# ГЕОХИМИЯ ОРГАНИЧЕСКОГО ВЕЩЕСТВА УГЛЕЙ УЛУГ-ХЕМСКОГО БАССЕЙНА

Д. А. Бушнев<sup>1</sup>, С. А. Ондар<sup>2</sup>, Н. С. Бурдельная<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Институт геологии имени Н.П. Юшкина ФИЦ Коми НЦ УрО РАН, г. Сыктывкар <sup>2</sup> Тувинский институт комплексного освоения природных ресурсов СО РАН, г. Кызыл

Изучен состав органического вещества (ОВ) углей Улуг-Хемского бассейна. По данным пиролиза Rock-Eval OB углей представлено керогеном III типа, иногда стадий метаморфизма заметно окисленным. Уголь низких характеризуется значительным углеводородным потенциалом. На основании данных о распределении биомаркеров н-алканов, изопреноидов, полициклических И ароматических углеводородов, полученных методами ГЖХ и ХМС, сделаны выводы о составе исходного OB углей и стадии метаморфизма органического вещества. Исходное OB представлено остатками преимущественно углей водной растительности со значительным вкладом терригенного органического вещества. Для последнего характерно наличие хвойных пород, что диагностировано по наличию в составе алифатической фракции битумоида 4α(H)-18-норизопимарана и по доминированию ретена над кадаленом и 6-изопропил-1-изогексил-2-метилнафталином в составе ароматической фракции.

# ГЕОХИМИЯ ОРГАНИЧЕСКОГО ВЕЩЕСТВА УГЛЕЙ УЛУГ-ХЕМСКОГО БАССЕЙНА

Д. А. Бушнев<sup>1</sup>, С. А. Ондар<sup>2</sup>, Н. С. Бурдельная<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Институт геологии имени Н.П. Юшкина ФИЦ Коми НЦ УрО РАН, г. Сыктывкар <sup>2</sup> Тувинский институт комплексного освоения природных ресурсов СО РАН, г. Кызыл

## Введение

Улуг-Хемский угольный бассейн расположен в центральной части Республики Тыва и в геологическом отношении приурочен к северо-восточной части палеозойского Тувинского прогиба. Структура бассейна типа наложенной мульды имеет длину более 70 км и ширину 30–50 км, а её общая площадь составляет порядка 2700 км<sup>2</sup>.

Согласно действующей региональной стратиграфической схеме угленосные и перекрывающие их отложения Улуг-Хемского бассейна (УХБ) представлены тремя отделами и расчленены на четыре свиты – элегестскую (J<sub>1</sub>el), эрбекскую (J<sub>2</sub>er), салдамскую (J<sub>2-3</sub>sl) и бомскую (J<sub>3</sub>bm) [Решения..., 1981].

Максимально угленасыщенной и продуктивной является эрбекская свита среднеюрского возраста. Она имеет циклическое строение, сложена преимущественно песчаниками разнозернистыми и алевролитами, в подчиненном количестве содержит гравелиты и мелкогалечные конгломераты, приуроченные к основаниям циклопачек, и включает основные рабочие угольные пласты, в т.ч. имеющий наибольшее промышленное значение пласт Улуг. Его мощность варьирует от 0,5 до 19,65 м, составляя обычно 5-6 м. По кровле пласта Улуг свита подразделяется на нижнеэрбекскую и верхнеэрбекскую подсвиты. Аален-байосский и батский возраст пород, соответствующих нижне- и верхнеэрбекской подсвитам уточнен в [Берзон, Петрухина, 2016; Смокотина, 2017]. Пласт Улуг подстилается углистыми аргиллитами с постепенным переходом, вверх по разрезу имеет резкую границу с перекрывающими песчаниками крупнозернистыми массивными с включениями гальки.

Установлено закономерное увеличение метаморфизма углей в направлении от северо-восточной части бассейна – месторождения Чихачевское и Каа-Хемское, к

юго-западной части – месторождение Эрбекское, и дальнейшее увеличение на месторождениях Усть-Элегестское и Межегейское. В северо-восточной части бассейна угли имеют газовую стадию метаморфизма, а в самых юго-западных точках УХБ стадия метаморфизма определена как жирная высшая [Лосев, 1964]. Высокая спекающая способность углей марки ГЖ (Каа-Хемское м.) почти не уступающая по этим свойствам углям марки Ж, значительно расширила потенциал УХБ как перспективного поставщика углей дефицитных марок для черной металлургии [Угольная база..., 2002]. Коксующиеся каменные угли УХБ характеризуются высокой спекаемостью и выходом летучих в сравнении с изометаморфизованными углями других бассейнов. Одни исследователи объясняют это химическими условиями торфообразования [И.И. Аммосов, 1952 г.], а другие исходным составом организмовуглеобразователей [И.А. Афанасьева, 1952 г], [Травин и др., 1951; Вялов и др., 1991].

Таким образом, планомерное изучение Улуг-Хемского бассейна, начавшееся в середине прошлого столетия, велось с различных позиций: геологическое строение, стратиграфия, петрография, технологические свойства, разработаны технологии глубокой переработки на основе тувинских углей. Но ранее угли не были изучены современными методами органической геохимии. Изучение углеводородовбиомаркеров позволяет получить важную геохимическую информацию об условиях накопления OB, стадии термического преобразования, типе исходного OB. Это и является целью данной работы.

