# Co 和稳定元素对 Nd<sub>3</sub>(Fe ,Co ,M )<sub>2</sub>(M = Ti ,V ,Cr) 化合物结构和磁性的影响\*

郭鸿涌120 刘宝丹120 唐 宁10 罗鸿志20 李养贤20 杨伏明10 吴光恒10

<sup>1</sup>(中国科学院物理研究所磁学国家重点实验室,北京 100080)
<sup>2</sup>(河北工业大学材料学院,天津 300130)
(2003年6月2日收到 2003年7月8日收到修改稿)

利用 x 射线衍射和磁测量研究了不同稳定元素 Co 以及 Ti, V 和 Cr 替代对 Nd<sub>3</sub> Fe<sub>29-x-y</sub> Co<sub>x</sub>M<sub>3</sub>(M = Ti, V, Cr )化合物结构和磁性的影响.研究发现 :每一个稳定元素都有一替代量极限 ,在此极限以内所有化合物均为 Nd<sub>3</sub>(Fe ,Ti )<sub>2</sub>,型结构 ,*A2/m* 空间群.不同稳定元素的溶解极限不同.Co 的替代量与稳定元素有关 ,当以 Cr 作为稳定元素时 ,Cr 的替代量随着 Co 含量的提高而提高 ,直到得到纯 Co 基 3 29 相化合物.Ti 和 V 作为稳定元素时 ,Co 原子的最大替代量分别为 6.63 和 12. 所有 Nd<sub>3</sub>(Fe ,Co ,M )<sub>9</sub>(M = Ti ,V ,Cr )化合物在室温下均表现为平面各向异性.Nd<sub>3</sub> Fe<sub>26.8-x</sub> Co<sub>x</sub> V<sub>2.2</sub>的居里温度  $T_{c}$ 和饱和磁化强度  $M_{s}$ 随着 Co 含量的增加而单调增加 ,自旋重取温度随 Co 含量增加而呈上升趋势 ,但在 x = 6处有一最小值 这可能与 Co 的择优占位有关 ;而 Nd<sub>3</sub> Fe<sub>29-x-y</sub> Co<sub>x</sub> Cr<sub>y</sub> 的居里温度和饱和磁化强度随着 Co 含量的增加无增加后降低 ,只在 x = 0和 x = 6处观察到自旋重取向现象.

关键词:Nd<sub>3</sub>(Fe,Co,M),,结构,磁性 PACC:6110,8230B,7530G,7530K

### 1.引 言

在探索新型稀土永磁材料的过程中,Collocott 等<sup>[1]</sup>在 Nd-Fe-Ti 三元系富铁区内发现了 Nd<sub>2</sub>(Fe, Ti)<sub>9</sub>化合物,后来 Li 等<sup>[2]</sup>,Yelon 等<sup>[3]</sup>和 Kalogirou 等<sup>[4]</sup>把这种结构标定为 Nd<sub>3</sub>(Fe,Ti)<sub>9</sub>,具有单斜对称 性,属于 A2/m 空间群.1994年,Yang 等<sup>[5]</sup>在国际上 首先成功地合成了 Sm<sub>3</sub>(Fe,Ti)<sub>9</sub>,及其氮化物,发现 Sm<sub>3</sub>(Fe,Ti)<sub>9</sub>N,化合物具有优良的内禀永磁性能, 如较强的室温单轴各向异性,较高的饱和磁化强度 和居里温度等,有可能作为一种新型的稀土永磁材 料.由于间隙化合物的高温稳定性不够理想,因此不 能在较高温度下应用.为了进一步探索具有室温单 轴磁晶各向异性的非间隙型金属间化合物永磁材 料,Yang 等<sup>[6]</sup>首先在 Gd<sub>3</sub>(Fe<sub>1-x</sub>Co<sub>x</sub>)<sub>2</sub>,Cr<sub>4</sub>化合物中用 Co 来替代 Fe,发现当 Co 替代到 x = 0.4 时,该化合 物室温各向异性由易面转变为易轴型,这一发现对 于探索新型稀土永磁材料具有重要意义. 后来, Wang 等<sup>[7,8]</sup>通过改变稳定元素 Cr 的含量,又成功地 合成了纯 Co 基的 3:29 型化合物 Gd<sub>3</sub>( Co,Cr)<sub>2</sub>,和 Sm<sub>3</sub>( Co,Cr)<sub>2</sub>, 然而在这两种化合物中,由于非磁 性元素 Cr 的含量相当高,对磁性的提高起到一定的 限制作用,因此探索新的稳定元素就成为探索新型 永磁材料的首选.为了进一步研究不同稳定元素对 结构和磁性的影响,我们选择了 Ti,Cr 和 V 作为不 同的稳定元素,同时采用 Co 替代的方法系统研究了 Nd<sub>3</sub>(Fe,Co,M)<sub>2</sub>,化合物的结构和磁性,本文报道了 不同稳定元素对 Nd<sub>3</sub>(Fe,Co,M)<sub>2</sub>,(M = Ti,V,Cr)的 结构和磁性的影响.

