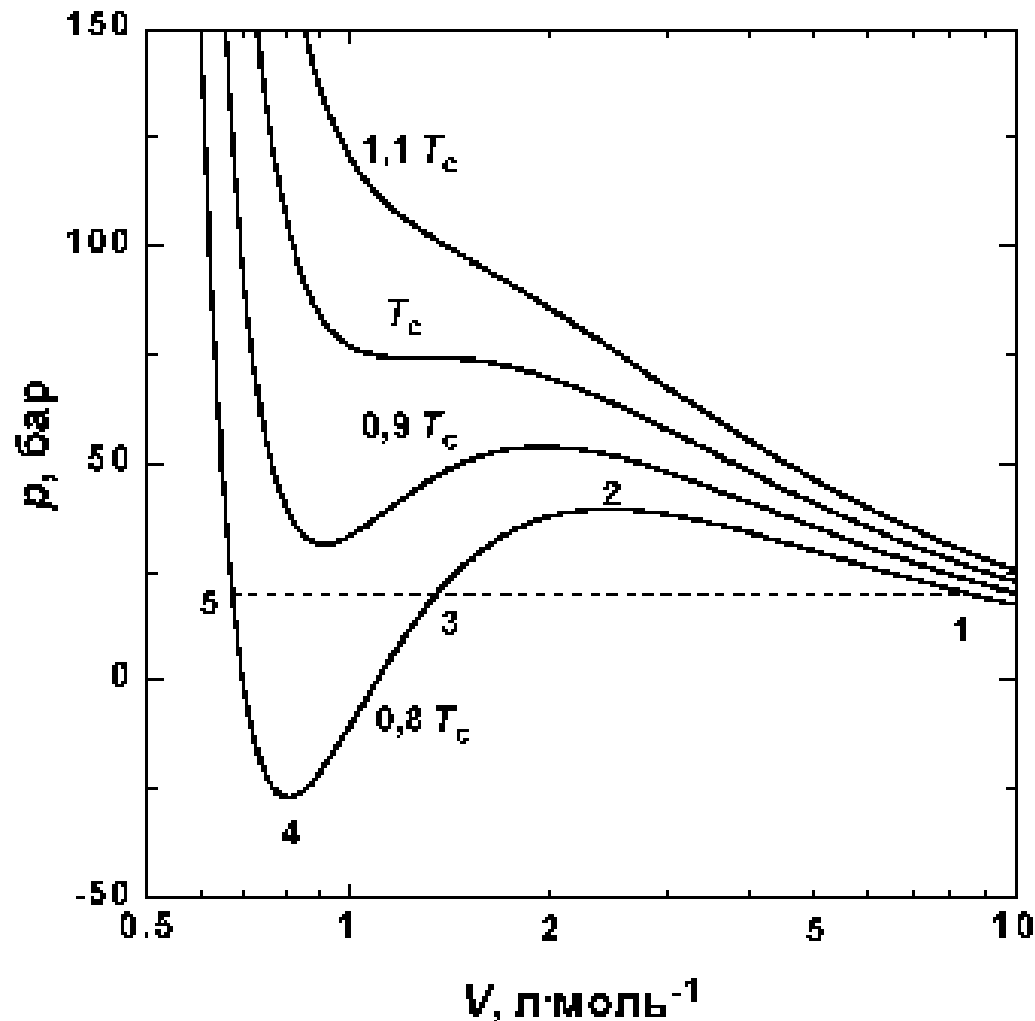
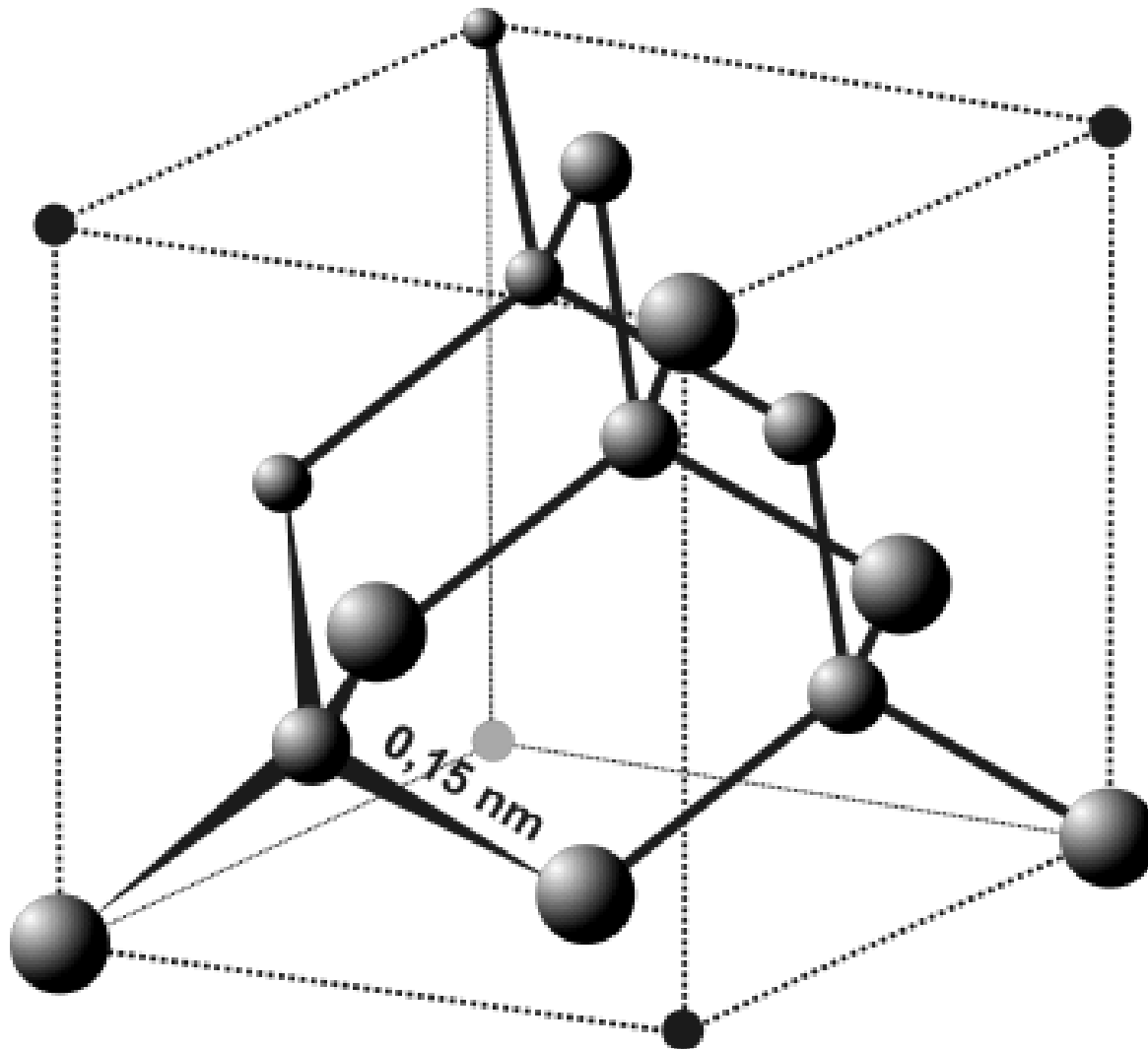


