# 物理学报 Acta Physica Sinica



## 二氧化铀电子结构和弹性性质的第一性原理研究

范航 王珊珊 李玉红

Study on the electronic structure and elastic constants of uranium dioxide by first principles

Fan Hang Wang Shan-Shan Li Yu-Hong

引用信息 Citation: Acta Physica Sinica, 64, 097101 (2015) DOI: 10.7498/aps.64.097101 在线阅读 View online: http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.097101 当期内容 View table of contents: http://wulixb.iphy.ac.cn/CN/Y2015/V64/I9

您可能感兴趣的其他文章 Articles you may be interested in

Mg<sub>2</sub>Si化合物在静水压下的电子输运性能研究

Electron transport properties of Mg<sub>2</sub>Si under hydrostatic pressures 物理学报.2015, 64(7): 077103 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.077103

B, P 掺杂 $\beta$ -Si<sub>3</sub>N<sub>4</sub>的电子结构和光学性质研究

Electronic structures and optical properties of boron and phosphorus doped  $\beta$ -Si<sub>3</sub>N<sub>4</sub> 物理学报.2015, 64(6): 067102 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.067102

N/Cu 共掺杂锐钛矿型 TiO<sub>2</sub> 第一性原理研究 First-principles study of N/Cu co-doped anatase TiO<sub>2</sub> 物理学报.2015, 64(4): 047101 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.047101

MoSi<sub>2</sub>薄膜电子性质的第一性原理研究

First-principles study of electronic properties of MoSi<sub>2</sub> thin films 物理学报.2015, 64(4): 047102 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.047102

金属Fe与间隙H原子相互作用的密度泛函研究

First principles investigation of interaction between interstitial hydrogen atom and Fe metal 物理学报.2014, 63(22): 227101 http://dx.doi.org/10.7498/aps.63.227101

# 二氧化铀电子结构和弹性性质的第一性原理研究\*

范航 王珊珊 李玉红†

(兰州大学,核科学与技术学院,兰州 730000)

(2014年10月6日收到; 2014年12月9日收到修改稿)

本文采用第一性原理的方法系统研究了 UO<sub>2</sub> 的晶体结构、电子结构和弹性性质.在计算中采用广义梯度 近似结合 Hubbard U 项描述电子的局域强关联效应.首先通过计算能带带隙大小并与理论值比较的方法,得 到了合理的有效库仑相关作用能 (U<sub>eff</sub>) 的取值,同时通过态密度的计算,进一步验证了 U<sub>eff</sub> 取值的合理性.计 算得到 UO<sub>2</sub> 中 U 原子的 U<sub>eff</sub> 值为 3.30 eV (U<sub>eff</sub> = U - J, U = 3.70 eV, J = 0.40 eV).应用此参数计算得到 的 UO<sub>2</sub> 晶格常数为 5.54 Å,带隙宽度为 2.17 eV.该结果优于目前现有的研究结果,同时在同样的 U<sub>eff</sub> 值条件 下计算所得到的弹性常数与实验值也符合得较好.相较于之前的基于实验测量并分析得到的 U<sub>eff</sub> 值,我们所 采用的方法在对 UO<sub>2</sub> 性质描述上更为准确.不同的有效库仑相关作用能取值下的态密度结果表明,有效库仑 相关作用能的大小可以影响铀原子 5f 电子轨道的分布.

关键词: DFT+ U, U<sub>eff</sub> 值, UO<sub>2</sub>, 性质 PACS: 71.15.Mb, 71.20.-b, 81.40.Jj

# 1引言

二氧化铀是一种最常用的核燃料,大约95%的 商用核反应堆都以此为燃料.人们对它做了广泛 的研究,但是对于在高温高压高辐射环境下的核反 应堆或核事故中的UO<sub>2</sub>,目前仍难以准确预测UO<sub>2</sub> 在这种极端情况下的性质<sup>[1]</sup>.计算机建模和理论模 拟研究有着明显的优势,可对UO<sub>2</sub>的电子结构、缺 陷、动力学、热力学性质以及扩散特性等性质进行 深入研究<sup>[2-5]</sup>.

