmi, Singh Rahul, Singt J. Two new O-β-D-glycosides from the stem bark of *Cassia javanica* // Indian J. Chem. 1999. V.34. № 5. P.521-524.
25. Agarwal Santosh K., Singh Sudhirs S., Verma Sushma, Kumar Sushil. Two new antraquinone derivatives from *Rheum emodi*. // Indian J. Chem. B. 1999. Vo1.38. № 6. P.749-751.
26. Мищенко Н.П., Кривоцекова О.Е. Пигменты корней *Hemerocallis minor*. // Хим. природн. соед. 1980. № 6. С.829-830.
27. Jmre Sedat, Erturk Siolika , Jmre Leliha. Two new anthraquinones from *Digitalis cariensis*. // Z. Naturforsh. C. 1994. V.70. № 9-10. P.684-686.

28. *Elsworth C., Gill M.* Pigments of fungi. LXII. (1s,3R)-Austrocortirubin: Isolation from the fungus Dermecyte splendida and synthesis from (s)-citrimalic acid. // Aust. J. Chem. 1999. V.52. № 12. P.1115-1117.
29. *Manojlovic N.T., Solujic S., Sucdolak S., Krstic L.* Anthraquinones from the lichen *Xanthoria parietina*. // J. Serb. Chem. Soc. 1998. V.63. № 1. С.7-11.
30. *Кривоцекова О.Е., Степененко А.С., Мищенко Н.П., Денисенко В.А., Максимов О.Б.* Исследование ароматических метаболитов лишайников сем. Parmeliaceae II. Пигменты. // Хим. природн. соед. 1983. № 3. С.283-289.
31. *Кривоцекова О.Е., Максимов О.Б., Мищенко Н.П., Степененко А.С.* Антрахиноны лишайников *Xanthoria Aureola* и X. *Ulophiloides*. // Хим. природн. соед. 1980. № 1. С.96-97.
32. *Мищенко Н.П., Степененко А.С., Кривоцекова О.Е., Максимов О.Б.* Антрахиноны лишайника *Asahinea Chrysanthra*. // Хим. природн. соед. 1980. № 2. С.160-165.
33. *Уткина Н.К., Максимов О.Б.* Антрахиноновые пигменты морской звезды *Echinaster Echinophorus* IV. // Хим. природн. соед. 1977. № 5. С. 636-640.
34. *Уткина Н.К., Максимов О.Б.* Хинойдные пигменты иглокожих. Новый антрахинон из морской звезды *Echinaster Echinophorus*. // Хим. природн. соед. 1978. № 5. С. 651-652.
35. *Уткина Н.К., Максимов О.Б.* Хинойдные пигменты иглокожих VII. Антрахиноны морской звезды *Henricia Leviuscula*. // Хим. природн. соед. 1979. № 2. С.148-151.
36. *Борисов М.И., Зоз И.Г.* К хематаксономии видов *Asperula* L. // Раств. ресурсы. 1975. Т.XI. Вып.1. С.34-38.
37. *Борисов М.И., Зоз И.Г.* Хемосистематическое исследование рода *Galium* L. // Раств. ресурсы. 1975. Т.XI. Вып.2. С.175-184.
38. *Высоцина Г.И.* Флавоноиды и антрахиноны видов *Rheum* L. и *Rumex* L. // Материалы международной научной конференции «Химия, технология и медицинские аспекты природных соединений». Алматы. 2003. С.161.
39. *Запрометов М.Н.* Фенольные соединения. Распространение, метаболизм и функции в растениях. М.: Наука. 1993. 272с.
40. *Bombardelli E., Qifferi G.* Naturally occurring anthraquinone derivatives. // Boll. Chem. Farm. 1988. V.127. № 1. P.3-12.
41. *Стихин В.А., Баньковский А.И., Бородин А.И., Кондратенко Л.М.* Изучение накопления производных антрацена в корнях марены по мере роста и развития растения. // Сб. науч. тр. «Поиски и химическое изучение биологически активных веществ». М.: ВИЛР, 1973. Вып.6. С.110-117.
42. *Стихин В.А., Баньковский А.И., Пеменов М.Г., Журба О.В., Кондратенко Б.С.* Изучение различных видов марен и подмаренников на содержание производных антрацена. // Сб. науч. тр. «Поиски и химическое изучение биологически активных веществ». М.: ВИЛР. 1973. Вып. 6. С.118-123.
43. *Романова А.С., Баньковский А.И.* Изучение накопления производных антрацена по мере роста и развития ревеня тангутского. // В кн.: Лекарственные растения. М.: Колос. 1969. Т. 15. С.504-510.
