

# Неорганическая химия, ч. II

Основные разделы:

- физико-химический анализ;
- комплексные (координационные) соединения;
- ПЗ и ПС Д.И. Менделеева (включая химию элементов)

Основные **ПОНЯТИЯ** химии



# Что такое химия?

**Тезис:** химия – наука о превращениях вообще.

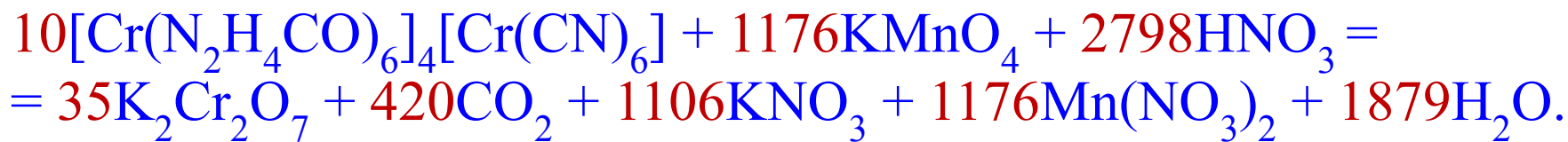
Это так? Давайте превратим во что-нибудь некое свинцовое тело. Например, расплющим его. Это химия? Конечно, нет.

(Наш тезис “не катит”.)

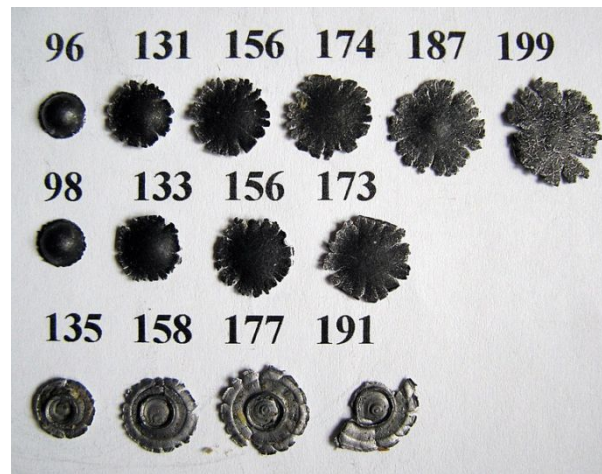
Подметим, что химические превращения всегда протекают по основному стехиометрическому закону.

*“Количества вступивших в реакцию веществ относятся друг к другу, а также к образовавшимся количествам продуктов как стехиометрические коэффициенты реакции.”*

Эти отношения сводятся к отношениям целых чисел. Например,



(коэффициенты могут быть большими!)



## Вопросы:

- I. Есть реакция:  $\text{Bi}^{209} + p \rightarrow \text{Po}^{209} + n$  Это химическая реакция?
- II.  $2\text{YCl}_3 (3\text{CaCl}_2) \rightarrow 6\text{Cl}_{\text{Cl}} + 2\text{Y}_{\text{Ca}} + V_{\text{Ca}}$  Это химическая реакция?
- III.  $\text{C}_{\text{алмаз}} \rightarrow \text{C}_{\text{графит}}$  или  $\text{C}_{60} \rightarrow 60\text{C}_{\text{графит}}$  Это химические реакции?
- IV.  $\text{H}_2\text{O}_{(\text{лёд})} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(\text{вода})}$  Это химическая реакция?

*Основная задача химии – изучить возможности и закономерности таких превращений веществ, которые сопровождаются перераспределением электронной плотности в веществе, т.е – образованием или изменением химических связей.*

Эти новые химические связи, которые являются однотипными для большого (макроскопического) числа частиц, приводят к определенной пространственной организации вещества. Такая пространственная организация называется **строением вещества**.

Пространственная организация вещества – т.е., его строение – определяет все свойства этого вещества. Таким образом, возникает связь

*химическая связь ↔ строение → свойства вещества*

**Зададимся вопросом:** “Варьированием каких внешних величин и как можно добиться изменения характера химического взаимодействия веществ в равновесном состоянии (область термодинамики)?”

*Задача физико-химического анализа (ФХА) состоит в установлении зависимости свойств равновесной системы, а значит, – и строения, и химических связей в веществе – от параметров состояния.*

*ФХА – совокупность методов, позволяющих установить взаимосвязь между условиями и свойствами. Свойства отражают характер физико-химического взаимодействия вещества.*

# Физико-химический анализ (ФХА)

ФХА основан на построении и геометрическом анализе диаграмм состояния и диаграмм состав-свойство.

## О понятиях ФХА:

**Система** – совокупность тел, находящихся во взаимодействии между собой и отделенных от окружающей среды.

**Компонентом или же составляющей системы** называют макроскопическую совокупность частиц вещества, которые могут быть экспериментально зафиксированы и однозначно охарактеризованы как самостоятельные частицы определенного состава и строения. Все частицы этой совокупности имеют одинаковые свойства и одинаково проявляют себя в различных экспериментальных ситуациях.

**Независимые компоненты** – такие компоненты (составляющие), которых достаточно для формирования всех

**Фаза** – совокупность таких гомогенных тел системы, которые характеризуются одинаковыми свойствами и находятся в состоянии равновесия. При этом требуется, чтобы объемные свойства доминировали над поверхностными.

## Фазовые равновесия в однокомпонентной системе

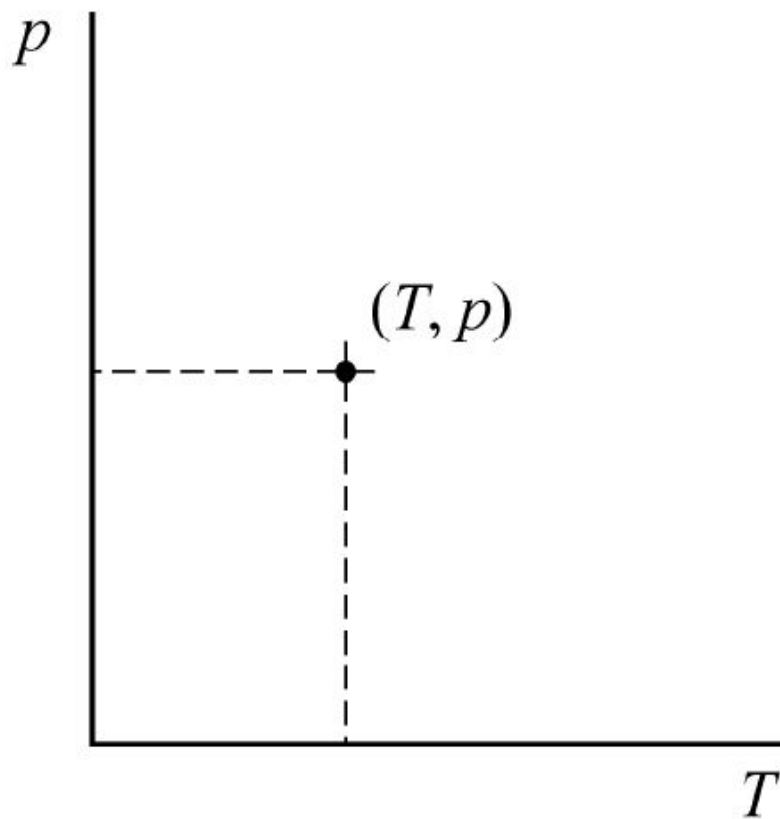
В качестве переменных величин, которые определяют состояние термодинамической системы (переменных состояния) при отсутствии силовых полей, чаще всего выбирают **температуру -  $T$** , **давление -  $P$**  и **состав (составы) –  $x$  ( $x_i, x_j, \dots$ )**.

Разумеется, что для системы, содержащей один компонент, состав остается постоянным, поэтому каждое ее состояние можно описать, задавая пару величин  $(T, p)$ . Обе переменные состояния принимают положительные значения. Тогда **каждому состоянию можно поставить в соответствие точку**, лежащую в положительном квадранте плоскости, на которой (на плоскости) введена декартова система координат с осями  $T$  и  $p$ .