#### 2. 实验方法

首先将纯度为 99.9% 的组成元素按名义成分 Nd<sub>3</sub>Fe<sub>29-x-y</sub>Co<sub>x</sub>M<sub>y</sub>(*M* = Ti ,V ,Cr )配料,然后利用电 弧炉在高纯流动氩气保护下将组成元素熔炼成合

<sup>\*</sup>国家自然科学基金(批准号:G2000067106)资助的课题.

金,为了保证合金成分均匀性,每个合金锭子至少 炼4次以上.考虑到Nd在熔炼和后续退火过程中的 挥发,Nd在配料时按其质量的4%过量加入.熔炼 好的合金锭子放在高纯氩气保护的石英管中在 1323K下退火三天,然后快速水淬.

采用 x 射线粉末衍射和热磁曲线测量(磁场强 度约为 0.05T)研究样品的相组成. 热磁曲线是用振 动样品磁强计(VSM)来测量的,所加磁场为0.05T. 作  $M^2$ -T 曲线并将  $M^2$ 外推到零 ,得到居里温度  $T_c$ . 利用超导量子磁强计(SOUID)测量 5K 时的磁化曲 线 磁场强度高达 5T. 饱和磁化强度 M. 可以从 M-B<sup>-1/2</sup>曲线并将 B<sup>-1/2</sup>外推到零而得到 为了测量样品 的室温磁晶各向异性场 对于室温下具有易面型磁 晶各向异性的化合物 将样品研磨成颗粒度为 30µm 的粉末与环氧树脂均匀混合置于 \$3 × 10 的聚四氟 乙烯管中 然后使聚四氟乙烯管绕着与取向外磁场 方向垂直的轴向旋转,这样聚四氟乙烯管的轴线方 向就是取向样品的难磁化方向,这种方法通常称为 "旋转取向法"为了获得取向样品的各向异性场作  $\triangle M-H$  关系曲线(  $\triangle M = M_{\perp} - M_{\perp}$ ,其中  $M_{\perp}$ 和  $M_{//}$ 分别表示易向和难向的磁化强度),并将 $\bigtriangleup M$ 外 推到零,所对应的磁场即为各向异性场,

#### 3. 结果与讨论

x射线衍射和热磁分析表明:在所有制备的样 品中,当Ti含量为1.26—1.69,V含量为2.0—2.3, Cr含量为4-7.5时,适当改变 Co含量可以获得单 相 Nd<sub>3</sub>Fe<sub>29-x-y</sub>Co<sub>x</sub>M<sub>y</sub>化合物,具有 Nd<sub>3</sub>(Fe,Ti)<sub>2</sub>,型结 构 属单斜对称性和 A2/m 空间群.但是不同的稳定 元素对 Co 的替代量却有较大影响,试验结果表明: 当 V 作为稳定元素时,Co 的最大替代量为 12 个原 子(x = 12),当继续增加 Co 的含量时,无论通过改变 稳定元素 V 的含量,还是改变退火温度和退火时 间 都得不到单相的 3:29 型化合物.当增加 V 含量 的时候,很容易出现1:12相,当用 Ti 作为稳定元素 时 Co的最大替代量为 6.63 个原子(x = 6.63),这 可能跟 Ti 的原子半径比较大有关.同样,当用 Cr 作 为稳定元素时 随着 Co 含量的继续增加 稳定元素 Cr的含量也必须增加才能形成稳定的329相这一 变化规律同样也在 Gd<sub>3</sub>Fe<sub>29-x-x</sub>Co<sub>x</sub>Cr<sub>x</sub>和 Sm<sub>3</sub>Fe<sub>29-x-x</sub>  $Co_x Cr_y^{[78]}$ 中观察到. 各化合物的晶胞参数 a, b, c和晶胞体积 V 列于表 1 中, 可以看到: 晶胞参数随着

