

研究简报

一个等温状态方程*

徐济安

(中国科学院物理研究所)

固体状态方程是研究固体材料的体积、压力和温度之间的关系,研究的对象大多是多晶材料等各向同性固体。由于具有极大的实际意义,近年来,几乎对所有材料都进行过状态方程的实验测定。在高压物理的范围内,主要讨论等温条件下的 P (压力), V (体积)关系。

原则上,计算材料内部所有原子间的相互作用,可以从理论上导出状态方程来。但是,在实际上,这样做是十分困难,甚至是不可能的。

因此,实际上经常采用的是一些宏观状态方程。实验表明, Murnaghan 方程是一个很实用的方程。Anderson 曾经指出^[1],采用不超过 10 kb 的超声数据,定出 Murnaghan 方程系数可以外推到不低于 500 kb 的范围,与实验偏离不大。

实际上, Murnaghan 方程可以采用体弹性模量 $\left[B = -V \left(\frac{\partial P}{\partial V} \right)_T \right]$ 的一次展开

$$B = B_0 + B_1 P \quad (1)$$

导出。式中 B_0 是体弹性模量的零压值, B_1 是体弹性模量的一阶导数的零压值。推导的步骤如下:

考虑到等温条件,可以把偏微分形式写成全微分,使用 B 的定义并代入(1)式,有

$$\frac{dP}{B_0 + B_1 P} = - \frac{dV}{V}$$

上式两端积分,压力由 0 积到 P , 体积由 V_0 积到 V , 整理后可以得到

$$P = \frac{B_0}{B_1} \left[\left(\frac{V_0}{V} \right)^{B_1} - 1 \right], \quad (2)$$

这就是 Murnaghan 方程。

近年来,高压下超声技术的发展,已经有可能不仅测量出 B 的一阶系数 B_1 , 而且也能测量出二阶系数。因此,自然会有人研究对 Murnaghan 方程作高阶修正,例如,考虑到二阶项:

$$B = B_0 + B_1 P + \frac{1}{2} B_2 P^2, \quad (3)$$

重复上述推导,可以得到一个二阶修正方程。但是,计算表明,这个方程偏离实验结果很大^[2],其原因是明显的,这里不讨论。

* 1975年2月4日收到。

如果, 我们考虑作为体弹性模量倒数的等温压缩率 $k = \frac{1}{B} = -\frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial P} \right)_T$ 随着压力增加而不断减少的情况, 把 k 对压力作负幂次展开:

$$k = \sum_{i=1}^N \frac{k_i}{(P + P_0)^i}, \quad (4)$$

与 Murnaghan 方程的推导类似, 可以得到如下形式的状态方程:

$$\ln \frac{V_0}{V} = k_1 \ln \left(1 + \frac{P}{P_0} \right) + \sum_{i=1}^{N-1} \frac{k_{i+1}}{i! P_0^i} \left[1 - \left(1 + \frac{P}{P_0} \right)^{-i} \right]. \quad (5)$$

下面, 我们利用 CsCl, CsBr 和 CsI 的超声实验数据, 比较方程(5)和 Murnaghan 方程(2)对实验的接近程度。下表列出了这三种材料的实验结果^[2]。方程(5)取到三阶, 即 $N = 3$ 。

表 1 CsCl, CsBr 和 CsI 的超声实验数据

材 料	$B_0(\text{kb})$	B_1	$B_2(1/\text{kb})$
CsCl	167.4	5.98	-0.042
CsBr	143.4	5.95	-0.050
CsI	118.9	5.93	-0.073

表 2 状态方程的系数值

材 料	k_1	k_2	k_3
CsCl	0.2174	-2.351	106.2
CsBr	0.2201	-2.140	81.35
CsI	0.2330	-2.463	68.29

由于 k 的 n 阶导数零压值

$$[k^{(n)}]_0 = [(1/B)^{(n)}]_0, \quad (6)$$

因而 k_0, k'_0, k''_0, k'''_0 都是已知的, 然后, 可以写出(4)式的 n 阶(取到三阶)微商形式

$$k_0^{(n)} = \sum_{i=1}^n \frac{(-1)^n (n+i-1)}{(i-1)!} k_i P_0^{-(n+i)}, \quad (7)$$

