ОТЗЫВ

на автореферат диссертации Ильенок Сергея Сергеевича «Геохимия элементовпримесей в углях Азейского месторождения Иркутского угольного бассейна», представленной на соискание ученой степени кандидата геолого-минералогических наук по специальности 25.00.09 — Геохимия, геохимические методы поисков полезных ископаемых

Работа, представленная Ильенок Сергеем Сергеевичем, посвящена, казалось бы, решению региональной проблемы (исходя из объекта исследования), — изучению геохимической специализации углей и породных прослоев Азейского месторождения Иркутского угольного бассейна. Однако, предмет и задачи исследования, на взгляд автора отзыва, однозначно свидетельствуют о решении соискателем более глобальной проблемы — выявлению форм нахождения элементов-примесей в малосернистых углях (~ 0,5 %) с низким содержанием сульфидной серы. Такие малосернистые бурые гумусовые угли с содержанием серы не более 0,5% характерны для крупнейших угольных бассейнов Сибири — Канско-Ачинского и Кузнецкого [Георесурсы, 2015, 2(61), с.41-53].

Соискателем применены практически все возможные на настоящее время методы изучения форм нахождения элементов-примесей в углях, как прямые (оптическая и электронная микроскопия), так и косвенные (химические, физические и др.). Результаты, полученные с применением электронной микроскопии (микроскоп Hitachi S-3400N с энергодисперсионным спектрометром Bruker XFlash 4010) для проведения полуколичественного рентгеноспектрального анализа к изучению минеральных примесей углей является, на взгляд автора отзыва, особо ценным. Впервые выявлено наличие самородной и интерметаллической минерализации в изученных малосернистых углях (~0.5%) Азейского месторождения с низким содержанием сульфидной серы. В подобных углях преобладают самородные формы благородных металлов (рис. 8 в автореферате).

В целом, полученные Ильенок С.С. результаты свидетельствуют о том, что редкометальная минералогия углей Азейского месторождения весьма богата: выявлены как распространенные для углей минералы (циркон, монацит и др.), так и совершенно уникальные, такие как Si-Al-Na-Ca-Zr-Sc-Ti-V-Fe-O (пангит?). Специфической особенностью редкоземельной минерализации углей Азейского месторождения является преобладающая минеральная форма легких лантаноидов — фторкарбонаты аутигенного происхождения. На контакте с тонштейном выявлено большое количество фосфатов редких земель.

Работа соискателя базируется на большом фактическом материале, собранном совместно с сотрудниками кафедры в экспедициях — 205 проб угля и углевмещающих пород, что является основой достоверности результатов, полученных на основе применения комплекса современных аттестованных высокочувствительных аналитических методов. Определение элементов-примесей проведено инструментальным нейтронно-активационный анализом и методом масс-спектрометрии с индуктивносвязанной плазмой, фазовый состав тонштейнов — рентгенофазовым анализом.

В качестве замечаний к автореферату отметим: 1) Стр. 18 (первый абзац): «Во всех минералах присутствуют примеси Fe до 20%. Не исключено участие микроорганизмов в железообразующих образовании таких выделений, например, бактерий (хемолитотрофов)». Вопрос: не совсем понятно, что соискатель подразумевает под железобактерий железообразующими бактериями? Какой-то группа? вид Проводились ли соискателем микробиологические исследования по выявлению физиологических групп микроорганизмов, а именно — железобактерий? Данная группа очень обширна и включает различные виды железобактерий, способных как окислять соединения Fe (II) до Fe (III), так и осаждать на поверхности и внутри клеток гидроксиды железа. Есть ли данные по значениям pH в исследуемых углях и породных прослоях?, это важно, поскольку железобактерии распространены в условиях с нейтральной или слабощелочной реакцией среды. 2) стр. 20 (третий абзаи): «После окисления сульфидов железа сера может переходить в H_2S ». Возможно, в самой диссертации имеется более развернутое описание этого механизма, т.к. обычно окисление пирита в природных (низкотемпературных) условиях приводит к образованию не сероводорода, а серной кислоты. Продуктом такого окисления также может быть гетит.

 $4\text{FeS}_2(\text{TB.}) + 15\text{O}_2(\text{\Gammaa3}) + 10\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{FeOOH}(\text{TB.}) + 8\text{H}_2\text{SO}_4$

Часто такое окисление идет при участии бактерий, окисляющих железо (например, тионовых железобактерий *Thiobacillus ferrooxidans*), которые способны повысить скорость данной реакции в 10-30 раз даже при низких значениях рН. Хорошо было бы «расшифровать», что имеется в виду под «после окисления сульфидов железа сера может переходить в H₂S», т.к. известно, что конечным продуктом окисления сульфидов, например, в анаэробных или микроаэрофильных условиях могут быть только сульфаты, а в средах, где протекает окислительный процесс — тиосульфат-, политионат-, сульфитионы согласно (Волков, 1984). Обычно в образовании сероводорода принимает участие группа сульфатредуцирующих микроорганизмов.

Однако, сделанные замечания не умаляют фундаментальность и ценность полученных Сергеем Сергеевичем Ильенок результатов, и является пожеланием на будущее более детально изучить биогеохимические процессы, протекающие с участием микроорганизмов.

Атореферат написан четким, лаконичным языком и хорошо иллюстрирован.

Актуальность и высокий профессионализм проведенных исследований, научная новизна и практическая значимость полученных результатов позволяют высоко оценить диссертационную работу Сергея Сергеевича Ильенок и дает основание поддержать его в соискании ученой степени кандидата геолого-минералогических наук по специальности 25.00.09 — Геохимия, геохимические методы поисков полезных ископаемых.

Леонова Галина Александровна,

доктор геолого-минералогических наук (25.00.09 — геохимия, геохимические методы поисков полезных ископаемых), ведущий научный сотрудник лаборатории геохимии благородных и редких элементов и экогеохимии Института геологии и минералогии им. В.С. Соболева СО РАН, 630090, проспект Академика Коптюга, 3, e-mail: leonova@igm.nsc.ru сл. т.(8383)3332307,

Я, Леонова Галина Александровна, даю согласие на включение своих персональных данных в документы, связанные с работой диссертационного совета, и их дальнейшую обработку.

28.02.2018 г.

Подпись Леоновой Галины Александровны заверяю

ЗАВ. КАНЦЕЛЯРИЕ ШИПОВА Е.Е.

28.02 20181