文章编号:1005-4642(2022)02-0016-04

# 铁基超导单晶 NaFe<sub>1-x</sub>Co<sub>x</sub>As 的空气敏感性探究

## 李 意,弓文平,谈国太

(北京师范大学 物理学系,北京 100875)

摘 要:  $NaFe_{1-x}Co_x$ As 单晶因含有碱金属 Na元素,暴露在空气中时其表面会剧烈地产生气泡,这为该类单晶的生长和测量带来了难度。 为此探究了无水乙醇对降低  $NaFe_{1-x}Co_x$ As 单晶空气敏感性的作用效果,因乙醇分子渗入单晶的  $Na^+$ 层,经无水乙醇浸泡的单晶样品,长时间(超 30 d)暴露于空气中,其表面形貌及磁化率等物性几乎稳定不变,这为类似单晶样品在空气中制备电极或测量提供了有益参考。

关键词:铁基超导; $NaFe_{1-x}Co_xAs$ 单晶;磁化率;空气敏感性

中图分类号:TM26;O511

文献标识码:A

DOI:10. 19655/j. cnki. 1005-4642. 2022. 02. 003

2008 年 2 月,Y. Kamihara 等人首次报道了  $La(O_{1-x}F_x)$  FeAs 具有临界温度  $T_c$  高达 26 K 的 超导电性 [1],该报道吸引了国际上多个研究小组的强烈关注和跟进 [2],由此开启了高温超导研究的铁基时代. 在这类超导体中,导致超导的载流子主要来源于 Fe 和 As 构成的 FeAs 层,类似于铜氧化物中的 CuO 层,这类以 Fe 为超导核心元素的材料被称为铁基超导体,其最高的超导临界温度可达 58.6 K [3],超过传统超导体的"麦克米兰极限"(39 K [4]),是迄今发现的除铜氧化物高温超导体之外,第二类非传统的高温超导体.

在 Y. Kamihara 等人发现  $La(O_{1-x}F_x)FeAs$  超导体后的 1 年内,先后有 7 种典型结构的铁基超导体被发现<sup>[2,5]</sup>,根据化合物中各元素的化学配比不同,分别被称为 1111[如  $La(O_{1-x}F_x)FeAs$ , $Sm(O_{1-x}F_x)FeAs$ ],122[如  $Ba_{1-x}K_xFe_2As_2$ , $Ba(Fe_{1-x}Ni_x)_2As_2$ ],111(如 LiFeAs,NaFeAs),11(如 FeSe),43822(如  $Ca_4Mg_3O_8Fe_2As_2)$ ,42622(如  $Sr_4V_2O_6Fe_2As_2)$ ,32522(如  $Sr_3Se_2O_5Fe_2As_2)$ . 其中,122 体系由于在空气中具有较好的稳定性及较高的转变温度,受到了广泛的研究。相对而言,111 体系因含有碱金属 Li 或 Na(本文主要讨

论 NaFeAs),暴露在空气中时, $Na^+$ 会与空气中的  $H_2O$  发生如下反应 [6]

$$Na^+ + xH_2O \longrightarrow (1-x)Na^+ + xNaOH + \frac{x}{2}H_2$$
.

反应产生的  $H_2$  使样品表面产生大量气泡,会导致样品在空气中容易分解,从而对 111 体系的单晶生长以及测量带来了更大的挑战,增加了 111 体系的研究难度. 类似的情形在  $FeTe_{1-x}S_x$  等其他材料中也存在,当样品暴露在空气中或浸入水中时,样品的  $T_c$  发生明显变化 [7] . 甚至原本无超导电性的  $FeTe_{0.8}S_{0.2}$  样品经水和乙醇的混合液浸泡后,被诱导出超导电性,但有趣的是,随着混合液中乙醇含量的增加, $T_c$  的变化很小 [8] ,乙醇对样品似乎起到某种保护作用. 为此本文在生长 111 型铁基超导单晶  $NaFe_{1-x}Co_xAs$  的基础上,探究经无水乙醇处理后单晶样品对空气的敏感性.

