



**НОВЫЕ ДОСТИЖЕНИЯ
В ХИМИИ
И ХИМИЧЕСКОЙ ТЕХНОЛОГИИ
РАСТИТЕЛЬНОГО СЫРЬЯ**

**Материалы
VI Всероссийской конференции
с международным участием**

БАРНАУЛ – 2014

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РФ
РОССИЙСКАЯ ТЕХНОЛОГИЧЕСКАЯ ПЛАТФОРМА
«БИОИНДУСТРИЯ И БИОРЕСУРСЫ – БиоТех2030»
РОССИЙСКОЕ ХИМИЧЕСКОЕ ОБЩЕСТВО ИМ. Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА
УПРАВЛЕНИЕ АЛТАЙСКОГО КРАЯ ПО ПИЩЕВОЙ, ПЕРЕРАБАТЫВАЮЩЕЙ,
ФАРМАЦЕВТИЧЕСКОЙ ПРОМЫШЛЕННОСТИ И BIOTEХНОЛОГИЯМ
АЛТАЙСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ
ИНСТИТУТ ПРОБЛЕМ ХИМИКО-ЭНЕРГЕТИЧЕСКИХ ТЕХНОЛОГИЙ СО РАН
СИБИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ ТЕХНОЛОГИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ

НОВЫЕ ДОСТИЖЕНИЯ В ХИМИИ И ХИМИЧЕСКОЙ ТЕХНОЛОГИИ РАСТИТЕЛЬНОГО СЫРЬЯ

МАТЕРИАЛЫ VI ВСЕРОССИЙСКОЙ КОНФЕРЕНЦИИ
С МЕЖДУНАРОДНЫМ УЧАСТИЕМ



Барнаул

Издательство
Алтайского государственного
университета
2014

УДК 54(045)
ББК 24я431+35я431

Н 766

Н 766 Новые достижения в химии и химической технологии растительного сырья : материалы VI Всероссийской конференции. 22–24 апреля 2014 г. / под ред. Н.Г. Базарновой, В.И. Маркина. – Барнаул : Изд-во Алт. ун-та, 2014. – 442 с.

ISBN 978-5-7904-1613-2

В сборнике опубликованы доклады, представленные на VI Всероссийской конференции с международным участием «Новые достижения в химии и химической технологии растительного сырья» по следующим направлениям: «Строение и свойства основных компонентов и тканей в процессах химической переработки растительного сырья; Состав, строение, физико-химические и медико-биологические свойства экстрактивных веществ, выделенных из растительного сырья; Усовершенствование действующих и создание новых технологий химической переработки растительных материалов. Химия и технология целлюлозы и бумаги; Высокоэффективная переработка древесного и другого целлюлозосодержащего сырья методами биотехнологии.

Сборник предназначен для работников научно-исследовательских институтов, лабораторий, промышленных предприятий, специализирующихся в области химии и химической технологии растительного сырья, преподавателей вузов, аспирантов, магистрантов, студентов и всех, интересующихся химией растительного сырья.

УДК 54(045)
ББК 24я431+35я431

Материалы конференции размещены в сети Интернет по адресу: <http://conf.chem.asu.ru/>