Co 含量的提高大致呈现一种下降的趋势,这是由于 Co 的原子半径比 Fe 的原子半径小的缘故.作为一 个例子,图1表示 Nd<sub>3</sub>Fe<sub>20.8</sub>Co<sub>6</sub>V<sub>2.2</sub>化合物的混乱取向 粉末样品(a),常规磁场取向样品(b)旋转磁场取向 样品(c)的x射线衍射谱.从图1(b)可以看到:经过 常规磁场取向后,只有( $23\overline{1}$ )( $40\overline{2}$ )(400)和( $30\overline{4}$ )等 峰保留下来,而其他衍射峰基本消失,这说明 Nd<sub>3</sub> Fe<sub>20.8</sub>Co<sub>6</sub>V<sub>2.2</sub>化合物在室温是平面各向异性,其易磁 化方向在( $23\overline{1}$ )和(040]之间.从图1(c)可以进一步 判断 Nd<sub>3</sub>Fe<sub>20.8</sub>Co<sub>6</sub>V<sub>2.2</sub>的易磁化方向是在垂直于(204] 方向的平面内.而在 Nd<sub>3</sub>Fe<sub>29-x-y</sub>Co<sub>x</sub>Cr<sub>y</sub>化合物中,它 的易磁化方向也是在垂直于(204)方向的平面内,但 是靠近(040)方向,如图1(d)所示,这可能是由于Cr 和 Co 含量增加导致 Fe 原子数目减少,Fe 次晶格对 各向异性的贡献减小的缘故.



图 1 Nd<sub>3</sub>Fe<sub>29-x-y</sub>Co<sub>x</sub>M<sub>y</sub>化合物混乱取向粉末样品(a),常规 磁场取向样品(b)(d),旋转磁场取向样品(c)的x射线衍 射谱

图 2 所示为在 0.05T 外场下测得的 Nd<sub>3</sub> Fe<sub>26.8-x</sub> Co<sub>x</sub>V<sub>2.2</sub>化合物的热磁曲线.可以看出,随着 Co 含量 的提高,居里温度显著增加,其增加速率大约 29K/ Co 图 3 (a)中画出了  $T_c$ 随 Co 含量的变化关系.在 稀土-过渡族金属间化合物中对居里温度有贡献的 有三种磁交换作用 即过渡族金属原子磁矩之间的 T-T 直接交换作用 稀十原子磁矩间的 R-R 间接交 换作用以及稀土原子磁矩与过渡族金属原子磁矩之 间的 R-T 间接交换作用.其中 T-T 交换作用最强, 居里温度主要由其决定.对 Y(Fe,Co)<sub>0</sub>Si<sub>2</sub><sup>[9]</sup>,Ho<sub>2</sub> Co<sub>17</sub>和 Ho<sub>2</sub>Fe<sub>17</sub><sup>[10]</sup>的研究表明 :Co-Co 和 Co-Fe 间的交 换作用强于 Fe-Fe 之间的交换作用 .Co-Co 间的交换 作用大约是 Fe-Fe 间的交换作用的两倍.因此,在 Nd<sub>3</sub>Fe<sub>76 8-x</sub>Co<sub>x</sub>V<sub>2</sub>,化合物中,当V含量保持不变时, 随着 Co 含量的增加 .Co-Co 和 Co-Fe 之间交换作用 明显增强而导致居里温度迅速增加,从表1可以看 出<sub>Nd</sub><sub>3</sub>Fe<sub>29-x-x</sub>Co<sub>x</sub>Cr<sub>x</sub>化合物的居里温度与 Co 含量 的关系呈现复杂的情形,在 Cr 含量不变时,居里温 度随着 Co 含量的增加而增加 但是随着 Co 和 Cr 含 量的继续增加,居里温度显著下降,这是因为 Cr 含 量的增加不仅导致了过渡族金属原子数目的减少, 而且削弱了它们之间的交换作用.