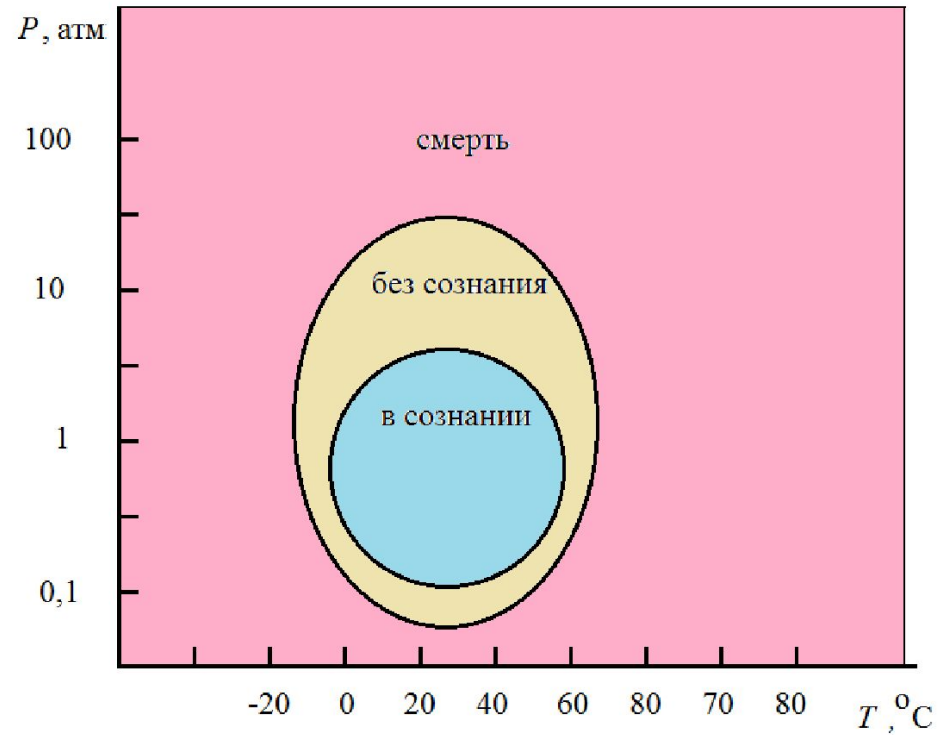


Этот квадрант плоскости назовем *пространством состояний* однокомпонентной системы. В пространстве состояний каждой фазе соответствует область, то есть множество точек, изображающих равновесные состояния, при которых существует данная фаза.

## Пространство состояний в однокомпонентной системе



# Наглядная аналогия с “состояниями” человека при наложении определенных температур и давлений

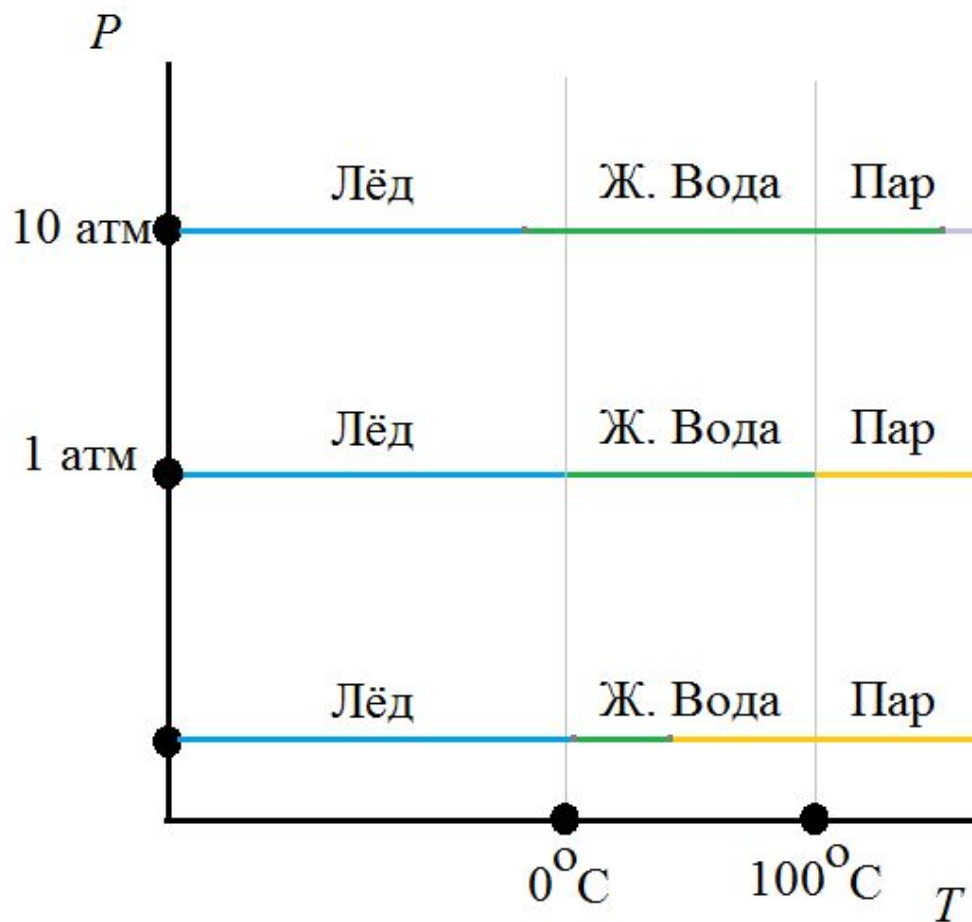


Пресс для коррекции формы человека и “область существования человека” под таким прессом (фактически – диаграмма состояний человека)



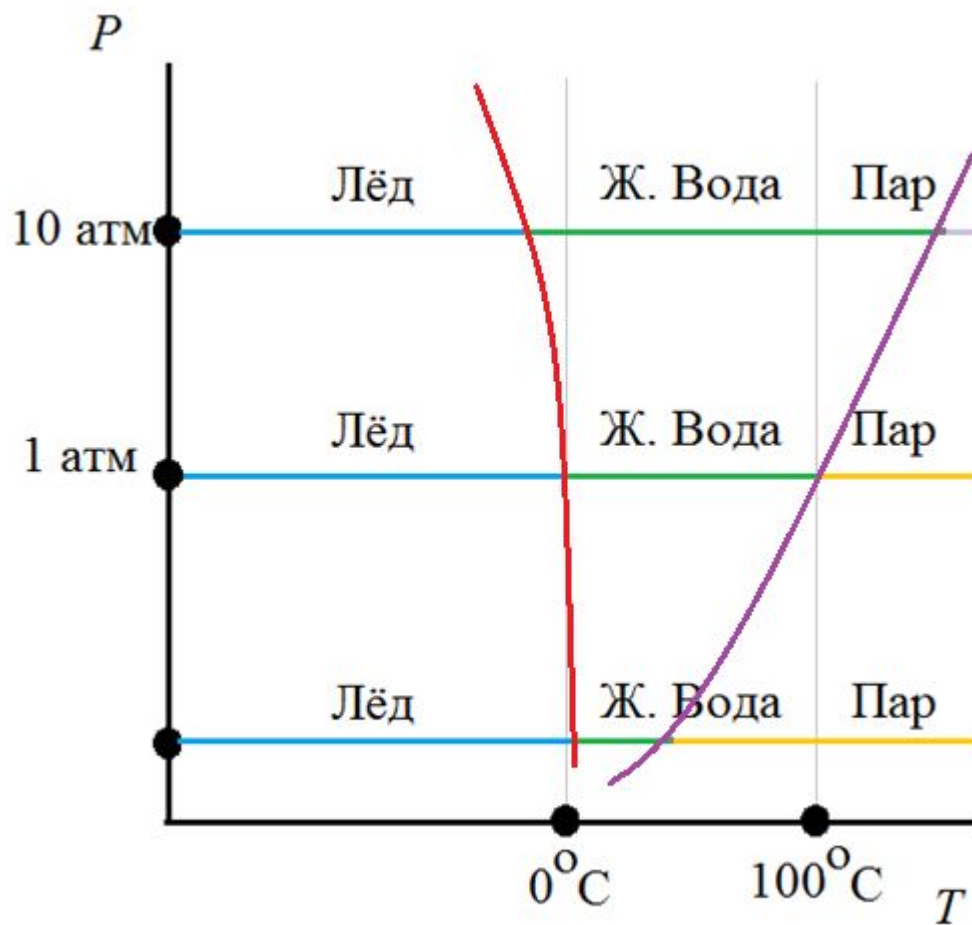
# Пространство состояний в однокомпонентной системе

Изобары существования фаз воды при различных температурах  
(область умеренных температур и давлений)

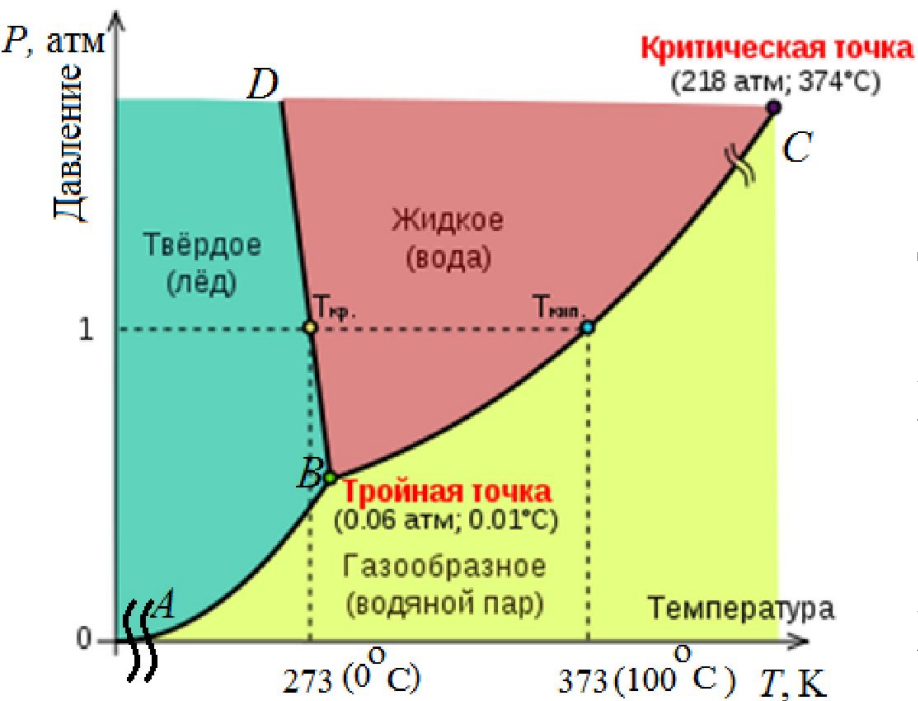


# Пространство состояний в однокомпонентной системе

Изобары существования фаз воды при различных температурах  
(область умеренных температур и давлений)



