状态方程

田付阳

数理学院物理系

March 19, 2018



状态方程

状态(物态)方程:

为了描述一个体系的(热力学)状态,需要包含有二个或更多变化的方程.对于单原子理想气体分子.

$$pV = nRT$$

p:压强; V, 体积; n:物质 的量; R: 摩尔气体常 数, 8.314 J/mol·k

为什么材料计算需要状态 方程

- ① 在计算模拟中,特别是第一在计算中,需要输入材料的体积(晶格参数);
- ② 知道压强与体积的关系, 状态方程是必须的;
- 从状态方程发出,可以 推导我们需要的物理 量;如体模量等.
- 一些状态方程所对应的物理含义非常清晰.
- 抛开目前计算时的优化方法,第一性原理的计算其实质就是求一个状的本征值.

由状态方程推导的物理量

根据计算过程中, 输入的信息及状态方程

- 平衡体积(晶格参数) V_0 (a_0), 体模量 B_{mod} , 体 弹模量的压力导数B'.
- 压强随体积的变化关系;
- 体模量B及B'作为体积或压力的变化关系;
- Grüneisen 参数;晶格振动的反简谐效应;
- 热扩散关系

热力学基础

$$F = E - TS$$
$$P = -(\frac{\partial F}{\partial V})$$

第一性原理的计算在0K下进行

$$P = -\frac{\nabla E}{\partial V}$$

进而,

$$B = -V \cdot \frac{\partial P}{\partial V} = V \cdot \frac{\partial^2 E}{\partial V^2}$$
$$B' = -\frac{\partial B}{\partial P} = \dots = -\frac{V}{B} \frac{\partial B}{\partial V}$$

状态方法中的变量V

- 键长(分子中)
- 晶格常数(通常为立方结构)
- 体积(可用Wigner-Seitz半径表示)

$$V = \frac{4\pi}{3}\omega^3 \cdot N$$

注意区别于原子半径

多项式拟合及插值方法

$$E(x) = a_0 + a_1x + a_2x^2 + a_3x^3 + a_4x^4 + \cdots$$

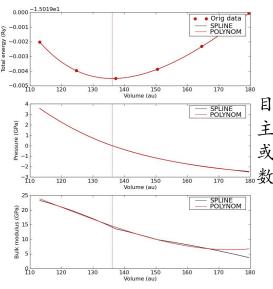
- 使用极为方便:
- 数值不太稳定
- 所得参数没有物理涵义.

三次样条插值

- 与多项式拟合类似, 且更精确:
- 二个数据点之间, 三次项的多项式被应用
- 仍没有物理涵义

多项式与三条样条对比

pyEOS0.6.0: E vs Rws agpd.dat



目前多项式的应用 主要是四次, 五次 或六次, 对应的参 显数分别为5. 6. or 7.

Murnaghan equation

假定 $B' = B'_0 = constant$,得到

$$E(V) = E_0 + \frac{B_0 V}{B_0'} (\frac{(V_0/V)^{B_0'}}{B_0'-1} + 1) - \frac{B_0 V_0}{B_0'-1}$$

这时En是在平衡态的能量, 更为广泛应用是 的Birch-Murnaghan方程

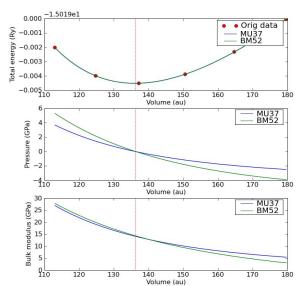
$$E(V) = E_0 + \frac{9}{16}B_0V_0\{[(\frac{V_0}{V})^{\frac{2}{3}} - 1]^3B_0' - [(\frac{V_0}{V})^{\frac{2}{3}} - 1]^2[(4\frac{V_0}{V})^{\frac{2}{3}} - 6]\}$$

$$P(V) = \frac{3}{2}B_0[(\frac{V_0}{V})^{\frac{7}{3}} - \frac{V_0}{V})^{\frac{5}{3}}]\{1 + \frac{3}{4}(B_0^{'} - 4)[(\frac{V_0}{V})^{\frac{2}{3}} - 1]\}$$

可以看到四个参数, E_0 , V_0 , B_0 , and B'_0 .



