

Физическая химия

Тема 1

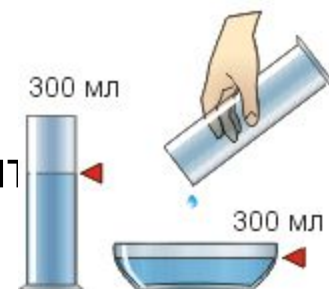
Учение об агрегатных состояниях вещества.
Жидкое состояние. Твердое состояние. Плазма

1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

1.3.1. Основные понятия

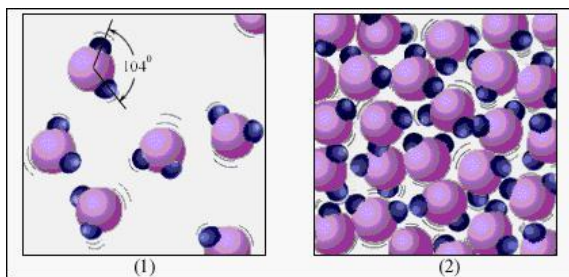
- Жидкое агрегатное состояние является промежуточным между твердым и газообразным
- Жидкости имеют собственный объем
- Жидкости принимают форму сосуда, в котором находятся



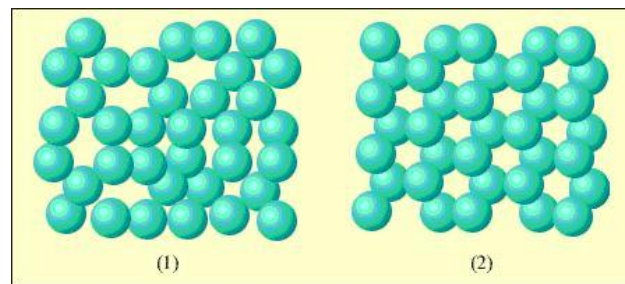
1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

- Близко расположенные молекулы жидкости могут образовывать упорядоченные структуры, содержащие несколько молекул. Это состояние называется **ближним порядком**.
- **Ближний порядок** — это упорядоченность во взаимном расположении атомов или молекул в веществе, которая повторяется лишь на расстояниях, соизмеримых с расстояниями между частицами, то есть **ближний порядок есть закономерность в расположении соседних частиц**.



Структура воды: (1) –водяной пар; (2) – жидкая вода



Пример ближнего порядка молекул жидкости и дальнего порядка молекул кристаллического вещества: (1) –жидкая вода; (2) – лёд (твёрдое тело)

1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

Факторы, влияющие на поведение жидкости:

□ **Химическая природа жидкости**

- В неполярных жидкостях взаимодействия между молекулами слабые, поэтому по свойствам они ближе к газам
- В полярных жидкостях сильны взаимодействия между молекулами, поэтому такие жидкости по строению и свойствам ближе к твердым телам

□ **Внешние условия, в частности, температура**

- Чем ниже температура и чем ближе температура жидкости к температуре ее кристаллизации, тем больше степень упорядоченности частиц и тем ближе свойства жидкости к свойствам твердых веществ
- Чем выше температура и чем ближе она к температуре кипения, тем больше сходства в поведении жидкостей и газов

1. Учение об агрегатных состояниях

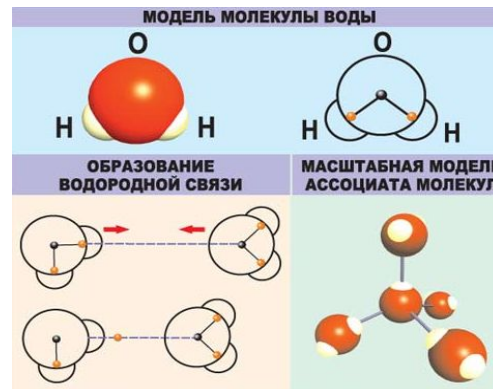
1.3. Жидкое состояние вещества

Типы связей в жидкостях между молекулами:

□ Ван-дер-Ваальсовы взаимодействия

- ориентационные силы (диполь-дипольные взаимодействия)
- дисперсионные силы (взаимодействия между неполярными молекулами)
- индукционные силы (взаимодействия между полярной и неполярной молекулами)

□ Водородные связи



1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

1.3.2. Свойства жидкостей

1. **Плотность** – масса единицы объема жидкости при данной температуре

$$\rho = \frac{m}{V}$$

Плотность жидкостей в сотни и тысячи раз больше, чем плотность газов

С увеличением температуры плотность всех жидкостей уменьшается (исключение – вода)

$$\rho_t = \rho_0(1 - kt)$$

Аномалии воды!!!