由于UO<sub>2</sub>中的U原子存在5f层电子,具有局 域性和强关联作用,利用传统的局域密度近似 (LDA)或是广义梯度近似(GGA)方法都不能对其 进行准确描述.为了解决这个问题,常常需要引 入Hubbard U 项,即有效库仑相关作用能(U<sub>eff</sub>), U<sub>eff</sub> = U - J.对于铀原子,U描述了铀原子5f轨 道电子间的局域库仑相互作用效应,J则为铀原子 5f轨道电子间的局域交换作用效应.目前已经有一 些研究小组对其进行了一些研究,并且取得了一些

#### **DOI:** 10.7498/aps.64.097101

研究结果. Nerikar 等<sup>[2]</sup>利用 SP-GGA+U的方法 成功预测出了反铁磁性绝缘态的 UO<sub>2</sub>. Kaurd 等<sup>[5]</sup> 修正了 UO<sub>2</sub> 的平衡晶格常数,使 UO<sub>2</sub> 热学性质的 计算误差进一步缩小. 陈秋云等<sup>[6]</sup>利用 LSDA+U 方法得到了 UO<sub>2</sub> 反射峰位置与实验值较为一致的 结果. Pang 等<sup>[7]</sup>则通过第一性原理计算模拟得到 295 K和 1200 K时的声子寿命,其中 1200 K时声 子寿命比实验测量的结果偏大.

 $U_{\text{eff}}$ 的取值会影响所计算模拟材料的性质,特别是电子结构和原子的位置.但是目前各研究小组对 $U_{\text{eff}}$ 数值的选取标准存在着不一致,所以对于有效库仑相关能的研究很有必要.在此之前国内外多数研究组均采用U = 4.5 eV和 $J = 0.54 \text{ eV}^{[2,4-7]}$ ,该取值是Kotani和Yamazaki基于对U原子4f芯能级XPS分析得到的<sup>[8]</sup>.但是这些研究,在计算UO<sub>2</sub>的态密度、电子密度、缺陷结构、平衡体积、相变压力等性质时,都会存在一定的误差.另外,也有研究小组根据带隙宽度、平衡体积等性质对Hubbard U项进行了研究<sup>[3,9-11]</sup>. Lan等<sup>[10]</sup>计算了不

<sup>\*</sup> 国家自然科学基金(批准号: 11175076, 11475076)资助的课题.

<sup>†</sup>通信作者. E-mail: liyuhong@lzu.edu.cn

<sup>© 2015</sup> 中国物理学会 Chinese Physical Society

同 $U_{\text{eff}}$ 值下的 $UO_2$  晶格常数,并选取 $U_{\text{eff}} = 4.0 \text{ eV}$ 进行了其他性质的计算,但并未阐述选择该 $U_{\text{eff}}$ 的物理思想.以上研究结果都表明,研究有效库仑相关能对 5f 电子的影响以及有效库仑相关能的合理取值对 $UO_2$ 的理论计算很有必要.因此,我们通过计算一系列 $U_{\text{eff}}$ 值下的带隙宽度,对比带隙宽度与实验值,得到了合理的 $U_{\text{eff}}$ 值.并通过计算态密度图,与能带结构图进行对照,以进一步验证了 $U_{\text{eff}}$ 值的准确.

本文采用DFT+U的方法研究UO<sub>2</sub>,首先对 U<sub>eff</sub>取值进行了探究,然后在此基础上研究了UO<sub>2</sub> 晶体的晶体结构、电子结构和弹性性质,并与其他 研究小组的结果进行了对比.

## 2 理论模型及计算方法

### 2.1 理论模型

萤石结构的UO<sub>2</sub>,为面心立方(fcc)晶系,其 所属空间群为225-*Fmm*. 晶格原胞包含一个铀原 子和两个氧原子,其特征坐标分别是U(0,0,0), O(0.25, 0.25, 0.25), (0.75, 0.75, 0.75).  $\alpha = \beta =$  $\gamma = 90^{\circ}, a = b = c = 5.468$  Å. 其晶体结构如 图1所示.



图 1 (网刊彩色) UO<sub>2</sub> 晶体结构 Fig. 1. (color online) The unitcell structure of UO<sub>2</sub>.