#### Экспериментальная часть

Хлороформенный битумоид А экстрагировался из растёртой породы в аппарате Сокслета в течении 40 часов. Удаление элементной серы из экстракта достигалось добавлением в приёмник губчатой меди.

Фракционирование ХБА проводилось после осаждения асфальтенов из растворенного в 1 мл бензола битумоида 40 мл *н*-гексана. Полученная мальтеновая фракция разделалась на оксиде алюминия (Fluka) на фракцию аполярных соединений – элюирование 20% р-ром хлороформа в *н*-гексане и фракцию полярных соединений (смол) – элюирование 50% раствором хлороформ-этанол. Аполярная фракция разделялась на колонке с силикагелем (Fluka) на фракцию насыщенных углеводородов при элюировании *н*-гексаном и ароматических углеводородов – элюент – бензол.

Газовая хроматография выполнялась на приборе Кристалл-2000М. программирование температуры колонки от 110 до 300°С со скоростью 5 °С/мин. Выдержка при начальной и конечной температурах 1 и 19 минут, соответственно. Колонка SPB-1, 30 м × 0,32 мм, 0,25 мкм.

Хромато-масс-спектрометрия алифатических и ароматических фракций была выполнена на приборе Shimadzu QP2010 Ultra. Для разделения использовалась колонка DB-5, 30 м × 0,25 мм, 0,10 мкм. Температура термостата колонок программировалась от 100 до 300°C со скоростью 5 °C/мин. Температура интерфейса составляла 250 °C, а ионного источника 200 °C.

#### Результаты и обсуждение

Объект исследования и геологическое строение Улуг-Хемского бассейна

Для изучения геохимических особенностей органического вещества углей основного рабочего пласта Улуг были отобраны и исследованы образцы угля из разных частей бассейна, характеризующиеся разной степенью углефикации. Образцы № 229-5, 4-14 и Э-17 отобраны соответственно в северной части УХБ (обнажение на г. Бегреда), южном фланге разреза Каа-Хемский и на Элегестском месторождении (рис. 1). В целом по бассейну показатель отражательной способности витринита R<sub>0</sub> меняется от 0,64 на северо-востоке бассейна до 1,12 на юго-западе.

Образец № 229-5 отобран в северной части УХБ (район г. Бегреда), где пласт Улуг выходит на дневную поверхность практически под прямым углом. Изучение обнажения стало доступным благодаря дорожным буровзрывным работам на участке федеральной трассы Р-257, в результате которых удалось отобрать более свежие образцы угля с глубины 0,5 м от поверхности. На этом участке видимая мощность пласта составляет 3,25 м, а исследуемый образец отобран в 1,5 м от кровли базальных конгломератов, перекрывающихся углистым аргиллитом (0,45 м), переходящим в уголь пласта Улуг. Обр. № 4-14 представляет собой пластовую пробу угля в 0,1 м от кровли пласта Улуг на южном фланге разреза Каа-Хемский, где его мощность составляет 6 м. Обр. № Э-17 товарная проба угля Элегестского месторождения.

Изотопный состав углерода

Значения  $\delta^{13}$ С углей Улуг-Хемского бассейна являются вполне типичными (табл. 1) для органического вещества углей терригенного происхождения [Галимов, 1973]. По значениям изотопного состава углерода между исследованными образцами Улуг-Хемского бассейна значительной разницы не наблюдается.

#### Пиролиз Rock-Eval

Результаты пиролиза Rock-Eval образцов угля Улуг-Хемского бассейна показали, что изученные образцы содержат как слабопреобразованное органическое вещество 4-14, 229-5, так и умеренно преобразованное – Э-17. Об этом свидетельствуют зафиксированные значения величины Т<sub>макс</sub> пиролиза Rock-Eval (таблица). Органическое вещество образца 4-14 имеет довольно значительный для угля водородный индекс (HI) и минимальный кислородный (OI), обладает высоким углеводородным потенциалом и характеризуется как неокисленное. Углеводородный потенциал Э-17 в значительной мере реализован, так как низкое значение HI в нём сочетаются с повышенным значением Т<sub>макс</sub>. Органическое вещество образца 229-5, по данным Rock-Eval, является довольно окисленным и обеднённым углеводородными структурами.

н-Алканы и изопреноиды

Распределение ациклических углеводородов, к которым относятся нормальные и изопреноидные алканы, изучались методом ГЖХ в составе алифатической фракции хлороформенных битумоидов исходных образцов углей. Распределение *н*-алканов мономодальное с максимумом на *н*-C<sub>23</sub> (рис. 2). Поскольку различные нечетные *н*-алканы происходят из различных первоначальных организмов-источников, можно оценить состав исходного органического вещества. Углеводороды состава *н*-C<sub>27</sub>, 29, 31 относятся к эпикутикулярным воскам высшей наземной растительности, а алканы *н*-C<sub>21</sub>, 23, 25 могут принадлежать как сосудистым растениям, так и микроводорослям, цианобактериям, погруженным макрофитам, сфагнуму [Ficken et al., 2000; Andersson et al., 2011]. Низкомолекулярные нечетные алканы *н*-C<sub>11</sub>, 13, 15, 17, 19 синтезируются морскими организмами [Хант, 1982].