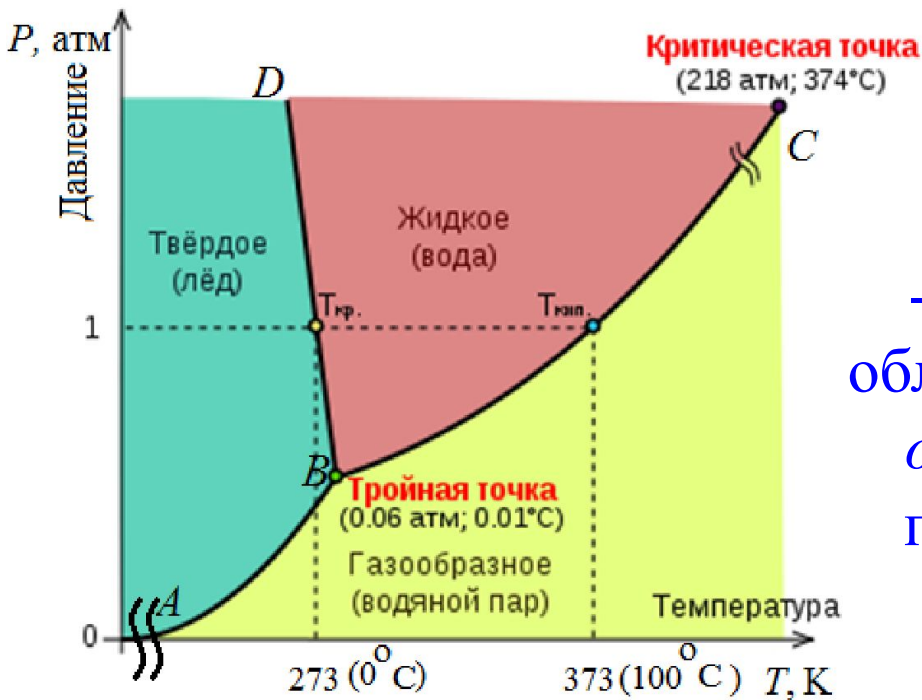
# Фазовая диаграмма воды (умеренные температуры и давления)



**Фазовая диаграмма (ФД) или диаграмма состояний** – графическое отображение равновесного состояния системы при условиях, отвечающих координатам каждой рассматриваемой точки на диаграмме (эти точки носят название **фигуративных точек**).

Обычно координатами ФД являются термодинамические параметры (корректнее – переменные): температура, давление и – для многокомпонентных систем – состав системы.

# Фазовая диаграмма воды (умеренные температуры и давления)



На любой фазовой диаграмме имеются:

- состояния *существования* фаз и области *существования* фаз (синоним: *область гомогенности*) – области, помеченные **зеленой**, **пурпурной** и **желтой** заливками на рис.),

- состояния *сосуществования* фаз и области *сосуществования* фаз (для одно-компонентной системы для равновесия **двух** фаз вырождаются в *линии* и для сосуществования **трех** фаз - в *точки*), кривая  **$AB$**  отражает температурную зависимость давления над льдом,  **$BC$**  – аналогичную зависимость давления над жидкой  $\text{H}_2\text{O}$ ,  **$BD$**  – линию плавления/кристаллизации воды под давлением;

-тройные и критические точки.

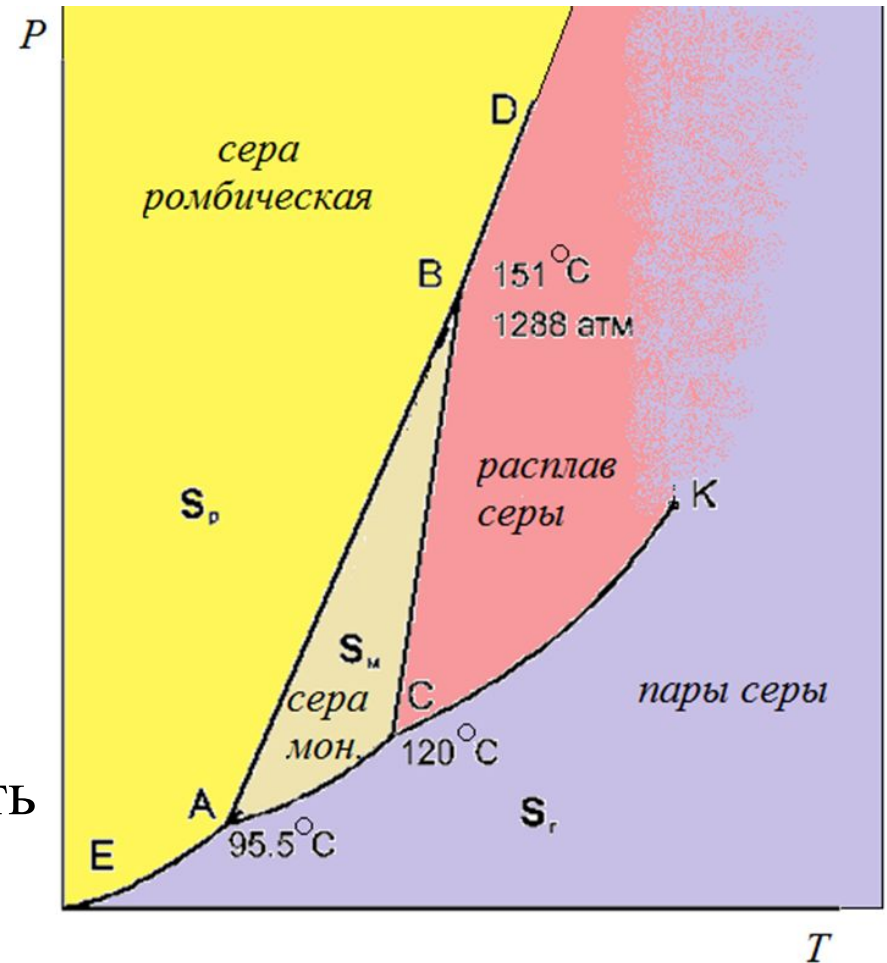
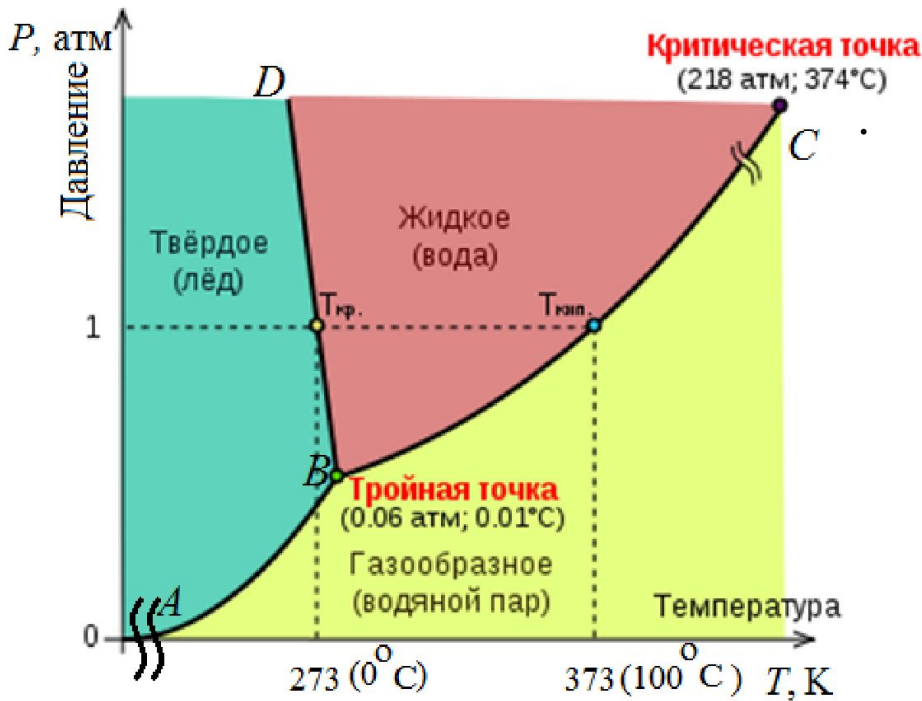
Кроме того, м.б. отображены линии метастабильного равновесия (это – на семинарах).

