О ПЕРВОЙ НАХОДКЕ ТАУСОНИТА В АССОЦИАЦИИ С АЛМАЗОМ

Павлушин А.Д., Олейников О.Б.

Институт геологии алмаза и благородных металлов СО РАН, г. Якутск

- Таусонит SrTiO3, синтезирован в 1953 г. Л. Меркером в качестве «кубического перовскита».
- Природный аналог открыт 1971 г. группой российских геологов возглавляемой Е.И. Воробьевым в Мурунском щелочном массиве. Минерал зарегистрирован ІМА в 1982 году.
- Минерал назван в честь
 академика Льва Владимировача Таусона основателя сибирской геохимической школы.
- Основная часть первых монографических исследований таусонита выполнена его коллегами в Институте геохимии СО РАН и Институте земной коры СО РАН [Воробьев и др., 1984, 1987].

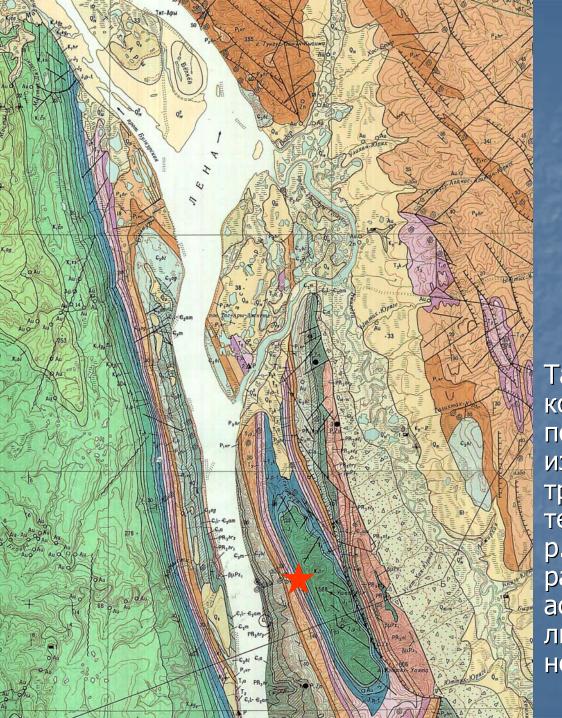
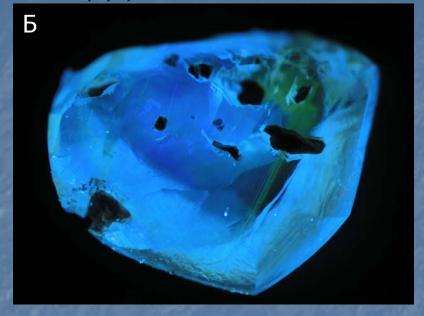


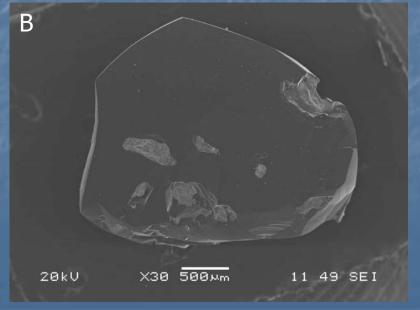
Схема расположения находки алмаза с таусонитом

Таусонит обнаружен в числе комплекса минеральных фаз на поверхности кристалла алмаза, извлеченного из нижнетриасовых туффитов в нижнем течении р. Лена, правый приток р. Улахан-Алджархай. Более ранние находки таусонита в ассоциации с алмазом по литературным источникам нам неизвестны.