## 2.2 计算方法

本文的所有计算均利用VASP (Vienna Abinitio Simulation Package)软件进行. 在计算 中,我们所采用的赝势是投影缀加平面波赝势 (PAW)<sup>[12,13]</sup>,离子和电子间的交换关联作用采用 的是Perdew-Burke-Ernzerhof (PBE)方案. 我们 选择U原子的6s<sup>2</sup>, 6p<sup>6</sup>, 5f<sup>3</sup>, 6d<sup>1</sup>和7s<sup>2</sup>电子为价层 电子. 平面波截断能为520 eV,总能计算的收敛标 准为1×10<sup>-5</sup> eV,进行离子驰豫时采用共轭梯度算 法 (conjugate-gradient algorithm),布里渊区分割 时的特殊 κ 网格点取样采用 Monkhorst-Pack 方案, 自治计算所使用的格点分割方案为8×8×8,非自 治计算所使用的格点分割方案为12×12×12.此外 轴属于锕系元素,有未填满的5f电子层并且具有磁 性,因此需要在计算中设置自旋极化.投影的操作 在实空间中进行,并对投影操作进行了全优化.我 们首先优化晶胞的结构,得到晶胞参数后,再优化 坐标,在此基础上再计算单点能.最后计算弹性性 质,和该体系的电子结构.

## 2.3 DFT+U方法

在处理强关联体系时候,增加一个哈密顿量 以处理d/f轨道的电子.而对于s和p轨道,则仍然 用单电子近似的方法.在DFT+U方法中,总能公 式<sup>[14]</sup>如下:

$$E_{\text{tot}}[n(r)] = E_{\text{DFT}}[n(r)] + E_{\text{Hub}}[\{n_m^{l\sigma}\}] - E_{\text{DC}}[\{n^{l\sigma}\}], \qquad (1)$$

n(r)为电荷密度,  $n_m^{I\sigma}$ 是对Hubbard原子在I位的广义原子轨道占据,  $n^{I\sigma} = \sum_m n_m^{I\sigma}$ . 该方程中,  $E_{\text{DFT}}[n(r)]$ 是DFT中的普遍能量函数,  $E_{\text{Hub}}[\{n_m^{I\sigma}\}]$ 表示在位库仑相互作用,  $E_{\text{DC}}[\{n^{I\sigma}\}]$ 是为避免前两项中同时被考虑的相互作用.

Dudarev 等<sup>[15]</sup> 提出了描述UO<sub>2</sub>中U原子5f 电子的库仑相互作用的方法. 该方法的哈密顿 量如下:

$$\hat{H} = \frac{U}{2} \sum_{m,m',\sigma} \hat{n}_{m,\sigma} \hat{n}_{m',-\sigma} + \frac{(\bar{U} - \bar{J})}{2} \sum_{m \neq m',\sigma} \hat{n}_{m,\sigma} \hat{n}_{m',\sigma}, \qquad (2)$$

式中 $\hat{n}_{m,\sigma}$ 表示磁量子数和自旋量子数分别为m和 $\sigma$ 的电子的算符, f轨道电子的库仑排斥作用通过Hubbard U值来体现, U和J分别表示库仑和交换参数.

其能量泛函可以写为

$$E_{\text{LSDA}+U} = E_{\text{LSDA}} + \frac{(\bar{U} - \bar{J})}{2} \sum_{m,\sigma} [n_{m,\sigma} - n_{m,\sigma}^2]. \quad (3)$$

该能量泛函随着轨道的正交变换而变化,我们 可以分别用  $\rho^{\sigma}$ 和  $\rho^{\sigma^2}$ 代替  $n_{m,\sigma}$ 和  $n_{m,\sigma}^2$ .  $\rho^{\sigma}$ 为f 层 轨道占有电子的密度矩阵,上式可变为转动不变的 形式. 即为

 $E_{\text{LSDA}+U}$ 

$$= E_{\rm LSDA} + \frac{(\bar{U} - \bar{J})}{2} \sum_{\sigma} [\operatorname{Tr} \rho^{\sigma} - \operatorname{Tr}(\rho^{\sigma} \rho^{\sigma})].$$
(4)

综上所述,当存在局域与离域的转换时,可以 使用DFT+U方法解决. U – J主要是控制电子关 联强弱的参数.