# Принципы, положенные в основу ФХА и построения фазовых диаграмм (принципы Курнакова)

**Принцип непрерывности:** если в системе не образуются новые фазы или не исчезают существующие, то при непрерывном изменении параметров системы свойства отдельных фаз и свойства системы изменяются непрерывно.

**Принцип соответствия:** каждому комплексу фаз соответствует определённый геометрический образ на фазовой диаграмме (а также - на диаграмме состав-свойство).

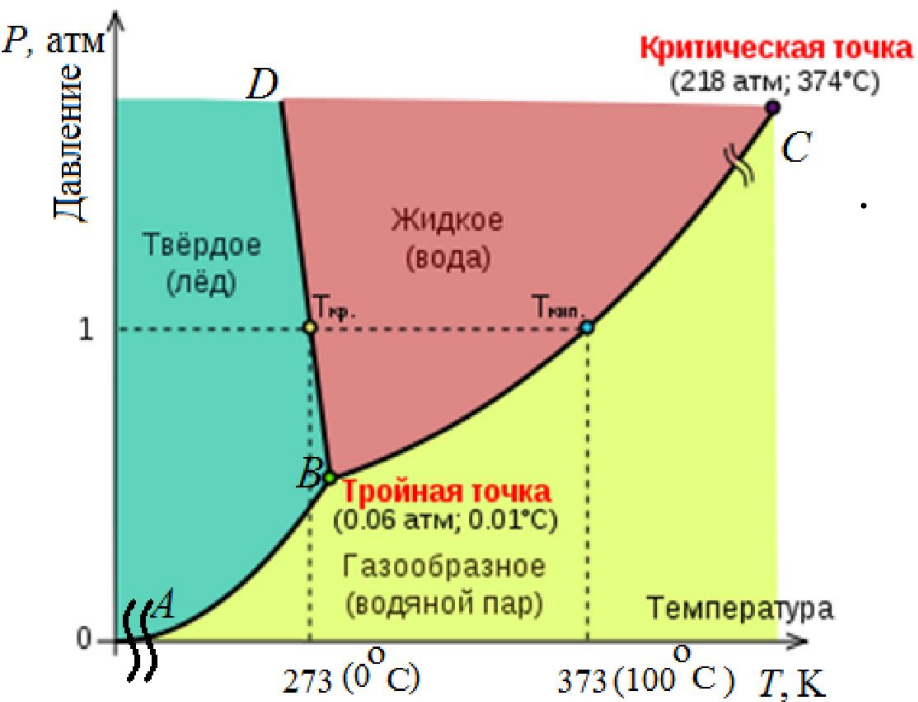
# Фазовые диаграммы воды и серы (умеренные $P$ и $T$ )



Вопросы:

1) – а почему лёд можно расплавить под давлением, а сера ведёт себя противоположно – жидкая сера кристаллизуется при возрастании  $P$ ?

2) – и почему линии двухфазного сосуществования  $Тв \Leftrightarrow \text{Пар}$  и  $Ж \Leftrightarrow \text{Пар}$  являются всегда возрастающими (при увеличении давления всегда выделяется конденсированная фаза)?



Еще вопрос:

3) – отрицательный наклон линии  $T_{в \leftrightarrow ж}$  (здесь –  $BD$ ) всегда коррелирует с тем, что твердое тело всплывает на жидкости (как лёд на воде), а при положительном наклоне твердое тело тонет. Почему?

Для ответа проведём т/д анализ. При сосуществовании двух фаз однокомпонентной системы их величины энергии Гиббса совпадают. Далее, из термодинамики, известно, что  $dG = -SdT + VdP$ . Или для фазы “’”  $dG' = -S'dT + V'dP$  и для фазы “””  $dG'' = -S''dT + V''dP$ . В этих выражениях  $S$  и  $V$  – мольные величины! При равновесии этих фаз  $dG' = dG''$ . Тогда  $(S'' - S')dT = (V'' - V')dP$ . (1)

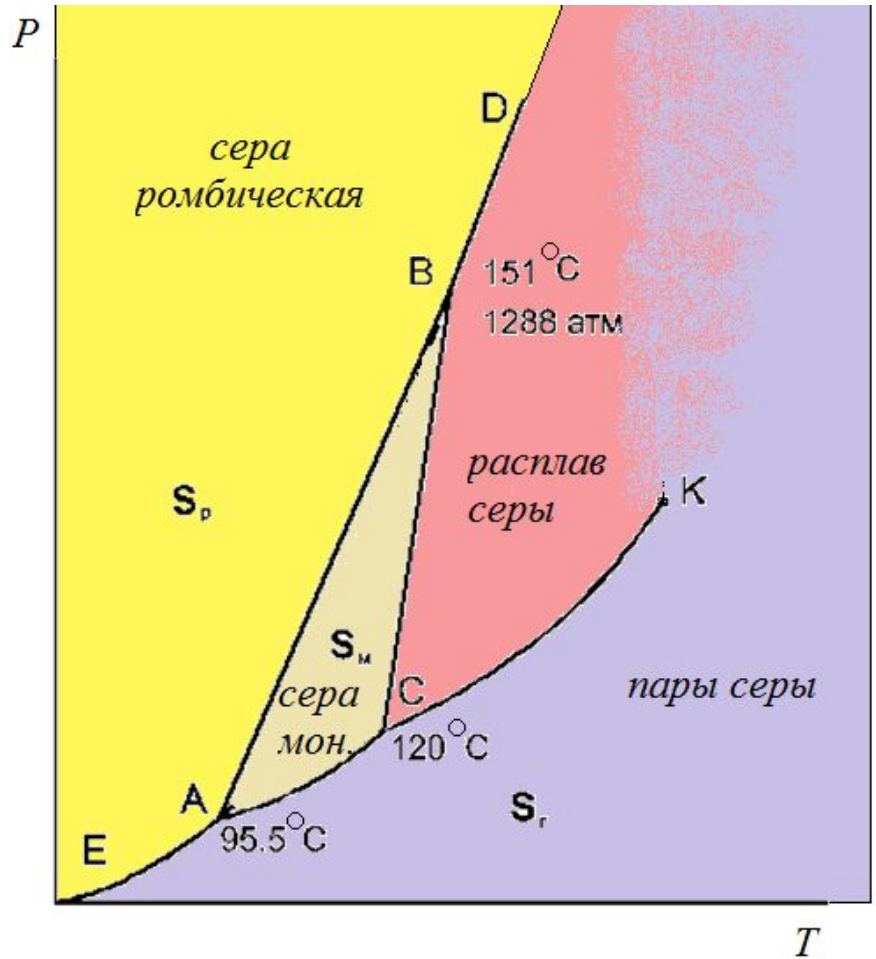
Обозначим  $\Delta S = S'' - S'$  и  $\Delta V = V'' - V'$ . Подставляя  $\Delta S$  и  $\Delta V$  в (1) получаем  $dP/dT = \Delta S/\Delta V = \Delta H/(T\Delta V)$  (2)

Выражение (2) есть уравнение Клапейрона – Клаузиуса в дифференциальной форме.

При переходе  $T_{в \rightarrow ж}$  для некоторых систем  $\Delta V < 0$  (например, для воды). Для кривых  $AB$  и  $BC$  ( $p$ -сия  $T_{в \leftrightarrow пар}$  и  $ж \leftrightarrow пар$ ) уравнения температурной зависимости могут быть получены в явном виде (см. вывод в приложении). При этом вводятся упрощения: (а) - пар идеален, тогда  $V^{пара} = RT/P$ ; (б) -  $\Delta V = V^{пара}$ ; (в) -  $\Delta H$  слабо зависит от  $T$ . Тогда подставляя  $V^{пара} = RT/P$  получаем (3), где  $B$  – постоянная интегрирования

$$\ln(P) = -\Delta H/(RT) + B \quad (3)$$

# Фазовая диаграмма серы (твердых фаз может быть много!)



Число степеней свободы (C) или вариантность системы – это число независимых параметров (точнее – переменных) системы, которые можно изменять произвольно в малом интервале, не меняя числа и вида фаз

Правило фаз\*:  
 $\Phi + C = K + 2$

$\Phi$  – число существующих или сосуществующих фаз;  
 $K$  – число независимых компонентов системы