图 2 Nd<sub>3</sub>Fe<sub>26.8-x</sub>Co<sub>x</sub>V<sub>2.2</sub>化合物的热磁曲线

. .....

行步

从图 2 可以看到在每一条热磁曲线上都出现一 个峰,该峰对应着自旋重取向转变.该峰所对应的温 度即为自旋重取温度  $T_{sr}$ ,其与 Co 含量的关系亦示 于图  $\mathfrak{X}(a)$ 中.自旋重取现象一般认为是具有不同磁 晶各向异性的次晶格相互竞争的结果.从图 3 (a)可 以看到,自旋重取向温度随 Co 含量的增加而呈现增 大趋势,但在 x = 6处出现一个极小值.Co 含量的增 加导致 Fe 次晶格对各向异性的贡献减小,自旋重取 向温度因此升高.极小值的出现可能与 Co 替代 Fe 时的择优占位有关.

饱和磁化强度的值列于表1中.作为一个例子, 图 3(b)给出了 Nd<sub>3</sub>Fe<sub>26 8-x</sub>Co<sub>x</sub>V<sub>2</sub>,2化合物的饱和磁化 强度 M, 随 Co 含量的变化关系, 可以看出 Nd,  $Fe_{76,8-x}Co_{x}V_{2,2}$ 化合物的饱和磁化强度  $M_{s}$ 随着 Co 含 量的增加而增加,至到 x = 12;而在 Nd<sub>3</sub> Fe<sub>29-x-x</sub> Co<sub>x</sub>  $Cr_a$ 化合物中, 饱和磁化强度  $M_a$ 随着 Co 含量的增 加先增加,而后迅速下降,这些变化关系可以用刚带 模型<sup>[11]</sup>解释 随着 Co 含量的增加 Fe 的自旋向上带 逐渐地被填满 结果导致 3d 次晶格的平均原子磁矩 随着 Co 含量的增加而增加;但是随着 Co 含量的继 续增加, Fe 的自旋向下带开始被填充, 导致了 3d 次 晶格平均原子磁矩随着 Co 含量的继续增加而减少. 应当指出的是,在 $Nd_3 Fe_{2n-x-x}Co_x Cr_x$ 化合物中,由 于 Co 含量的增加要求更多的稳定元素 Cr 而 Cr 原 子数目的增加又导致 3d 次晶格平均原子磁矩的进 一步降低.

图 3( c )所示的是 Nd<sub>3</sub> Fe<sub>26.8-x</sub> Co<sub>x</sub> V<sub>2.2</sub> 化合物的各向异性场随 Co 含量的变化关系.可以看到 ,随着 Co 含量的增加 ,各向异性场显示一个减小的趋势.根据 单电子理论模型 ,化合物总的磁晶各向异性不仅与

145K (

16 ... )

115K /m

口小小	$a/\min$	07 mm	<i>c /</i> mm	V/nm	$I_{\rm C}/{\rm K}$	$I_{\rm sr}/K$	$M_{\rm s} \ \Lambda \ \mu_{\rm B}/1.0$	$\mu_0 n_A / 1$	
$Nd_{3}Fe_{26.8}V_{2.2}$	1.0594	0.8563	0.9734	0.87669	467	284	44.8	13.5	
$\rm Nd_3Fe_{23.8}Co_3V_{2.2}$	1.0607	0.8569	0.9737	0.87907	590	303	45.4	13.3	
$\rm Nd_3Fe_{20.8}Co_6V_{2.2}$	1.0556	0.8539	0.9707	0.86916	705	266	46.4	12.8	
$\rm Nd_3Fe_{17.8}Co_9V_{2.2}$	1.0567	0.8542	0.9718	0.87139	752	377	40.84	12.7	
$Nd_{3}Fe_{14.8}Co_{12}V_{2.2}$	1.0558	0.8525	0.9700	0.86704	836	382	50.5	12.5	
$\rm Nd_3Fe_{24}Cr_5$	1.0600	0.8549	0.9695	0.87172	428	153	36.5		
$\mathrm{Nd}_3\mathrm{Fe}_{18}\mathrm{Co}_6\mathrm{Cr}_5$	1.0587	0.8527	0.9691	0.86876	554	147	39.5		
$\rm Nd_{3}Fe_{14}Co_{10}Cr_{5}$	1.0539	0.8508	0.9678	0.86178	595		34.8		
$\rm Nd_3Fe_{10}Co_{13.5}Cr_{5.5}$	1.051	0.8481	0.9622	0.85149	587		27.2		
$\rm Nd_3Fe_5Co_{17.5}Cr_{6.5}$	1.0448	0.8443	0.9615	0.84195	411		17.3		
Nd <sub>3</sub> Co <sub>21.5</sub> Cr <sub>7.5</sub>	1.0493	0.8423	0.9554	0.8383	179		16.8		