1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

2. Молярный объем жидкости

$$V_M = \frac{M}{\rho}$$

Для разных жидкостей молярный объем различен!!!

Например: для воды

$$V_M = \frac{18 \frac{\text{Г}}{\text{МОЛЬ}}}{1000 \frac{\text{Г}}{\text{Л}}} = 0,018 \frac{\text{Л}}{\text{МОЛЬ}}$$

1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

3. **Поверхностное натяжение** – это энергия, необходимая для образования новой поверхности.

σ – коэффициент поверхностного натяжения

$$\sigma = \frac{A}{S} \left[\frac{\text{Дж}}{\text{м}^2}; \frac{\text{Н}}{\text{м}} \right]$$

A – работа, Дж

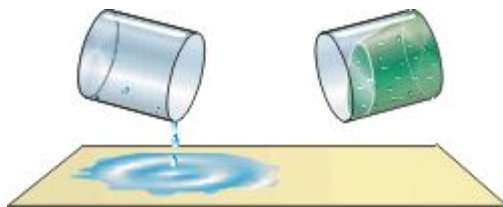
S – площадь поверхности, м²

- Зависит от природы жидкости, природы граничащего с ней тела, температуры, наличия примесей в жидкости.
- Уменьшается с увеличением температуры и при добавлении поверхностно-активных веществ (ПАВ)

1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

4. **Текучесть** - способность изменять форму за малое время под действием даже малой силы. Благодаря этому свойству все жидкости льются в виде струй, разбрызгиваются каплями, принимают форму того сосуда, в который их нальют.

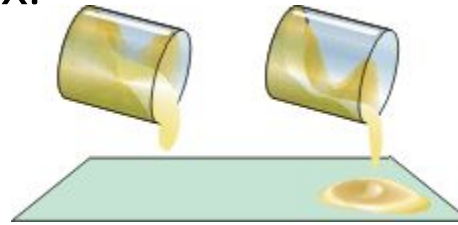


Текучесть – величина, обратная вязкости.

1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

5. **Вязкость** (внутреннее трение, сопротивляемость течению) – это сопротивление, возникающее внутри жидкости при перемещении с различными скоростями одних слоев ее относительно других.



Вязкость – термодинамическое свойство текучего тела.

Вязкость жидкости уменьшается с увеличением температуры (исключение – вода).

Вязкость имеет важное значение в решении производственных вопросов, связанных с транспортировкой текучих материалов по трубопроводам, с перемешиванием жидкостей и газов, с движением судов, самолетов и т.п.

1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

- **Динамическая вязкость** (коэффициент внутреннего трения) μ

$$\mu = \frac{F \cdot l}{S \cdot v} \quad [\text{Па} \cdot \text{с}] = [10\text{Пз}] = [10^3 \text{сПз}]$$

F – сила сопротивления сдвигу, Н

l – расстояние, l = 1 м

S – площадь поверхности, S = 1 м²

v – скорость, v = 1 м/с

$$1 \text{ Пз} = 0,1 \frac{\text{Н} \cdot \text{с}}{\text{м}^2} = 0,1 \text{Па} \cdot \text{с}$$

- **Кинематическая вязкость** ν – отношение динамической вязкости жидкости к ее плотности

$$\nu = \frac{\mu}{\rho} \quad \left[\frac{\text{м}^2}{\text{с}} \right] = [10^4 \text{СТ}]$$

