DOI: 10.12442/j.issn.1002-185X.20230326

# 基于第一性原理计算 V 元素对高熵合金 Al0.4Co0.5VxFeNi 的组织及性能影响

李 远,杨 忠,段洪波,杨 伟,吴 超,李建平

(西安工业大学,陕西 西安 710021)

摘 要:采用第一性密度泛函理论,结合虚拟晶体近似(VCA)的方法建立晶体结构模型,开展高熵合金Al0.4Co0.5VxFeNi的结构性能、弹性性能及基态能量计算。根据能量最低原理可确定,Al0.4Co0.5VxFeNi高熵合金的最优 K-point 值为 12×12×12,截断能为 1000 eV。计算结果表明:Al0.4Co0.5VxFeNi系高熵合金均可生成 fcc+bcc 结构,fcc 的力学稳定性明显优于 bcc 的力学稳定性。V元素含量由 0.2 增至 0.8 时,bcc 点阵常数降低约 4%,fcc 晶格常数降低约 6%。随着 V 元素的增加,Al0.4Co0.5VxFeNi合金的体模量、剪切模量逐渐减小。V 元素含量为 0.8 时,bcc 结构的泊松比异常增加,进一步说明了随着 V 元素含量的增加,材料的塑性变形能力降低,材料的脆性增加。经试验验证,Al0.4Co0.5VxFeNi系高熵合金均由 fcc 和 bcc 组成,组织形貌均为两相组织;V 元素含量由 0.2 升至 0.8 时,延伸率降低约 85%,该试验结果与第一性原理计算的结果较为吻合。

关键词:第一性原理;高熵合金;稳定性;Al0.4Co0.5VxFeNi

中图法分类号: TG139 文献标识码: A 文章编号: 1002-185X(2024)01-0095-07

传统的合金设计几乎都是以1种或2种金属元素 为基础,再根据特定的机械、物理或者化学特性添加 少量的其他金属或非金属元素。经过多年的开发和研 究,传统合金的性能已经达到了瓶颈。直到2004年, 高熵合金(HEA)这一全新的设计理念被多位学者相继 提出,引发了材料领域的轰动。近年来,高熵合金在 结构、性能以及制备等方面都取得了重大的突破<sup>[1-5]</sup>。

然而,对于高熵合金的研究主要集中在试验室条件下组织及性能的测试,关于理论研究较少。基于第一性原理中的密度泛函理论,利用 MaterialsStudio 平台下的 CASTEP 软件包,利用 VCA 虚拟晶格近似方式是研究材料某些宏观特性的有效手段。王兰馨<sup>[6]</sup>等采用 VCA 法计算了 AlxFeTiCrZnCu 合金的结构特征、弹性性能和热稳定性。密度随 Al 元素含量的增加而降低,晶格常数减小,系统的热力学稳定性有所下降。常超<sup>[7]</sup>等采用第一性原理计算了 FeAlNiCrMn 高熵合金在不同压力下的晶格常数、结合能及态密度,并解释了随压力的增加合金逐渐由各向异性向各向同性转变的过程。Liao 等<sup>[8]</sup>采用第一性原理方法研究了高熵合金 NbTiVZr 的结构稳定性、弹性和热力学性质,发现该合金相比传统 Ni 基合金具有更低的热膨胀系数。

CoCrFeNi 系高熵合金在制备过程中易形成成分均匀 的单一固溶体结构,受到众多学者的广泛关注和深入 研究<sup>[9-13]</sup>。与此同时,AlCoVFeNi 系高熵合金作为双 相高熵合金,发展前景广阔。Ye<sup>[14]</sup>等开展轧制变形对 Al0.25CoVFeNi 高熵合金组织及性能的影响规律研 究,探明了该合金实现强韧性的匹配研究。Li<sup>[15]</sup>等研 究 Al0.4Co0.5VxFeNi 高熵合金的铸态组织及力学性 能,提出该合金是典型的双相组织。