Грант №14-03-06002



ISBN 978-5-7904-1613-2

© Оформление. Издательство
Алтайского государственного
университета, 2014

Найденко Е.А., Шепелева О.В., Исаева Е.В. ФРАКЦИОНИРОВАНИЕ УГЛЕВОДОВ ЛИСТЬЕВ ТОПОЛЯ БАЛЬЗАМИЧЕСКОГО.....	247
Воробьева В.М., Макарова О.Г. ГЕЛЕОБРАЗУЮЩАЯ СПОСОБНОСТЬ КАРМЕЛЛОЗЫ КАК ВАЖНЫЙ ФАКТОР СОЗДАНИЯ СОВРЕМЕННЫХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ФОРМ.....	249
Коцуний О.В. СОСТАВ И СОДЕРЖАНИЕ НЕКОТОРЫХ ГЛИКОЗИДОВ КВЕРЦЕТИНА В РАСТЕНИЯХ <i>ASTRAGALUS MELILOTOIDES</i> PALLAS И <i>A. TENUIS</i> TURCZ.	251
Раимбаева Д.А., Попова Д.А., Ихсанов Е.С., Литвиненко Ю.А., Бурашева Г.Ш., Абилов Ж.А. ФИТОХИМИЧЕСКИЙ СОСТАВ НЕКОТОРЫХ КАЗАХСТАНСКИХ ВИДОВ РАСТЕНИЙ СЕМЕЙСТВА МАРЕВЫХ (<i>CHENOPODIACEAE</i>) РОДА СВЕДА (<i>SUAEDA</i>).....	253
Визуэтэ Кастро П., Ихсанов Е.С., Литвиненко Ю.А., Бурашева Г.Ш. СРАВНИТЕЛЬНЫЙ АНАЛИЗ ФИТОХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА СОЛЯНОКОЛОСНИКА ПРИКАСПИЙСКОГО (<i>HALOSTACHYS CASPICA</i>) СЕМЕЙСТВА МАРЕВЫХ (<i>CHENOPODIACEAE</i>).....	254
Корнева А.Ю., Музычкина Р.А., Королькин Д.Ю. КАЧЕСТВЕННЫЙ И КОЛИЧЕСТВЕННЫЙ АНАЛИЗЫ ТРАВЫ И КОРНЕЙ <i>POLYGONUM AMHRIVIUM</i>	255
Мапалхан Н., Касымова А.Е., Умбетова А.К., Женис Ж., Бурашева Г.Ш., Абилов Ж.А., Султанова Н.А. АМИНО- И ЖИРНОКИСЛОТНЫЙ СОСТАВ КОРНЕЙ САКСАУЛА БЕЛОГО	256
Краснов Е.А., Савельева Е.Е., Ефремов А.А. ИССЛЕДОВАНИЕ ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА И ПЕРСПЕКТИВЫ ИСПОЛЬЗОВАНИЯ <i>POTENTILLA ANSERINA</i> L.....	258
Артемкина Н.А. ИЗМЕНЕНИЕ ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА РАЗЛИЧНЫХ ВИДОВ РАСТЕНИЙ В ЗАВИСИМОСТИ ОТ ИХ ВОЗРАСТА	259
Алаудинова Е.В., Миронов П.В. НЕПРОТЕИНОГЕННЫЕ АМИНОКИСЛОТЫ ВЕГЕТАТИВНЫХ ОРГАНОВ СОСНЫ ОБЫКНОВЕННОЙ.....	261
Высочина Г.И., Кукушкина Т.А., Васфилова Е.С., Шалдаева Т.М. К ВОПРОСУ О РАЦИОНАЛЬНОМ ИСПОЛЬЗОВАНИИ СЫРЬЯ ВИДОВ РОДА <i>FILIPENDULA</i> MILL. – ЛАБАЗНИК	263
Сиромля Т.И., Рогачева О.Л., Качкин К.В. КАЧЕСТВО ЛЕКАРСТВЕННОГО СЫРЬЯ <i>ARTEMISIA SIEVERSIANA</i> WILLD, ПРОИЗРАСТАЮЩЕГО НА ТЕРРИТОРИИ НОВОСИБИРСКА	265
Рязанцев О.Г., Темиргазиев Б.С., Атажанова Г.А., Адекенов С.М. ХИМИЧЕСКОЕ ИЗУЧЕНИЕ ПОЛЫНИ СИВЕРСА	267
Кушекובה Н.Д., Рязанцев О.Г., Атажанова Г.А., Адекенов С.М. МИКРОВОЛНОВАЯ ЭКСТРАКЦИЯ <i>AJANIA FRUTICULOSA</i> (LEDEB.) POLJAK.....	268
Кишкентаева А.С., Канафин Е.Н., Алибеков Д.Т., Ивасенко С.А., Атажанова Г.А., Адекенов С.М. СЕСКВИТЕРПЕНОВЫЕ ЛАКТОНЫ ИЗ <i>ARTEMISIA SEMIARIDA</i> (KRASCH. ET LAVR.) FILAT	269
Темиргазиев Б.С., Боханов Б.С., Лежнева М.Ю., Ромашикина М.И., Кажмуханова А.Р., Поляков В.В., Адекенов С.М. О СОСТАВЕ CO ₂ -ЭКСТРАКТА БЕРЕЗЫ ПОВИСЛОЙ	270
Ибраева А.Д., Темиргазиев Б.С., Атажанова Г.А., Адекенов С.М. ХИМИЧЕСКОЕ ИЗУЧЕНИЕ РОМАШКИ АПТЕЧНОЙ.....	271
Ворошилов А.И., Бабаева Е.Ю., Бурова А.Е. СОДЕРЖАНИЕ ЭКСТРАКТИВНЫХ ВЕЩЕСТВ В СЫРЬЕ ЛОПУХА БОЛЬШОГО В ЗАВИСИМОСТИ ОТ РЕЖИМОВ СУШКИ.....	273
Бычкова Ю.О., Бабаева Е.Ю., Вандышев В.В. ИЗУЧЕНИЕ ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА ПЛОДОВ НЕКОТОРЫХ РАСТЕНИЙ СЕМЕЙСТВА <i>ASTERACEAE</i>	274
Федосеева Л.М., Харлампович Т.А. ДИНАМИКА НАКОПЛЕНИЯ БИОЛОГИЧЕСКИ АКТИВНЫХ СОЕДИНЕНИЙ ДОННИКА ЛЕКАРСТВЕННОГО ТРАВЫ (<i>MELILOTUS OFFICINALIS</i> L.), ПРОИЗРАСТАЮЩЕГО НА ТЕРРИТОРИИ АЛТАЙСКОГО КРАЯ.....	275
Ковехова А.В., Рыбин В.Г., Земнухова Л.А. НИЗКОМОЛЕКУЛЯРНЫЕ БИОЛОГИЧЕСКИ АКТИВНЫЕ ВЕЩЕСТВА ИЗ ПЛОДОВЫХ ОБОЛОЧЕК ПОДСОЛНЕЧНИКА.....	277
Антипова Е.А., Леонов В.В., Лейтес Е.А. АНАЛИЗ ЭКСТРАКТОВ И РАСТВОРОВ АЛОКАЗИИ КРУПНОКОРНЕВОЙ.....	278
Жумаганбетова Ж.М., Абилов Ж.А., Гемеджиева Н.Г., Султанова Н.А., Умбетова А.К. СТАНДАРТИЗАЦИЯ СУБСТАНЦИИ ГРЕБЕНЩИКА ЩЕТИНИСТОВОЛОСОГО	280