Оценка вклада водной и терригенной видов растительности в состав органической массы углей может быть проведена на основании коэффициентов P<sub>aq</sub> и P<sub>wax</sub>:

 $P_{aq} = (C_{23}+C_{25})/(C_{23}+C_{25}+C_{29}+C_{31});$  $P_{wax} = (C_{27}+C_{29}+C_{31})/(C_{23}+C_{25}+C_{27}+C_{29}+C_{31})$ 

Значения этих коэффициентов в образцах угля Улуг-Хемского бассейна не отличаются принципиально от значений этих коэффициентов в углях Печорского угольного бассейна [Бушнев и др., 2017]. В изучаемых углях коэффициент P<sub>aq</sub> выше, чем P<sub>wax</sub> (табл. 1), что может свидетельствовать о выраженном вкладе водной растительности в состав исходного органического вещества.

Нечётные *н*-алканы, входящие в состав тканей разнообразных организмов продуцентов при попадании в осадок и на начальных стадиях катагенеза органического вещества являются доминирующими в составе алифатической фракции битумоида. Рост метаморфизма углей приводит к выравниванию концентраций чётных и нечётных *н*-алканов [Гуляева и др., 1977]. В случае исследуемых проб угля из менее метаморфизованных северной (229-5) и восточной (4-14) частей УХБ наблюдается доминирование нечётных гомологов *н*-алканов над чётными в высокомолекулярной области (табл. 1), а в образце Э-17 из претерпевшей более глубокую степень углефикации западной части бассейна оно не выражено.

В изученных образцах содержания алканов нормального строения преобладают над изопреноидными структурами. Доля *н*-алканов возрастает в ряду образцов Э-17, 4-14, 229-5 и составляет 71, 92 и 95 % соответственно. Наибольшие их концентрации наблюдаются в образце угля с г. Бегреда, а наименьшие – в угле Элегестского месторождения.

Исследуемые образцы существенно отличаются ПО распределению ациклических изопреноидов. На долю изопреноидных УВ приходится от 4,5 до 29 % от суммы всех идентифицированных алканов. Наибольшие концентрации пристана (Pr) и фитана (Ph) выявлены в битумоиде образца Э-17. Величина отношения Pr/Ph в изученных образцах варьирует от 6 до 10. Высокое значение отношения пристана к фитану является характерным для органического вещества терригенного происхождения, накопление которого происходило в окислительных обстановках [Peters et. al., 2005]. Известно, что в ископаемых углях величина отношения Pr/Ph зависит от метаморфизма. Согласно опубликованным данным наибольших значений это отношение достигает максимума в интервале 0.5-1.12 % R<sub>o</sub> [Diessel, 1992; Radke et

al., 1980]. В любом случае наблюдаемые значения Pr/Ph характерны для окислительных обстановок накопления терригенного органического вещества.

#### Полициклические биомаркеры

Углеводороды ряда стерана изучены методом хромато-масс-спектрометрии в составе алифатических фракций битумоида угля на основании масс-хроматограмм, построенных по 217 и 218 фрагментарным ионам (рис. 3). Соотношение C<sub>27</sub>:C<sub>28</sub>:C<sub>29</sub> стеранов является широко применяемым для изучения состава ископаемого органического вещества маркером [Петров, 1984; Peters et al., 2005]. В битумоидах изученных углей резко доминируют углеводороды состава C<sub>29</sub>, что указывает на органическое вещество высшей растительности как на основной источник биомассы палеобассейна. В меньших концентрациях находятся стераны состава C<sub>28</sub>, а концентрации холестанов – минимальны (рис. 3, табл.). Данные по  $\alpha\alpha\alpha$  20R стеранам и  $\alpha\beta\beta$  20R+20S стеранам несколько отличаются. Если по  $\alpha\alpha\alpha$  20R стеранам концентрация холестана составляет 2-3% от суммы стеранов C<sub>27</sub>-C<sub>29</sub>, то для стеранов  $\alpha\beta\beta$  20R+20S содержание холестанов 8-9 %. При этом общий вывод об источнике ископаемого OB углей не изменяется.

Пространственная конфигурация диастереомеров стерановых углеводородов изменяется при катагенезе [Петров, 1984]. Для битумоидов изученных образов угля характерно присутствие и стеранов находящихся в биологической ααα 20R конфигурации, так и геостеранов, имеющих αββ 20R+20S и ααα 20S конфигурацию. Соотношения 20S/S+R и αββ/αββ+ααα изомеров, рассчитанные по составу стеранов состава С<sub>29</sub> наиболее часто используются для оценки катагенеза [Peters et al., 2005]. Значения данных коэффициентов растут в ряду образцов 229-5 – 4-14 – Э-17. Из данных табл. 1 следует, что наиболее высокий катагенез угля в образце Э-17 соответствует началу мезокатагенеза.

