# \_\_\_\_\_ ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЕ \_\_\_\_\_ СТАТЬИ

УДК 581.192.2

# ХРОМАТО-МАСС-СПЕКТРОМЕТРИЧЕСКАЯ ИДЕНТИФИКАЦИЯ ГЛИКОЗИДОВ ФЕНИЛЭТИЛАМИДОВ ГИДРОКСИКОРИЧНЫХ КИСЛОТ В СУСПЕНЗИОННОЙ КУЛЬТУРЕ КЛЕТОК Mandragora turcomanica

© 2021 г. Д. В. Кочкин<sup>а, с,</sup> \*, Б. А. Галишев<sup>b</sup>, М. В. Титова<sup>c</sup>, Е. В. Попова<sup>c</sup>, А. М. Носов<sup>а, с</sup>

<sup>а</sup> Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова, биологический факультет, Москва, Россия <sup>b</sup>Уральский федеральный университет им. первого Президента России Б.Н. Ельцина, Екатеринбург, Россия <sup>c</sup>Институт физиологии растений им. К.А. Тимирязева Российской академии наук, Москва, Россия

> \*e-mail: dmitry-kochkin@mail.ru Поступила в редакцию 30.07.2020 г. После доработки 25.12.2020 г. Принята к публикации 25.12.2020 г.

Проведено подробное хромато-масс-спектрометрическое изучение вторичных метаболитов в биомассе суспензионной культуры клеток мандрагоры туркменской (Mandragora turcomanica Mizgir.), которая поддерживается в активно растушем состоянии более 30 лет. Идентифицированы как широко распространенные у растений соединения (амиды гидроксикоричных кислот с путресцином и ферулоилтирамин), так и весьма редкие метаболиты (гликозиды фенилэтиламидов гидроксикоричных кислот). Идентификацию соединений проводили с помощью ультраэффективной жидкостной хроматографии, совмещенной с масс-спектрометрией высокого разрешения при ионизации электрораспылением (УЭЖХ-ИЭР-МС) и детектировании положительно и отрицательно заряженных ионов. Структурный анализ гликозидов фенилэтиламидов феруловой кислоты осуществлен на основании расшифровки МС-спектров. полученных при фрагментации протонированных молекулярных ионов  $[M + H]^+$  этих соединений в источнике ионизации. На основании полученных результатов показано наличие в клетках M. turcomanica, культивируемых in vitro, пяти гексозидов феруловой кислоты, три из которых с остатками тирамина, и по одному с остатками метокситирамина и октопамина соответственно. Один из обнаруженных гликозидов относится к очень редкой группе метаболитов растений – дигексозиды ферулоилтирамина. Полученные результаты подтверждают разрабатываемую в наших работах концепцию об изменении специализированного обмена в культивируемых *in vitro* клетках высших растений. свидетельствуют о сохранении в делифференцированных пролиферирующих клетках способности к образованию сложного набора вторичных метаболитов, что противоречит сложившимся представлениям об утрате или снижении интенсивности специализированного метаболизма в культурах клеток высших растений.

Ключевые слова: *Mandragora turcomanica*, суспензионная культура клеток, тирамин, гликозиды фенилэтиламидов феруловой кислоты, вторичный метаболизм **DOI:** 10.31857/S0015330321050080

## введение

Растения являются одними из самых сложных по своему химическому составу организмов. Вариабельная часть этого состава определяется, прежде всего, образованием и накоплением веществ "специализированного" обмена (вторичных метаболитов), роль которых в жизнедеятельности растения является предметом многочисленных дискуссий. В настоящее время превалирующая точка зрения участие вторичных метаболитов во взаимодействии растения с окружающей средой: формирование и регуляция связей в различных типах сосуществования растений с другими организмами (симбиотические, антагонистические и другие варианты отношений организмов), реакция растительного организма на изменения абиотических факторов среды и т.д. [1]. Одним из перспективных подходов к выяснению функциональной значимости вторичного метаболизма является его изучение в культуре клеток высших растений — уникальной биологической системе, в которой многие биохимические процессы (включая и вторичный метаболизм) реализуются отличным от интактных растений образом [1, 2]. Сопоставление закономерностей специализированного обмена в растительных клетках *in vivo* и *in vitro* при знании специфики и условий их жизнедеятельности позволяет делать обоснованные выводы о функциональной роли этого процесса [1].

В настоящее время фитохимическое изучение клеток растений *in vitro* в большинстве случаев осуществляется путем сопоставления хроматографических профилей экстрактов из биомассы культур клеток с хроматограммами стандартных образцов характерных для конкретного растения вторичных метаболитов (эту стратегию фитохимического изучения культур клеток растений условно можно обозначить как "классическую") [2]. Такой подход не позволяет обнаружить весь спектр образуемых в культурах клеток соединений, что, по-видимому, лежит в основе широко распространенного мнения об ограниченности специализированного метаболизма в клетках растений *in vitro* [1-3]. В то же время, тщательное химическое изучение культур клеток растений с применением всего арсенала фитохимических методов (различные варианты тонкослойной хроматографии, препаративное выделение индивидуальных соединений и описание их структуры с помощью спектроскопии ЯМР и т.д.) свидетельствует о возможности образования в культивируемых клетках растений нехарактерных и/или "минорных" (встречающиеся редко и в исчезающе малых количествах) для интактных растений метаболитов, коммерческие стандартные образцы которых в подавляющем большинстве случаев отсутствуют [2, 4]. Таким образом, "классическая" стратегия фитохимического анализа не всегда предоставляет корректные сведения о разнообразии вторичных метаболитов в клетках растений in vitro.