**БИОЛОГИЧЕСКИ АКТИВНЫЕ ВЕЩЕСТВА ФИТОПРЕПАРАТОВ,
ПОЛУЧЕННЫХ ИЗ НАДЗЕМНОЙ ЧАСТИ СОЛЯНОКОЛОСНИКА
ПРИАСПИЙСКОГО (*HALOSTACHYS CASPICA*)**

Ихсанов Е.С., П. Визуэтэ Кастро, Литвиненко Ю.А., Бурашева Г.Ш.

*Казахский национальный университет имени аль-Фараби,
Факультет химии химической технологии, Казахстан, г. Алматы
E mail: erbol.ih@gmail.com*

Одной из актуальных проблем гематологии и иммунологии является лечение патологий различного генеза, что аргументирует поиск средств миелостимулирующего действия. В этом плане весьма перспективны экстракты из надземной части *Halostachys caspica* С.А.Меу род *Halostachys* семейства *Chenopodiaceae*, представляющие собой целый комплекс различных биологически активных веществ.

Halostachys caspica несмотря на его распространенность, на территории Средней Азии и Казахстана является сравнительно малоизученным как в химическом, так и фармакологическом плане [1]. Одним из действующих веществ в *Halostachys caspica* является, алкалоид галостахин выделенный Г.П. Меньшиковым и М.М. Рубинштейном в 1943 году.

Нами осуществлено получение 50% водно-спирового экстракта из надземной части *Halostachys caspica*, и изучение его фитохимического состава.

Показатели доброкачественности фитопрепарата: влажность (8,83%), общая зола (64,89%), зола нерастворимая в 10% соляной кислоте (40,07%) и сульфатная зола (59,48%), сумма экстрактивных веществ (40,50%) – 50% водно-этиловым спиртом определены в соответствии с методиками, описанными в Государственной Фармакопее СССР XI издания и ГФ РК I издания [2].