Распределение углеводородов ряда гопана изучено в алифатических фракциях путём построения масс-хроматограмм по 191 фрагментарному иону (рис. 4). Гопаны представлены углеводородами состава С<sub>27</sub>–С<sub>35</sub>, причём концентрации углеводородов состава С<sub>34</sub> и, особенно, С<sub>35</sub> мало отличимы от фоновых. Такое распределение гомогопанов является свидетельством окислительных обстановок накопления исходного органического вещества, способствующих потере полиольного «хвоста»

исходного бактериогопантетрола [Peters and Moldowan, 1991]. В исследуемых битумоидах присутствуют углеводороды, имеющие  $\alpha\beta$  и  $\beta\alpha$  конфигурацию, а биологические –  $\beta\beta$  гопаны – отсутствуют. Для уточнения данных о термической зрелости ископаемого OB наиболее часто используются данные об отношении моретанов и нефтяных гопанов ( $\beta\alpha/\alpha\beta$ ), а также значения величины 22S/S+R для гомогопана. Значения второго коэффициента для всех изученных проб (табл. 1) неотличимы друг от друга, и соответствуют достаточно высокой зрелости органического вещества. Отношение моретан/гопан ( $\beta\alpha C_{30}/\alpha\beta+\beta\alpha C_{30}$ ) в изученных образцах неодинаково. Наибольшая концентрация моретана обнаружена в битумоиде 229-5, а наименьшая, отвечающая наиболее высокой зрелости органического вещества.

На масс-хроматограмме алифатической фракции битумоида Э-17, построенной по 191 фрагментарному иону присутствует необычный пик со временем удерживания несколько ниже, чем у  $\alpha\beta$  C<sub>29</sub> (рис. 4). Это пик C(14a)-гомо-26-нор-17 $\alpha$ -гопана состава C<sub>30</sub> (Trendel et al., 1993;), а в небольших концентрациях присутствуют также углеводороды аналогичного строения, имеющие состав C<sub>29</sub> и C<sub>31</sub>. Особенностью химического строения данного углеводорода в отличии от обычных гопанов является наличие семичленного цикла C, этот факт влияет на направление масс-спектрального распада, снижая интенсивность иона с m/z 191 в случае углеводорода C<sub>30</sub> и делая этот пик нехарактеристичным для углеводородов C<sub>29</sub> и C<sub>31</sub>. Этот углеводород ещё называют гопан Z (hZ, рис. 4), он был обнаружен ранее в нефтях озера Байкал и мезозойских отложениях Енисей-Хатангского регионального прогиба [Каширцев и др., 2006; Ким и Родченко, 2016].

В битумоиде образца угля Э-17 также установлено присутствие высоких концентраций бициклических сесквитерпанов (рис. 5), концентрации соединений такого типа здесь сопоставимы с концентрациями *н*-алканов и изопренанов, элюирующихся в той же области. Основными компонентами здесь являются дриман и гомодриман. Происхождение данных сесквитерпанов и их производных до настоящего времени не прояснено окончательно. В разные годы их связывали с остатками высшей растительности [Philp et al., 1981], продуктами бактериального разложения бактериальных-же гопанов при раскрытии цикла [Alexander et al., 1983, 1984].

Среди дитерпанов в составе алифатической фракции битумоида углей был идентифицирован 4 $\alpha$ (H)-18-норизопимаран (рис. 6). Максимальная концентрация данного углеводорода по отношению к *н*-алкану состава C<sub>20</sub> наблюдается в образце 4-14. Происхождение этого соединения связывают [Westont et al., 1989] с преобразованием изопимаровой кислоты при её декарбоксилировании и восстановлении кратных связей. Отметим, что ранее в углях Печорского бассейна был обнаружен 4 $\beta$ (H)-19-норизопимаран [Бушнев и др., 2016]. Вероятно, что образование 4 $\beta$ (H)-19-норизопимарана происходит через стадию образования 4 $\alpha$ (H)-18-норизопимарана из изопимаровой кислоты [Paul and Dutta, 2015].

Ароматические углеводороды

Состав компонентов, входящих в состав ароматических фракций битумоида всех трёх изученных нами образцов угля довольно резко отличается друг от друга (рис. 7, табл. 2). Угли 229-5 и 4-14 имеют, судя по данным анализа биомаркеров и данным пиролиза Rock-Eval, близкий метаморфизм. При этом, по данным Rock-Eval, органическое вещество угля 4-14 обогащено богатыми водородом углеводородными структурами (табл. 1, HI). Для его ароматической фракции характерно наличие высоких концентраций алкилнафталинов с различными типами замещения, среди фенантренов значительно выделяется ретен. В отличие от данного образца в битумоиде 229-5 в составе ароматической фракции присутствуют высокие концентрации дибензофурана, его метильных производных бензонафтофураны и их метильные производные. Высокие концентрации метилдибензофуранов в битумоиде углей обычно связывают с такой исходной группой организмов, как лишайники, при этом считается, что кислород фуранозного цикла является первичным, а не добавляется при окислительных процессах [Radke et al., 2000]. С другой стороны в присутствуют указания на то, повышение концентраций литературе ЧТО дибензофуранов и бензонафтофуранов (Reckendorf et al., 2003) в ископаемом органическим веществе может быть обусловлено процессами гипергенеза [Marynowski et al., 2004]. Концентрации нафталинов здесь ниже, чем фенантренов, среди которых доминируют голоядерный углеводород и его монометилпроизводные. Концентрация ретена также довольно значительна. Ароматическая фракция наибольший обогащена битумоида Э-17, имеющего метаморфизм, угля

алкилпроизводными фенантрена, здесь фиксируются высокие концентрации метил- и диметилфенантренов, ретен.