近年来,为了进一步了解高熵合金中各组成元素 对合金强化作用的规律和机制,基于密度泛函理论的 第一性原理计算成为一种重要的方法<sup>[16-18]</sup>。尽管目前 有大量学者在进行高熵合金的相关第一性原理计算, 但少有学者通过试验手段对第一性原理计算的相关结 果进行验证。因此,有必要深入开展高熵合金第一性 原理计算及试验验证工作,为高熵合金的设计开发提 供新的思路及理论依据。本研究采用第一性原理计算 Al0.4Co0.5VxFeNi 高熵合金的相关结构及性质,并结 合试验进行验证。

## 1 计算及验证方法

第一性原理计算是基于密度泛函理论,利用

收稿日期: 2023-05-29

基金项目:国家自然科学基金 (51705391);西安工业大学优秀学位论文培育基金 (YB202206)

作者简介: 李 远, 男, 1992 年生, 博士, 西安工业大学, 陕西 西安 710021, E-mail: liyuan@st.xatu.edu.cn

Materialstdio 中的 CASTEP 程序包,对 Al0.4Co0.5Vx-FeNi(x=0.2, 0.4, 0.6, 0.8, 合金简称 V0.2, V0.4, V0.6, V0.8)系高熵合金进行第一性原理计算。为了避免在使 用 VCA 方法建模过程中产生所谓的"虚拟原子"或长 程结构中所累积的误差,在单个晶胞的每个原子中采用 虚拟晶体近似的方法建立模型,并对其结构进行优化。 分别构建 Al0.4Co0.5VxFeNi 系高熵合金的 bcc 和 fcc 结构模型(见图 1),电子间的交换相关函数通过 GGA-PBE 进行处理,采用自洽迭代(SCF)方法进行计 算,电子驰豫用 Pulay 密度混合方案处理,晶胞模型的 几何优化采用 BFG 算法<sup>[19-21]</sup>。

为保证计算的精确及准确性,对 K-point 和截断 能进行收敛性计算(见图 2),可以看出,K-point 为 12×12×12 且截断能为 1000 eV 时,基态总能量趋于稳 定。基于以上设置,对 bcc 的单质 Fe 和 fcc 的单质 Ni 的晶格参数进行计算,分别为 0.2758 和 0.3513 nm, 与文献报道 0.267 和 0.353 nm 相差较小<sup>[22]</sup>。由此可见, 所选取的计算设置较为合理。第一性原理计算完成后, 采用 Pandat 相图计算软件计算 Al0.4Co0.5VxFeNi 系 高熵合金的相组成并采用电弧熔炼炉制备目标合金, 进一步表征合金的显微组织和力学性能,验证第一性 原理计算的结果。

# 2 结果与讨论

## 2.1 稳定性分析

基于以上设置条件,本研究对 Al0.4Co0.5VxFeNi 系高熵合金的晶格结构进行优化,优化后的晶格常数 和基态总能量见图 3,具体数值见表 1。可以看出,fcc 的晶格常数均大于 bcc 的晶格常数,fcc 和 bcc 的基态 总能量均为负值。随着 V 元素的增加,晶格常数和基 态总能量均降低。V 元素含量由 0.2 增至 0.8 时,bcc 点阵常数降低约 4%,fcc 晶格常数降低约 6%。晶体 结构的稳定性与其基态能量密切相关,基态能量越低,



- 图 1 Al0.4Co0.5VxFeNi 系高熵合金的 bcc 和 fcc 结构模型
- Fig.1 bcc (a) and fcc (b) structure models of Al0.4Co0.5VxFeNi high entropy alloys



- 图 2 Al0.4Co0.5V0.2FeNi 高熵合金基态总能量与 K-point 和截 断能的关系
- Fig.2 Relationship of total energy of Al0.4Co0.5V0.2FeNi high entropy alloy with K-point (a), and energy cut-off (b)



- 图 3 不同 V 元素含量的 Al0.4Co0.5VxFeNi 系高熵合金的晶格 常数和基态总能量
- Fig.3 Lattice parameters (a) and total energy (b) of Al0.4Co0.5VxFeNi high entropy alloys with different contents of element V

#### • 97 •

# 表 1 Al0.4Co0.5VxFeNi(x=0.2,0.4,0.6,0.8)系高熵合金晶格常数和基态总能量

Table 1Lattice constant and total ground state energy of<br/>Al0.4Co0.5VxFeNi(x=0.2,0.4, 0.6, 0.8) high entropy<br/>alloys