1. Учение об агрегатных состояниях

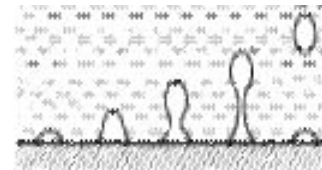
1.3. Жидкое состояние вещества

1.3.3. Парообразование

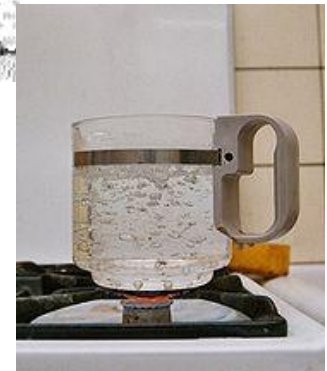
- ❑ Парообразование – переход вещества в газообразное состояние.
- ❑ Для жидкостей различают две формы парообразования: испарение и кипение.
- ❑ При **испарении** пар образуется только на свободной поверхности жидкости.
- ❑ **Кипение** – это процесс испарения жидкости, протекающий во всем её объеме.



Испарение



Кипение

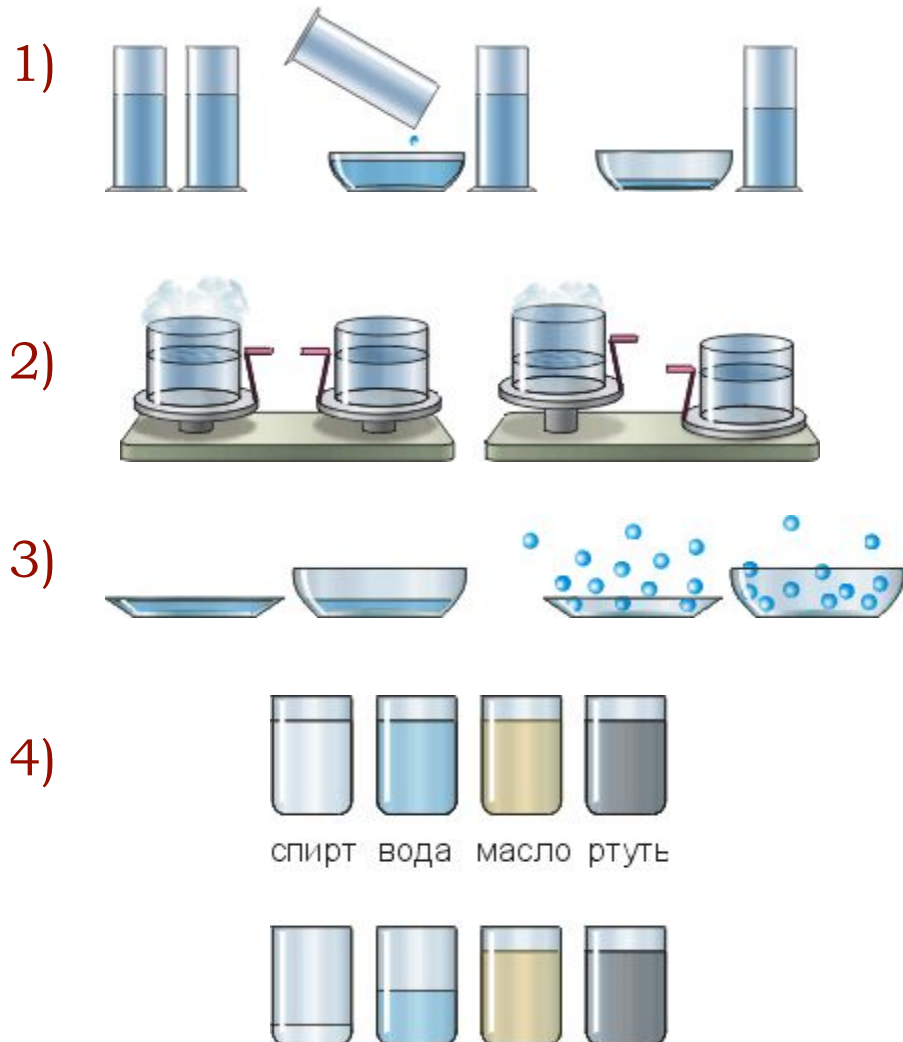


1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

□ На скорость парообразования влияют:

