

Формула: C

Молекулярная масса: 12,01

Примесь: N

Класс: Самородные элементы

Группа: Полиморфы углерода

### Физические свойства

Цвет: Бесцветный, жёлтый,  
коричневый, синий,  
голубой, розовый

Твёрдость: 10

Плотность: 3,47—3,55 г/см<sup>3</sup>

### Кристаллографические свойства

Сингония: Кубическая

### Оптические свойства

Оптический тип: изотропный



**ШКОЛА  
КРЕАТИВНЫХ  
ИНДУСТРИЙ**  
Новосибирск

630087 г. Новосибирск  
пр. К.Маркса 24/2, 1 этаж  
+7 383 304 73 89  
shki\_nokkii@nso.ru



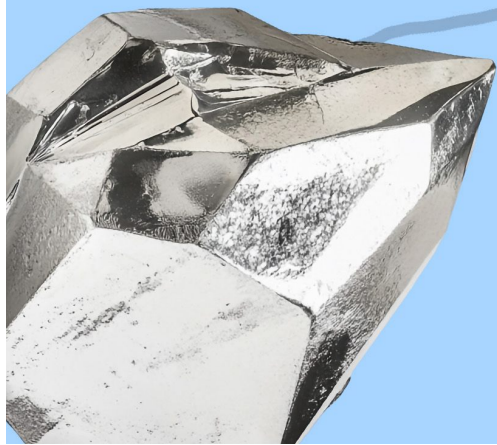
**АЛМАЗ**

Я очень сожалею  
о том, что я сделал этот проект



## История и происхождение

Алмазы были известны человеческой цивилизации на протяжении тысячелетий. Первые упоминания о них относятся к древним Индии, где алмазы использовались как драгоценности, а также в ритуальных целях. В Средние века алмазы стали символом власти и богатства аристократии в Европе. В XX веке алмазы приобрели популярность благодаря рекламным кампаниям, подчеркивающим их значимость в качестве обручальных колец.



## Экология и этика

Добыча алмазов может оказывать серьезное воздействие на окружающую среду, включая разрушение экосистем и загрязнение водоемов. В последнее время вопрос этичности алмазной торговли стал очень актуальным, в связи с так называемыми "кровавыми алмазами", которые используются для финансирования конфликтов. В ответ на это были разработаны международные инициативы, такие как Процесс Кимберли, направленные на сертификацию легитимности происхождения алмазов.

## Использование

Хотя алмазы часто ассоциируются с ювелирными изделиями, их применение выходит далеко за пределы украшений. В промышленности алмазы используются для резки, шлифовки и бурения. Специальные алмазные инструменты широко применяются в строительстве и производстве, а искусственные алмазы находят применение в электронике.