Alloy	Lattice par	ameter/nm	Total energy/eV		
	bcc	fcc	bcc	fcc	
V0.2	0.2658	0.3319	-1814.88	-3632.20	
V0.4	0.2617	0.3264	-1910.14	-3824.14	
V0.6	0.2587	0.3224	-1995.37	-3995.17	
V0.8	0.2540	0.3159	-2040.79	-4086.46	

晶体内部原子越稳定。随着 V 元素的增加, Al0.4Co0.5VxFeNi系高熵合金原子处于最低能级时电 子在离核最近的轨道上运动的定态,系统的稳定性越高,可以生成 fcc 和 bcc 立方结构。

### 2.2 力学性能分析

Al0.4Co0.5VxFeNi 高熵合金的晶格结构优化后, 采用第一性原理密度泛函理论计算了其弹性常数 *C<sub>ij</sub>*、 杨氏模量 *E*、体积弹性模量 *K* 及泊松比 *v*。表 2 中列 出不同 V 元素含量 Al0.4Co0.5VxFeNi 高熵合金的弹性 常数 *C<sub>ij</sub>*,由于 Al0.4Co0.5VxFeNi 高熵合金的立方晶 体结构,因此弹性常数只有 *C*<sub>11</sub>、*C*<sub>12</sub> 及 *C*<sub>44</sub>。弹性常 数决定了材料的力学稳定性,根据立方晶体的力学稳 定性判据: *C*<sub>11</sub>>0, *C*<sub>44</sub>>0, *C*<sub>11</sub>-*C*<sub>12</sub>>0, *C*<sub>11</sub>+2*C*<sub>12</sub>>0。可 以看出,随着 V 元素的增加,合金力稳定性均有所降 低。bcc 均不符合力学稳定性条件,V 元素含量介于 0.2~0.6 力学稳定性条件;V 元素含量为 0.8 时,*C*<sub>44</sub> <0,合金中 fcc 结构不符合力学定性。进一步说明, V 元素会影响 fcc 的力学稳定性,但对 bcc 结构的力

利用 Voigt-Reuss-Hill 近似的方法计算合金的体模 量 B、弹性模量 E、泊松比v和剪切模量 G等。

$$B = \frac{(C_{11} + 2C_{12})}{3} \tag{1}$$

$$E = \frac{9BG}{3B+G} \tag{2}$$

#### 表 2 Al0.4Co0.5VxFeNi 高熵合金弹性常数 Cij

 Table 2
 Elastic constants C<sub>ij</sub> of Al0.4Co0.5VxFeNi high entropy alloy

	-					
Alloy -	$C_{11}$		$C_{12}$		$C_{44}$	
	bcc	fcc	bcc	fcc	bcc	fcc
V0.2	-67.26	270.09	164.67	55.57	108.95	163.78
V0.4	-105.36	238.52	150.03	27.82	82.29	134.56
V0.6	-137.29	215.31	136.36	6.95	55.09	96.19
V0.8	-179.86	154.21	108.49	-23.99	-3.20	34.93

$$v = \frac{3B - 2G}{2(3B + G)}$$
(3)

剪切模量G取Reuss近似和Voigt近似平均值:

$$G_{\rm R} = \frac{5(C_{11} - C_{12})C_{44}}{4C_{44} + 3(C_{11} - C_{12})} \tag{4}$$

$$G_{\rm v} = \frac{(C_{11} - C_{12} + 3C_{44})}{5} \tag{5}$$

$$G = \frac{G_{\rm V} + G_{\rm R}}{2} \tag{6}$$

金属材料的脆/韧性取决于泊松比。金属材料的泊 松比小于 1/3 时可视其为韧性材料,其余为脆性材料。 Al0.4Co0.5VxFeNi 系高熵合金的弹性模量 *E*、体模量 *B*、剪切模量 *G*和泊松比 v 见表 3。材料的模量表明了 材料抵抗外界变形的能力,其值越大,说明抵抗变形 的能力就越强,刚度也越大。随着 V 元素含量增加, Al0.4Co0.5VxFeNi 合金的体模量、剪切模量逐渐减小, 材料抵抗变形的能力逐渐减小。同时,bcc 结构的泊 松比异常增加,进一步说明了随着 V 元素含量的增加, 材料的塑性变形能力降低,材料的脆性增加。

