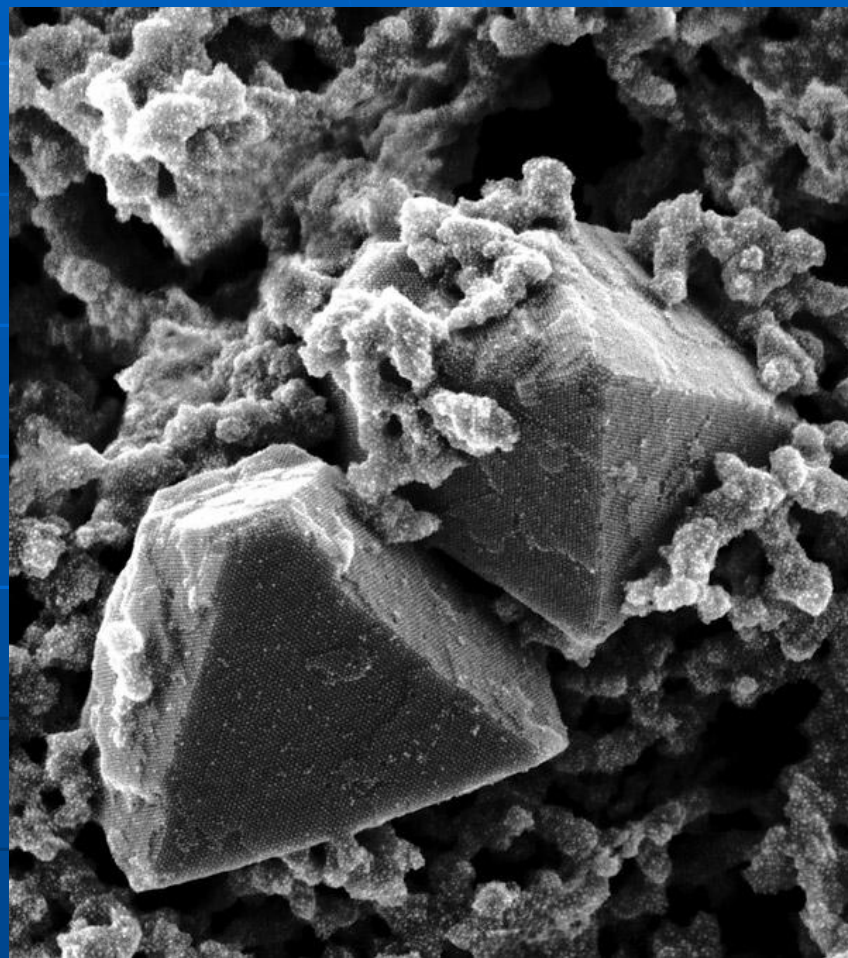


Кристаллические и Аморфные тела.

Кристаллические тела

- Кристаллические тела- это тела определённой геометрической формы, ограниченные естественными плоскими гранями.



Аморфные тела

- Аморфные тела- не имеют кристаллической структуры. Не расщепляются с обр. кристаллических граней.



Виды кристаллических тел

- Монокристаллы
- Монокристалл — отдельный однородный кристалл, имеющий непрерывную кристаллическую решётку.



Виды кристаллических тел

- Поликристаллы
- **Поликристалл** - агрегат мелких кристаллов какого-либо вещества, иногда называемых из-за неправильной формы кристаллитами или кристаллическими зёрнами.



Свойства и строение аморфных тел

- 1. При нагревании постепенно размягчаются, становятся более текучими.
- 2. Нет определённой температуры, при которой они плавятся.
- 3. Не обнаруживают различных свойств в разных направлениях.
- 4. Частицы аморфных тел непрерывно и беспорядочно колеблются.



Свойства и строение кристаллических тел

- 1. Основой является кристаллическая решётка.
- 2. Идеальный кристалл-математическая модель кристалла.
- 3. Основным отличительным признаком кристаллов-анизотропия.
- 4. Жидкие кристаллы-вещества, обладающие свойствами и жидкостей, и кристаллов.



Интересные факты

- Кристаллы изучают различные науки:
 - Кристаллография изучает идеальные кристаллы с позиций законов симметрии и сопоставляет их с кристаллами реальными
 - Структурная кристаллография занимается определением внутренней структуры кристаллов и классификацией кристаллических решеток
 - Кристаллооптика изучает оптические свойства кристаллов
 - Кристаллохимия изучает закономерности образования кристаллов из различных веществ и в разных средах.
-
- Самые большие кристаллы были обнаружены в пещере Найка, которая находится в мексиканском штате Чиуауа[1]. Некоторые из них в длину достигают 13 метров, а в ширину - 1 метр.