Современный этап развития фитохимии характеризуется активным использованием при описании структурного разнообразия вторичных метаболитов в интактных растениях различных видов хромато-масс-спектрометрии [5]. В наиболее универсальном варианте этот экспериментальный подход основан на совместном применении жидкостной хроматографии (высоко- или ультраэффективной – ВЭЖХ или УЭЖХ соответственно) с квадрупольной-времяпролетной масс-спектрометрией при электрораспылительной ионизации. В англоязычной литературе этот экспериментальный подход именуется как LC-ESI-Q-TOF-MS (liquid chromatography electrospray ionization quadrupole time-of-flight mass spectrometry) [5]. Применение LC-ESI-Q-TOF-MS при фитохимическом анализе позволило существенно расширить представления о сложности химического состава растений. В одной из пионерских работ этого направления было показано, что LC-ESI-Q-TOF-MS позволяет обнаружить и структурно описать в различных образцах видов женьшеня (*Panax* spp.) более 600 тритерпеновых гликозидов (гинзенозидов) разной структуры [6]. При этом возможна надежная структурная идентификация метаболитов, содержание которых исчезающе мало – до 10<sup>-4</sup>% от сухой массы растительных образцов, что было

ФИЗИОЛОГИЯ РАСТЕНИЙ том 68 № 5 2021

подтверждено с помощью "классических" методов фитохимии: препаративного выделения индивидуальных соединений и изучения их структуры с помощью спектроскопии ядерного магнитного резонанса (ЯМР) [6].

Однако если при исследовании интактных растений хромато-масс-спектрометрия (в том числе и LC-ESI-Q-TOF-MS) в настоящее время является уже рутинным методом, то для фитохимического анализа культивируемых *in vitro* клеток растений этот экспериментальный подход используется достаточно редко [7]. На основании изложенного можно предположить, что использование хромато-масс-спектрометрии, прежде всего LC-ESI-Q-TOF-MS, при изучении культур клеток растений позволит получить более объективную информацию о биохимических особенностях этой уникальной биологической системы, и поэтому подобные работы имеют несомненное фундаментальное и прикладное значение.

Мандрагора (*Mandragora* spp.) — род травянистых многолетних растений семейства Solanaceae. Является легендарным растением средневековой Европы, упоминается в Библии. В настоящее время установлено, что многие свойства мандрагоры обусловлены наличием тропановых алкалоидов гиосциамина, атропина, скополамина и ряда других [8–10].

Эндемичный вид горных районов юго-запада Туркмении Mandragora turcomanica Mizgir. был описан в 1942 году и является, пожалуй, одним из наиболее редких лекарственных растений [8]. Природная популяция M. turcomanica насчитывает всего несколько сотен экземпляров растений. При этом особенности биологии этого растения затрудняют интродукцию вида (например, в условиях ботанических садов) и/или плантационное выращивание [8–10]. Эти обстоятельства предопределяют актуальность работ по получению и подробному изучению культур клеток M. turcomanica in vitro.

В 1981 году в ИФР РАН Р.Г. Бутенко и Н.А. Мясоедовым из листа интактного растения *M. turcomanica* была получена культура клеток, которая поддерживается в растущем состоянии методом пересева по настоящее время.

Целью настоящей работы было фитохимическое изучение с помощью ультраэффективной жидкостной хроматографии, совмещенной с масс-спектрометрией высокого разрешения при ионизации электрораспылением (УЭЖХ-ИЭР-МС, один из вариантов LC-ESI-Q-TOF-MS), биомассы суспензионной культуры клеток *M. turcomanica*, поддерживаемой в культуре *in vitro* более 30 лет.

#### МАТЕРИАЛЫ И МЕТОДЫ

Объект исследования. В качестве объекта исследования использовали гетеротрофную суспензионную культуру клеток мандрагоры туркменской (*Mandragora turcomanica* Mizgir.), которая поддерживается в активно растущем состоянии с 1981 г. во Всероссийской коллекции культур клеток высших растений ИФР РАН под № 31 [11].

Условия выращивания культуры клеток. Культуру клеток *М. turcomanica* выращивали (в соответствии с коллекционным паспортом) на модифицированной питательной среде с минеральной основой по Мурасиге-Скугу [12] с добавлением глюкозы (4%), тиамина (1 мг/л),  $\alpha$ -НУК (3 мг/л) и БАП (0.5 мг/л) [13]. Культивирование проводили в темноте, при 26°С, на качалке (90 об./мин), в колбах объемом 250 мл с укупоркой двойным слоем алюминиевой фольги и слоем офсетной бумаги (30–40 мл суспензии в колбе). Цикл субкультивирования составлял две недели. Для химического анализа использовали биомассу на 10 сут после пересева (экспоненциальная фаза роста культуры).