## 表3 A10.4Co0.5VxFeNi系高熵合金的弹性模量E、体模量B、 剪切模量G和泊松比v

Table 3Elastic modulus E, bulk modulus B, shear modulus Gand Poisson's ratio v of Al0.4Co0.5VxFeNi high

••

	entro	py alloy	y S						
A 11	1	Ε		В		G		v	
Alloy	bcc	fcc	bcc	fcc	bcc	fcc	bcc	fcc	
V0.2	385.7	304.3	87.3	127.0	252.4	138.2	-0.23	0.101	
V0.4	222.0	258.7	64.9	98.0	119.3	122.0	-0.07	0.060	
V0.6	112.6	207.8	45.1	76.4	51.9	99.3	0.08	0.047	
V0.8	-769.7	103.8	12.3	35.4	-32.4	51.3	10.86	0.011	



#### 图 4 Al0.4Co0.5VxFeNi 高熵合金相图计算

Fig.4 Phase diagram calculation of Al0.4Co0.5VxFeNi alloy

#### 2.3 结果验证及分析

图 4 为 Al0.4Co0.5VxFeNi 高熵合金相图计算结 果。经计算发现,该合金体系是由 fcc(fcc-L1<sub>2</sub>)和 bcc(bcc-B2)组成的双相组织。合金凝固过程中,液相 中先析出 fcc 相,随后继续发生包晶反应。当 V 元素 含量小于 0.6,包晶反应产物仍为 fcc 相;含量大于 0.6, 组织为 B2 结构。凝固温度接近 1000 °C,合金为典型 的 fcc+B2 相组织。室温下,随着 V 含量的增加,相 组 成 由 B2+bcc-B2+fcc-L1<sub>2</sub> 转 变 为 B2+bcc-B2+ fcc+fcc-L1<sub>2</sub>。

采用真空电弧熔炼制备 Al0.4Co0.5VxFeNi 系高 熵合金,为确保合金均匀性,每块合金锭熔炼 4~5 遍,并结合 XRD(X 射线衍射仪)、SEM(扫描电子显 微镜)、TEM (透射电子显微镜)和拉伸试验机进行 表征及验证。

图 5 为铸态 Al0.4Co0.5VxFeNi 高熵合金的 XRD 图谱。由图可以看出, Al0.4Co0.5VxFeNi 合金均由 fcc 和 bcc 两相组成。结合 XRD 图谱和 PDF 卡进行对比 分析,发现 AlCo、AlNi、CoFe、FeNi 为 bcc 晶体结 构, 晶格参数相似; Fe2AlV 和 AlFe3 均为 fcc 晶体结 构,晶格参数相似,可以相互固溶。XRD 谱图衍射峰 的叠加主要是由调幅分解引起的,这在高熵合金领域 常有报道。因此,很难确定 fcc 和 bcc 相的成分。此 外, V 元素的加入量增加使材料中 fcc 峰衍射峰逐渐 降低, bcc 衍射峰较为明显。以 fcc(111)为例, 随着 V 元素含量的增加,fcc(111)衍射峰变化较为明显。当 V 元素含量为 0~0.6 时,随着 V 元素的增加,合金中 fcc(111)均出现衍射峰;当V元素为0.8时,衍射峰消 失,该现象说明 V 元素会降低 fcc 的稳定性。初步分 析,V元素加入会导致材料 bcc 含量增加,fcc 含量降 低。铸态合金具有明显的择优取向, V0.4 合金中 fcc 在(111)面衍射峰较小,(200)面衍射峰强度较高。fcc 与 bcc 相均为晶体,该结果与第一性原理计算结果较 为吻合。