Кристалл алмаза I минералогической разновидности по Ю.Л. Орлову в форме кривогранного додекаэдроида уральского типа из верхне-триасовых туффитов







А - изображение в отраженном свете;

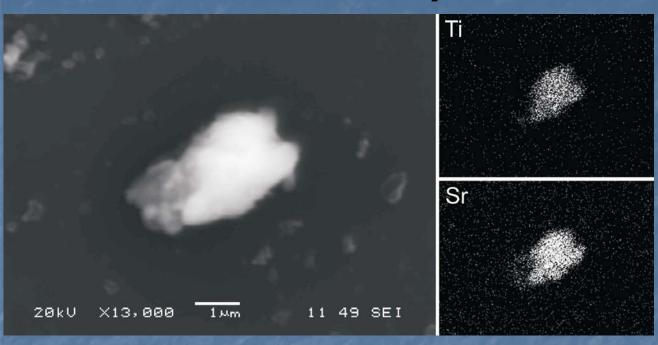
Б - изображение в ультрафиолетовом свете;

В – изображение во вторичных электронах В результате изучения на сканирующем электронном микроскопе JSM-6480LV с энергодисперсионной приставкой INSA Energy 350 «Oxford Instruments» при ускоряющем напряжении 20 кВ на поверхности кристалла алмаза установлены следующие минеральные фазы.

Минералы
присутствующие в виде
дискретных зерен
Таусонит
Самородный свинец
Интерметаллическое
соединение Fe и Cr
Кальцит
Кварц
Полевые шпаты

Минералы
присутствующие в составе
полифазных корочек
Иллит
Альбит
Кварц
Пирит
Оксид Ti

Таусонит

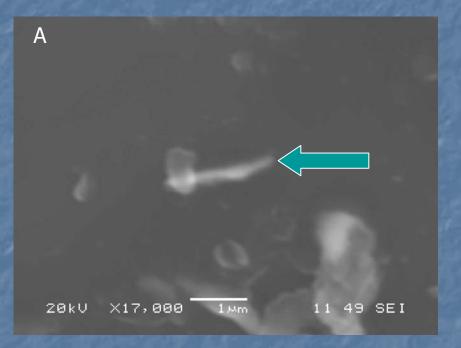


Выделение таусонита на поверхности алмаза изображение во вторичных электронах и в характеристическом излучении Ti и Sr.

Результаты нормализованного микрозондового анализа таусонита

6	CaO	TiO ₂	FeO	SrO	Сумма
1.	0.00	39.1	2.2	58.7	100.00
2.	0.00	41.5	0.00	58.5	100.00
3.	0.5	39.5	1.5	58.5	100.00
		43,3		56,7	

Выделение самородного свинца (A) и интерметаллического соединения Fe и Cr (Б) на поверхности алмаза изображение во вторичных электронах

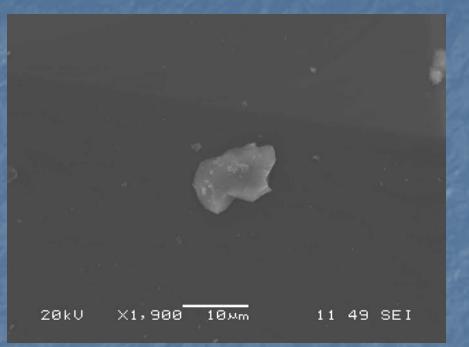


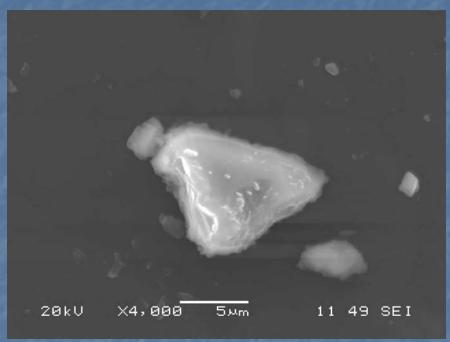


Результаты нормализованного микрозондового анализа интерметаллического соединения Fe и Cr