#### 1 NaFe<sub>1-x</sub>Co<sub>x</sub>As 单晶的生长

作为 111 体系母体之一的 NaFeAs,其本身是坏金属,具有不利于超导的反铁磁基态,需要在如掺杂或 Na 缺位的情况下引入载流子,从而压制母体的长程反铁磁序,当掺杂到一定含量时,超

<sup>&</sup>quot;第 11 届全国高等学校物理实验教学研讨会"论文

收稿日期:2021-07-09;修改日期:2021-10-08

基金项目:基础学科拔尖学生培养计划(No. 10100-311310028)

作者简介:李 意(1996-),男,湖南湘潭人,北京师范大学物理学系 2020 级硕士研究生,研究方向为铁基超导与中子散射. E-mail:202021140042@mail. bnu. edu. cn

通讯作者:谈国太(1968一),男,江西瑞昌人,北京师范大学物理学系副教授,博士,研究方向为铁基超导与中子散射. E-mail:tangt@bnu.edu.cn

导电性就会在反铁磁序消失的同时出现. 因此,可通过在 Fe 位掺杂 Co 来生长  $NaFe_{1-x}Co_xAs$  单晶超导体样品.

样品中所需的原料均购置于阿法埃莎(Alfa Aesar)公司,各原料的纯度为:Fe 粉 99.98%,As 粉 99.99%,Co 粉 99.998%,Na 块 99%. 考虑到纯金属 Na 是活泼的碱金属元素,纯 As 粉在空气中会产生砒霜,因此样品配料都需在有 Ar 气保护的手套箱内完成.

- 1)采用自助熔剂法生长单晶,即在手套箱内 先后称量 Fe 粉、As 粉和 Co 粉,并将其混合均匀 (其中 FeAs 为助熔剂);
- 2)将已去除表面氧化层的 Na 块切成小粒, 然后用混合粉末包裹;
- 3) 将 4 种混合原料装入  $Al_2O_3$  坩埚,坩埚外再套上铌管,用手套箱内的氩弧焊机密封铌管,焊封的铌管外套石英管并再次焊封:
- 4)先将密封好的石英管在电阻炉中预烧到 850 ℃,使 Na 和 As 等原料通过固体反应生成中 间化合物;
- 5)待化合物冷却后再放入马弗炉中生长单晶,单晶生长的最高温度为 955 ℃,然后以 3 ℃/h 缓慢降到 850 ℂ 时停止;
- 6) 待石英管自然冷却后,将石英管放进手套箱内并将其砸破,切开铌管,从坩埚中取出样品,再轻轻除去多余的助熔剂,从而得到一系列不同 Co 掺杂的且具有较高质量的  $NaFe_{1-x}Co_xAs$  单晶样品[ $^{9}$ ].

在手套箱内解理的原位 NaFe<sub>0.984</sub> Co<sub>0.016</sub> As 单晶样品,如图 1 所示. 新鲜的解理面非常光亮,且很平整,边缘晶向清晰,样品尺寸近 cm 量级,表明生长的单晶质量良好. 2 个样品表面一亮一暗是由于在手套箱外的拍摄角度导致.

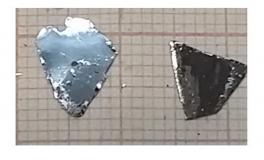


图 1 解理的原位 NaFe<sub>0,984</sub> Co<sub>0,016</sub> As 单晶样品

### 2 NaFe<sub>1-x</sub>Co<sub>x</sub>As 的超导性

在实验室 Dynacool-14T 设备(美国 Quantum Design 公司生产的无液氦综合物性系统)上,通过电阻率测量来初步判断样品  $NaFe_{l-x}Co_xAs$  单晶的超导电性. 测量前需在手套箱内用银胶制备电极,为防样品暴露在空气中,需要用特种低温胶覆盖电极及样品,如图 2 所示,图中的透明黄色物质是低温胶,使保护起来的样品在测量过程中都不接触空气.



图 2 覆盖低温胶的 NaFe<sub>0.88</sub> Co<sub>0.12</sub> As 单晶样品及电极

图 3 为 x=0. 12 时单晶样品 NaFe<sub>1-x</sub>Co<sub>x</sub>As 的电阻率随温度的变化曲线,当温度从室温降到 2 K 过程中,电阻率在低温段出现了明显的突变,且快速降为 0,这正是超导体零电阻特征的体现.可以通过电阻率对温度的一阶导数求得突变处温度  $T_c$ ,如图 3 的插图所示, $T_c$  为 9. 3 K,即温度低于 9. 3 K 时,单晶样品将进入超导态. 此外,从图 3 还可以看出,曲线的突变处很陡,电阻率从突变处到降为 0 所对应的温区小于 2 K,表明超导单晶的质量和均匀程度都非常高.