 $\mathbb{E} 1$  Nd<sub>3</sub> Fe<sub>29-x-y</sub> Co<sub>x</sub> $M_y$ (M = V, Cr)化合物结构和磁性参数



图 3  $Nd_3 Fe_{29-x-y}Co_x M_y$ 化合物居里温度  $T_c$ ,自选重取向温度  $T_{st}$ (a),饱和磁化强度  $M_s$ (b)和各向异性场  $B_a$ (c) 随 Co 含量的变化关系

每个磁性离子的磁晶各向异性有关,而且还与单个 磁性离子的自旋轨道耦合作用以及磁性离子与晶体 场的相互作用有关.在稀土-过渡族金属间化合物 中,由于 3d 电子的轨道角动量在晶场的作用下发生 "冻结",轨道磁矩与自旋磁矩之间的耦合作用(*L-S*) 很弱,因此 3d 次晶格对各向异性的贡献比较小.而 在稀土次晶格中,由于 4f 电子较强的局域性,导致 它的轨道磁矩与自旋磁矩之间的耦合作用很强.因此稀土-过渡族金属间化合物的磁晶各向异性主要来源于稀土次晶格的贡献.已经清楚知到在 Nd。 (Fe ,Co ,M )。化合物中, Nd 次晶格对各向异性的贡 献沿 040 方向,Fe 次晶格沿 402 方向,而 Co 次晶 格的沿 204 了方向.随 Co 含量的增加,Fe 次晶格对 各向异性的贡献逐渐减小.因此导致化合物的总的 磁晶各向异性场随 Co 含量的增加而呈现减小的 趋势.

#### 4. 结 论

通过 x 射线衍射和磁性测量等手段研究了 Nda (Fe ,Co ,M )。(M = Ti ,V ,Cr)化合物的结构与磁性, 当 Ti 含量为 1.26—1.69 V 含量为 2.0—2.3 Cr 含 量为 4.0-7.5 时,通过改变 Co 含量可以得到 Nda (Fe,Co,M)。单相化合物.这些化合物保持 Nda(Fe Ti)。型结构 "A2/m 空间群.不同的稳定元素有不同 的替代量极限.Co在该化合物中的替代量与稳定元 素有关.在 Nd<sub>3</sub> Fe<sub>26.8-x</sub> Co<sub>x</sub> V<sub>2.2</sub> 中, Co 最多能替代 12 个 Fe 原子 在 Ti 作为稳定元素时 Co 的最大替代量 为 6.63; 而在 Nd<sub>3</sub> Fe<sub>29-x-y</sub> Co<sub>x</sub> Cr<sub>y</sub>中, Co 可以全部替 代 Fe 原子. 在 Nd, Fe<sub>76 8-x</sub> Co, V<sub>2</sub>, 化合物中, 居里温 度  $T_c$ 和 5K 时的饱和磁化强度  $M_c$ 随着 Co 含量的增 加而增加,而各向异性场却轻微下降;在 Nd, Fe<sub>20-x-x</sub>Co<sub>x</sub>Cr<sub>x</sub>化合物中,居里温度随着 Co 含量的 增大先增加后降低 5K 时的饱和磁化强度  $M_{a}$ 在 x = 6 出现最大值,饱和磁化强度与 Co 含量的关系可 以用刚带模型解释.