Полготовка проб для УЭЖХ-ИЭР-МС анализа. Навеску воздушно-сухого растительного материала (31 мг) экстрагировали 3 раза по 1 мл 70% (по объему) водного этилового спирта в течение 30 минут под действием ультразвука (УЗВ-12, Сапфир, Россия), после чего центрифугировали при 10000 об./мин в течение 10 минут (Микроцентрифуга МЦФ, Россия) и отбирали супернатант в грушевидную колбу. Объединенные спиртовые экстракты упаривали под вакуумом (при температуре 55°С). Полученный экстракт суспендировали в 1 мл дистиллированной воды и наносили на патрон для твердофазной экстракции Supelclean ENVI-18 (Supelco, США). Патрон промывали 3 мл дистиллированной воды, аналиты смывали 3 мл этанола. Полученный раствор упаривали под вакуумом при 55°С. Перед анализом экстракты растворяли в 1 мл смеси ацетонитрил-вода (1:1, по объему).

УЭЖХ-ИЭР-МС. Анализ проводили на хроматографе Waters Acquity UPLC (Waters, США), оснащенном гибридным квадрупольным времяпролетным масс-спектрометром XEVO ОТОГ (Waters, США). Пробу в объеме 1 мкл наносили на колонку ACQUITY UPLC BEH Phenyl (50 × 2.1 мм, 1.7 мкм; Waters, Ирландия). Температура колонки составляла 40°С, объемная скорость потока подвижной фазы – 0.4 мл/мин. В качестве подвижной фазы использовали 0.1% (по объему) раствор муравьиной кислоты в воде (растворитель А) и 0.1% (по объему) раствор муравьиной кислоты в ацетонитриле (растворитель Б). Хроматографическое разделение проводили в режиме градиентного элюирования. В процессе анализа состав подвижной фазы менялся следующим образом (Б, % по объему): 0-1 мин - 15%, 1-5 мин -

от 15 до 30%, 5 – 15 мин – от 30 до 38%, 15 – 15.5 мин – от 38 до 45%, 15.5 – 23 мин – 45%, 23 – 23.5 мин – от 45 до 95%. Анализ осуществляли в режиме детектирования положительных и отрицательных ионов (диапазон m/z 100–2000). Параметры источника ионизации: температура источника ионизации 120°С, температура десольвации 250°С, напряжение на капилляре 3.0 кВ, напряжение на конусе ввода пробы 30 В, скорость подачи азота (десольвационный газ) 600 л/час. Обработку полученных результатов производили с помощью программы MassLynx (Waters, США).

## РЕЗУЛЬТАТЫ

На первом этапе работы был проведен УЭЖХ-ЭР-МС анализ спиртового экстракта из биомассы суспензионной культуры клеток *M. turcomanica* в режиме детектирования положительно-заряженных ионов. Выбор этого режима обусловлен тем фактом, что при ионизации электрораспылением для положительно-заряженных ионов (прежде всего, протонированных молекул ( $[M + H]^+$ ) многих природных соединений наблюдается фрагментация (с образованием характеристических осколочных ионов) уже в источнике ионизации [14, 15]. Анализ полученных таким образом масс-спектров позволяет провести достаточно быструю первичную структурную идентификацию соединений без осушествления дополнительных тандемных массспектрометрических экспериментов [15]. Для хроматографического разделения использовали градиентную программу элюирования, разработанную ранее для анализа природных соединений широкого диапазона полярности на хроматографических колонках с обращенной фазой [15].

Полученная УЭЖХ-ЭР-МС хроматограмма (полный ионный ток) представлена на рисунке 1. В общей сложности в экстракте из биомассы суспензионной культуры клеток *M. turcomanica* было обнаружено 9 хроматографических пиков соединений (элюируются с хроматографической колонки в пределах 0.5–4.0 мин), которые в порядке увеличения времени удерживания на хроматографической колонке были обозначены номерами от 1 до 9.

Для структурной идентификации обнаруженных соединений использовали следующую информацию: расшифровка результатов масс-спектрометрии (фрагментации протонированных молекул соединений в источнике ионизации), определение (на основании сравнения расчетного и экспериментально-измеренного значений точной моноизотопной молекулярной массы) элементарного состава соединений [16] и сравнение масс-спектрометрического и относительного хроматографического поведения соединений с данными литературы [17–22]. Данные масс-спектров и результаты идентификации обнаруженных соединений представлены в табл. 1.

Общий анализ масс-спектров положительных ионов обнаруженных соединений (табл. 1) позволяет предположить, что все они относятся к группе амидов гидроксикоричных кислот [17]. На основании структурных особенностей эти метаболиты можно разделить на четыре группы: метаболиты 1-3 – производные алифатического диамина путресцина, ацилированные остатками гидроксикоричных кислот; метаболит 9 – амид феруловой кислоты с ароматическим моноамином тирамином; метаболиты 5-8 – гексозиды амидов феруловой кислоты с тирамином (метаболиты 5-7) и метокситирамином (метаболит 8); метаболит 4 – гексозид амида феруловой кислоты с ароматическим моноамином октопамином (содержит гидроксильную группу в алифатической части моноамина). Для масс-спектров положительных ионов каждой из этих групп соединений отмечаются определенные особенности.