# Уравнение состояния реального газа (Ван-дер-Ваальса).

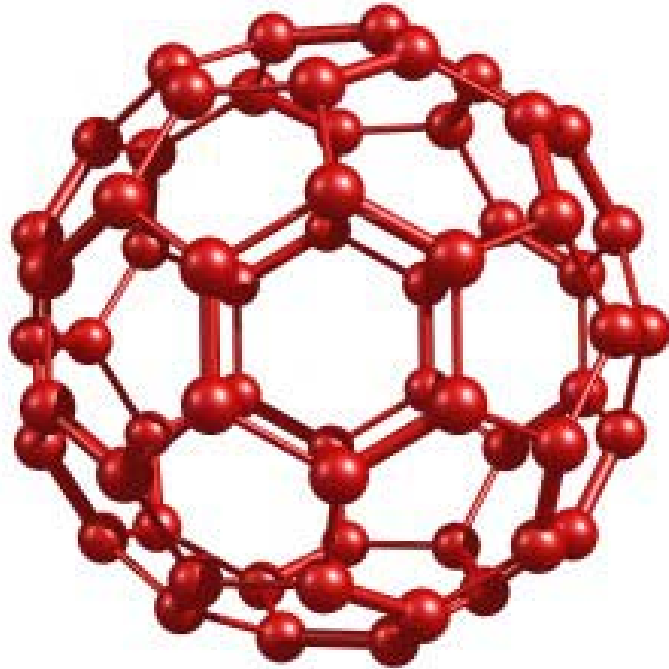


**Участок кривой 1-2-3-4-5 описывает метастабильные состояния. В реальности процесс сжижения газа при постоянной температуре идет по прямой 1-5 при постоянном давлении.**

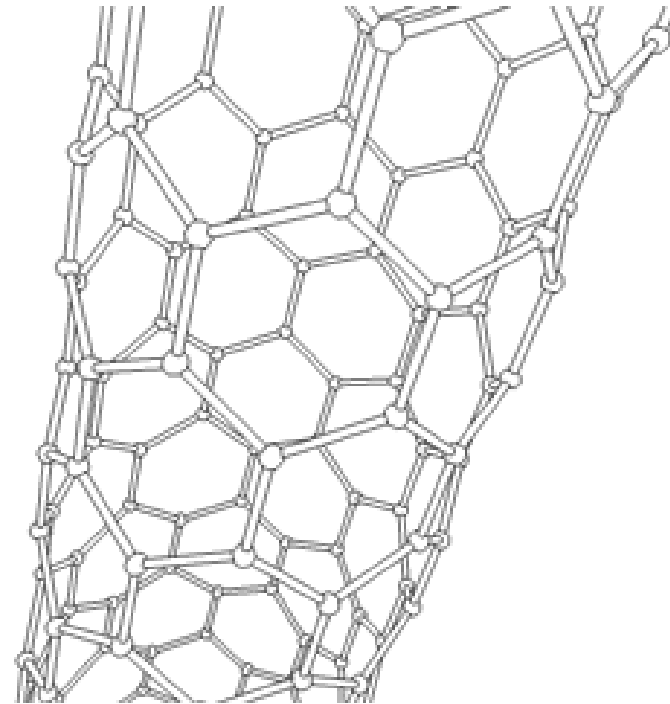
## Кристаллическая структура алмаза.



## Аллотропные формы углерода.



*Фуллерен  $C_{60}$*



*Нанотрубка*

## Растворы.

### Усвоить самостоятельно понятия:

1. Сольватная оболочка;
2. Растворимость;
3. Насыщенный раствор;
4. Электролитическая диссоциация;
5. Электролиты (сильные, слабые).

Кнорре, Крылова, Музыкантов, Физическая химия, параграф 8.4,  
стр. 133-138