Cr	Fe	Сумма
17.1	82.9	100.00

Зерна полевых шпатов на поверхности алмаза изображение во вторичных электронах



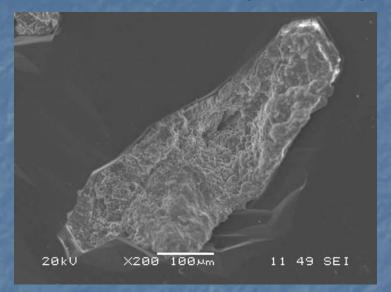


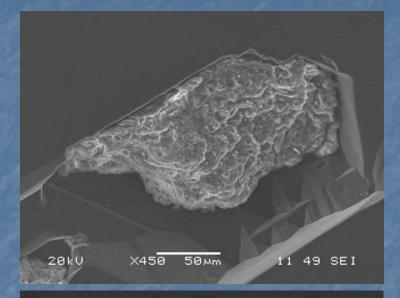
Результаты нормализованного микрозондового анализа полевых шпатов

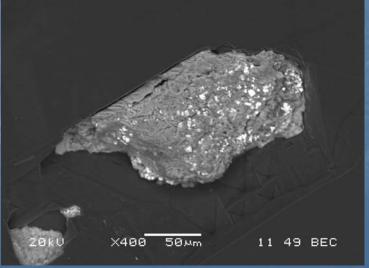
Na ₂ O	Al ₂ O ₃	SiO ₂	CaO	Сумма
7.3	26.9	56.9	8.9	100.0
6.1	26.6	57.7	9.6	100.0

Полифазные корочки в углублениях (в реликтовых полостях протовключений) на поверхности алмаза:

иллит, альбит, кварц, пирит, оксид Ті

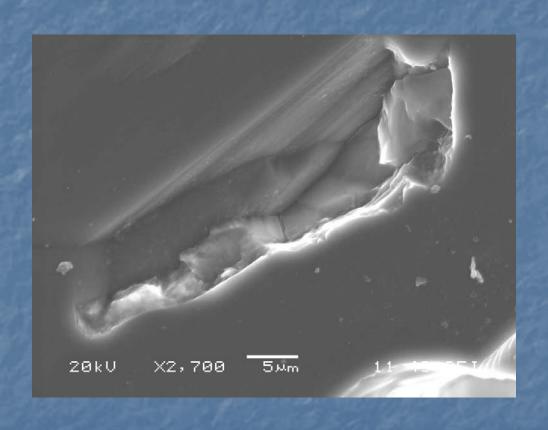






А, Б - во вторичных электронахВ - обратно рассеянных электронах

Кварц в углублении на поверхности алмаза изображение во вторичных электронах



- Е.И. Воробьевым и А.А. Коневым с соавторами (1987) определяющее значение для условий образования таусонита придается высококалиевому химизму, высокой фугитивности кислорода, дефициту кремнезема и насыщенности среды углекислотой. Кроме того по геологическим данным Е.И. Воробьева с соавторами. (1987) насыщенность углекислотой и водой являются благоприятными условиями кристаллизации таусонита в метаморфическом процессе.
- Такая обогащенность среды углекислотой и водой при кристаллизации таусонита коррелирует с условиями в экспериментах по получению кривогранных форм травления кристаллов алмаза в водно-карбонатных и водно-карбонатно-силикатных расплавах, в ходе которых А.Ф. Хохряковым, Ю.Н. Пальяновым были получены полные аналоги кристаллографических форм округлых додекаэдроидов, тетрагексаэдроидов и октаэдроидов алмазов (2000). Таким образом, находка таусонита на резорбированной поверхности кристалла может косвенно свидетельствовать об условиях растворения алмазов уральского типа, распространенных в северных россыпях Якутии.

- Наиболее вероятно, что этот период растворения алмаза соответствует уникальным условиям заключительных этапов формирования транспортера кристаллов отличными от существовавших при зарождении типичных кимберлитов.
- Кроме того, этот экзотический минерал косвенно подтверждает высоко калиевую природу магматического источника нового промышленного типа месторождений алмазов алмазоносных туффитов, существование которого обосновано С.А. Грахановым, А.П. Смеловым, К.Н. Егоровым (2010).

Спасибо за внимание!