图 5 Al0.4Co0.5VxFeNi 系高熵合金 XRD 图谱

Fig. 5 XRD patterns of Al0.4Co0.5VxFeNi high entropy alloys

图 6 为 Al0.4Co0.5VxFeNi 系高熵合金扫描显微组 织,可以看出,随着 V 元素的增加,微观组织均为两 相组织,形貌由枝晶状(枝晶+枝晶间)转变为均匀分布 两相,最终转变为 bcc 基体+fcc 第二相。Al0.4Co0.5-V0.2FeNi和Al0.4Co0.5V0.4FeNi合金先析出具有发达 枝晶的 fcc 相,随着凝固温度降低在枝晶间生成 bcc 相。EDS 成分分析结果见表 4,可以看出,枝晶相富 含 V、Fe、Co 元素, 枝晶间富含 Al、Ni 元素。枝晶 间 Al 含量明显高于枝晶内 Al 含量,该现象可以解释 为各元素熔点的差异促进了合金的非平衡凝固。在凝 固过程中,溶质(V, Fe, Co)含量较高的区域A(由于成 分波动)先凝固并形成枝晶,而熔点较低的 Al 元素则 从这些区域排斥形成枝晶间相。在 Fe2Ni2CrMox 高熵 合金的研究中也报道了类似的现象<sup>[23]</sup>。同时,由于 Ni-Al 负混合焓较大, NiAl, 相容易析出, Al 在 AlCoVFeNi 体系中与其他元素的负混合焓最大,这意 味着 Al 可以吸引 Fe、Co、V 和 Ni 元素形成 NiAl 型 bcc-B2 相。Al0.4Co0.5V0.6FeNi 合金具有共晶组织的 特征,液相中析出少量 fcc 相,随后发生共晶发应, 生成均匀分布的两相组织; Al0.4Co0.5V0.8FeNi为 bcc 相为主的合金, SEM 结果与 XRD 结果保持一致。结 合 SEM、EDS 和 XRD 结果, fcc 相为富 FeV 相, bcc 相为富 NiAl 相。

图 7 为 Al0.4Co0.5V0.4FeNi 和 Al0.4Co0.5-V0.6FeNi 高熵合金透射电镜微观形貌及衍射图谱。从 合金基体和第二相的形貌和衍射图谱可以看出, Al0.4Co0.5V0.4FeNi 和 Al0.4Co0.5V0.6FeNi 均为



图 6 Al0.4Co0.5VxFeNi 系高熵合金微观组织

Fig.6 Microstructures of Al0.4Co0.5VxFeNi high entropy alloys:

- (a) A10.4Co0.5V0.2FeNi, (b) A10.4Co0.5V0.4FeNi,
- (c) A10.4Co0.5V0.6FeNi, and (d) A10.4Co0.5V0.8FeNi

• 99 •

表 4 Al0.4Co0.5V0.2FeNi 和 Al0.4Co0.5V0.4FeNi 高熵合金 EDS 成分分析结果

Table 4EDS results for the Al0.4Co0.5V0.2FeNi andAl0.4Co0.5V0.4FeNi alloys

Element –	A10.4Co0.	5V0.2FeNi	A10.4Co0.5V0.4FeNi		
	fcc	bcc	fcc	bcc	
Al	7.83	18.27	6.94	13.99	
V	6.84	5.77	14.34	12.20	
Fe	36.22	24.27	31.81	26.40	
Co	17.60	15.07	16.70	14.97	
Ni	31.52	36.61	30.22	32.44	



- 图 7 Al0.4Co0.5V0.4FeNi 和 Al0.4Co0.5V0.6FeNi 高熵合金透 射电镜微观形貌及 SAED 图谱
- Fig.7 TEM images and SAED patterns of the Al0.4Co0.5V0.4-FeNi (a, b) and Al0.4Co0.5V0.6FeNi (c, d) high entropy alloys

fcc+bcc两相组织。其中,Al0.4Co0.5V0.4FeNi 合金中 fcc和 bcc均出现超点阵斑点,为 fcc和 bcc的有序化 结构,两相之间的界面较为弯曲。Al0.4Co0.5V0.6FeNi 合金符合共晶组织特征,bcc仍为有序化结构,fcc未 出现超点阵斑。