Методом двумерной бумажной хроматографии с применением специфических проявителей в *Halostachys caspica* в 50% водно-спиртовом экстракте обнаружены 43 соединения: 15- фенольного характера, которые предварительно отнесены к окисленным формам флавоноидов (агликонам - кверцетину, изораментину, хризоэриолу, флавоноловым гликозидам) и фенокислотам, 20 аминокислот (аланин, глицин, лейцин, изолейцин, валин, треонин, пролин, метионин, серин, цистеин, оксипролин, фенилаланин, тирозин, гистидин, орнитин, аргинин, лизин, триптофан, глутаминовая и аспарагиновая кислоты), 3 углевода (фруктоза, галактоза, рамноза), 2 фенола (резорцин, гидрохинон), 1 алкалоид (галостахин) и один витамин (С) [3-4].

В фитопрепарате, полученном из надземной части *Halostachys caspica*, было определено количественное содержание основных действующих групп БАВ: флавоноиды (16,23%), аминокислоты (11,24%), дубильные вещества (31,19%), углеводы (2,21%).

По количественному содержанию в фитопрепарате, полученном из надземной части *Halostachys caspica* доминируют аминокислоты, дубильные вещества и флавоноиды.

Фракционной экстракцией концентрированного водно-спиртового экстракта, хлороформом, этилацетатом, бутанолом, гексаном проведено предварительное разделение веществ. В индивидуальном состоянии из этилацетатной фракции хроматографией на полиамиде выделено 3 индивидуальных соединения, предварительно отнесённых к группе флавоноидов.

Вещества 1 и 2

Результатами стадийного гидролиза по времени в первом и во втором веществе обнаружены промежуточный продукт и биоза. В первом веществе на двадцатой минуте обнаружена рамноза, а во втором веществе на десятой минуте арабиноза, а на восьмидесятой минуте происходит исчезновение биозы и в продуктах гидролиза первого и второго веществ появляется глюкоза. Образование биозы в продуктах кислотного гидролиза свидетельствует о том, что оба сахара в веществах могут находиться в одном положении агликона, кроме того, гидролиз во времени указывает, что к агликону непосредственно присоединена глюкоза, концевым сахаром является рамноза в первом веществе и арабиноза – во втором веществе.

Данные щелочной деструкции, ультрафиолетовых, инфракрасных и ПМР-спектров, сравнение с достоверными образцами свидетельствует о том, что агликоном у первого вещества является флавонол - хризозеиол, а у второго вещества - флавонол- изорамнетин.

Батохромный сдвиг в присутствии хлористого цирконила, как для агликона, так и для гликозида, свидетельствует о том, что биоза находится в положении С-3 молекулы гликозида.

Данными ПМР-спектроскопии во втором веществе подтверждено наличие метоксильной группы 3,82 м.д. (3H, s). Диазамещенный характер колец А и В подтверждает наличие сигналов протонов Н-6 (6,2 м.д., d, J=3 Гц, 1H); Н-8 (6,42 м.д., d, J=3 Гц, 1H); Н-2¹(7,9 м.д., d, J=3 Гц, 1H); Н-6¹(7,59 м.д., d, J=3 Гц, 8 Гц, 1H) и Н-5¹ (6,9 м.д., d, J=8 Гц, 1H).

5-ОН прописывается при 12,55 м.д. в виде синглета интенсивностью в один протон. Аномерный протон глюкозы прописывается при 5.42 м.д., (d, J=6 Гц), а аномерный протон арабинозы – при 4.0 м.д. с J=6 Гц, кольцевые протоны глюкозы и арабинозы прописаны в области 3,2-5 м.д.

В литературе описано 2 монометилвых эфира кверцетина по кольцу В- это изорамнетини тамарикситин. Положение сигнала Н-6° в более сильном поле относительно протона Н-2°, свидетельствует о том, что метоксигруппа, вероятно находится в положении-3°, то есть агликон является изорамнетином.