pyEOS0.6.0: E_vs_Rws_agpd.dat



Morse函数

$$E(V) = a + be^{-\lambda V} + ce^{-2\lambda V}$$
 (1)

这里有四个参数。a. b. c 和 λ

$$E(V) = D_0 e^{-\gamma(\frac{V}{V_0} - 1)} - 2D_0 e^{-\frac{\gamma}{2}(\frac{V}{V_0} - 1)} + E_0.$$
 (2)

利用Winger-Seitz 半径作为变量

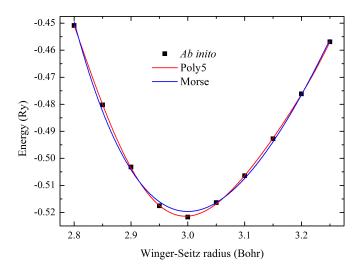
$$E(\omega) = a + be^{-\lambda\omega} + ce^{-2\lambda\omega}$$
 (3)

$$P(\omega) = \frac{x\lambda^3}{4\pi(\ln x)^2}(b + 2cx) \tag{4}$$

这里, $x = e^{\lambda \omega}$, 可得到 $w_0 = -\frac{\ln x_0}{\lambda}$, $x_0 = -\frac{b}{2}$,同时得到,

$$B(\omega) = -\frac{x\lambda^3}{12\pi \ln x} [(b + 4cx) - \frac{2}{\ln x}(b + 2cx)]$$
 (5)

Comparison



幂次与指数混合EOS

基于普通的Morse函数, 得到,

$$E = A \frac{e^{-p \cdot (x-1)}}{x^m} - B \cdot x^n e^{-q \cdot (x-1)}$$

这里, m, n ≥ 0, A, B, p, q, m, n为拟合参数.

- 6个拟合参数
- 可改进普通morse函数的拟合效果
- 多数情况下与morse效果等同.

Extended Rydberg

$$E_{\mathrm{er}}^*(x^*) = E_{\mathrm{er}}/E_0 = -[1+x^*+\sum_{n>1}c^{(n)}(x^*)^n]e^{-x^*}$$

这里比例因子 $x^* = (V^{1/3} - V_0^{1/3})/I$ 改进形式Rose函数(PRB 29 p2963 (1984))

$$E(w) = -E_c[1 - \gamma(\frac{w}{w_{1e}} - 1)]e^{[-\gamma(\frac{w}{w_{1e}} - 1)]}$$
 (6)

 $\gamma = \left(\frac{9\Omega_e B}{E_c}\right)^{\frac{1}{2}}, \ \Omega_e = \frac{4\pi w_0^3}{3}, \ w_0$ 为平衡Wigner-Seitz 半径. Vinet等人进改后的普适状态方程

$$P(V) = [3B_0 \frac{(1-x)}{x^2}]e^{[\eta(1-x)]}$$
 (7)

其中 η 根据 B_0' ,固定为 $\eta=3/2(B_0'-1)$, $x=(\frac{V}{V_0})^{1/3}$ 采用变量 $\epsilon=(V_0/V)^{1/3}-1$ 以及自由能 $F=F_0(1+A\epsilon)e^{-A\epsilon}$,可以对Birch-Murnaghan FOS求导得到普适FOS

对比

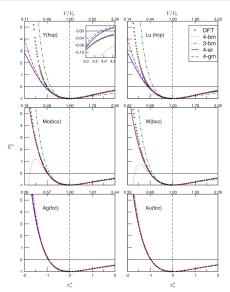


FIG. 2. (Color online) Normalized binding-energy curves for hep Y and Lu, hee Mo and W, and fee Ag and Au. 4-bm: four-parameter Birch-Murnaghan expansion; 3-bm: three-parameter Birch-Murnaghan expansion; 4-er: four-parameter extended Rydberg expansion; 4-gm: four-parameter generalized Morse expression. In this figure, the 4-er and 4-gm cannot be visually distinguished for Mo, W, Ag, and Au, since

对比

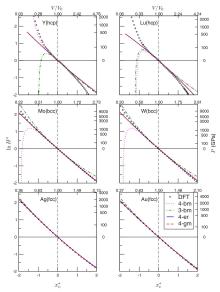


FIG. 8. (Color online) $\ln H^*$ plots for hcp Y and Lu, bcc Mo and W, and fcc Ag and Au. 4-bm: four-parameter Birch-Murnaghan expansion; 3-bm: three-parameter Birch-Murnaghan expansion; 4-er: four-parameter extended Rydberg expansion; 4-gm: four-parameter

