

КРИСТАЛЛИЧЕСКИЕ И АМОРФНЫЕ ТЕЛА

Кристаллы — это твердые тела, атомы и молекулы которых занимают упорядоченные положения в пространстве.

В МИРЕ КРИСТАЛЛОВ



медный купорос



cepa



алмаз



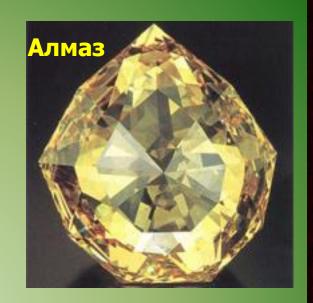
раухтопаз

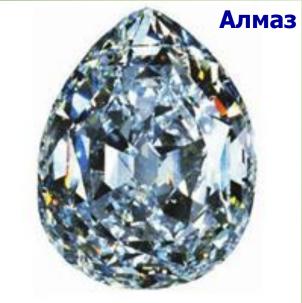


рубин





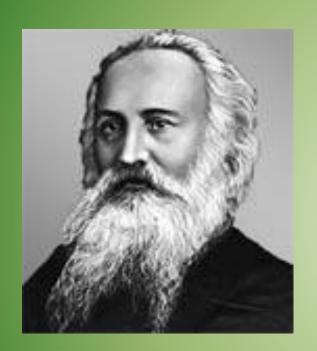






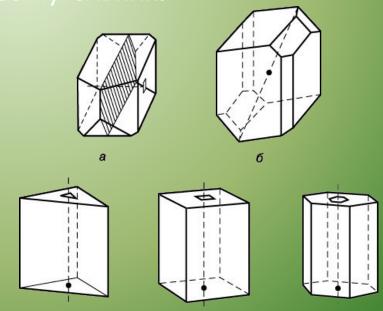


«...КРИСТАЛЛЫ БЛЕЩУТ <u>СИММЕТРИЕЙ</u>...» Е.С.Федоров



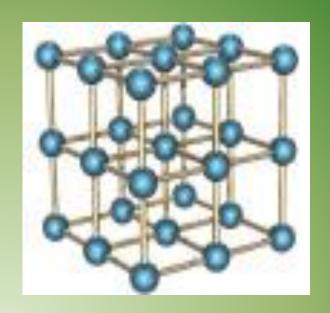
Форма кристалла — правильные многогранники, с постоянными углами между плоскими гранями для каждого вещества.

В природе существует только 230 различных кристаллических решеток. Кристаллы могут иметь форму различных призм и пирамид, в основании которых могут лежать только правильный треугольник, квадрат, параллелограмм и шестиугольник.



В кристаллических телах молекулы, атомы или ионы расположены в определенном порядке, образуя пространственную структуру — кристаллическую решетку.

В зависимости от расположения атомов или ионов в кристаллической решётке наблюдаются разные формы кристаллов.







КРИСТАЛЛИЧЕСКИЕ ТЕЛА

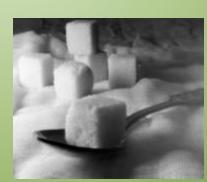
• 1.Монокристаллы
(«моно» - один)
одиночные кристаллы:
кварц, алмаз, рубин,
сапфир, изумруд...

• 2.Поликристаллы («поли» - много) много сросшихся кристаллов: металлы и их сплавы, сахар...





ограненные изумруды





медь

кварц

caxap



СВОЙСТВА МОНОКРИСТАЛЛОВ



Зависимость физических свойств кристаллов от направления, в котором эти свойства определяются, называют анизотропией.

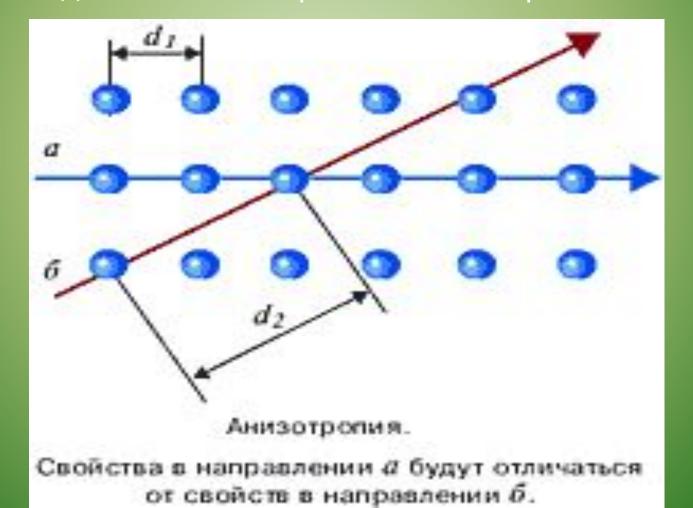
Тпл=const

t, мин

Нагревание, плавление льда и дальнейшее нагревание воды, а также охлаждение воды и её кристаллизация.