44. *Борисов М.И., Журавлев Н.С., Искакова Т.И.* Количественное содержание антрахинонов в некоторых видах ясменника и подмаренника. // Раств. ресурсы. 1976. Т. XII. Вып.4. С.536-539.
45. *Mar Le Phnong, Gueritte Francoise, Dumontet V., Tui Mai Van, Hill B., Thomson O., Guenard D., Serenet T.* Cytotoxicity of rhamnosylanthraquinones and rhamnosylanthrones from *Rhamnus nepalensis*. // J. Natur. Prod. 2001. V.64. № 9. P.1162-1168.
46. *Manojlovic N.T., Soluyi E.S., Sukdolac S., Kristic L.* Isolation and antimicrobial activity of anthraquinones from some species of the lichen genus *Xantoria*. // J. Serb. Chem. Soc. 2000. V.65. № 8. P.555-560.
47. *Запрометов М.Н.* Фенольные соединения растений и их биогенез. М.: Итоги науки и техники. Сер. Биологическая химия. 1988. Т.27. С. 67-70, 151-154.
48. *K. Suresh Babu, P.V. Srinivasa, B. Praveen, K. Hara Kishore, U. Suryanarayana Murty, J. Madhusudana Rao* Antimicrobial constituents from the rhizomes of *Rheum emodi*. // Phytochemistry. 2003. V.62. № 2. P.203-207.
49. *Nawong Boonnak, Chatchanok Karalai, Suchada Chantrapromma, Chanita Ponglimanont, Hoong-Kun Fun, Akkharawit Kanjana-Opas, Surat Laphookhieo.* Bioactive prenylated xanthones and anthraquinones from *Cratoxylum formosum* ssp. *Pruniflorum*. // Tetrahedron. 2006. V.62. P.8850-8859.
50. *Bilia A.R., Warsame Yusuf A., Braca A., Keita A., Morelli I.* New Prenylated Anthraquinones and Xanthones from *Vismia guineensis*. // J. Nat. Prod. 2000. V.63. № 1. P.16-21.
51. *Cohen P. A., Towers G. H. N.* Biosynthetic studies on chlorinated anthraquinones in thelichen *Nephroma laevigatum*. // Phytochemistry, 1996. V.42. № 5. P.1325-1329.
52. *Cohen P. A., Towers G. H. N.* The anthraquinones of *Heterodermia obscurata*. // Phytochemistry. 1995. V.40. № 3. P.911-915.
53. *Ayer W.A., Trifonov L.S.* Anthraquinones and a 10-Hydroxyanthrone from *Phialophora alba*. // J. Nat. Prod. 1994. V.57. № 2. P.317-319.
54. *Diderot Tchamo Noungoue, Cyril Antheaume, Mehdi Chaabi, Bruno Lenta Ndjakou, Silve "re Ngouela, Annelise Lobstein, Etienne Tsamo* Anthraquinones from the fruits of *Vismia laurentii*. // Phytochemistry. 2008. V.69. № 4. P.1024-1028.
55. *Seo E-K., Kim N.C., Wani M.C., Wall M.E., Navarro H.A., Burgess J.P., Kawanishi K., Kardono L. B. S., Riswan S., Rose W.C., Fairchild C. R., Farnsworth N.R., Kinghorn A.D.* Cytotoxic Prenylated Xanthones and the Unusual Compounds Anthraquinobenzophenones from *Cratoxylum sumatranum*. // J. Nat. Prod. 2002. V.65. № 3. P.299-305.
56. *Jinima M., Tosa H., Itot, Tanaka T., Aqil M.* Two prenylated anthranes in *Harungana madagascariensis*. // Phytochemistry. 1995. V.40. № 1. P.267-271.
57. *Kouam S. F., Ngadjui B.T., Krohn K., Wafo P., Ajaz A., Iqbal M. C.* Prenylated anthronoid antioxidants from the stem bark of *Harungana madagascariensis*. // Phytochemistry. 2005. V.66. P.1174-1179.
58. *Ayer W.A., Trifonov L. S.* Anthraquinones and a 10-Hydroxyanthrone from *Phialophora alba*. // J. Nat. Prod. 1994. V.57. № 2. P.317-319.
59. *Babu K. Suresh, Srinivas P.V., Praveen B., Kishore K. Hara, Murty U. Suryanarayana, Rao J. Madhusudana.* Antimicrobial constituents from the rhizomes of *Rheum emodi*. // Phytochemistry. 2003. V.62. № 2. P.203-207.
60. *Anu S.J., Rao J. Madhusudana.* Oxanthrone esters from the aerial parts of *Cassia kleinii*. // Phytochemistry. 2001. V.57. № 4. P.583-585.