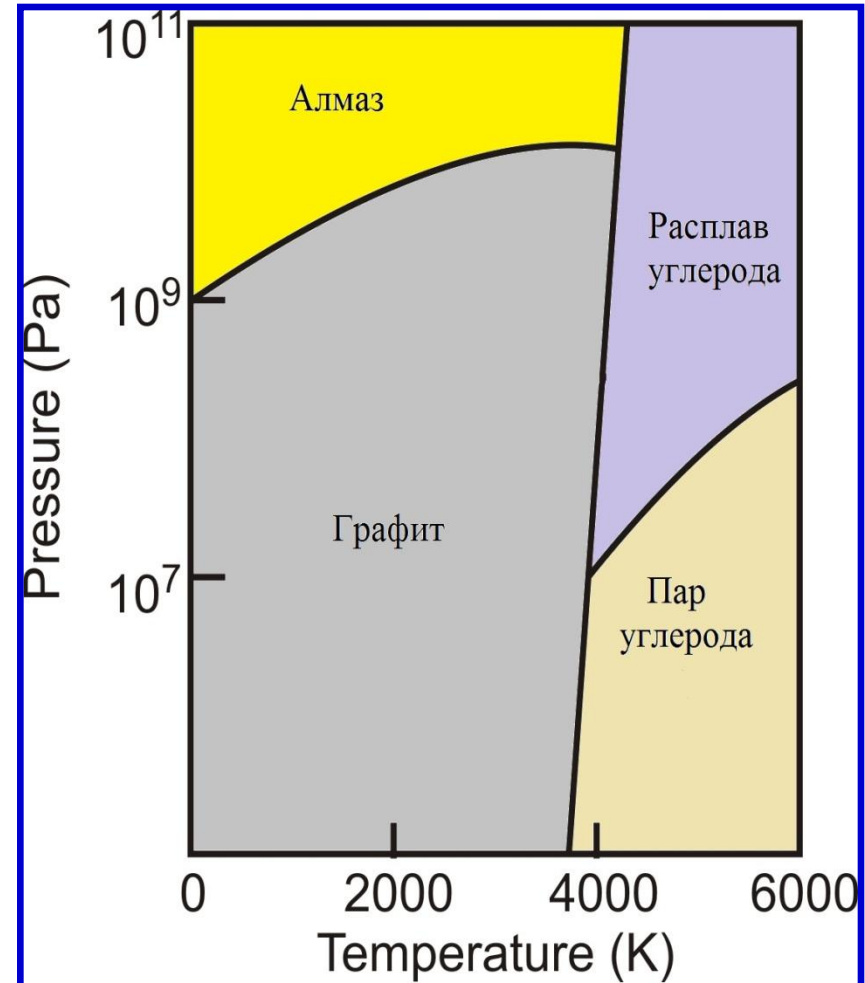
\* - более точное правило фаз :  
 $\Phi + C = K + 2 - \alpha$   
...но об этом позднее...



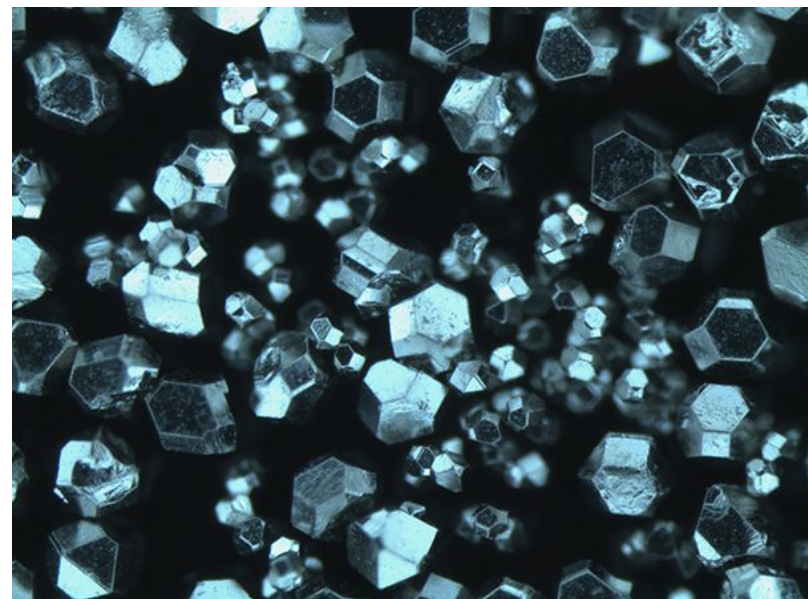
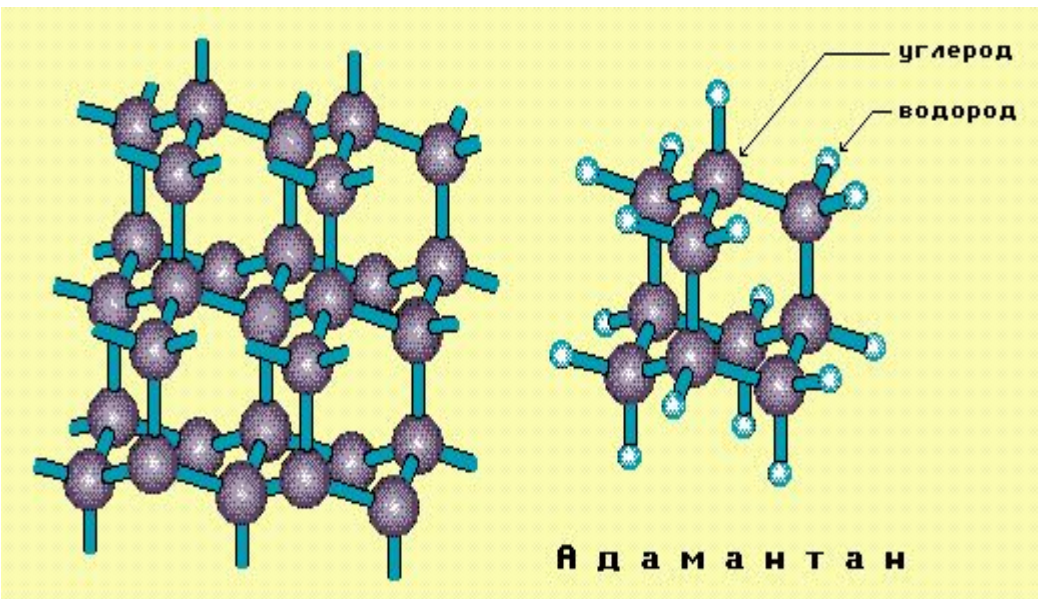
# Проблема синтеза алмаза



Кимберлитовые трубки – результат проникновения сверхсжатых газов из глубин Земли (сверху) и фазовая диаграмма углерода (справа)



# Способы синтеза алмаза через прекурсоры



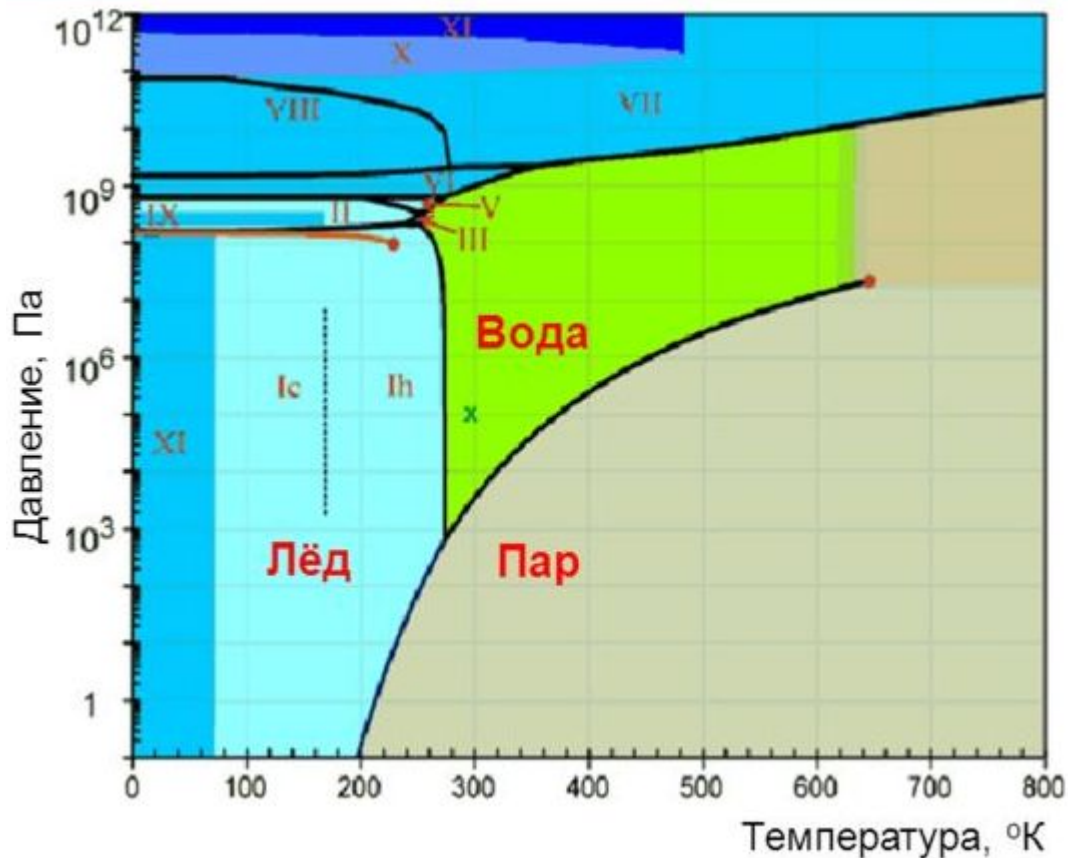
**Прекурсоры алмаза:  
адамантан и уротропин  
(гексаметилентетраамин)**