- 1) площадь свободной поверхности
- 2) температура жидкости
- 3) плотность пара над поверхностью, с которой происходит парообразование
- 4) природа жидкости

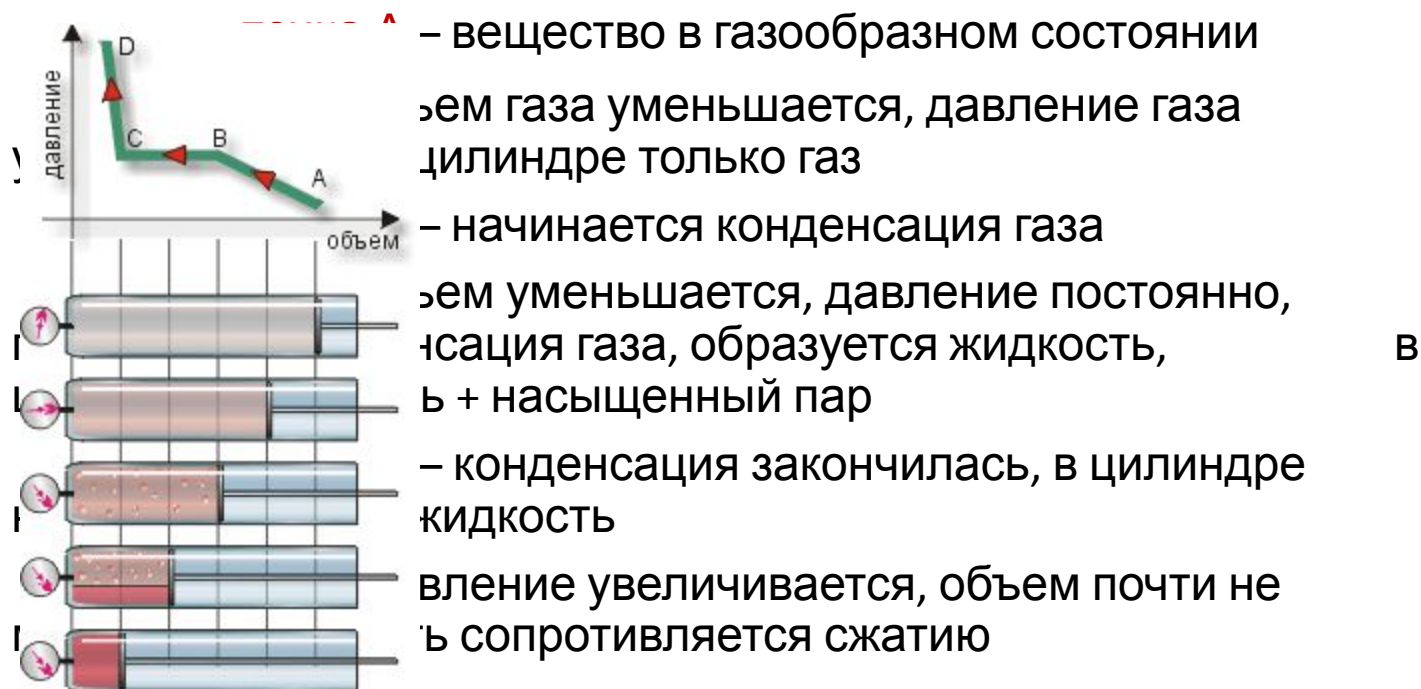


1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

1.3.4. Конденсация

- **Конденсацией** называется переход вещества из газообразного состояния в жидкое или твердое (конденсированное состояние)



1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

□ Давление насыщенного пара

Газ, находящийся в термодинамическом равновесии со своей жидкостью, называется **насыщенным паром**.

Слово "насыщенный" подчеркивает, что при данной температуре этот пар не может содержать большее число молекул, то есть иметь бóльшую плотность.