В масс-спектрах положительных ионов метаболитов 1-3 присутствуют три интенсивных сигнала: ион протонированной молекулы [М + Н]<sup>+</sup> (справедливость идентификации этого иона подтверждается наличием иона аддукта  $[M + Na]^+$ ) и два осколочных иона, образующихся в результате нейтральной потери 17 Да (отщепление концевой аминогруппы (в виде NH<sub>3</sub>, ион  $[M + H - 17]^+$ ) остатка путресцина) и 88 Да (отщепление целого остатка путресцина,  $C_4H_{12}N_2$ , ион  $[M + H - 88]^+$ ). Характеристический ион [М + Н - 88]<sup>+</sup> соответствует остатку гидроксикоричной кислоты, ацилирующей одну из аминогрупп путресцина: для соединений 1 и 2 этот ион имеет значение m/z 163 (характеристический ион остатка кофейной кислоты,  $C_9H_7O_3^+$ ); для соединения 3 - m/z 177 (характеристический ион остатка феруловой кислоты,

 $C_{10}H_9O_3^+$ ). Таким образом, метаболиты *1*, *2* и *3*, по всей видимости, имеют структуру путресцина, ацилированного остатками кофейной (метаболиты *1* и *2*) и феруловой (метаболит *3*) кислот. Описанные закономерности фрагментации в источнике ионизации [M + H]<sup>+</sup> данных соединений вполне согласуются с данными литературы [17, 21].

В масс-спектре соединения 9 присутствуют два интенсивных сигнала:  $[M + H]^+$  и осколочный характеристический ион (*m/z* 177), соответствующий остатку феруловой кислоты. Разница между значениями *m/z* этих ионов соответствует нейтральной потере остатка тирамина (нейтральная потеря 137 Да, C<sub>8</sub>H<sub>11</sub>NO) [17, 18, 22]. На основании этих результатов соединение 9 идентифицировано как амид феруловой кислоты и тирамина.

Фрагментация в источнике ионизации протонированных молекул  $[M + H]^+$  соединений 5–8



**Рис. 1.** УЭЖХ ЭР МС хроматограмма (записана в режиме полного ионного тока при регистрации положительных ионов) экстракта из биомассы суспензионной культуры клеток *М. turcomanica* (линия 31, 10 сут выращивания). Номера *1–9* – пики идентифицированных соединений (табл. 1 и 2).

сопровождается образованием серии осколочных ионов, соответствующих последовательному отшеплению одного или двух остатков дегидратированной гексозы (нейтральная потеря 162 Да, С<sub>6</sub>Н<sub>10</sub>О<sub>5</sub>). В масс-спектрах положительных ионов соединений 5-8 присутствует характеристический ион с *m/z* 177. Анализ закономерностей фрагментации этих метаболитов также позволяет заключить, что в качестве "амино-компоненты" у соединений 5-7 выступает тирамин (нейтральная потеря 137 Да), а у соединения 8 – метокситирамин (нейтральная потеря 167 Да, С<sub>9</sub>Н<sub>13</sub>NO<sub>2</sub>). Таким образом, на основании изложенных результатов можно предположить, что соединения 5-8 соответствуют гликозидам (точнее – гексозидам) амидов феруловой кислоты с тирамином/метокситирамином. На основании данных только масс-спектрометрии невозможно установить, каким в точности моносахаридам соответствуют остатки гексоз, обнаруженных в составе соединений 5-8 [17, 22]. У растений встречаются гексозиды ферулоилтирамина с глюкопиранозой, галактопиранозой или аллопиранозой [17, 20, 22, 23]. Кроме того, на основании полученных масс-спектров нельзя делать выводы о позиции гликозилирования — гидроксильная группа гидроксикоричной кислоты или моноамина (у растений встречаются оба варианта присоединения углеводных цепочек к молекулам фенилэтиламидов феруловой кислоты) [17, 24, 25]. Остается также нерешенным вопрос о конфигурации двойной связи (в природе встречаются как цис-, так и транс-изомеры) остатка феруловой кислоты [17, 24]. Для уточнения этих элементов структуры соединений 5-8 требуются дополнительные исслелования.

Особенностью масс-спектра положительных ионов соединения 4 (по сравнению с масс-спектрами соединений 5–8) является наличие интенсивного иона – продукта отщепления остатка воды (нейтральная потеря 18 Да) непосредственно