61. Samuelsson G. Drugs of natural origin. A Textbook of Pharmacognosy. // Swedish Pharmaceutical Press. Stockholm, 1992. P.113-122.
62. Alemayenu G., Hailu A., Abega B. Bianthraquinones from Senna didymobotrya. // Phytochemistry. 1996. V.42. № 5. P.1423-1425.
63. Koyama J., Morita I., Tagahara K., Aqil M. Bianthraquinones from Cassia siamea. // Phytochemistry. 2001. V.56. № 8. P.849-851.
64. Alemayenu G., Abegaz B. M. Bianthraquinones from the seeds of Senna multiglandulosa. // Phytochemistry. 1996. V.41. № 3. P.919-921.
65. Krenn L., Presser A., Pradhan R., Bahr B., Paper D. H., Mayer K. K., Kopp B. Sulfemodin 8-O-β-D-glucoside, a new sulfated anthraquinone glycoside, and antioxidant phenolic compounds from Rheum emodi. // J. Nat. Prod. 2003. V.66. № 8. P.1107-1109.
66. Jiang Lili, Zhang Shuwei, Xuan Lijiang. Oxanthrone C-glycosides and epoxynaphthoquinol from the roots of Rumex japonicus. // Phytochemistry. 2007. V.68. № 4. P.2444-2449.
67. Rodriguez-Gamboa T. R., Fernandes J.B., Fo E. R., Silva M., Vieira P., Castro O. Two anthrones and one oxanthrone from Picramnia teapensis. // Phytochemistry. 1999. V.51. № 19. P.583-586.
68. Rodriguez-Gamboa T., Victor S.R., Fernandes J.B., Fo E. R., Silva M., Vieira P.C., Pagnocca F.C., Bueno O.C., Hebling M. J., Castro O. Anthrone and oxanthrone C,O-diglycosides from Picramnia teapensis. // Phytochemistry. 2000. V.55. № 7. P.837-841.
69. Leistner E. Biosynthesis of Plant Quinones. In «The Biochemistry of Plants». 4, Ed. E. E. Conn. Academic Press. London. 1981. V.7. P.403-423.
70. Inouye H., Leistner E. Biosynthesis of Quinones. In «The Chemistry of Quinonoid Compounds». 4, Ed. S. Patai, Z. Rappoport, John Wiley & Sons. New York. 1988. V.2. P.1293-1349.
71. Van den Berg A. J. J., Labadie, R. P. Quinones, Methods in Plant Biochemistry. 4, Ed. J. B. Harborne. Academic Press. London. 1989. V.1. P.451-491.
72. Leistner E. Biosynthesis of Chorismate-Derived Quinones in Plant Cell Cultures. In «Primary and Secondary Metabolism of Plant Cell Cultures». 4, Ed. K. H. Neumann, W. Barz, E. Reinhard. Springer. Berlin. 1985. P.215-224.
73. Leistner E. Quinoid pigments. Pigm. Plants. Berlin. 1981. S.352-369.
74. Kenichiro Inoue, Yoshinori Shiobara, Hidekazu Nayashiro, Hiroyuki Inouye, Graham Wilson, Meinhart H. Zenk. Biosynthesis of anthraquinones and related compounds in *Galium mollugo* cell suspension cultures. // Phytochemistry. 1984. V.23. № 2. P.307-311.
75. Burchard Franck, Andreas Stange. Nachwislener bicyclischen Zwischenstufe der Anthrachinon - Biosynthese. // Liebigs Ann. Chem. 1980. W.12. S.2106-2116.
76. Harris T.M., Aileen D.W., Harris K.M., Wittek P.J. Biogenetic-Type Syntheses of Emodin and Chrysophenol. // J. Amer. Soc. 1976. Vo1.98, № 19. P.6065-6067.

### Резюме

Франгула-эмодиннің табиғатта таралуы жайлы мәселе қарастырылып құрамына франгула-эмодиннің молекуласы кіретін туындылар сараптамасы келтірілген. Сонымен катар франгула-эмодин туындыларын жоғары сатыдағы өсімдіктердегі биосинтезімен байланысты мәселелер талқыланады.

Институт химических  
наук им. А. Б. Бектурова,  
г. Алматы

Поступила 28.10.2009 г.