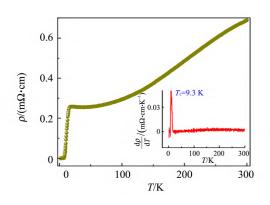
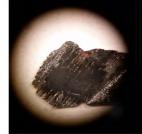


图 3 NaFe<sub>0.88</sub> Co<sub>0.12</sub> As 单晶样品的电阻率 (插图为电阻率的一阶导数)

### NaFe<sub>1-x</sub>Co<sub>x</sub>As 的稳定性

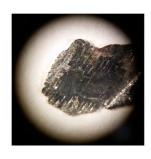
在空气中焊接电极无疑比在手套箱中方便, 但是图 4(a)清晰地显示离开手套箱的氩气保护,  $NaFe_{1-x}Co_xAs$  单晶表面会出现大量气泡,将导 致电极虚接或样品分解断裂. 除用低温胶隔绝保 护外,是否有其他方法降低单晶样品的空气敏感 度,使样品在空气中能长时间保持相对稳定?为 此,尝试用无水乙醇浸泡单晶样品,结果如图 4  $(b)\sim(d)$ 所示. 图 4(b)是将新解理的单晶样品 放入无水乙醇中浸泡 1 d,然后将其取出直接暴露 在空气中2h,通过显微镜观察到样品表面不再 出现气泡,除样品边缘有些模糊外,样品表面整体 平整,没有产生明显变化. 即使将单晶样品持续 暴露在空气中 3 d[图 4(c)]和 4 d[图 4(d)],甚至 超过 30 d,在显微镜下样品的表面形貌仍然保持 稳定.

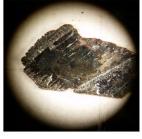




于空气中

(a)从手套箱中取出暴露 (b)浸泡 1 d 后取出,置于空 气中 2 h





(c)置于空气中 3 d (d)置于空气中 4 d 图 4 单晶样品在乙醇中浸泡 1 d 后,又在空气中暴露 2 h,3 d,4 d 后的显微镜像

利用实验室 Dynacool-14T 设备的 VSM 附 件,对浸泡前后不同情况的单晶样品做进一步的 磁化率测量,结果如图 5 所示. 所有的测量都经 零场降温(ZFC)至2K,然后加平行于样品表面, 强度为 2 mT 的外磁场,再升温测量单晶样品的 磁化强度(M). 4 种情况下所用的单晶样品都源 自同一管的 NaFe<sub>0.88</sub> Co<sub>0.12</sub> As. 图 5 中蓝色球标 识的曲线为在手套箱内解理样品,用聚四氟胶带 密封,以隔绝空气. 由图 5 可知,随温度升高,单 晶样品的磁化率由负值变化到 0,然后稳定不变. 负的磁化率表明单晶样品具有抗磁性,这是超导 材料的另一个明显特征,体现了超导体的 Meissner 效应. 此外,通过插图所示的  $T_c$  确定方法,可 获得原位解理单晶样品的  $T_c \approx 9.6 \text{ K}$ ,略大于用 微分电阻率-温度曲线的值,与采用电阻率确定的  $T_c$  相比,由磁化率-温度曲线获得的  $T_c$  更能体现 超导体的块体性质.

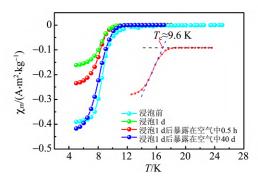


图 5 不同浸泡条件下单晶样品磁化率随温度变化曲线

就 T。而言,浸泡1 d、浸泡1 d 后取出置于空 气中 0.5 h 及 40 d 等情况, T。值变化不大,表明 乙醇浸泡对样品的超导态无明显影响,即乙醇浸 泡没有改变  $NaFe_{1-x}Co_xAs$  的晶格结构. 但浸泡 前后,样品的磁化率值出现了明显变化:浸泡前的 磁化率绝对值大于  $0.4 \text{ A} \cdot \text{m}^2/\text{kg}$ ; 经过 1 d 浸泡 后,磁化率绝对值减小近一半;暴露于空气中 0.5 h,又开始增大;暴露 40 d 后,则几乎恢复到 浸泡前的数值,其中缘由,还需做更多的探究.

NaFe<sub>1-x</sub>Co<sub>x</sub>As 是层状的超导材料,直接置 于空气中,易被 H2O 分子渗入到 Na+层而发生 去 Na<sup>+</sup> 离子反应<sup>[10-11]</sup>. 因无水乙醇是有机溶剂, 一旦 Na+层的周围被乙醇分子渗入,Na+可以共 存于稳定的乙醇中,无水乙醇起到了隔离 Na+与 空气中  $H_2O$  反应的作用. 使得  $NaFe_{1-x}Co_xAs$ 单晶经无水乙醇长时间浸泡后,几乎不再对空气 敏感.