Наличие в составе ароматической фракции ретена, кадалена, 6-изопропил-1изогексил-2-метилнафталина [Ellis et al., 1996] свидетельствует в пользу вывода о высших наземных растениях как одном из важнейших источников исходного органического вещества Каа-Хемских углей [van Aarssen et al., 2000]. Среди трёх упомянутых маркеров высшей растительности в углях Каа-Хемского бассейна доминирует ретен, что свидетельствует о значительном вкладе хвойных пород в состав терригенной растительности поступавшей в осадок. Это согласуется с результатами реконструкции ботанического состава исходной растительности по данным фитерального и палинологического анализов, в соответствии с которыми установено, что в пределах области древнего торфонакопления произрастала пышная лесная растительность из разнообразных хвойных с подлеском из папоротников различных видов и своеобразных мезозойских плауновидных. Из хвойных доминирует Parvisaccites, произрастали Podocarpaceae, Pinacea, Araucariaceae, гинкгоцикадофиты. Из папоротниковых, кроме осмундовых, следует отметить Coniopteris [Вялов и др., 1991]. Отметим, что соотношение кадален/ретен может также отражать удалённость области осадконакопления от источников сноса [Остроухов и др., 2013].

Значение метилфенантренового индекса (MPI, таблица) исследованных образцов и рассчитанных на его основе значений Ro подтверждают выводы об уровнях термической преобразованности разных образцов угля сделанных на основе данных Rock-Eval и насыщенных углеводородов-биомаркеров.

#### Заключение

Органическое вещество исследованных проб угля Улуг-Хемского месторождения имеет варьирующие стадии термической зрелости. Это следует из данных Rock-Eval, показателей распределения полициклических биомаркеров и известных данных по маркам углей и показателям отражающей способности витринита. Анализ совокупности данных о составе углеводородов биомаркеров, содержащихся в битумоиде углей позволяет сделать вывод об однородности исходного органического вещества исследованных проб. Состав исходного OB,

прежде всего, представлен остатками терригенной и водной растительности. В пользу этого вывода свидетельствуют данные о распределении стерановых углеводородов, а также *н*-алканов. Значения коэффициентов P<sub>aq</sub> и P<sub>wax</sub> указывают на более весомый вклад водной растительности по сравнению с терригенной в состав исходного органического вещества.

В пробе Э-17 обнаружены необычно высокие концентрации ряда сесквитерпановых углеводородов, концентрации которых превышают здесь содержания *н*-алканов элюирующихся в том же временном интервале.

Выводы о видовом составе терригенной растительности могут быть сделаны на основании данных о присутствии в составе алифатической фракции битумоида углей 4α(H)-18-норизопимарана, образование которого связывают с трансформацией одной или нескольких смоляных кислот, а именно сандаракопимаровой или изопимаровой [Noble et al., 1986]. Эти соединения являются нормальными компонентами хвойных, то есть снос остатков хвойных в бассейн происходил с той или иной интенсивностью при накоплении угля пласта Улуг. Вывод о существенном вкладе хвойных в составе терригенного органического вещества также подтверждён данными о составе ароматической фракции. Здесь среди маркеров высшей растительности: кадален, 6изопропил-1-изогексил-2-метилнафталин, ретен, значительно доминирует ретен. Их источниками могли служить хвойные семейств Parvisaccites, Podocarpaceae, Pinacea, Araucariaceae, гинкгоцикадофиты, произраставшие в пределах области древнего торфонакопления. Полученные методами органической геохимии данные о видовом составе терригенной растительности согласуются результатами фитерального и палинологического анализов и в совокупности корректируют и дополняют представления о формировании вещества каменных углей Улугхемского бассейна из травянистой и кустарниковой растительности [Шибанов, Яковлев, 1989].

### Список литературы

Берзон Е.И., Петрухина О.Н. Стратиграфическое расчленение юрского разреза Улугхемского каменноугольного бассейна (Республика Тыва) // Региональная геология и металлогения, 2016, № 67, с. 1-12. Бушнев Д.А., Валяева О.В., Котик И.С., Бурдельная Н.С., Бурцев И.Н. Состав биомаркеров битумоидов из углей и вмещающих отложений северо-востока Печорского угольного бассейна // Вестник ИГ Коми НЦ УрО РАН, 2016, № 8, с. 27-32.

Бушнев Д.А., Бурдельная Н.С., Кузьмин Д.В., Рябинкин С.В., Мокеев М.В. Уголь Воркутского района, состав углеводородов биомаркеров, возможности получения обеззоленного концентрата // Вестник Института геологии Коми НЦ УрО РАН. 2017. № 9с. 3-11.

Вялов В.И., Корнилов Ю.Н., Черезов М.Ю. Петрографичекий состав и метаморфизм углей Улуг-Хемского бассейна // Советская геология, 1991, №5, с. 3–7.

Галимов Э.М. (1973) Изотопы углерода в нефтегазовой геологии. М., «Недра», 384 с.

Гуляева Н.Д., Арефьев О.А., Соколов В.Л., Петров Ал.А. Закономерности распределения нормальных и изопреноидных алканов в углях различной стадии метаморфизма // Химия твёрдого топлива, 1976, №1, с. 106-111.