(линия 31	, 10 cyr Bb	аращивания в колбах)			
Номер	$t_{ m R},$	V	Иасс-спектры, <i>m/</i> ∠***		Daovin תיימים אין
пика*	мин**	[M + H] <sup>+</sup>	$[M + Na]^+$	Другие ионы	г сзулыаты идентификации
Ι	0.68	251.1381 C <sub>13</sub> H <sub>19</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> (-6.0 ppm)	273.1264 C <sub>13</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> Na (60лее 10 ppm)	234.11 [M + H – 17] <sup>+</sup> 163.03 [M + H – 88] <sup>+</sup>	N-кофеоил-путресцин
2	0.72	251.1374 C <sub>13</sub> H <sub>19</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> (-8.8 ppm)	273.1220 $C_{13}H_{18}N_2O_3Na$ (1.8 ppm)	234.11 [M + H – 17] <sup>+</sup> 163.03 [M + H – 88] <sup>+</sup>	Изо-N-кофеоил-путресцин
З	1.04	265.1542 $C_{14}H_{21}N_2O_3$ (-3.8 ppm)	287.1386 C <sub>14</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> Na (4.9 ppm)	248.13 [M + H – 17] <sup>+</sup> 177.03 [M + H – 88] <sup>+</sup>	N-ферулоил-путресцин
4	1.48	$\begin{array}{c} 492.1873 \\ {\rm C}_{24}{\rm H}_{30}{\rm NO}_{10} \\ (-0.6 \ {\rm ppm}) \end{array}$	514.1654 $C_{24}H_{29}NO_{10}Na$ (-1.6 ppm)	$\begin{array}{l} 474.18 \left[ M + H - 18 \right]^{+} \\ 312.12 \left[ M + H - 18 - 162 \right]^{+} \\ 177.05 \left[ M + H - 162 - 18 - 135 \right]^{+} \end{array}$	N-ферулоил-октопамин-Нех
5	1.60	638.2429 $C_{30}H_{40}NO_{14}$ (-3.1 ppm)	660.2264 C <sub>30</sub> H <sub>39</sub> NO <sub>14</sub> Na (-0.6 ppm)	476.19 [M + H - 162] <sup>+</sup> 314.13 [M + H - 162 - 162] <sup>+</sup> 177.05 [M + H - 162 - 162 - 137] <sup>+</sup>	N-ферулоил-тирамин-Нех-Нех
6	2.20	476.1908 $C_{24}H_{30}NO_9$ (-2.7 ppm)	498.1713 C <sub>24</sub> H <sub>29</sub> NO <sub>9</sub> Na (-5.4 ppm)	314.14 [M + H – 162] <sup>+</sup> 177.05 [M + H – 162 – 137] <sup>+</sup>	N-ферулоил-тирамин-Нех
7	2.29	$\begin{array}{c} 476.1887 \\ C_{24}H_{30}NO_9 \\ (-7.1 \text{ ppm}) \end{array}$	498.1696 C <sub>24</sub> H <sub>29</sub> NO <sub>9</sub> Na (-8.8 ppm)	314.13 [M + H – 162] <sup>+</sup> 177.06 [M + H – 162 – 137] <sup>+</sup>	Изо-N-ферулоил-тирамин-Нех
8	2.36	506.1852 С <sub>25</sub> Н <sub>32</sub> NO <sub>10</sub> (более 10 ppm)	528.1866 C <sub>25</sub> H <sub>31</sub> NO <sub>10</sub> Na (3.8 ppm)	344.15 [M + H - 162] <sup>+</sup> 177.05 [M + H - 162 - 167] <sup>+</sup>	N-ферулоил-метокситирамин-Нех
9	3.43	314.1385 C <sub>18</sub> H <sub>20</sub> NO <sub>4</sub> (-2.2 ppm)	336.1226 C <sub>18</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>4</sub> Na (4.2 ppm)	177.03 [M + H - 137] <sup>+</sup>	N-ферулоил-тирамин
Примечан. <i>m/</i> 2 для об **** остаті Обозначен	ие: * нумер наруженнь си гидрокс иия: Нех –	ация пиков соответствует таковой на рис. І ых ионов, элементарный состав и ошибка. икоричных кислот, входящие в состав об- остаток гексозы.	1; ** время удерживания н определения массы (указ. наруженных соединений,	а хроматографической колонке, мин; *** ана в скобках в единицах миллионная д , могут иметь как цис-, так и транс-конф	данные масс-спектров (указаны: значения оля (ррт)) ионов [M + H] <sup>+</sup> и [M + Na] <sup>+</sup> ); игурацию двойной связи в боковой цепи.

548 Таблица 1. Результаты УЭЖХ ЭР МС анализа (регистрация положительных ионов) экстракта из биомассы суспензионной культуры клеток *М. turcomanica* 

> ФИЗИОЛОГИЯ РАСТЕНИЙ том 68 Nº 5

2021

КОЧКИН и др.

Номер пика*	t <sub>R</sub> , мин**	Масс-спектры, <i>m/z</i> ***		Dooyay Torry Characteristic and the second
		$[M - H]^-$	Другие ионы	гезультаты идентификации
1	0.68	249.12	499.25 [2M – H] <sup>-</sup>	N-кофеоил-путресцин
2	0.72	249.12	499.26 [2M – H] <sup>–</sup>	Изо-N-кофеоил-путресцин
3	1.04	263.16	_	N-ферулоил-путресцин
4	1.48	490.16	981.34 [2M – H] <sup>-</sup> 328.12 [M – H – 162] <sup>-</sup>	N-ферулоил-октопамин-Нех
5	1.60	636.21	1273.46 [2M – H] <sup>-</sup> 1319.47 [2M – H + HCOOH] <sup>-</sup> 474.16 [M – H – 162] <sup>-</sup>	N-ферулоил-тирамин-Нех-Нех
6	2.20	474.17	1424.53 $[3M - H]^-$ 949.34 $[2M - H]^-$ 995.37 $[2M - H + HCOOH]^-$ 312.12 $[M - H - 162]^-$ 520.18 $[M - H + HCOOH]^-$ 542.16 $[M - H + HCOONa]^-$ 537.16 $[M - H + HCOONH_4]^-$	N-ферулоил-тирамин-Нех
7	2.29	474.17	949.34 [2M – H] <sup>-</sup> 312.12 [M – H – 162] <sup>-</sup> 542.16 [M – H + HCOONa] <sup>-</sup> 537.17 [M – H + HCOONH <sub>4</sub> ] <sup>-</sup>	Изо-N-ферулоил-тирамин-Нех
8	2.36	504.18	1009.38 [2M – H] <sup>-</sup> 342.13 [M – H – 162] <sup>-</sup> 572.17 [M – H + HCOONa] <sup>-</sup> 567.19 [M – H + HCOONH <sub>4</sub> ] <sup>-</sup>	N-ферулоил-метокситирамин-Нех
9	3.43	312.12	625.25 [2M – H] <sup>–</sup> 380.11 [M – H + HCOONa] <sup>–</sup>	N-ферулоил-тирамин

