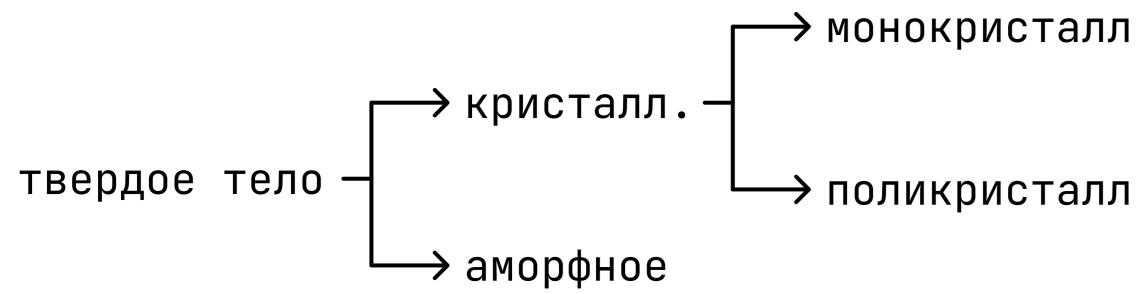
K 10/16

СВОЙСТВА ТВЕРДЫХ ТЕЛ

Свойства кристаллов



1 Частицы расположены упорядоченно

Виды кристаллических решеток:

Ионные (NaCl)

Металлические (Си)

• Атомные (Алмаз)

• Молекулярные (Лед)

Обладают полиморфизмом

С (углерод) алмаз графит

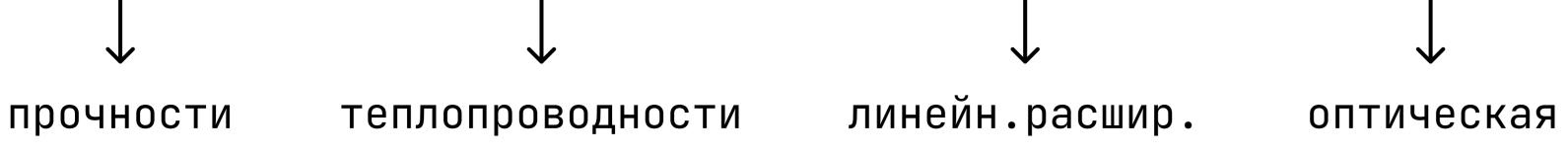
- Твердое тело; драгоценный камень
- Мягкий минерал
- Не проводит электричество

• Проводит электричество

• Сгорает в струе кислорода

• Делают огнеупорн. глину

3 Анизотропия (для монокристаллов)



Свойства аморфных тел

Признаки:

- Примеры материалов:
- Нет стогого порядка (есть ближний)
- Изотропны
- Не имеют постоянное t° плавления
- При повышенных t° текут

- - Bap
 - Канифоль
 - Стекло
 - Янтарь
 - •

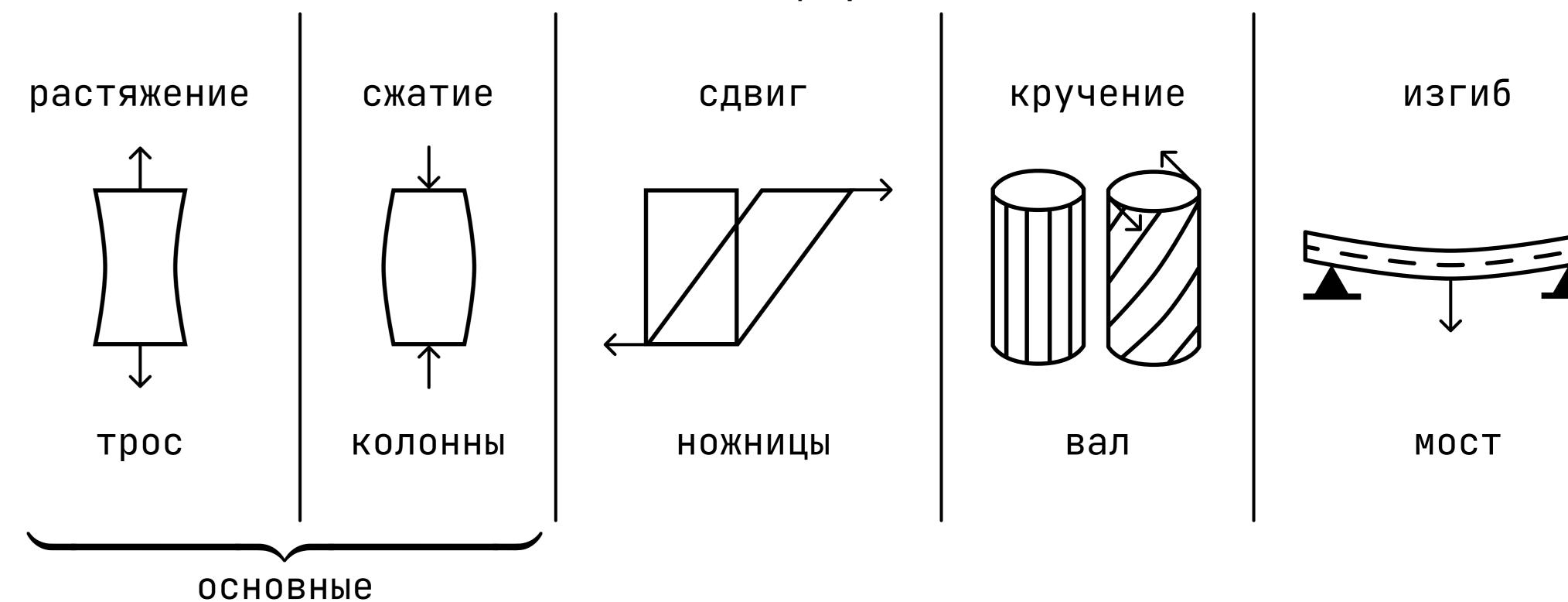
Такие тела называются "застывшими жидкостями"