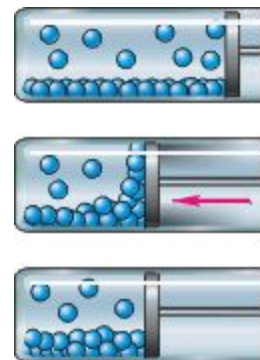
На участке ВС в цилиндре одновременно сосуществуют газ и жидкость (см. слайд 12).

Их температура и давление одинаковы.

Это давление не зависит от количества жидкости и газа.

Вдвигая поршень, мы на мгновение увеличиваем давление газа около поршня, что способствует переходу части молекул в жидкость, и давление вновь становится прежним.

В этом случае говорят, что в цилиндре наблюдается *термодинамическое равновесие*.



1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

- **Давление насыщенного пара**
– одна из характеристик вещества.
- Для различных веществ это давление, как правило, различно.
- Вещества с малым значением давления насыщенного пара при нормальных условиях являются твердыми или жидкими; с большим значением – газообразными. При средних значениях вещество является либо легкоиспаряющейся жидкостью, либо легко сжижающимся газом.

Вещество	Давление насыщенного пара, кПа, при 20°С
Ртуть	0,0002
Вода (при 0°С)	2,3
Вода (при 100 °С)	101,3
Этанол	5,9
Фреон	570

1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

- Давление насыщенного пара растет с ростом температуры

Вещество	Давление насыщенного пара, кПа
Вода (при 0°C)	2,3
Вода (при 100 °C)	101,3

- **Кипение жидкости характеризуется равенством давления насыщенного пара и внешнего давления**

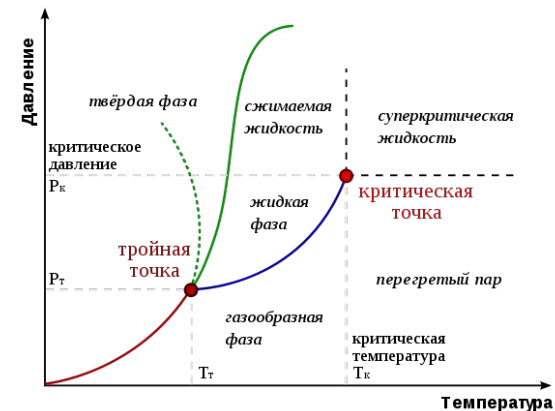
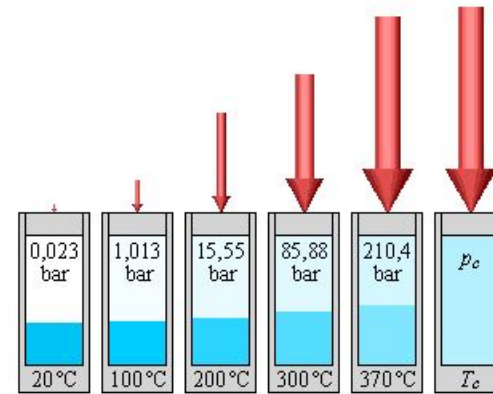
Вещество	Давление насыщенного пара, кПа	Внешнее давление, кПа
Вода (при 100 °C)	101,3	101,3

1. Учение об агрегатных состояниях

1.3. Жидкое состояние вещества

Зависимость температуры кипения от внешнего давления и от давления насыщенного пара:

- с ростом внешнего давления температура кипения увеличивается;
- давление насыщенного пара всегда растет с ростом температуры;
- увеличивая внешнее давление, можно повышать температуру кипения, но лишь до определённого предела — критической температуры и критического давления, выше которых исчезает граница раздела жидкой и газообразной фазы (флюидная жидкость).
- Критическая точка воды: $T=647\text{K}$, $p=218,3\text{ бар}$