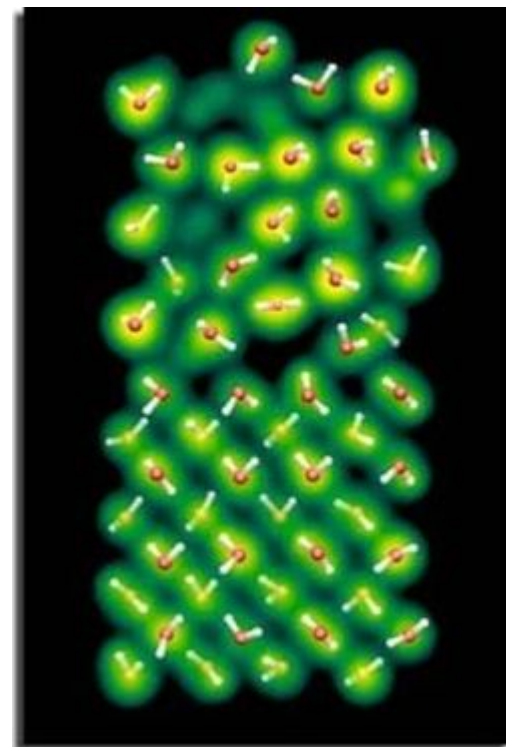


# Горячие льды...

...могут существовать и при температурах в сотни °С

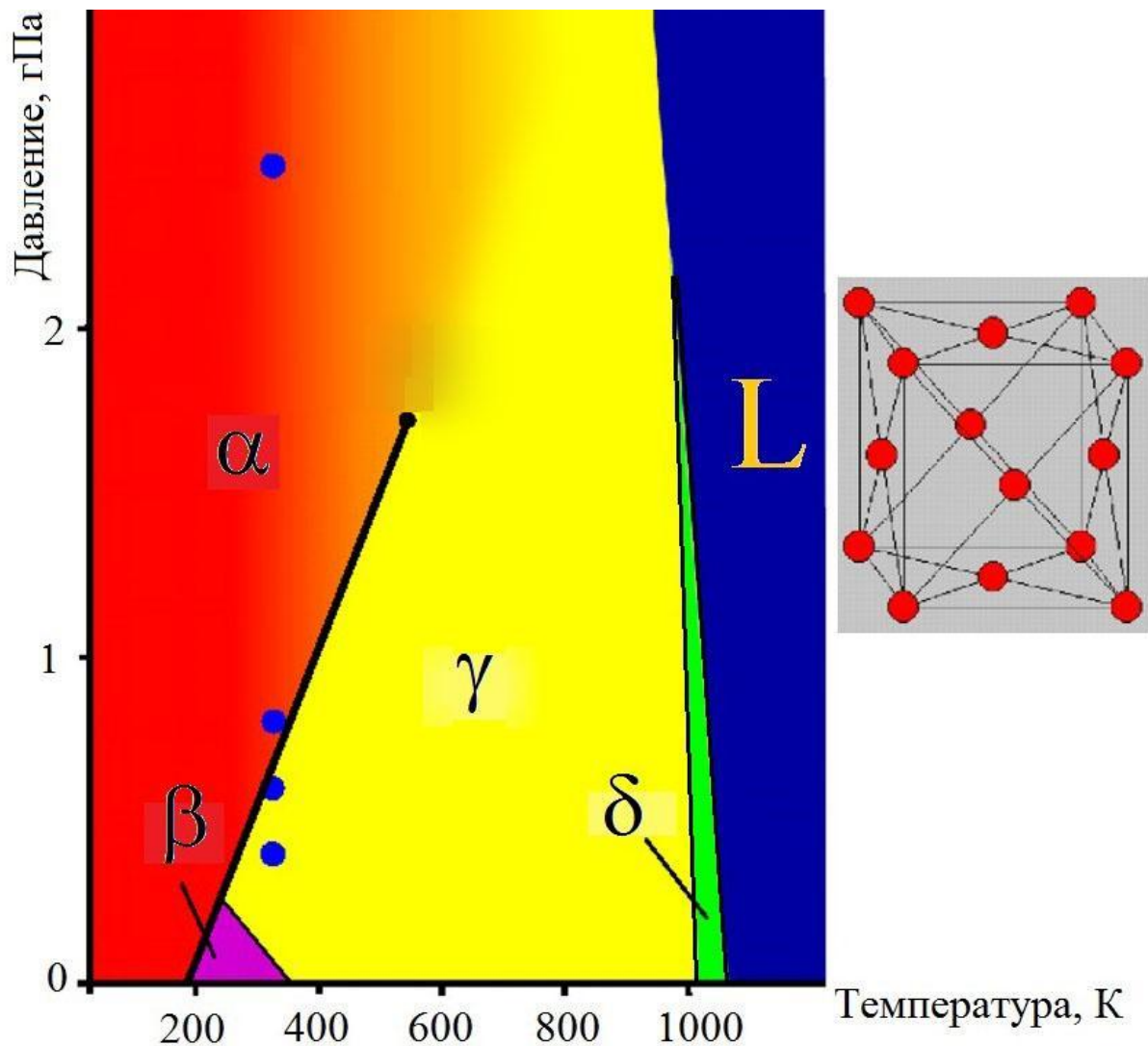


Фазовая диаграмма воды при высоких давлениях. (Давление откладывается в логарифмическом масштабе!)

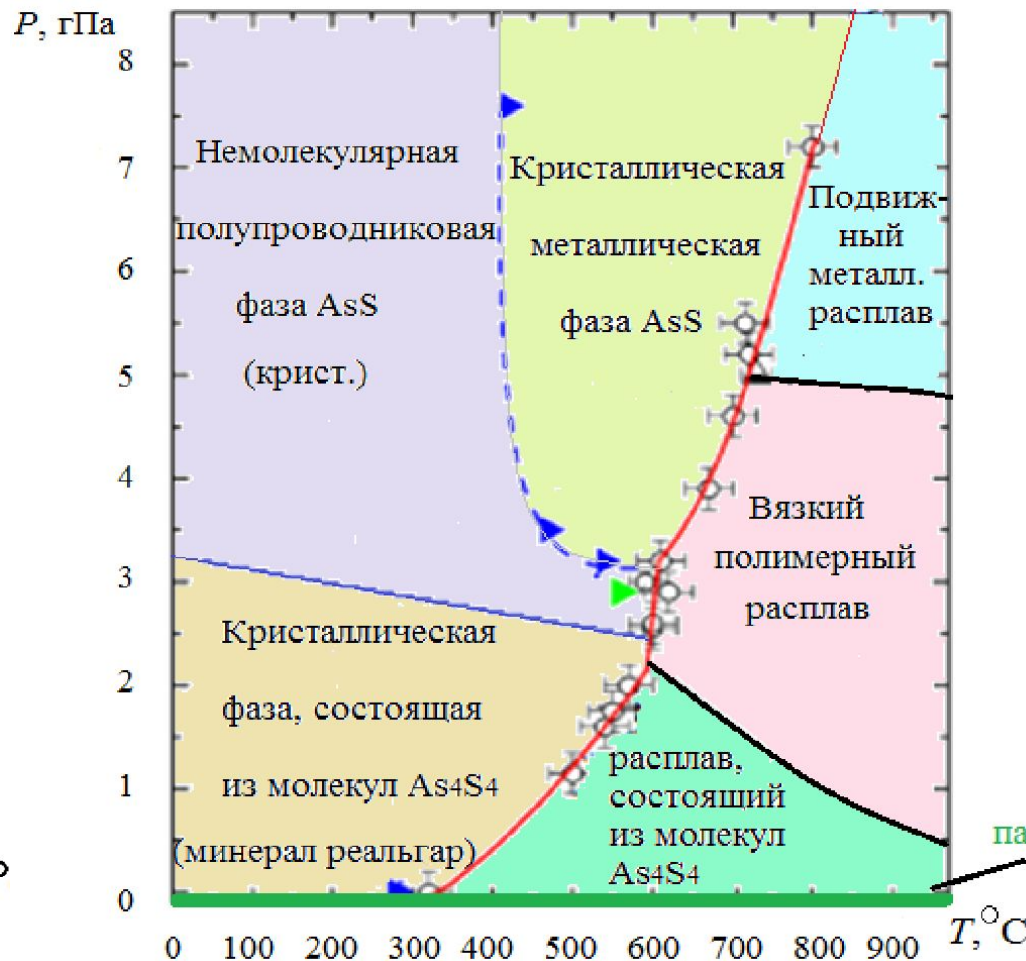
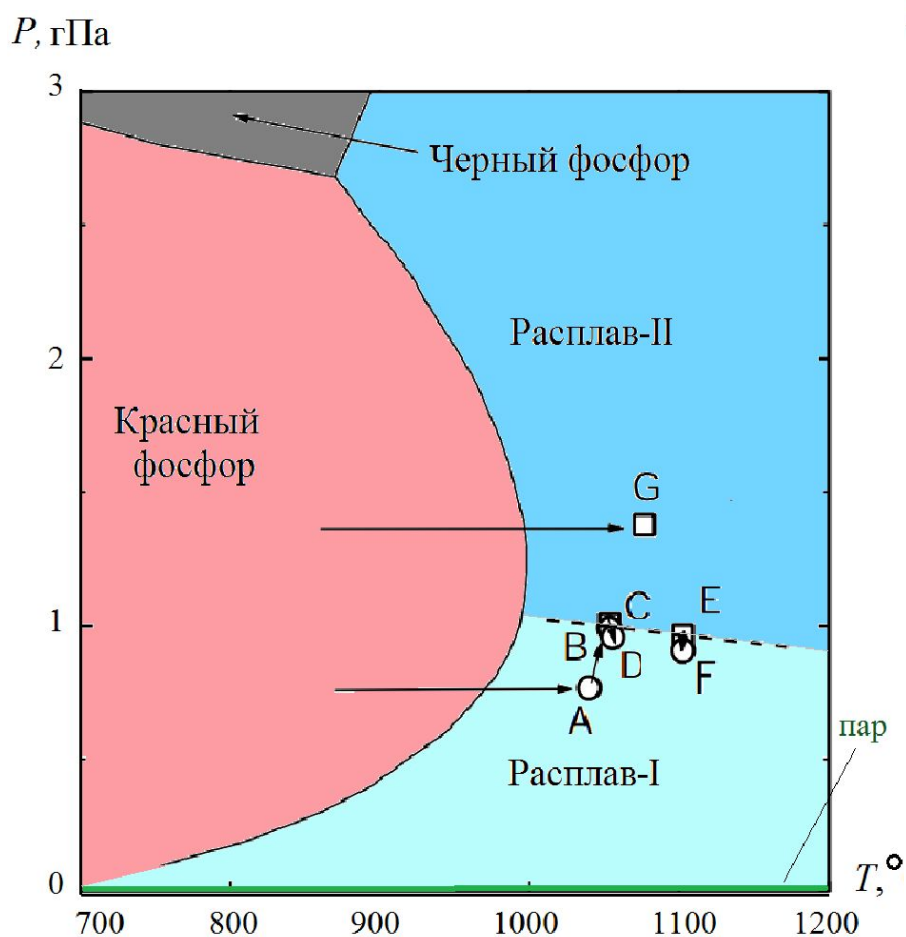


