

Описание главных минералов, их месторождения и значение их для промышленности. Драгоценные камни. Сочинение доктора Р. Браунса. Санкт-Петербург. 1906.

(полный текст книги доступен в электронной библиотеке ГПНТБ России по экологии https://bookscd.gpntb.ru/ODM_2030/?_uri=bookscd/ODM_2030)

Мусковит (с. 372)

1. Описание

Калиевая слюда, или мусковитъ, не содержитъ желѣза, почему окрашена въ свѣтлый цвѣтъ. Въ тонкихъ спайныхъ листочкахъ она почти безцвѣтна и прозрачна; толстые кристаллы (см. табл. 68) сѣраго цвѣта (рис. 1), зеленоватосѣраго (рис. 2), желтоватаго, бураго, и въ рѣдкихъ случаяхъ зеленаго (рис. 3) или розоваго (рис. 7). Последний образецъ былъ принятъ раньше, основываясь на окраскѣ, за литіевую слюду, но болѣе точныя изслѣдованія показали, что это—калиевая слюда. Блескъ на спайныхъ поверхностяхъ перламутровый или стеклянный; природныя плоскости матовы и шероховаты. Твердость невелика, она равняется 2; удѣльный вѣсъ около 3.

<.....>

Примѣненіе. Слюда (или гипсъ, или оба вмѣстѣ) была извѣстна уже римлянамъ, которые, по показанію Плинія, пользовались ею вмѣсто стекла для теплицъ и ульевъ. Теперь ее берутъ для американскихъ печей, ламповыхъ цилиндровъ, консервовъ—вообще для такихъ предметовъ, которые должны быть прозрачными и способными выдерживать, не растрескиваясь, высокія температуры. Ихъ приготовленіе очень легко; благодаря спайности, листочку нетрудно придать желательную толщину, а съ помощью ножницъ можно получить требуемую форму. Въ Германіи въ обыденной жизни эта слюда называется еще *Marienglas* и не отличается строго отъ гипса; примѣняются они не одинаково—гипсъ нельзя гнуть, какъ слюду, а отъ прокаливанія онъ становится бѣлымъ и непрозрачнымъ.

2. Образцы

ТАБЛИЦА 68.

Группа слюды и хлорита.

1. Мусковитъ, калиевая слюда. Кристаллъ въ кварцѣ.
Нью-Джерсей, Сѣверная Америка.
2. Мусковитъ, кристаллъ.
Бамле въ Норвегiи.
3. Мусковитъ, зеленые кристаллы.
Линкольнъ К^о, Сѣверная Каролина.