1. Учение об агрегатных состояниях

1.4. Твёрдое агрегатное состояние

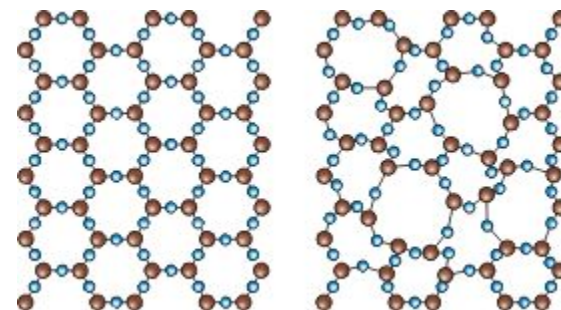
- Твёрдое вещество имеет собственную форму и оказывает сопротивление всякому действию, направленному на изменение формы
- Высокая упорядоченность частиц (дальний порядок)
- Дальний порядок — это упорядоченность во взаимном расположении атомов или молекул в веществе, которая повторяется на неограниченно больших расстояниях.

- Твердые вещества могут находиться в двух состояниях:
 - кристаллическом
 - аморфном

1. Учение об агрегатных состояниях

1.4. Твердое агрегатное состояние

- Кристаллические вещества:
 - определенная и четко выраженная температура плавления
 - определенная геометрическая форма кристаллов (кристаллическая решетка)
- Аморфные вещества:
 - нет определенной и четко выраженной температуры плавления (при нагревании постепенно размягчаются, становятся все более текучими).
 - даже при невысоких температурах обладают текучестью, поэтому их можно рассматривать как очень густые и вязкие жидкости.
 - не имеют строгого порядка в расположении частиц
 - с течением времени самопроизвольно переходят в кристаллическое состояние



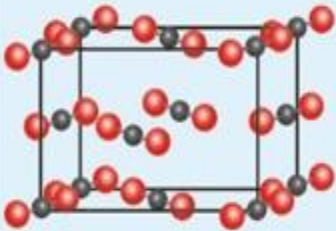
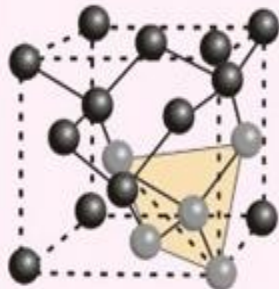
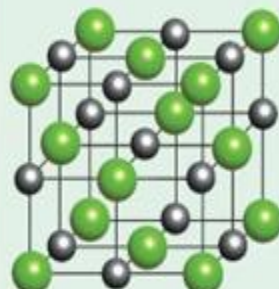
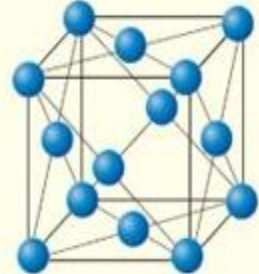





На левом рисунке изображено расположение частиц в кристаллическом кварце (SiO_2), а на правом – в аморфном кварце (SiO_2).

Эти вещества состоят из одних и тех же частиц – атомов кремния и кислорода.

1. Учение об агрегатных состояниях

1.4. Твердое агрегатное состояние

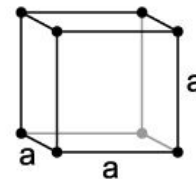
Типы кристаллических решеток:

МОЛЕКУЛЯРНЫЕ CO_2	АТОМНЫЕ C	ИОННЫЕ NaCl	МЕТАЛЛИЧЕСКИЕ Cu
			
Углекислый газ  $t_{\text{кип}} -78^\circ\text{C}$	$t_{\text{пл}} 3500^\circ\text{C}$ $t_{\text{кип}} 4200^\circ\text{C}$	$t_{\text{пл}} 801^\circ\text{C}$ $t_{\text{кип}} 1465^\circ\text{C}$	$t_{\text{пл}} 1083^\circ\text{C}$ $t_{\text{кип}} 2567^\circ\text{C}$
Твердая двуокись углерода 	Алмаз 	Галит 	Медь 