#### 4 结束语

cm 量级的 NaFe<sub>1-x</sub>Co<sub>x</sub>As 单晶被成功生长,

小于 2 K 的超导相变温区表明单晶的质量较好,均匀程度也较高。电阻率和磁化率数据表明  $NaFe_{1-x}Co_xAs$  具有超导电性。经无水乙醇浸泡后,原来对空气敏感的单晶样品,能在暴露于空气中较长的时间内,其表面形貌及磁化率等物性几乎稳定。这为进一步研究  $NaFe_{1-x}Co_xAs$  物性带来方便,例如用单轴压力装置研究其列相行为时,可以在空气中进行电极焊接;当对  $NaFe_{1-x}Co_xAs$  进行中子散射测量时[12],用乙醇浸泡的样品代替原位解理的样品,可以解决邮寄过程中,样品暴露在空气中带来的分解等问题。

#### 参考文献:

- [1] Kamihara Y, Watanabe T, Hirano M, et al. Irombased layered superconductor La  $[O_{1-x} F_x]$  FeAs (x=0.05-0.12) with  $T_c$  26 K [J]. Journal of the American Chemical Society, 2008, 130 (11): 3296-3297.
- [2] Hosono H, Yamamoto A, Hiramatsu H, et al. Recent advances in iron-based superconductors toward applications [J]. Materials Today, 2018, 21(3): 278-302.
- [3] Wang X C, Yu J, Ruan B B, et al. Revisiting the electron-doped SmFeAsO: Enhanced superconductivity up to 58.6 K by Th and F codoping [J]. Chinese Physics Letters, 2017,34(7):077401.
- [4] McMillan W L. Transition temperature of strong-coupled superconductors [J]. Physical Review, 1968,167(2):331-344.

- [5] Gui X, Lv B, Xie W W. Chemistry in superconductors [J]. Chemical Reviews, 2021, 121(5): 2966-2991.
- [6] Todorov I, Chung D Y, Claus H, et al. Topotactic redox chemistry of NaFeAs in water and air and superconducting behavior with stoichiometry change [J]. Chemistry of Materials, 2010, 22(13): 3916-3925.
- [7] Mizuguchi Y, Deguchi K, Tsuda S, et al. Moisture-induced superconductivity in FeTe<sub>0.8</sub> S<sub>0.2</sub> [J]. Physics Review B, 2010,81(21):214510.
- [8] Deguchi K, Mizuguchi Y, Kawasaki Y, et al. Alcoholic beverages induce superconductivity in FeTe<sub>1-x</sub> S<sub>x</sub>
  [J]. Superconductor Science and Technology, 2011,24(5):055008.
- [9] Tan G T, Song Y, Zhang C L, et al. Electron doping evolution of structural and antiferromagnetic phase transitions in NaFe<sub>1-x</sub> Co<sub>x</sub>As iron pnictides [J]. Physics Review B, 2016, 94(1):014509.
- [10] Bhaskar G, Gvozdetskyi V, Batuk M, et al. Topochemical deintercalation of Li from layered LiNiB: Toward 2D MBene [J]. Journal of the American Chemical Society, 2021,143(11):4213-4223.
- [11] Sakurai H, Osada M, Takayama-Muromachi E. Hydration of sodium cobalt oxide [J]. Chemistry of Materials, 2007,19(25):6073-6076.
- [12] Friemel G, Ohl M, Park J T, et al. Coaligning arrays of air-sensitive single crystals for inelastic neutron scattering experiments [J]. Journal of Physics: Conference Series, 2013,449(1):012016.

## Air sensitivity of iron-based sigle-crystal superconductor $NaFe_{1-x}Co_xAs$

LI Yi, GONG Wen-ping, TAN Guo-tai

(Department of Physics, Beijing Normal University, Beijing 100875, China)

Abstract: NaFe<sub>1-x</sub> Co<sub>x</sub> As single-crystal contains Na, which makes the surface bubble violently when exposed to air. That makes it difficult to grow and measure the single-crystal. To tackle with this problem, the effect of anhydrous ethanol on reducing air sensitivity of NaFe<sub>1-x</sub>Co<sub>x</sub>As single-crystal was explored. Having been exposed to air for a long time (over 30 days), the surface morphology, magnetic susceptibility and other physical properties of the anhydride soaked samples were almost stable because ethanol molecules penetrated into the Na<sup>+</sup> layer of the single-crystal. The study would provide a significant reference for preparation of the electrodes or measurement relacting to the similar samples.

Key words: iron-based superconductivity; NaFe<sub>1-x</sub>Co<sub>x</sub>As single-crystal; magnetic susceptibility; air sensitivity

「责任编辑:任德香〕