# 3 计算结果及讨论

### 3.1 Hubbard U值

为了研究 Hubbard U项对带隙宽度的影响, 我 们计算并得到了在取不同 $U_{\text{eff}}$  ( $U_{\text{eff}} = U - J$ )值时 的能带图和态密度 (DOS) 图.  $U_{\text{eff}}$  的值选取从0 到 8 eV, 步长为1 eV, 计算得到带隙宽度见表1. 其中 在 $U_{\text{eff}}$ 取值为0, 1 eV和8 eV时, UO<sub>2</sub>表现为金属 性. 计算结果较采用 PW91 泛函结果偏大<sup>[9]</sup>.

表 1 不同 $U_{\rm eff}$ 时 $UO_2$ 的带隙宽度计算值 Table 1. Comparison of the band gap with different Hubbard U terms.

$U_{\rm eff}/{\rm eV}$	带隙宽度/ eV	$U_{\rm eff}/{\rm eV}$	带隙宽度/ eV
0	金属性	5	3.09
1	金属性	6	3.61
2	1.19	7	4.06
3	1.87	8	金属性
4	2.51		

从表中还可以看出, 当 $U_{eff}$ 值为0时, 即不考虑Hubbard U项时, UO<sub>2</sub> 呈金属性, 这与UO<sub>2</sub>为半导体的事实不符. 随着 $U_{eff}$ 值增大, 在 $U_{eff} = 2 \text{ eV}$ 时, UO<sub>2</sub>的导带已经与价带分离, 带隙宽度为1.19 eV, 呈现半导体特性. 当 $U_{eff}$ 值为7 eV时, 带隙宽度为4.06 eV, 达到最大. 整个过程中, 材料性质发生由导体向半导体, 再到导体的变化. UO<sub>2</sub>的带隙宽度在一定范围内, 随 $U_{eff}$ 值的增加而增加, 这与Wang 等<sup>[3]</sup>和徐翠娟<sup>[9]</sup>的研究结果一致.

通过分析态密度图(见图2),以上现象在电子 轨道上的表现为:在考虑Hubbard U项时,U原 子的5f电子轨道发生分裂.部分5f电子轨道向着 O原子的2p轨道接近.且随U<sub>eff</sub>值的增大,一小 部分5f电子轨道向O原子2p轨道靠近的越多.当  $U_{\text{eff}} = 5 \text{ eV}$ 时,两轨道已经有部分重叠.之后随着  $U_{\text{eff}}$ 增大,两轨道重叠部分进一步加大.同时,两部 分5f电子轨道的分裂程度也越来越大.



图 2 不同 $U_{eff}$ 值时 $UO_2$ 的局部电子态密度图 (a)  $U_{eff} = 2 \text{ eV}$ ; (b)  $U_{eff} = 3 \text{ eV}$ ; (c)  $U_{eff} = 4 \text{ eV}$ ; (d)  $U_{eff} = 5 \text{ eV}$ ; (e)  $U_{eff} = 6 \text{ eV}$ 

Fig. 2. Electron density of states (DOS) of UO<sub>2</sub> with the different Hubbard  $U_{\rm eff}$  terms. (a)  $U_{\rm eff} = 2$  eV; (b)  $U_{\rm eff} = 3$  eV; (c)  $U_{\rm eff} = 4$  eV; (d)  $U_{\rm eff} = 5$  eV; (e)  $U_{\rm eff} = 6$  eV.

对比不考虑 Hubbard U项, 5f 电子轨道不发生 分裂的情况<sup>[16]</sup>. U<sub>eff</sub> 值的大小主要影响 U 原子 5f 电子轨道的分布. 当U<sub>eff</sub> 值过小时, UO<sub>2</sub> 的带隙未 打开, 没有明显反映出 5f 轨道电子间的强相互作 用; 当U<sub>eff</sub> 值过大时, 则表现出 5f 电子间的相互排 斥作用过大, 5f 电子不再处于同一壳层.

因此,选取合理的 $U_{eff}$ 值,是计算UO<sub>2</sub>性质的 关键. 我们选取U = 3.70 eV, J = 0.40 eV, 即  $U_{eff} = 3.30$  eV 作为计算的参数. 得到UO<sub>2</sub>的带隙 宽度为2.17 eV,与实验值2.09 eV 相比,偏大3.7%. 结果均比之前其他研究小组的误差小(见表2). 目 前,我们还难以评价理论计算这种方法,一般是以 实验测得的带隙宽度作为参照而得到Hubbard U 的值<sup>[3]</sup>.鉴于在采用GGA-PBE 泛函计算材料的能 带都会有一定误差的存在,我们的研究结果与实验 结果符合得更好.