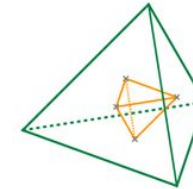
1. Учение об агрегатных состояниях

1.4. Твердое агрегатное состояние

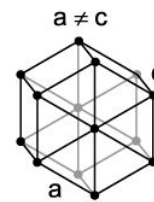
- Кристалл – твердое тело, состоящее из упорядоченных, периодически повторяющихся в пространстве частиц
- Наименьшей структурной единицей кристалла является элементарная ячейка
- Частицы размещаются в ней согласно принципу наиболее плотной упаковки, при которой остается наименьшее по объему свободное пространство между этими частицами
- Основные элементарные ячейки:
 - 1) Кубическая
 - 2) Тетраэдрическая
 - 3) Гексагональная
 - 4) Ромбоэдрическая
 - 5) Орторомбическая
 - 6) Моноклинная
 - 7) Триклинная



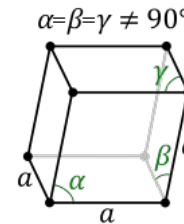
1)



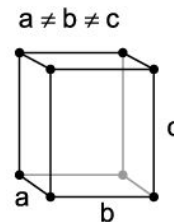
2)



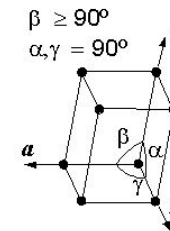
3)



4)

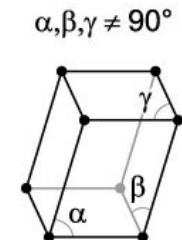


5)



6)

7)



1. Учение об агрегатных состояниях

1.4. Твердое агрегатное состояние

- Физические свойства кристаллических тел (такие, как прочность на разрыв, эластичность, тепло- и электропроводность, светопрозрачность и т.д.) неодинаковы в различных направлениях, но совпадают в параллельных направлениях.
- Такое свойство тел называется анизотропностью.

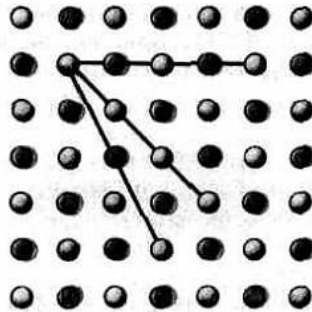


Рис. 102

- Свойства аморфных тел однородны во всех направлениях, т.е. аморфные тела изотропны.

1. Учение об агрегатных состояниях

1.4. Твердое агрегатное состояние

- ❑ Кристаллические тела делятся на *монокристаллы* и *поликристаллы*.
- ❑ **Монокристаллы** (монолитные, единые кристаллы) обладают периодически повторяющейся внутренней структурой во всем его объеме.



- Монокристаллы германия, кремния и др. используют для изготовления полупроводниковой аппаратуры
- Монокристаллы кварца, германия, фторида лития и др. используют в оптических узлах многих приборов.
- Монокристаллы алмаза используют при обработке особо твёрдых материалов
- Украшения – бриллианты, топазы, сапфиры, рубины и др.
- ❑ **Поликристаллическое тело** представляет собой совокупность сросшихся друг с другом хаотически ориентированных маленьких кристаллов — кристаллитов.
- ❑ Каждый маленький монокристалл поликристаллического тела анизотропен, но поликристаллическое тело изотропно.

1. Учение об агрегатных состояниях

1.4. Твердое агрегатное состояние

- ❑ Кристаллогидраты солей – твердые соли, в состав ионных кристаллов которых входят молекулы воды
- ❑ Кристаллогидраты солей различаются по количеству кристаллизационной воды и по характеру связи молекул воды с другими частицами, составляющими кристалл (координационная, водородная связи)
- ❑ $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, $\text{CaCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$, $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$,
- ❑ Образование кристаллогидратов всегда сопровождается выделением теплоты
- ❑ Молекулы воды могут связываться как с катионами, так и с анионами