**Таблица 2.** Результаты УЭЖХ ЭР МС анализа (регистрация отрицательных ионов) экстракта из биомассы суспензионной культуры клеток *M. turcomanica* (линия 31, 10 сут выращивания в колбах)

Примечание: \* нумерация пиков соответствует таковой в табл. 1; \*\*время удерживания на хроматографической колонке, мин; \*\*\* данные масс-спектров (указаны значения *m/z* для обнаруженных ионов); \*\*\*\*остатки гидроксикоричных кислот, входящие в состав обнаруженных соединений, могут иметь как цис-, так и транс-конфигурацию двойной связи в боковой цепи. Обозначения: Нех – остаток гексозы.

от протонированной молекулы  $[M + H]^+$ . В массспектре также присутствуют осколочные ионы, образующиеся в результате нейтральной потери остатка гексозы и характеристический ион с m/z 177. В совокупности изложенные результаты позволяют предположить, что соединение 4 соответствует гексозиду амида феруловой кислоты с моноамином октопамином (содержит гидроксильную группу в алифатической части молекулы моноамина; наличие двух нейтральных потерь 18 Да и 135 Да (H<sub>2</sub>O и C<sub>8</sub>H<sub>9</sub>NO соответственно)) [18].

Справедливость проведенной интерпретации масс-спектров положительных ионов соединений 1–9 подтверждается результатами УЭЖХ- ЭР-МС анализа спиртового экстракта из биомассы суспензионной культуры клеток *M. turcomanica* в режиме детектирования отрицательно-заряженных ионов (табл. 2).

549

#### ОБСУЖДЕНИЕ

Идентифицированные в биомассе суспензионной культуры клеток M. turcomanica амиды гидроксикоричных кислот с путресцином (компоненты 1-3) довольно широко распространены у растений и в настоящее время рассматриваются как запасные формы, участвующие в регуляции гомеостаза этого диамина в растительных клетках



**Рис. 2.** Структурные формулы идентифицированных (на основании результатов УЭЖХ ЭР МС) в биомассе суспензионной культуры клеток *M. turcomanica* гликозидов фенилэтиламидов феруловой кислоты. Обозначения: R – H или Hex. Hex – остаток гексозы.

[26, 27]. Ферулоилтирамин (компонент 9) относится к небольшой группе широко распространенных у растений фенилэтиламидов гидроксикоричных кислот – индуцибельных метаболитов, участвующих в биохимических реакциях растений на воздействие стресс-факторов различной природы, а также предшественников обширного класса лигнанамидов [26]. В то же время, обнаруженные в культивируемых *in vitro* клетках *M. tur*comanica гликозиды фенилэтиламидов феруловой кислоты (компоненты 4 - 8; рис. 2) относятся к одной из самых редких групп вторичных метаболитов растений. Действительно, если закономерности распространения и биосинтеза фенилэтиламидов гидроксикоричных кислот изучены достаточно подробно и с завидной частотой обобщаются в обзорных статьях [26, 27], то структурное разнообразие их конъюгатов с остатками сахаров изучено значительно хуже. В настоящее время из растений выделено около 10 моногексозидов (глюкозидов, галактозидов и аллозидов) фенилэтиламидов гидроксикоричных кислот, а для дигексозидов этих соединений (подобный метаболит идентифицирован в настоящей работе (соединение 5)) описана лишь единственная структура [20, 23-25, 28]. Гликозиды фенилэтиламидов гидроксикоричных кислот распространены в растительном мире спорадически (зафиксировано их присутствие в представителях семейств Amaranthaceae/

Сhenopodiaceae, Aristolochiaceae, Menispermaceae, Рараveraceae, Ranunculaceae и Solanaceae) и накапливаются в растительных тканях в следовых количествах (содержание этих метаболитов в листьях, стеблях, корнях и корневищах растений редко превышает 0.0008% от сухой массы) [20, 23–25, 28, 29]. Имеющиеся в литературе данные позволяют выдвинуть предположение о запасной и/или транспортной функции гликозидов фенилэтиламидов гидроксикоричных кислот в клетках растений [29, 30].

Следует подчеркнуть, что все описанные в настоящей работе соединения обнаружены для вида *M. turcomanica* впервые, однако для их более точной структурной идентификации требуются дополнительные исследования.