#### 3.2 晶体结构优化和弹性性质

在确定U<sub>eff</sub>值后,对UO<sub>2</sub>晶体进行结构优化, 计算得到晶格常数与其他研究小组所得结果比较 见表2.

#### 表 2 UO2 晶格常数计算值与文献结果的比较

Table 2. Comparison of the lattice parameter and band gap obtained in the present and previous calculations with experimental results.

	方法	晶格常数/ Å	带隙宽度/ eV
陈秋云等 <sup>[6]</sup>	LSDA+U	5.40	1.82
Dudarev 等 <sup>[15]</sup>	LSDA+U	5.37	1.3
Nerikar 等 <sup>[2]</sup>	PAW-SP-GGA+U	5.49	1.92
Wang [ <b>3</b> ]	PAW-SP-GGA(PW91)+U	5.54	2.2
本文工作	PAW-SP-GGA(PBE)+U	5.54	2.17
实验 <sup>[17]</sup>		5.47	2.09

UO<sub>2</sub>经计算得到的晶格常数为5.54 Å,与 Wang小组<sup>[3]</sup>的结果一致,相比实验结果,偏大 1.3%. 另外,可以看出用LDA和GGA两种方法计 算得到的晶格常数存在差异,采用GGA方法得到 的晶格常数会偏大,而用LDA方法得到的晶格常 数变小.不过用两种方法计算得到的晶格常数都 均较为准确,且各研究组的结果误差也都在合理范 围内.

二氧化铀的弹性常数和体积模量计算结果见 表3所示.二氧化铀属于面心立方晶型,有三个独 立的弹性常数,即*C*<sub>11</sub>,*C*<sub>12</sub>,*C*<sub>44</sub>.其中*C*<sub>11</sub>,*C*<sub>12</sub>的 结果与实验值较为相符,其误差分别为5.3%, 2.8%. 而 $C_{44}$ 的计算结果则相比实验值大了23.9%,不够 理想.因为二氧化铀晶体为面心立方晶型,其体模 量可以用公式 $B = (C_{11} + 2C_{12})/3$ 得到.经过计算, 得到体模量为199.8 GPa,与实验值较为接近,误差 3.5%.这也是因为 $C_{11}, C_{12}$ 计算较为准确的缘故.

利用弹性常数,我们也可以预测UO<sub>2</sub> 晶格的 各向异性,即计算Zener 各向异性因子.对于立方 晶系, $Z = 2C_{44}/(C_{11} - C_{12})$ . 当Z的值为1时,表 示晶体为各向同性;而Z值小于1时,则表现为各 向异性.经过计算,我们得到Z = 0.58,比实验值 0.44 相比,偏大32.8%,这主要是因为 $c_{44}$ 值的偏大. 不过Z值仍小于1,晶体表现为各向异性.

表3 UO2 弹性常数和体模量计算值与文献结果的比较

Table 3. Comparison of the elastic constants and bulk modulus obtained in the present and previous calculations with experimental results.

	<b>主</b> 注	弹性常数			休诺县 D/CD-
	) {云	$C_{11}$	$C_{12}$	$C_{44}$	冲侠里 D/GFa
Dudarev 等 <sup>[15]</sup>	LSDA+U	329	95	149	173
谭世勇等 <sup>[16]</sup>	GGA+Ultra+SP	316.2	51.3	113.9	139.6
Wang等 <sup>[3]</sup>	PAW-SP-GGA(PW91)+U	_	_	_	193.4
Sanati <sup>[18]</sup>	PAW-SP-GGA+U	345.7	115.5	63.4	192.2
本文工作	PAW-SP-GGA(PBE)+U	368.5	115.4	74.0	199.8
实验 <sup>[19]</sup>		389.3	118.7	59.7	207

# 3.3 能带结构和态密度

在对 UO<sub>2</sub> 晶体进行几何优化之后,我们首先 固定 UO<sub>2</sub> 电荷密度(由前一步自洽计算得到),然后 再进行一次非自洽计算.计算得到 UO<sub>2</sub> 的能带图 和态密度图见图 3 所示.