В масс-спектре второго вещества обнаружен слабый молекулярный пик [М- 611]+ и интенсивный пик агликона [М-316] +, кроме того, обнаружены фрагменты кольца А и В [М-150] +, [М-166] +, глюкозы [М-180] + и арабинозы [М-150] +.

Данные инфракрасной спектрометрии, результаты ферментативных гидролизом с рамнодиастазой, α-амилазой и β-эмульсионом веществ у обоих веществ указывает, что сахара имеют пиранозную форму, соединены между собой (6→1) связью.

Таким образом, первое вещество идентифицировано, как хризозеиол-7-О-β-D-глюкопиранозил(6→1)- α-L-рамнопиранозид. второе вещество – изорамнетин-3-О-β-D-глюкопиранозил(6→1)-α-L-арабопиранозид.

Вещество 3

Третье выделенное соединение представляет собой - желтые кристаллы с температурой плавления 177-179 градусов Цельсия, [α]_D²⁰- 89°(с 0.05; этанол). По максимумам длин волн в ультрафиолетовом спектре и положительным реакциям на флавоноиды вещество отнесено к флавоноловым гликозидам. Низкое значение R_f в

системе БУВ(4:1:5) и значительное продвижение в системе 15% уксусная кислота на хроматограмме указывает, что вещество является триозидом.

Кислотный гидролиз показал, что агликоновая часть гликозида представлена изорамнезином, а сахарным компонентом является глюкоза, арабиноза, рамноза. В результате стадийного гидролиза во времени обнаружена на двадцатой минуте арабиноза и промежуточный дигликозид, затем на сороковой минуте обнаружена рамноза и промежуточный моногликозид, на шестидесятой минуте-глюкоза, а на сто двадцатой минуте гидролиза - агликон, арабиноза, рамноза и глюкоза.

Отсутствие батохромного сдвига в ультрафиолетовом спектре вещества с ацетатом натрия, исчезновение батохромного сдвига при добавлении к хлористому цирконилу лимонной кислоты указывает, что сахарные остатки находятся в С-3 и С-7 положениях.

Переокислению обычно подвергаются гликозиды, сахара которых находятся в С-3 положении. В результате переокисления в веществе обнаружены моногликозид и биозид.

Следовательно, биозид находится в С-3 положении и концевым сахаром является-глюкоза.

Таким образом, в результате стадийного кислотного, ферментативного гидролизом с рамнодиастазой, α -амилазой и β -эмульсионом, рамнодиастазой, щелочной деструкцией агликона, а также данными ультрафиолетовой спектрометрии с ионизирующими комплексообразующими добавками, данными инфракрасной спектрометрии установлено, что вещество является 3-О- β -D-глюкопиранозил (6 \rightarrow 1)-О- α -L-арабопиранозидо-7-О- α -L-рамнопиранозид-5,4-дигидрокси-3-метоксифлавонолом. Вещество впервые выделено из растений семейства Маревых. [5-8].

Список литературы

- 1 Кьосев А. Полный справочник лекарственных растений.- М., 2000. - 992с
- 2 Государственная Фармакопея СССР. Вып.1: методы анализа лекарственного растительного сырья. - М.: Медицина, 1987. 387 с.
- 3 Музычкина Р.А., Корулькин Д.Ю., Абилов Ж.А. Качественный и количественный анализ основных групп БАВ в лекарственном растительном сырье и фитопрепаратах. – Алматы: Казак университеті, 2004. – С. 278 -281.
- 5 Георгиевский В.П. и др. Биологически активные вещества лекарственных растений.- Новосибирск, 1990.- 333 с.
- 6 Есимова О.А., Бурашева Г.Ш. Фотохимическое определение аминокислот в растительном сырье // Химия природ. соед. – 1991. - №3. – С. 453.
- 4 Mizui F., Kasai R., Ohtani K., Tanaka O. Saponins from brans of quiona, *Chenopodium quiona* // Chem. Pharm. Bull. - 1990. - Vol. 38. - P. 375-377.
- 7 Бурашева Г. Ш. Химическое исследование некоторых галофитов Казахстана, разработка фитопрепаратов и создание лекарственных средств на их основе. Автореферат.- Алматы, 2003.- С. 23-26.
- 8 Harborne J.B. The flavonoids.- New-York, 1988. - 621p.