Фрагмент структуры обычного льда Ih (сверху) и льда высокого давления – льда VII (снизу). Видна значительно *большая* плотность льда VII.

**Фазовая диаграмма церия (область пара не обозначена)**  
**Диаграмма с критической точкой, в которой заканчивается**  
**линия сосуществования двух твердых (!) фаз**



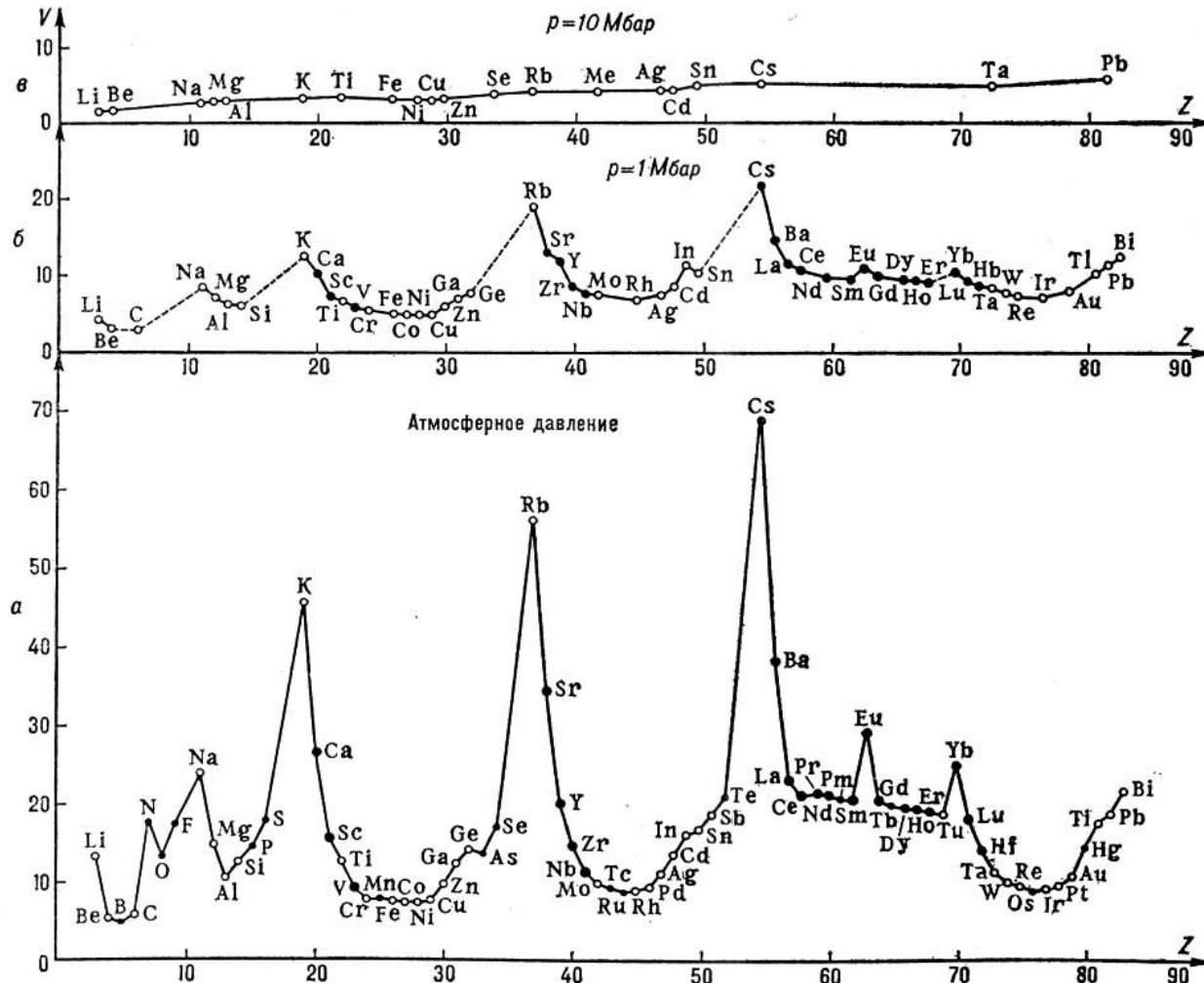
# Фазовая диаграмма неорганического соединения с участием нескольких жидких фаз на одной диаграмме. Единичные (пока) примеры, не связанные с фазами жидких кристаллов



ФД фосфора (слева) и квазиоднокомпонентной системы AsS (справа)

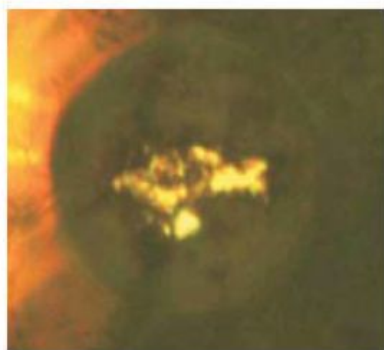
# “Смерть” Периодического Закона (ПЗ) при высоких давлениях...

Мольные объемы простых веществ в зависимости от  $Z$  при различных давлениях: угасание периодичности

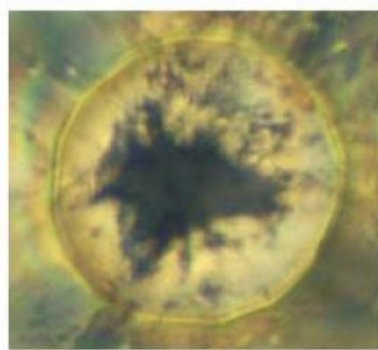


... и “Жизнь после смерти” ПЗ при сверхвысоких давлениях  
*или* “Принуждение к связи”

