

Презентация “ЛАЗУРИТ”

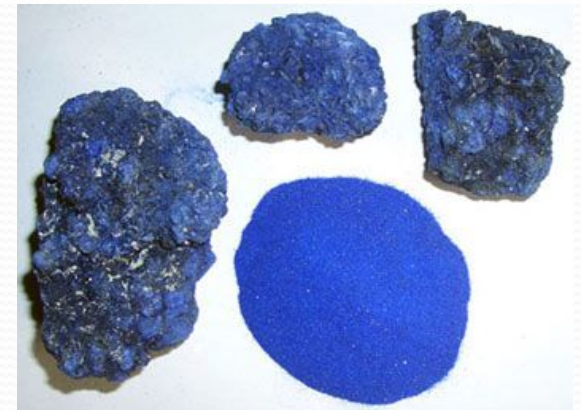
ИСТОЧНИК

- <http://ru.wikipedia>
- <http://www.astroland.ru/stone/lazurit.htm>
- <http://www.catalogmineralov.ru/mineral/57.html>

Лазурит

Лазурит

(ляпислазурь) —
 $\text{Na}_6\text{Ca}_2(\text{AlSiO}_4)_6(\text{SO}_4, \text{S}, \text{Cl})_2$
— непрозрачный
минерал от синего до
голубовато-серого или
зеленовато-серого цвета,
лучшими считают камни
сочно синие или сине-
фиолетовые, а также
насыщенно голубые.



Свойства

- **Формула** : $\text{Na}_6\text{Ca}_2(\text{AlSiO}_4)_6(\text{SO}_4, \text{S}, \text{Cl})_2$
- **Сингония**: Кубическая
- **Цвет** : Оттенки голубого
- **Цвет черты**: Светло-голубая
- **Блеск** : Стеклянный
- **Прозрачность**: Просвечивающий
- **Твёрдость** : 5,5
- **Спайность** : Несовершенная по {110}
- **Плотность**: 2,38 — 2,42 г/см³



Месторождения

- Лазурит добывают в Афганистане (Бадахшан), в России (Южное Прибайкалье), Аргентине, Чили, США, Мьянме, Таджикистане (Памир). Копи в Бадахшане являются древнейшими; в древние времена сложными путями этот камень из Афганистана попадал в Китай, Египет, Византию и Рим. По качеству байкальский лазурит не уступает бадахшанскому, а памирский отличается более светлыми оттенками и ценится ниже.



Применение

Лазурит используют в ювелирном деле как недорогой, но красивый поделочный камень. Лазурит — довольно мягкий и хрупкий минерал, легко обрабатывается и полируется.

Лазурит могут дополнительно красить в синий цвет или имитировать путем окраски в синий белых камней.

Из лазурита изготавливают декоративные вазы, шкатулки, статуэтки. В виде тонких пластин применяют для инкрустации в художественных мозаичных работах, а также для облицовки колонн, каминов и др. Один из наиболее ценных и наиболее древних минеральных пигментов.

Из лазурита изготовлена ручка гербовой печати президента Украины.



СИМВОЛИК

а

В древности лазурит считался камнем искренности, был символом способностей, дарований, успеха и божественного расположения. В Европе лазурит символизирует благополучие, удачу и успех, в Индии преданную любовь и процветание.



Химический состав

Окись натрия (Na_2O) 16,8%, окись кальция (CaO) 8,7%, окись алюминия (Al_2O_3) 27,2%, двуокись кремния (SiO_2) 31,8%, окись серы (SO_3) 34%, хлор (Cl) 0,25%.

Форма кристаллов. Кристаллы очень редки.

Кристаллическая структура. Простая кубическая структура. Ионы хлора располагаются в углах и в центре куба в тетраэдрическом окружении ионов натрия.

Класс симметрии.

Гексатетраэдрический — 43m.

Агрегаты,. Плотные, аморфные.



Конец

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!