Важно, что в результате проведенного анализа не удалось обнаружить в биомассе суспензионной культуры клеток *M. turcomanica* характерных для растений рода *Mandragora* spp. (и многих других представителей семейства Solanaceae) вторичных метаболитов — тропановых алкалоидов, кумаринов и/или витанолидов [10].

Таким образом, в настоящей работе впервые проведено подробное хромато-масс-спектрометрическое изучение вторичных метаболитов в биомассе суспензионной культуры клеток *M. turcomanica*. При этом идентифицированы как широко распространенные у растений соединения (амиды гидроксикоричных кислот с путресцином и ферулоилтирамин), так и весьма редкие метаболиты (гликозиды фенилэтиламидов гидроксикоричных кислот). Важно, что значительное структурное разнообразие гликозилированных фенилэтиламидов гидроксикоричных кислот обнаружено в биомассе суспензионной культуры клеток *M. turcomanica*, которая поддерживается в активно растущем состоянии более 30 лет [11]. Этот результат свидетельствует о сохранении в длительно культивируемых *in vitro* клетках растений способности к образованию весьма сложного набора вторичных метаболитов и противоречит сложившимся представлениям [3] о закономерностях специализированного метаболизма в культурах растительных клеток.

Работа по анализу биохимического состава культуры клеток выполнена при финансовой поддержке гранта Российского фонда фундаментальных исследований 18-54-06021 Аз а.

Работы по выращиванию культуры клеток проводили с использованием оборудования "Научно-производственного комплекса на основе разработки природосберегающей Hi-Tech биотехнологии получения высококачественного сырья фармацевтического и пищевого назначения с использованием культивируемых клеток и органов высших растений или микроводорослей", включая оборудование Уникальных научных установок "Всероссийская коллекция культур клеток высших растений" и "Опытный биотехнологический комплекс" Института физиологии растений им. К.А. Тимирязева Российской академии наук (УНУ ОБК ИФР РАН и УНУ ВРККК ВР ИФР РАН) при финансовой поддержке Мегагранта Правительства Российской Федерации (Соглашение № 075-15-2019-1882).

Авторы заявляют об отсутствии конфликта интересов. Настоящая статья не содержит какихлибо исследований с участием людей и животных в качестве объектов.

#### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Носов А.М. Функции вторичных метаболитов растений *in vivo* и *in vitro* // Физиология растений. 1994. Т. 41. С. 873.
- Nosov A.M., Popova E.V., Kochkin D.V. Isoprenoid production via plant cell cultures: biosynthesis, accumulation and scaling-up to bioreactors // Production of Biomass and Bioactive Compounds Using Bioreactor Technology / Eds. Paek K.-Y. et al. Netherlands: Springer, 2014. P. 563.
- Ramachandra Rao S., Ravishankar G.A. Plant cell cultures: Chemical factories of secondary metabolites // Biotechnol. Adv. 2002. V. 20. P. 101.
- Kochkin D.V., Globa E.B., Demidova E.V., Gaisinsky V.V., Kuznetsov V.V., Nosov A.M. Detection of Taxuyunnanin C in Suspension Cell Culture of Taxus canaden-

ФИЗИОЛОГИЯ РАСТЕНИЙ том 68 № 5 2021

sis // Dokl. Biochem. Biophys. 2019. V. 485. № 1. P. 129.

- Dettmer K., Aronov P.A., Hammock B.D. Mass spectrometry-based metabolomics // Mass Spectrom. Rev. 2007. V. 26. № 1. P. 51.
- Yang W.Z., Ye M., Qiao X., Liu C.F., Miao W.J., Bo T., Tao H.Y., Guo D.A. A strategy for efficient discovery of new natural compounds by integrating orthogonal column chromatography and liquid chromatography/mass spectrometry analysis: Its application in *Panax ginseng*, *Panax quinquefolium* and *Panax notoginseng* to characterize 437 potential new ginsenosides // Anal. Chim. Acta. 2012. V. 739. P. 56.
- Chun S.C., Gopal J., Jyyakannu S., Muthu M. An analytical retrospection of mass spectrometric tools established for plant tissue culture: Current endeavours and future perspectives // TrAC Trends in Analytical Chemistry. 2020. V. 126. P. 115843. https://doi.org/10.1016/j.trac.2020.115843
- 8. Akhani H., Ghorbani A.B. Mandragora turcomanica (Solanaceae) in Iran: A new distribution record for an endangered species // Systematics and Biodiversity. 2003. V. 1. № 2. P. 177.
- 9. Sinev I.E. The history of Mandragora turkomanica (Solanaceae) // Isr. J. Plant Sci. 2016. V. 63. № 3. P. 176.
- 10. Hanuš L.O., Řezanka T., Spížek J., Dembitsky V.M. Substances isolated from Mandragora species // Phytochemistry. 2005. V. 66. № 20. P. 2408.
- Pakhlavouni I.K., Khaibullina L.A., Serebryakova V.N. Carotenoid composition and chloroplast ultrastructure in two cell lines of *Mandragora turcomanica* (Solanaceae) // Russ. J. Plant Physiol. 2000. V. 47. P. 38.
- 12. *Murashige T., Skoog F.* A revised medium for rapid growth and bio assays with tobacco tissue cultures // Physiol. Plant. 1962. V. 15. P. 473.
- ВРККК ВР. Mandragora turcomanica Mizgir. // Паспорт Всероссийской коллекции культур клеток высших растений: ИФР РАН, 1984.
- 14. Abrankó L., García-Reyes J.F., Molina-Díaz A. Insource fragmentation and accurate mass analysis of multiclass flavonoid conjugates by electrospray ionization time-of-flight mass spectrometry // J. Mass Spectrom. 2011. V. 46. № 5. P. 478.
- Kochkin D.V., Galishev B.A., Glagoleva E.S., Titova M.V., Nosov A.M. Rare triterpene glycoside of ginseng (ginsenoside malonyl-Rg1) detected in plant cell suspension culture of *Panax japonicus* var. *repens* // Russ. J. Plant Physiol. 2017. V. 64. P. 649.
- Brenton A.G., Godfrey A.R. Accurate mass measurement: terminology and treatment of data // J. Am. Soc. Mass Spectrom. 2010. V. 21. № 11. P. 1821.
- Nikolić D., Gödecke T., Chen S.-N., White J., Lankin D.C., Pauli G.F., van Breemen R.B. Mass spectrometric dereplication of nitrogen-containing constituents of black cohosh (*Cimicifuga racemosa* L.) // Fitoterapia. 2012. V. 83. № 3. P. 441.
- Zhang J., Guan S., Sun J., Liu T., Chen P., Feng R., Chen X., Wu W., Yang M., Guo D.A. Characterization and profiling of phenolic amides from Cortex Lycii by ultra-high performance liquid chromatography coupled with LTQ-Orbitrap mass spectrometry // Anal. Bioanal. Chem. 2015. V. 407. № 2. P. 581.