图 3 中我们把费米能级设在 0 eV, 对其费米面 附近的能带进行放大.可以得到, 只有当考虑反铁 磁时, 计算得到的UO<sub>2</sub>其费米能级在价带顶, 禁带 宽度为2.17 eV, 是半导体. 另外它的价带顶在沿*G* 点与*K*点的边界之中, 导带底在*L*点, 说明UO<sub>2</sub> 为 间接带隙. 得到的禁带宽度为2.17 eV, 与实验值 2.09 eV 相比, 偏大3.7%. 与Wang 小组的实验结果 则很相接近, 这也是二者的*U*eff 值选取较为相似的 结果, 同时也证明 PW91 和 PBE 两种不同的泛函 方法对 UO<sub>2</sub> 带隙宽度的影响并不明显.



图 3 UO<sub>2</sub> 的电子结构图 (a) 能带结构图; (b) 态密 度图

Fig. 3. Electronic structure of  $UO_2$ . (a) Band structure; (b) electron density of states.



图 4 (网刊彩色) UO<sub>2</sub> 的态密度图 (a) 总态密度图; (b) U 的分波态密度图; (c) O 的分波态密度图

Fig. 4. (color online) Electron density of states (DOS) of UO<sub>2</sub>. (a) Total density of states; (b) partial density of states of an U atom; (c) partial density of states of an O atom.

 $U_{\text{eff}} = 3.3 \text{ eV}$ 时,从图4中,可以得到UO<sub>2</sub>的 禁带宽度为1.95 eV,与之前能带计算得到的结果 有一定差距,这是因为二者计算方法的不同造成 的.由态密度曲线可以看出,价带主要是由U的5f 和O的2p轨道组成,而导带则由U的6d和U的5f 轨道组成.在-43.5到-43.2 eV之间,主要为U的 6s 电子,态密度曲线尖锐,表明其原子态的轨道, 并未形成能带.UO<sub>2</sub>主要有两大价带,分别分布 在-22到-14 eV和-6.3到0 eV两个区间.-22到 -14 eV主要由U的6p轨道和O的2s轨道;-6.3到 0 eV主要由O的2p,以及少部分的U的5f,6d轨道 组成.我们需要注意,O的2p轨道态密度较高,容 易向6d和5f轨道进行跃迁. 接下来分析U与O原子之间的成键情况,可以 看出O的2p轨道和U原子的5f部分轨道、6d轨道 有态密度共振,表明有成键.另外,由于U原子6d 轨道的带宽较宽,所以态密度峰的跨度越大,离域 性越强,O的2p与U的6d成键也就较强.

# 4 结 论

本文采用基于密度泛函理论的第一性原理计 算方法,对UO<sub>2</sub>在第一性原理计算中U<sub>eff</sub>值的具体 选取进行探究,得到了具体的有效库仑相关能取 值,U<sub>eff</sub> = 3.3 eV. 然后以此值为基础系统研究了 UO<sub>2</sub>的晶体结构、弹性常数、电子结构等性质,并 与采用U<sub>eff</sub> = 4.0 eV的研究小组的结果进行对比. 本研究得到UO<sub>2</sub>为间接带隙半导体,其禁带宽度 为2.17 eV,与实验值2.09 eV较为接近,且与其他 研究小组的结果相比较,本研究结果与实验符合得 更好.实验表明U<sub>eff</sub>值影响着U原子5f电子轨道的 分布,反过来,也可以根据带隙宽度对U<sub>eff</sub>值进行 修正.本研究得到的不仅是电子结构,而且弹性常 数、弹性模量等参数的计算结果也与实验值符合得 更好.

感谢兰州大学核科学与技术学院陈连举硕士和刘晨光 硕士生的讨论.