Деформация - изменение формы или объема под действием внешних сил

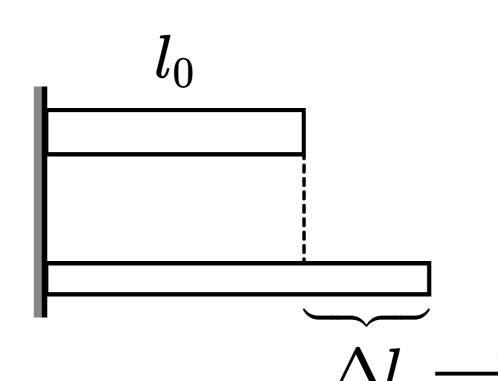
примечание

- Полиморфизм \longrightarrow образование различных структур одинаковыми атомами
- Анизотропия неодинаковость физический свойств по разным направлениям
- Изотропия \longrightarrow одинаковость физический свойств по всем направлениям
- Моно *→* один
- Поли —— много

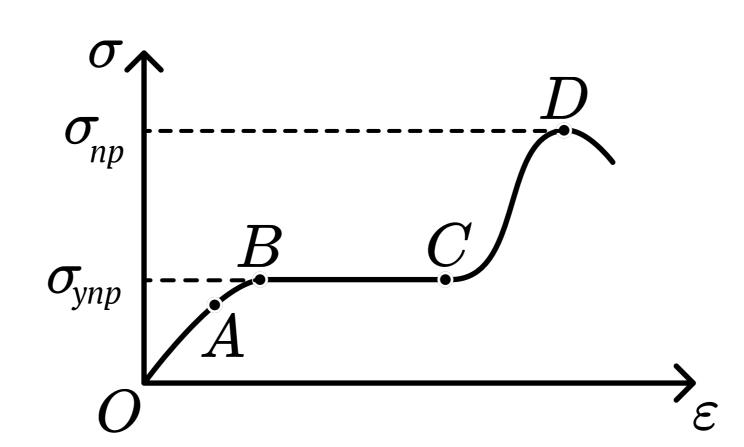
Виды деформаций:



Механическое напряжение



- (1) относительное удлинение \longrightarrow $\varepsilon = \frac{1}{2}$ (2) механическое напряжение $\longrightarrow \sigma = \frac{|F_{ynp}|}{C}$ СИ: [Па]
- абсолютное удлинение



- только в данной области (ОА) выполняется закон Гука 1. *OA* - область упругих деформаций
 - $\sigma_{\!\scriptscriptstyle B}$ предел упругости
- 2. BC область текучести материала
 - σ_D предел прочности

Закон Гука



Старая формулировка

примечание

• Упругость - свойство тел восстанавливать форму (н-р: резинка)

• Хрупкость - свойства тел разрушаться при малой деформации

- Пластичность свойство тел не восстанавливать форму (н-р: пластилин)
- $\sigma \longrightarrow \text{сигма}$
- $\varepsilon \longrightarrow$ эпсилон малая
- $E \longrightarrow$ эпсилон большая