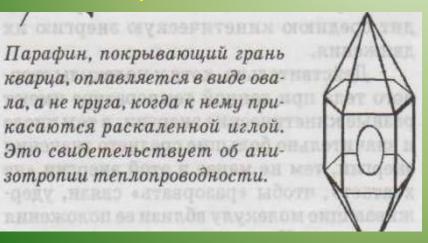
Анизотропия объясняется тем, что при упорядоченном расположении атомов, молекул или ионов силы межмолекулярного взаимодействия между ними и межатомные расстояния оказываются неодинаковыми по различным направлениям.



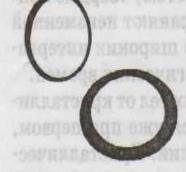
Анизотропия монокристаллов. Различают:

- Анизотропию прочности, например, слюда легко расслаивается только в одном направлении
- Анизотропию теплопроводности

Парафин, покрывающий грань кварца, оплавляется в виде овала, а не круга, когда к нему прикасаются раскаленной иглой. Это свидетельствует об анизотропии теплопроводности.



• Анизотропию теплового расширения



Вырезанный из кварца шарик при нагревании приобретает форму эллипсоида, что свидетельствует об анизотропии теплового расширения.

- Анизотропию электропроводности
- Анизотропию оптическую



АНИЗОТРОПИЯ ПРОЧНОСТИ



Кристаллы слюды. Имеющие пластинчатое строение, легко расслаиваются под действием небольшой силы



ОПТИЧЕСКАЯ АНИЗОТРОПИЯ



ДВОЙНОЕ ЛУЧЕПРЕЛОМЛЕНИЕ

СВЕТА КРИСТАЛЛАМИ ИСЛАНДСКОГО ШПАТА - луч света при прохождении сквозь кристалл расщепляется на два луча.



Температура плавления для некоторых веществ

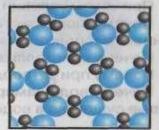
Вещество	t _{пл} , °С
He	-269,6
H_2	-259,3
02	-218,8
N_2	-209,9
Hg	-38,9
H ₂ O	0
S	119
Pb	327,3
Ag	960,8
uga Austron	1063
Cu	1083

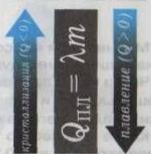
Плавление

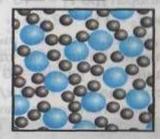
кристаллов



Твердое тело (лед)







Жидкость (вода)



Металл Ga плавится при температуре 29,8°C

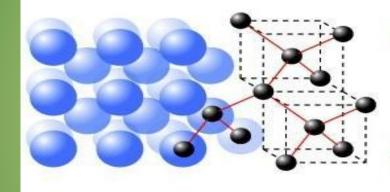


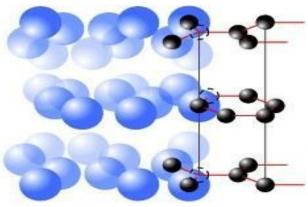
ПОЛИМОРФИЗМ

Образование различных структур одинаковыми атомами.









АЛМАЗ

С-







Свойства алмаза и графита:



- Высокая твердость, драгоценный Мягкий минерал. камень.
- •Не проводит электричество.
- •Сгорает в струе кислорода.

Бриллиантовая огранка алмаза принесла камню славу и раскрыла его великолепие.



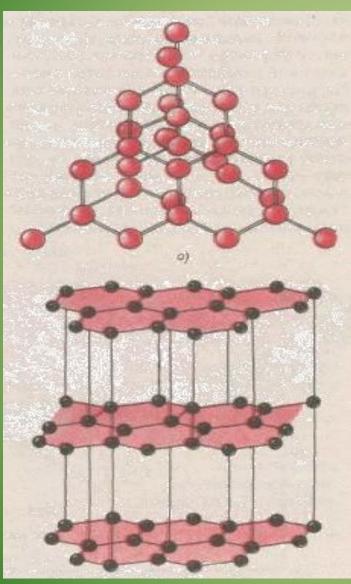
- •Проводил электричество.
- Из него делают огнеупорную глину.





Причина различия свойств алмаза и графита в строении их кристаллических

решёток.



Алмаз - плотная упаковка атомов углерода.

Графит - слоистая структура решётки.



СВОЙСТВА ПОЛИКРИСТАЛЛОВ

• Большинство твёрдых тел имеют поликристаллическую структуру. Поликристаллы состоят из множества хаотически расположенных маленьких кристаллов, и анизотропией свойств они не обладают.



плавка стали

Изотропия – одинаковые физические свойства по всем направлениям.



Изотропия поликристаллов.

Объём поликристалла значительно превышает объем отдельных кристалликов, поэтому все направления в нём равноправны, и свойства в разных направлениях одинаковы.