$0 \leq i \leq n$, 代入(6)式, 考虑到三阶, 可以得到一个关于 P_0 的三次方程, 其形式为

$$\frac{k_0'''}{6} P_0^3 + \frac{3}{2} k_0'' P_0^2 + 3k_0' P_0 + k_0 = 0.$$

这样, 可以解出 P_0 的值。对 CsCl, CsBr 和 CsI 分别为 38.25, 32.98 和 27.71。

由上述 P_0 值, 可以解出方程(5)的系数, 如表 2 所示。

表 3 CsCl, CsBr 和 CsI 的 P, V 关系

P (kb)	V/V_0												
	CsCl					CsBr				CsI			
	按(5)式 计算值	按(2)式 计算值 (Murnaghan 方程)	静压 实验 值 [3]	静压 实验 值 [4]	爆炸 实验 值 [4]	按(5)式 计算值	按(2)式 计算值 (Murnaghan 方程)	静压 实验 值 [4]	爆炸 实验 值 [4]	按(5)式 计算值	按(2)式 计算值	静压 实验 值 [4]	爆炸 实验 值 [4]
50	0.838	0.843	0.836	0.833	0.836	0.823	0.828	0.810	0.848	0.801	0.809	0.790	0.801
100	0.765	0.776	0.768	0.764	0.755	0.746	0.759	0.724	0.764	0.720	0.740	0.704	0.713
200	0.683	0.704	0.686		0.664	0.663	0.688		0.663	0.634	0.667		
300	0.634	0.663	0.636			0.614	0.646		0.600	0.583	0.627		
400	0.600	0.634	0.598			0.581	0.618		0.555	0.550	0.599		
500	0.575	0.612				0.555	0.596		0.520	0.524	0.578		
1000	0.499	0.547				0.481	0.533		0.449	0.516			

采用上述数据,可由状态方程(5)计算出不同压力下的 V/V_0 值,列于表 3 中. 作为比较,表 3 还列出了按 Murnaghan 方程计算得到的结果以及一些实验结果.

讨 论

1. 可以看到,方程(5)一般比 Murnaghan 方程更接近实验值. 尤其是唯一超过 100kb 静压数据的 CsCl 的结果符合得很好^[3].

方程(5)在整个压力区间内,没有奇点,因而,可以作为有效的外推方程使用.

2. 如果考虑到表 1 的数据是按二次项逼近的,在 B'_0 是负值的条件下,按一次项(1)式逼近,得到的 B'_0 较低.

假定超声实验的最大压力是 10kb, 零压弹性模量有最大的权重,由最小二乘方法的等面积法则,可以定出新的 $(B'_0)_1 = B'_0 + \frac{20}{3} B'_0$, 按新的参数可以求出 V/V_0 值,其值比表 3 中列出的值小,但仍比由方程(5)计算的数值偏离实验结果大. 表 4 列出关于 CsCl 的计算结果.

表 4 按新的 Murnaghan 方程参数关于 CsCl 的计算结果

$P(\text{kb})$	50	100	200	300	400	500	1000
V/V_0	0.840	0.771	0.697	0.654	0.625	0.602	0.536

3. 如果把 Murnaghan 方程改写成如下形式:

$$\ln \frac{V_0}{V} = \frac{1}{B_1} \ln \left(1 + \frac{B_1 P}{B_0} \right).$$

可以看到,如令 $P_0 = \frac{B_0}{B_1}$, $k_1 = \frac{1}{B_1}$, 方程(5)就是 Murnaghan 方程加上一些高阶修正项. 因此,方程(5)比 Murnaghan 方程更接近实验结果就是很自然的了.

4. 方程(5)的正确性应当受到更多材料的检验,目前由于体弹性模量二阶导数的测量数据不多,有待于进一步的工作.

参 考 文 献

- [1] O. L. Anderson, *J. Phys. Chem. Solid*, **27** (1966), 547.
- [2] G. R. Barsch, Z. P. Chang, *NBS Special Publication*, **326** (1968), 173.
- [3] H. G. Drickamer *et al.*, *Solid State Phys.*, **19** (1966), 135.
- [4] G. C. Kennedy, R. N. Keeler, *American Institute of Physics Handbook (Third Edition)*, p. 4-38-4-106.

AN ISOTHERMAL EQUATION OF STATE FOR SOLIDS

XU JI-AN

(*Institute of Physics, Academia Sinica*)