- [1] Collocott S J , Day R K , Dunlop J B , Davis R L 1992 Proceedings 7th International Symposium on Magnetic Anisotropy and Coercivity in Rare Earth-Transition Metal Alloys , Canberra , July 1992 unpublished p437
- [2] Li H S , Cadogan J M , Davis kR L , Magariau A and Dunlop J B 1994 Solid State Commun. 90 487
- [3] Hu Z and Yelon W B 1994 J. Appl. Phys. 76 6147
- [4] Kalogirou O, Psycharis V, Saettas L and Niarchos K N 1994 J. Magn. Magn. Mater. 146 325
- [5] Yang D , Wang J L , Tang N , Shen Y P and Yang F M 1999 Appl. Phys. Lett 74 4020
- [6] Yang F M , Nasunjilegal B , Wang J L , Pan H Y , Qin W , Tang N , Zhao R W , Hu B P , Wang Y Z , Liu G C , Li H S and Cadogan J M 1994 J. Appl. Phys. 76 1971
- [7] Wang W Q, Wang J L, Tang N, Wu G H, Yang F M and Jin H M 2001 J. Appl. Phys. 90 1920
- [8] Wang Wenquan 2001 Doctor thesis (Physics Department, Jilin University)

[10]

[9] Wang J L , Tang N , Zhao R W , Yang F M and de Boer R 1997 J. Magn. Magn. Mater. 166 355

Sinnema S , Franse J J M , Radwanski R J , Menovsky A and de Boer

F R 1987 J. Phys. F 17 223

[11] Matsuura Y, Hirosawa S, Yamamoto H, Fujimura S and Sagawa M 1985 Appl. Phys. Lett 46 308

## The effect of Co substitution and stabilizing element on the structure and magnetic properties of Nd<sub>3</sub>(Fe ,Co ,M)<sub>29</sub>(M = Ti ,V ,Cr ) compounds \*

Guo Hong-Yong<sup>1,2</sup>) Liu Bao-Dan<sup>1</sup>) Tang Ning<sup>1</sup>) Luo Hong-Zhi<sup>2</sup>)

Li Yang-Xian<sup>2</sup>) Yang Fu-Ming<sup>1</sup>) Wu Guang-Heng<sup>1</sup>)

<sup>1)</sup> (State Key Laboratory for Magnetism , Institute of Physics , Chinese Academy of Sciences , Beijing 100080 , China )

<sup>2)</sup> (School of Material Sciences and Engineering, Hebei University of Technology, Tianjin 300130, China)

( Received 2 June 2003 ; revised manuscript received 8 July 2003 )

#### Abstract

The effect of Co substitution and stabilizing elements on the structure and magnetic properties of Nd<sub>3</sub>Fe<sub>29-x-y</sub> Co<sub>x</sub> $M_y$ (M = Ti ,V ,Cr) compounds was investigated by means of x-ray diffraction and magnetic measurements. The results show that all the synthesized compounds have been crystallized in Nd<sub>3</sub>(Fe ,Ti )<sub>29</sub> type structure with monoclinic symmetry and space group A2/m. The solution of Co element in the compounds is different for the different stabilizing elements. For Cr as the stabilizing element , the pure Co-based 3 29 phase could be obtained and the higher Cr content is required to stabilize the phase with increasing Co content. For Ti and V , the solution of Co in the compounds could be only 6.63 and 12 atoms , respectively. All the Nd<sub>3</sub>(Fe , Co , M)<sub>29</sub> compounds show easy-planar type anisotropy at room temperature. For the Nd<sub>3</sub>(Fe ,Co ,V)<sub>29</sub> compounds , the Curie temperature and saturation magnetization increase first and then decrease with further increasing Co content. The spin reorientation temperature shows and increasing tendency except the minimum for x = 6 due to the preferential occupation of Co atoms. For the Nd<sub>3</sub>(Fe , Co , Cr)<sub>29</sub> compounds , the Curie temperature increases first and then decreases with increasing Co content , but the magnetization is difficult to be saturated and only shows a decreasing tendency. The spin reorientation transition was only observed for the samples with x = 0 and 6.

**Keywords** : Nd<sub>3</sub>(Fe , Co , *M* )<sub>29</sub> , structure , magnetic **PACC** : 6110 , 8230B , 7530G , 7530K

<sup>\*</sup> Project supported by the National Natural Science Foundation of China Grnat No. G2000067106 ).