Каширцев В.А., Конторович А.Э., Москвин В.И., Данилова В.П., Меленевский В.Н. Терпаны нефтей озера Байкал // Нефтехимия, 2006, № 4. С. 243-250.

Ким Н.С., Родченко А.П. Гопановые углеводороды в битумоидах мезозойских отложенийзападной части Енисей-Хатангского регионального прогиба // Геология и геофизика, 2016, т. 57, № 4, с. 758-770.

Лосев А.Л. Угольные бассейны и месторождения Тувинской АССР // Геология месторождений угля и горючих сланцев СССР. Т. 8. М.: Недра, 1964, с. 677-723.

Остроухов С.Б., Цыганкова В.А., Попова П.Ф. Биомаркеры (кадален и ретен) юрско-меловых отложений северного Каспия и возможности их использования при палеогеографических реконструкциях // Осадочные бассейны, седиментационные и постседиментационные процессы в геологической истории. Материалы VII Всероссийского литологического совещания (Новосибирск, 28–31 октября 2013 г.). – Новосибирск : ИНГГ СО РАН, 2013. С. 356-359.

Петров Ал.А. Углеводороды нефти. – М.: Наука. – 1984. 264 с.

Решения III Межведомственного регионального стратиграфического совещания по мезозою и кайнозою средней Сибири. Новосибирск. 1981, 91 с.

Смокотина И.В. Сравнительная палиностратиграфиябайоса средней юры Улугхемского угольного бассейна и Канско-Ачинского бассейна // Юрская система России: проблемы стратиграфии и палеогеографии. Седьмое Всероссийское совещание. 18-22 сентября 2017 г., Москва, 2017, с. 201–204.

Травин А.Б., Пинус Г.В., Вехов В.А. К характеристике некоторых юрских углей Тувы //Доклады АН СССР 1951 г, т. 77, № 5.

Угольная база России. Том III. Угольные бассейны и месторождения Восточной Сибири (Красноярский край, Канско-Ачинский бассейн; Республика Хакасия, Минусинский бассейн; Республика Тыва, Улугхемский бассейн и др. месторождения; Иркутская область, Иркутский бассейн и угольные месторождения Предбайкалья). – М.: ООО «Геоинформцентр», 2002, 488 с.

Хант Дж. Геохимия и геология нефти и газа. М., Мир, 1982, 706 с.

Шибанов В.И. Яковлев И.Ю., Марочный состав углей пласта «Улуг» Улугхемского бассейна // Химия твердого топлива, 1989, № 6, с. 52-54.

Alexander R.,Kagi R., Noble R. Identification of the bicyclic sesquiterpenesdrimane and eudesmane in petroleum // J. Chem. Soc., Chem. Commun., 1983, 226-228.

Alexander R.L., Kagi R.I.I., Noble R.L. andVolkman J.K. Identification of some bicyclic alkanes in petroleum // Org. Geochem. Vol. 6, pp. 63-70, 1984.

Andersson R.A., Kuhry P., Meyers P., Zebühr Y., Crill P., Mörth M. Impacts of paleohydrological changes on n-alkane biomarker compositions of a Holocene peat sequence in the eastern European Russian Arctic // Organic Geochemistry, 2011, V. 42, p. 1065–1075.

Diessel C. F. K. Coal-Bearing Depositional Systems / C. F. K. Diessel Springer-Verlag Berlin Heidelberg, 1992. - 721 p.

Ellis L., Singh R.K., Alexander R., Kagi R.I. Formation of isohexylalkylaromatic hydrocarbons from aromatization-rearrangement of terpenoids in the sedimentary environment: A new class of biomarker // Geochimica et CosmochimicaActa, Vol. 60, No. 23, pp. 4747-4763, 1996

Ficken K.J., Li B., Swain D.L., Eglinton G. An n-alkane proxy for sedimentary input of submerged/floating freshwater aquatic macrophytes // Organic Geochemistry, 2000, V. 31, p. 745–749.

Marynowski L., Piêta M., Janeczek J. Composition and source of polycyclic aromatic compounds in deposited dust from selected sites around the Upper Silesia, Poland // Geological Quarterly, 2004, 48 (2): 169–180.

Noble R.A.; Alexander R.; Kagi R.I.; Knox J. Identification of some diterpenoid hydrocarbons in petroleum // Org. Geochem. 1986. №10. P. 825-829.

Paul S. and Dutta S. Biomarker signatures of Early Cretaceous coals of Kutch Basin, western India // Current Science, vol. 108, no. 2, 25 January 2015 211-217.

Peters K.E., MoldowanJ.M. Effects of source, thermal maturity, and biodegradation on the distribution and isomerisation of homohopanas in petroleum. // Org. Geochem. Vol. 17, № 1, pp. 47-61, 1991.

Peters, K.E., Walters, C.W., Moldowan, J.M., The Biomarker Guide. Cambridge University Press, Cambridge, 2005, 706 p.

Philp R. P., Gilbert T. D. and Friedrich J. (1981) Bicyclicsesquiterpenoids and diterpenoids in Australian crudeoils. Geochim.Cosmochim.Acta, 1981, 45, 1173-1180.