#### 参考文献

- Burns P C, Ewing R C, Navrotsky A 2012 Science 335 1184
- [2] Nerikar P, Watanabe T, Tulenko J S, Phillpot S R, Sinnott S B 2009 J. Nucl. Mater 384 61
- [3] Wang J W, Ewing R C, Becker U 2013 Phys. Rev. B 88 024109
- [4] Dorado B, Garcia P 2013 Phys. Rev. B 87 195139
- [5] Kaur G, Panigrahi P, Valsakumar M C 2013 Modelling Simul. Mater. Sci. Eng. 21 065014
- [6] Chen Q Y, Lai X C, Wang X Y, Zhang Y B, Tan S Y
  2010 Acta Phys. Sin. 59 4945 (in Chinese) [陈秋云, 赖 新春, 王小英, 张永彬, 谭世勇 2010 物理学报 59 4945]
- [7] Pang J W L, Buyers W J L, Chernatynskiy A, Lumsden M D, Larson B C, Phillpot S R 2013 *Phys. Rev. Lett.* 110 157401
- [8] Kotani A, Yamazaki T 1992 Prog. Theor. Phys. Supp. 108 117
- [9] Xu C J 2012 M. D. Dissertation (Yantai: Yantai University) (in Chinese) [徐翠娟 2012 硕士学位论文 (烟台: 烟台大学)]
- [10] Lan J H, Wang L, Li S, Yuan L Y, Feng Y X, Sun W, Zhao Y L, Chai Z F, Shi W Q 2013 J. Appl. Phys. 113 183514

097101-5

- [11] Song C L, Yang Z H, Su T, Wang K K, Wang J, Liu Y, Han G R 2014 Chin. Phys. B 23 057101
- [12] Blöchl P E 1994 Phys. Rev. B 50 17953
- [13] Kresse G, Joubert J 1999 Phys. Rev. B 59 1758
- [14] Cococcioni M, Gironcoli S 2005 Phys. Rev. B 71 035105
- [15] Dudarev S L, Botton G A, Savrasov S Y, Szotek Z, Temmerman W M, Sutton A P 1998 *Phys. Stat. Sol.* 166 429
- [16] Tan S H 2009 M. D. Dissertation (Mianyang: China Academy of Engineering Physics) (in Chinese) [谭世勇 2009 硕士学位论文 (绵阳: 中国工程物理研究院)]
- [17] Schoenes J 1978 J. Appl. Phys. 49 1463
- [18] Sanati M, Albers R C, Lookman T, Saxena A 2011 Phys. Rev. B 84 014116
- [19] Fritz I J 1976 J. Appl. Phys. 47 4353

# Study on the electronic structure and elastic constants of uranium dioxide by first principles<sup>\*</sup>

Fan Hang Wang Shan-Shan Li Yu-Hong<sup>†</sup>

(School of Nuclear Science and Technology, Lanzhou University, Lanzhou 730000, China)

(Received 6 October 2014; revised manuscript received 9 December 2014)

#### Abstract

The crystal structure, electronic structure and elastic constants of uranium dioxide are investigated using firstprinciples calculations, wherein the generalized gradient approximation and Hubbard U terms are used in the framework of density-functional theory. On-site Coulomb interactions with the simplified rotational invariant approach (the Dudarev approach), fully relativistic calculations for the core electrons (represented as a pseudopotential), and scalar relativistic approximations for the valence electrons are employed to account for the relativistic effects and electron correlation of 5f electrons in UO<sub>2</sub>. The Hubbard U parameters ( $U_{eff} = U - J$ , U = 3.70 eV, J = 0.40 eV) are derived by calculating the band gap width of UO<sub>2</sub>. In addition, the electron density of states calculation suggests that the following value of band gap is appropriate. The calculated lattice constant is 5.54 Å, and the band gap width is 2.17 eV which shows that UO<sub>2</sub> is a semiconductor. Its density of states shows that the U 5f orbital contributes to the peaks immediately adjacent to the Fermi level, which agrees with the U 5f<sup>2</sup> configuration, while the O 2p orbital plays a dominant role in the bonding band at approximately -6 to -2 eV. Results obtained above have been compared with available experimental data, and also discussed in relation to previous calculations. Above results are better than existing ones gained by others. Analyzing the density of states for different Hubbard U parameters, we find that the Hubbard U parameters can influence the distribution of U 5f electronic orbit.

**Keywords:** DFT+*U*, the Hubbard *U* parameters, UO<sub>2</sub>, property **PACS:** 71.15.Mb, 71.20.-b, 81.40.Jj **DOI:** 10.7498/aps.64.097101

<sup>\*</sup> Project Supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant Nos. 11175065, 11475076).

<sup>†</sup> Corresponding author. E-mail: liyuhong@lzu.edu.cn