图8为Al0.4Co0.5VxFeNi系高熵合金拉伸应力-应变曲线。可以看出,随着V元素含量的增加,其 延伸率逐渐减小。V元素含量由0.2升至0.8时,抗拉 强度先增加后降低;延伸率降低约85%。V0.2、V0.4 和V0.6的抗拉强度约为722、809和1128 MPa,延伸 率约为34%、33%和28%;材料的抗拉强度提高约 67%、88%和160%。可以看出,V元素对材料强度 的提高显著。V0.2和V0.4以fcc相为基体,且fcc相 为典型的树枝晶,因此对材料的强韧性有很大影 响。然而,V0.6为典型的共晶组织,较枝晶状组织 的性能有所提高。V0.8材料抗拉强度和延伸率显著 下降,形成该结果的主要原因是组织以bcc相为主, 在变形过程中一旦出现裂纹会导致材料的的塑性 急剧下降。

图 9 为 Al0.4Co0.5VxFeNi 高熵合金拉伸断口。 可以看出:随着 V 元素含量的增加,合金的断裂方 式由韧性断裂转变为脆性断裂。V 元素含量为 0.2 和 0.4 时,断口存在大量韧窝和少量解离台阶,其 断裂方式主要为韧性断裂。合金变形过程中,材料 的 fcc 的塑性较好形成韧窝,由于 bcc-B2 相变形较 小出现解离特征,在 fcc 相边缘形成突起的边缘, 致使 Al0.4Co0.5V0.6FeNi 断口出现典型的共晶组织 断裂特征。Al0.4Co0.5V0.8FeNi 的断口均为大尺寸 的解理面,为典型的河流状花样,材料以脆性断裂 为主。



图 8 Al0.4Co0.5VxFeNi 系高熵合金拉伸应力-应变曲线

Fig.8 Tensile stress-strain curves of Al0.4Co0.5VxFeNi high entropy alloys



图 9 Al0.4Co0.5VxFeNi 系高熵合金拉伸断口

Fig.9 Fractured surfaces of the Al0.4Co0.5VxFeNi high entropy alloys from tension tests: (a) Al0.4Co0.5V0.2FeNi,
(b) Al0.4Co0.5V0.4FeNi, (c) Al0.4Co0.5V0.6FeNi, and
(d) Al0.4Co0.5V0.8FeNi

## 3 结 论

1) Al0.4Co0.5VxFeNi 高熵合金的最优 K-point 值为 12×12×12, 截断能为 1000 eV。Al0.4Co0.5VxFeNi 系高 熵合金均可生成 fcc+bcc 结构, fcc 的力学稳定性明显 优于 bcc 的力学稳定性。V 元素含量由 0.2 增至 0.8 时, bcc 点阵常数降低约 4%, fcc 晶格常数降低约 6%。

2) 随着 V 元素的增加, Al0.4Co0.5VxFeNi 合金的体模量、剪切模量逐渐减小。V 元素含量为 0.8 时, bcc 结构的泊松比异常增加,进一步说明了随着 V 元素含量的增加,材料的塑性变形能力降低,材料的脆性增加。

3) Al0.4Co0.5VxFeNi 系高熵合金均由 fcc 和 bcc 组成,组织形貌由枝晶状(枝晶+枝晶间)转变为均匀分 布的两相,最终转变为基体+第二相组织; V 元素含量 由 0.2 升至 0.8 时,延伸率降低约 85%,该试验结果 与第一性原理计算的结果较为吻合。

### 参考文献 References

- [1] Yeh J W, Chen S K, Lin S J et al. Adv Eng Mater[J], 2004, 6:
   299
- [2] Cantor B, Cha I, Knight P et al. Mater Sci Eng A[J], 2004, 375-377: 213
- [3] Chen X, Qi J Q, Sui Y W et al. Mater Sci Eng A[J], 2017, 681:25