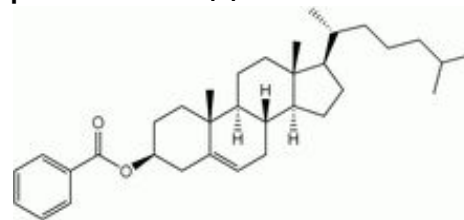
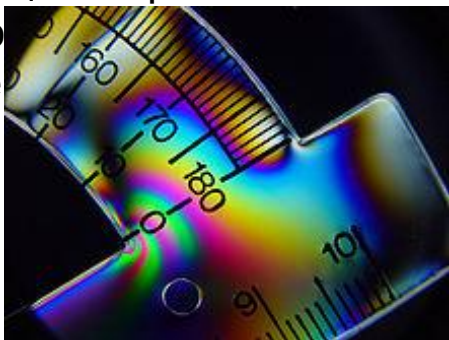


Кристалл $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

1. Учение об агрегатных состояниях

1.5. Жидкокристаллическое состояние вещества

- Жидкокристаллическим (мезоморфным) состоянием вещества называется такое состояние, свойства которого являются промежуточными между свойствами твердого кристалла и жидкости.
- Жидкие кристаллы сочетают в себе свойства как твердых кристаллических тел (наличие дальнего ориентационного порядка, оптические свойства – рассеяние, поляризация и преломление света, анизотропия (проявление))
- Жидкие кристаллы - особое состояние некоторых органических веществ, в котором они обладают текучестью и свойством образовывать пространственные структуры, подобные кристаллическим.
- Холестерилбензоат, плавится при 145°C с образованием мутного расплава, имеющего жидкокристаллическую структуру; при 179°C становится настоящей прозрачной жидкостью.

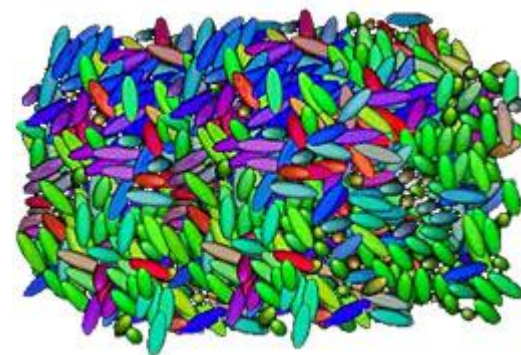


1. Учение об агрегатных состояниях

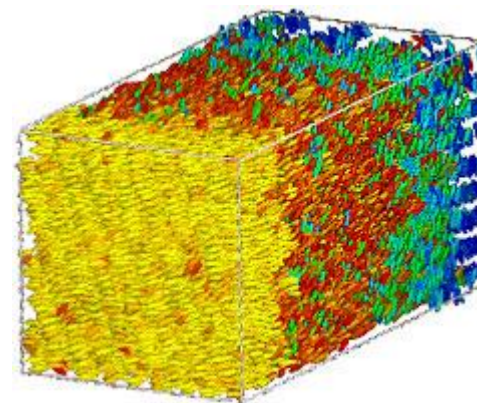
1.5. Жидкокристаллическое состояние вещества

Жидкие кристаллы образуются в веществах с продолговатой формой молекул, взаимная ориентация которых обуславливает анизотропию (т.е. неодинаковость) их физических свойств.

Жидкие кристаллы могут изменять свою структуру и светооптические свойства под действием электрического напряжения.



Обычная вода, свойства которой во всех направлениях одинаковы



Жидкий кристалл, ориентационное упорядочение

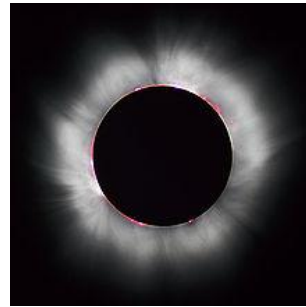
1. Учение об агрегатных состояниях

1.6. Плазма

- Плазма — частично или полностью ионизированный газ, в котором плотности положительных и отрицательных зарядов практически одинаковы
- Основные свойства плазмы – высокая температура (от 10^3 до 10^9 К) и электропроводность, обусловленные интенсивным движением свободных заряженных частиц.



Плазменная лампа



Плазма Солнца

- Применяют плазму при горячей обработке металлов (плазменная сварка); для осуществления эндотермических реакций, которые не могут идти в других условиях (синтез NO, получение водорода из природного газа) и др.