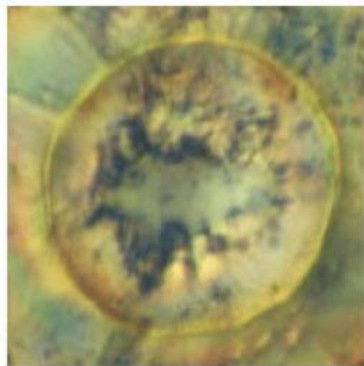
Натрий при сверхвысоких давлениях



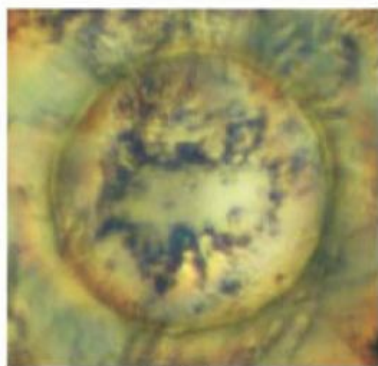
199 GPa



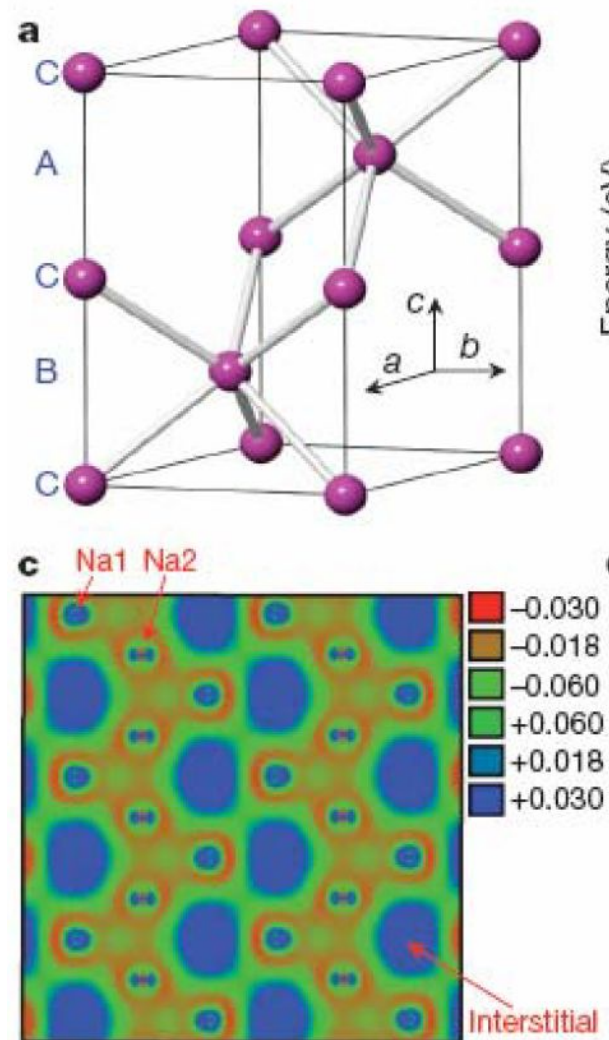
156 GPa



124 GPa



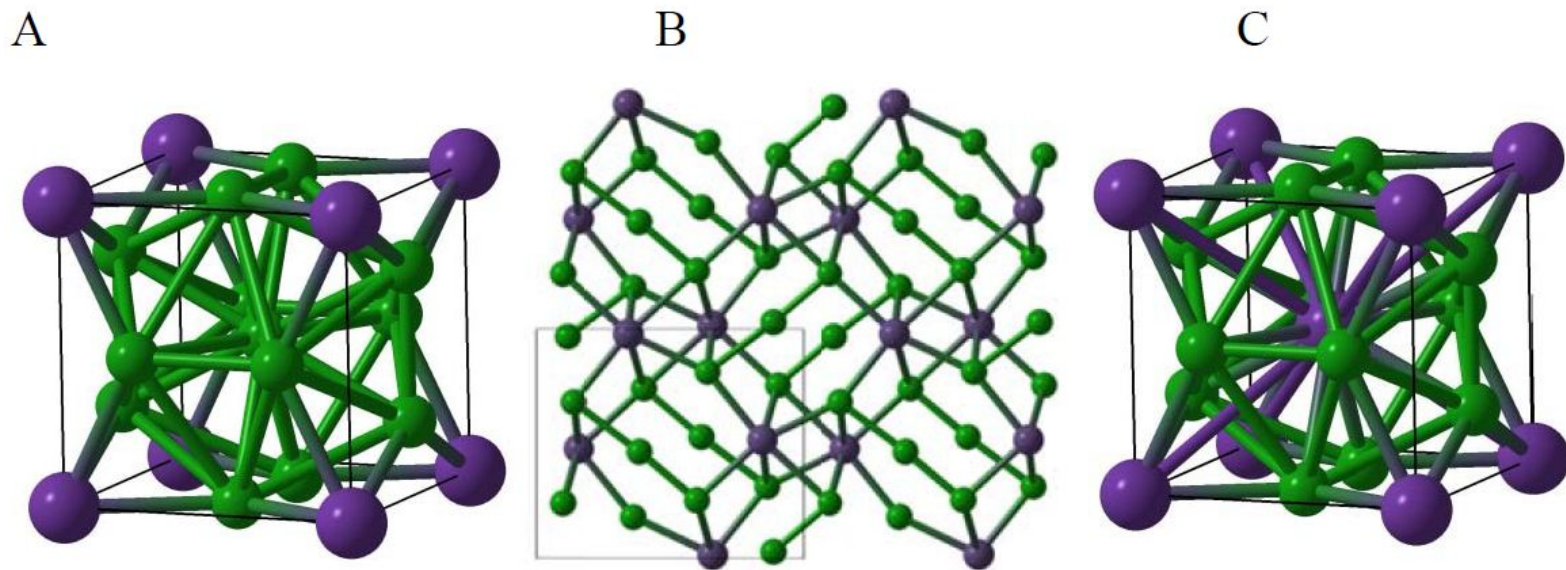
120 GPa





“жизнь после смерти” ПЗ при сверхвысоких давлениях *или*  
“Принуждение к связи”

Различные хлориды натрия при сверхвысоких давлениях

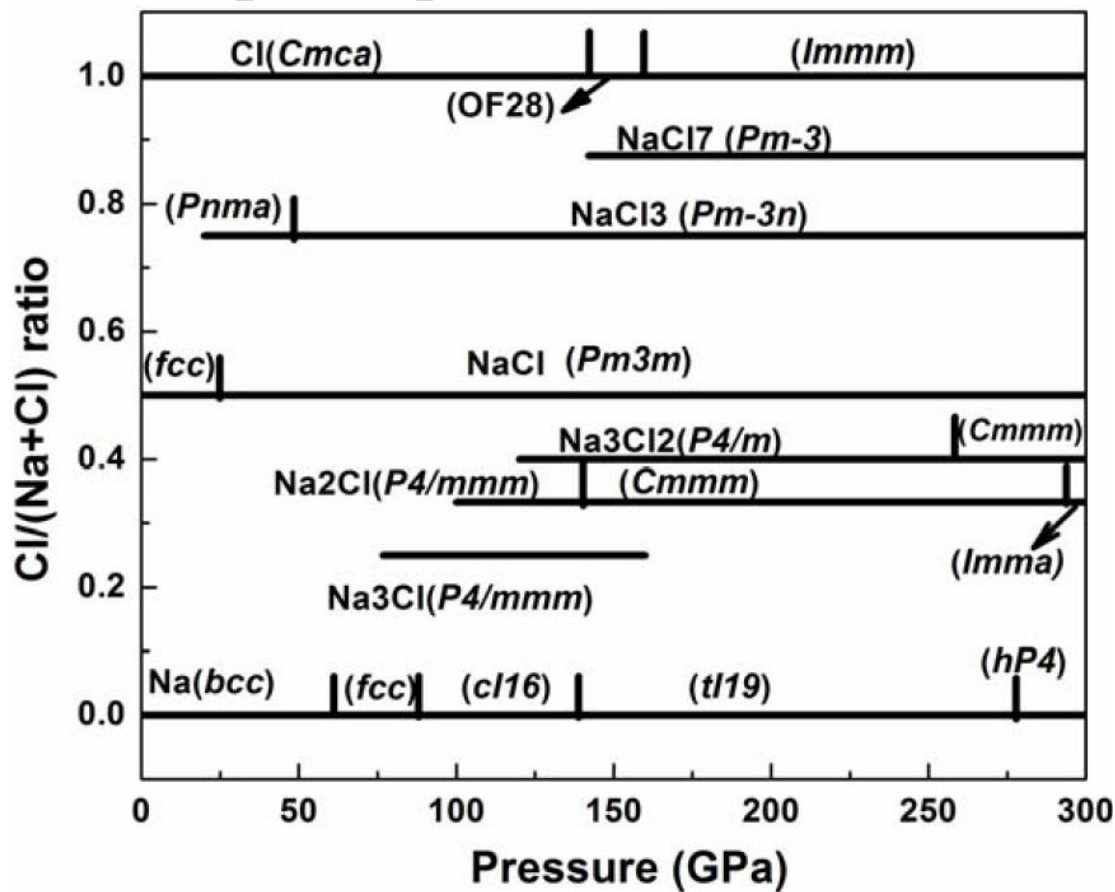


**Figure 2. Crystal structures of  $\text{NaCl}_3$  and  $\text{NaCl}_7$ :** (A)  $Pm\bar{3}$ - $\text{NaCl}_7$ , (B)  $Pnma$ - $\text{NaCl}_3$ , (C)  $Pm\bar{3}n$ - $\text{NaCl}_3$ . Blue and green spheres – Na and Cl atoms, respectively.

(Из статьи [Weiwei Zhang & Artem R. Oganov](#) “Unexpected stable stoichiometries of sodium chlorides”, Science 20 December 2013: V. 342, No 6165, P. 1502 - 1505, DOI: 10.1126/science.1244989)

“Жизнь после смерти” ПЗ при сверхвысоких давлениях *или*  
“Принуждение к связи”

Забегаая вперед: эскиз *P-T-x* фазовой диаграммы системы Na-Cl  
при сверхвысоких давлениях



(Из статьи [Weiwei Zhang & Artem R. Oganov](#) “Unexpected stable stoichiometries of sodium chlorides”, Science 20 December 2013: V. 342, No 6165, P. 1502 - 1505, DOI: 10.1126/science.1244989)