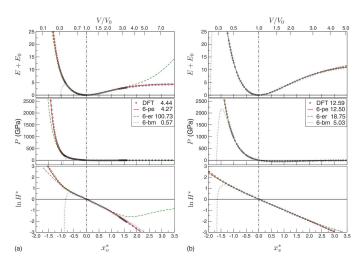


FIG. 9. (Color online) Shifted binding energy, pressure, and ln H* plots for (a) hep Lu and (b) bec W. 6-pe: six-parameter powerexponential expression; 6-er: six-parameter extended Rydberg expansion; 6-bm: six-parameter Birch-Murnaghan expansion. Predicted cohesive energies E_p^{red} obtained by integrating analytically equations of state are given (in eV) in insets of middle panels.

失稳EOS

最初用于研究高压液体的状态方程,目前已应用于固体,聚合物等.由Baonza等人提出

$$V = V_{sp} e^{-[rac{K^*}{1-eta}](p-p_{sp})^{1-eta}}
onumber$$
 $V_{sp} = V_0 e^{rac{eta}{(1-eta)B_0'}}$

 p_{sp} 和 V_{sp} 分别为失稳压强与失稳体积,需要拟合的参数是 p_{sp} , K^* 和 β ,通常 $\beta=0.85$, $B_0=[K^*]^{-1}(-p_{sp})^{\beta}$ 和 $B_0'=(-p_{sp})^{-1}\beta B_0$

Spinodal EOS(英文原文)

最初用于研究高压液体的状态方程,目前已应用于固体, 聚合物等.

2.4.3. The spinodal EOS

The spinodal EOS proposed by Baonza et al. [15] connects the (p, V) data through the relation:

$$V = V_{\rm sp} \exp \left\{ -\left[\frac{K^*}{1-\beta} \right] (p - p_{\rm sp})^{1-\beta} \right\},\tag{21}$$

where

$$V_{\rm sp} = V_0 \exp\left\{\frac{\beta}{(1-\beta)B_0'}\right\}. \tag{22}$$

In Eq. (21), $p_{\rm sp}$ and $V_{\rm sp}$ are the spinodal pressure and volume, respectively. The fitting parameters are $p_{\rm sp}$, K^* , and β (it is customary to use $\beta=0.85$). In terms of them, we have $B_0=[K^*]^{-1}(-p_{\rm sp})^{\beta}$ and $B_0'=(-p_{\rm sp})^{-1}\beta B_0$. At any T and p, B_T , B_T' , and B_T'' are straightforwardly given by

$$B_T = [K^*]^{-1} (p - p_{sp})^{\beta},$$
 (23)

$$B'_{T} = \beta [K^{\star}]^{-1} (p - p_{sp})^{\beta - 1},$$
 (24)

$$B_T'' = \beta(\beta - 1)[K^*]^{-1}(p - p_{sp})^{\beta - 2}.$$
 (25)

Eq. (23) is the one used to optimize $(-p_{sp})$, K^* , and β from the B_T values derived from Eq. (12). Putting it in the form

$$ln B_T = \beta ln(p - p_{sp}) - ln K^{\star}, \qquad (26)$$

and given a trial value of $(-p_{sp})$ and the set of data (p, B_T) , K^* and β are obtained solving the corresponding linear least squares problem. The optimum $(-p_{sp})$ is trivially found by a monodimensional minimization.



References

- PRB 78, 214108 (2008)
- PE: PRB 77, 220103 (2008)
- spinodal: Phys. Rev. B 51 (1995) 28.
- Morse: PRB 37, 790 (1988)
- Morse: Phys Rev 34, 57 (1929)
- Rose: PRB 29, 2963 (1984)
- Vinet: J. Phys. C 19 L467 (1986)
- BM: PRB 71, p809 (1947)

操作

- 利用CASTEP计算不同体积下铝的能量;
- ❷ 采用不同的函数拟合能量点E(a);
- ◎ 对比不同的拟合.

如有问题可随时联系!

邮箱: fuyang@ustb.edu.cn