Radke M., Schaefer R.G., Leythaeuser D. Composition of soluble organic matter in coals: relation to rank and liptinite fluorescence // GeochimicaetCosmochimicaActa, 1980, Vol. 44. P. 1787-1800.

Radke M., Vriend S.P., and Ramanampisoa L.R. Alkyldibenzofurans in terrestrial rocks: Influence of organic facies and maturation // GeochimicaetCosmochimicaActa, Vol. 64, No. 2, pp. 275–286, 2000.

Reckendorf R.M. Pattern Change of Several Polycyclic Aromatic Furans and Analogous Thiophenes on Oxidative Pyrolysis of Pitches in Flue Gases, and the Relevance to their Quantitative Analysis // Chromatograhpia, 2003, Vol. 58, № 1-2, p. 103-113.

Trendel J.M., Graff R., Wehrung P., Albrecht P., Dessort D., Connan J. C (14a)-Homo-26-nor-17 $\alpha$ -hopanes, a novel and unexpected series of molecular fossils in biodegraded petroleum // J. Chem. Soc. (London), Chemical Communications, 1993, p. 461—463.

Van Aarssen B.G.K., Alexander R., Kagi R.I. Higher plant biomarkers reflect palaeovegetation changes during Jurassic times // Geochimica et CosmochimicaActa, Vol. 64, No. 8, pp. 1417–1424, 2000

Westont R.J., Philp P.R., Sheppard C.M., Woolhouse A.D. Sesquiterpanes, diterpanes and other higher terpanes in oils from the Taranaki Basin of New Zealand // Org. Geochem. Vol. 14, No. 4, pp. 405-421, 1989.

### Фондовые материалы

Афанасьева Н.А, Характеристика основных петрографических типов угля, слагающих основные пласты Улуг-Хемского бассейна: Отчет КГУ. – Красноярск, 1952. Кызыл, ТФГИ по РТ, № 1168.

Амосов И.И. Основные особенности петрографического состава и строения угля Эрбекского месторождения. – Кызыл, 1952. ТГФ.

	Образец	229-5	4-14	Э-17	
Лито	логическая характеристика	Уголь,	Уголь,	Уголь	
1 1		черный,	черный,	черный,	
		полублестящ	блестящий,	блестящий,	
		ий, хрупкий	массивный	сланцеватый	
	Битуминологическая характеристика				
	Сорг, %	61,75	63,05	72,90	
	ХБА, %	1,08	2,72	1,47	
β <sup>X5</sup> , %		1,75	4,31	2,02	
	Изотопный состав углерода				
$\delta^{13}$ C, ‰		-25,2	-25,9	-25,1	
Данные пиролиза Rock-Eval					
Tmax		429	427	447	
	HI	106	296	116	
OI		42	4	21	
Состав насыщенных углеводородов					
кие УВ	Pr/Ph	9,98	8,13	5,95	
	(Pr+Ph) / (C <sub>17</sub> +C <sub>18</sub> )	0,35	0,56	2,45	
	$2*C_{27}/(C_{26}+C_{28})$	2.07	1.46	1.01	
лес	$Paq = (C_{23}+C_{25}) / (C_{23}+C_{25}+C_{29}+C_{31})$	0.95	0.78	0.83	
иклич	$Pwax = (C_{27} + C_{29} + C_{31}) / (C_{27} + C_{29} + C_{29}) / (C_{27} + C_{29}) / (C_{27$	0.17	0.35	0.30	
ЧIJ	$(C_{23}+C_{25}+C_{27}+C_{29}+C_{31})$	1 70	1.50	1 1 2	
	$CP1_{25-31}$	1,79	1,52	1,13	
HЫ	$app 20S+20R C_{27} : C_{28} : C_{29}$	0.17.01	8:18:74	9:17:74	
pai	$aaa 20R C_{27} : C_{28} : C_{29}$	2:17:81	5:10:81	2:10:88	
CT6	$20S / (20S + 20R) C_{29} \alpha \alpha \alpha$	0,24	0,35	0,44	
	$app / (app + aaa) C_{29}$	0,22	0,24	0,30	
Гопан ы	$225 / (225+22K) C_{31} ap$ Ba / (ab + ba) Cas	0,37	0,38	10.25	
	$pu / (up + pu) C_{30}$	33,00	0 01	10,25	
			одов 0 35	1 08	
	MPI	0,22	0,55	1,00	
	2	0.50	0.58	1.02	

Таблина. Геохими	ческая характе	ристика углей	Улуг-	Хемского	бассейна
i uosiniqu. i oominin	Teenan Mapanie	phorma jinon	J J1 J1	rementor	ouccentitie

Таблица 2. Расшифровка пиков ароматических соединений на рис. 7.