- [4] Wang G F, Liu Q, Yang J L et al. Int J Refract Hard Met[J], 2019, 84: 104988
- [5] Chang X J, Zeng M Q, Liu K L et al. Advanced Materials[J], 2020, 32(14): 1907226
- [6] Wang Lanxin(王兰馨), Yao Shan(姚山), Wen Bin(温斌) et al. Materials Review(材料导报)[J], 2019, 33: 356
- [7] Chang Chao(常超), Zhang Hui(张辉), Lai Yuan(来媛) et al. Materials Review(材料导报)[J], 2022, 36(14): 5
- [8] Liao M Q, Liu Y, Min L J et al. Intermetallics[J], 2018, 101: 152
- [9] Li Rongbin(李荣斌), Zou Chuanle(邹传乐), Zhang Zhixi(张志玺) et al. Rare Metal Materials and Engineering(稀有金属材料与工程)[J], 2023, 52(2): 667
- [10] Wang Huaikun(王怀坤), Wang Qiang(王强), Wang Zidi(王 梓荻) et al. Rare Metal Materials and Engineering(稀有金 属材料与工程)[J], 2023, 52(5): 1885
- [11] Zheng Wei(郑伟), Han Junzhao(韩俊昭), Duan Xing(段星) et al. Rare Metal Materials and Engineering(稀有金属材料 与工程)[J], 2022, 51(9): 3230
- [12] Wang Yongxing(王永兴), Zhang Dongdong(张东东), Zhang Jinyu(张金钰) et al. Rare Metal Materials and Engineering(稀有金属材料与工程)[J], 2022, 51(2): 743
- [13] Wang Shi(王 石), Wang Lin(王 琳), Yin Xiaowei(尹晓伟) et al. Rare Metal Materials and Engineering(稀有金属材料与 工程)[J], 2023, 52(4): 1483
- [14] Ye Z H, Li C W, Zheng M Y et al. Mater Res Lett[J], 2022, 10(11): 736
- [15] Li Y, Yang Z, Ma Z et al. J Alloys Compd[J], 2022, 911: 165043
- [16] Tsuru T, Lobzenko I, Wei D X et al. Model Simul Mater Sc[J], 2022, 30(2): 024003
- [17] Raghuraman V, Wang Y, Widom M et al. Appl Phys Lett[J], 2021, 119(12): 121903
- [18] Nong Z S, Wang H Y , Zhu J C et al. Int J Miner[J], 2020, 27(10): 1405
- [19] Bellaiche L, Vanderbilt D. Am J Phys[J], 2000, 61: 7877
- [20] Payne M C, Arias T A, Joannopoulos J D et al. Rev Mod Phys[J], 1992, 64: 1045
- [21] Perdew J P, Burke K, Ernzerhof M et al. Phys Rev Lett[J], 1998, 77(18): 3865
- [22] Leung T C, Chan C T, Harmon B N et al. Phys Rev B Condens Matter[J], 1991, 44(7): 2923
- [23] Jiao W, Jiang H, Qiao D et al. Mater Chem Phys[J], 2021, 260: 124175

# Effects of V on Microstructure and Properties of Al0.4Co0.5VxFeNi High-Entropy Alloys: First-Principles Study

Li Yuan, Yang Zhong, Duan Hongbo, Yang Wei, Wu Chao, Li Jianping (Xi'an Technological University, Xi'an 710021, China)

**Abstract:** The first density functional theory and virtual crystal approximation (VCA) method were used to establish the crystal structure model in order to calculate the structural properties, elastic properties and heat of energy of high entropy alloy Al0.4Co0.5VxFeNi. According to the minimum energy principle, the optimal K-point value of Al0.4Co0.5VxFeNi high entropy alloy is  $12 \times 12 \times 12$ , and the cutoff energy is 1000 eV. The results show that fcc+bcc structure can be formed by Al0.4Co0.5VxFeNi alloy, and the mechanical stability of fcc is obviously better than that of bcc. When V content increases from 0.2 to 0.8, bcc lattice constant decreases by 4% and fcc lattice constant decreases by 6%. The bulk modulus and shear modulus of Al0.4Co0.5VxFeNi alloy decrease with the increase in V content. When the content of element V is 0.8, the Poisson's ratio of bcc structure increases abnormally, which further indicates that with the increase in element V content, the plastic deformation capacity of materials decreases and the brittleness of materials increases. The experimental results show that Al0.4Co0.5VxFeNi alloy is composed of fcc and bcc, and its microstructure is two-phase. When the content of element V increases from 0.2 to 0.8, the elongation decreases by  $\sim$ 85%. The experimental result is the same as that calculated by the first principles. **Key words:** first principles; high entropy alloy; stability; Al0.4Co0.5VxFeNi

Corresponding author: Li Jianping, Ph. D., Professor, Xi'an Technological University, Xi'an 710021, E-mail: lunwenljp123@163.com