- Li Z., Zhao C., Zhao X., Xia Y., Sun X., Xie W., Ye Y., Lu X., Xu G. Deep annotation of hydroxycinnamic acid amides in plants based on ultra-high-performance liquid chromatography-high-resolution mass spectrometry and its *in silico* database // Anal. Chem. 2018. V. 90. № 24. P. 14321.
- Yim S.-H., Kim H., Jeong N., Deok K., Lee Y.J., Cho S., Lee I.-S. Novel phenolic and phenolic amide allosides structure-guided identification of novel phenolic and phenolic amide allosides from the rhizomes of *Cimicifuga heracleifolia* // Bull. Korean Chem. Soc. 2012. V. 33. P. 1253.
- Sun J., Song Y.L., Zhang J., Huang Z., Huo H.X., Zheng J., Zhang Q., Zhao Y.F., Li J., Tu P.F. Characterization and quantitative analysis of phenylpropanoid amides in eggplant (Solanum melongena L.) by high performance liquid chromatography coupled with diode array detection and hybrid ion trap time-of-flight mass spectrometry // J. Agric. Food Chem. 2015. V. 63. № 13. P. 3426.
- Geng P, Harnly J.M., Sun J., Zhang M., Chen P. Feruloyl dopamine-O-hexosides are efficient marker compounds as orthogonal validation for authentication of black cohosh (Actaea racemosa) – an UHPLC-HRAM-MS chemometrics study // Anal. Bioanal. Chem. 2017. V. 409. № 10. P. 2591.
- Zhang F., Han L.-F., Pan G.-X., Peng S., Ndagijimana A. A new phenolic amide glycoside from *Cimicifuga da-hurica* // Yao xue xue bao = Acta pharmaceutica Sinica. 2013. V. 48. P. 1281.

- Yahagi T., Yamashita Y., Daikonnya A., Wu J.B., Kitanaka S. New feruloyl tyramine glycosides from Stephania hispidula YAMAMOTO // Chem. Pharm. Bull. 2010. V. 58. № 3. P. 415.
- 25. Yang L., Jiang H., Wang Q.H., Yang B.Y., Kuang H.X. A new feruloyl tyramine glycoside from the roots of *Achyranthes bidentata* // Chin. J. Nat. Med. 2012. V. 10. № 1. P. 16.
- 26. Bassard J.E., Ullmann P., Bernier F, Werck-Reichhart D. Phenolamides: bridging polyamines to the phenolic metabolism // Phytochemistry. 2010. V. 71. № 16. P. 1808.
- 27. *Edreva A.M., Velikova V.B., Tsonev T.D.* Phenylamides in plants // Russ. J. Plant Physiol. 2007. V. 54. P. 287.
- Wu P.L., Su G.C., Wu T.S. Constituents from the stems of Aristolochia manshuriensis // J. Nat. Prod. 2003. V. 66. № 7. P. 996.
- 29. Sun G., Strebl M., Merz M., Blamberg R., Huang F.C., McGraphery K., Hoffmann T., Schwab W. Glucosylation of the phytoalexin N-feruloyl tyramine modulates the levels of pathogen-responsive metabolites in Nicotiana benthamiana // Plant J. 2019. V. 100. № 1. P. 20.
- Mhlongo M.I., Piater L.A., Madala N.E., Steenkamp P.A., Dubery I.A. Phenylpropanoid defences in Nicotiana tabacum cells: overlapping metabolomes indicate common aspects to priming responses induced by lipopolysaccharides, chitosan and flagellin-22 // PLoS One. 2016. V. 11. № 3: e0151350. https://doi.org/10.1371/journal.pone.0151350