N⁰	название соединения	основной фрагмента-	N⁰	название соединения	основной фрагмента-
		рный ион, молекуля-			рный ион, молекуля-
		рный ион			рный ион
1	2-метилнафталин	141, 142	26	9-метилфенантрен	191, 192
2	1-метилнафталин	141, 142	27	1-метилфенантрен	191, 192
3	2-этилнафталин	141, 156	28	2-фенил-нафталин	101, 202, 204
4	2,6- + 2,7-диметилнафталины	141, 156	29	диметилфенантрены	191, 206
5	1,3- + 1,7-диметилнафталины	141, 156	30	флуорантен	101, 202
6	1,6-диметилнафталин	141, 156	31	пирен	101, 202
7	1,4 + 2,3-диметилнафталины	141, 156	32	Бензо[b]нафто[2,1-d]фуран	189, 218
8	1,2-диметилнафталин	141, 156	33	Бензо[b]нафто[1,2-d]фуран	189, 218
9	дибензофуран	139, 168	34	метилэтилфенантрен?	205, 220
10	1,3,6-триметилнафталин	155, 170	35	ретен	219, 234
11	1,4,6-+ 1,3,5-триметилнафталины	155, 170	36	метилретен	233, 248
12	1,2,7- + 1,6,7- + 1,2,6-триметилнафталины	155, 170	37	хризен	113, 228
13	1,2,5-триметилнафталин	155, 170	38	метилхризен	119, 242
14	4-метилдибензофуран	181, 182	39	Бензогопан С <sub>32</sub>	191, 432
15	3- + 2-метилдибензофуран	181, 182	40	Бензогопан С <sub>33</sub>	191, 446
16	1-метилдибензофуран	181, 182	41	Бензогопан С <sub>34</sub>	191, 460
17	кадален	183, 198			
18	изокадален	183, 198			
19	диметилдибензофураны	195, 196			
20	1,3,6,7-тетраметилнафталин	169, 184			
21	фенантрен	178			
22	2-метил-1-(4-метилпентил)нафталин	155, 226			
23	тетраметилбифенил	195, 210			
24	3-метилфенантрен	191, 192			
25	2-метилфенантрен	191, 192			



	Q	четвертичная система нерасчленённая
(	J <sub>3</sub> bm	верхний отдел, бомская свита: алевролиты, песчаники, гравелиты, конгломераты
тема	J <sub>2-3</sub> sl	средний–верхний отделы нерасчленённые, салдамская свита: алевролиты, песчаники, угли
an cuc	J <sub>2</sub> er <sub>2</sub>	средний отдел, эрбекская свита, верхняя подсвита: песчаники, гравелиты, алевролиты, конгломераты, угли
юрск	J <sub>2</sub> er <sub>1</sub>	средний отдел, эрбекская свита, нижняя подсвита: гравелиты, песчаники, алевролиты, угли
KD	Jjel	нижний отдел, элегестская свита: песчаники, гравелиты, конгломераты, алевролиты, угли
ewa	C <sub>1</sub> v	нижний отдел, визейский ярус: сероцветные и красноцветные песчаники, алевролиты
CNC	C <sub>1</sub> t	нижний отдел, турнейский ярус: сероцветные и пестроцветные песчаники, алевролиты, туффиты
Van L	D <sub>3</sub> fm	верхний отдел, фаменский ярус: конгломераты, песчаники, алевролиты, известняки
ICTEMS	D <sub>3</sub> fr	верхний отдел, франкский ярус: песчаники, алевролиты, гравелиты, конгломераты, мергели, известняки
Kag CV	D <sub>2</sub> ñt	средний отдел, живетский ярус: песчаники, алевролиты, аргиллиты, конгломераты, мергели, известняки
евонс	D <sub>2</sub> el	средний отдел, эйфельский ярус: песчаники, алевролиты, гравелиты, порфириты, порфиры, туфы
T	D <sub>1</sub> kn	нижний отдел, кендейская свита: порфириты, порфиры, туфы, песчаники, конгломераты, мергели
	S <sub>2</sub> -D <sub>1</sub>	верхний отдел силурийской – нижний отдел девонской систем нерасчленённые
	S	силурийская система нерасчленённая: конгломераты, песчаники, алевролиты
rema	0 <sub>2-3</sub>	средний-верхний отделы нерасчленённые: конеломераты, песчаники
CNC	01	нижний отдел: конгломераты, песчаники, алевролиты
5	ε,	кембрийская система, нижний отдел: зеленокаменно- изменённые сланцы, порфириты, туфы, известняки, микрокварциты
	10 <sub>2</sub>	габброиды среднего отдела девонской системы Торгалыгского комплекса
	yD2	гранитоиды среднего отдела девонской системы Сютхольского комплекса
	vPZ <sub>1</sub>	габброиды раннего палеозоя
	γδ <b>ΡΖ</b> 1	гранитоиды раннего палеозоя Таннуольского комплекса
		границы геологические
	a) 6) 8)	тектонические нарушения; а — в палеозойском фундаменте, б — в мезозойском чехле, в — предполагаемые разломы под четвертичными отложениями (в том числе К — Кызылский, прослеженный по сейсмонаблюдениям)
	a) 6) 8)	выход пласта 2.2–Улуг на поверхность: а — достоверный, б — предполагаемый, в — выгоревший
		границы месторождений в пределах Улуг-Хемского угольного бассейна
	2	номер месторождения (угленосной площади): 1— Эрбекское м-ние, 2— Каа-Хемское м-ние, 3— Элегестская площадь, 4— Межегейская площадь, 5— Чихачёвское м-ние, 6— Совхозное м-ние

Условные обозначения

место отбора и номер образца угля

4-14





относительная интенсивность



относительная интенсивность



относительная интенсивность





