Sr_{1-x}Eu_xFeAs の超伝導特性 —新奇超伝導物質の探索—

Superconducting properties of Sr_{1-x}Eu_xFeAs

○加瀬翔太¹, 内海百葉², 高瀬浩一³, 渡辺忠孝³, 前田穂³, 高野良紀³ S.Kase¹, M.Utsumi², K. Takase³, T. Watanabe³, M. Maeda³, Y. Takano³

Abstract: When a part of Sr sites is substituted by trivalent rare earth ions, high T_c superconductivity emerges. Among rare earth ions, Eu is known to have a divalent or a trivalent state. Although EuFeAsF is not superconductor itself as same as SrFeAsF, trivalent Eu is expected in Sr_{1-x}Eu_xFeAsF. Even if Eu remains a divalent state, a subtle change of Fermi surface may occurs. Then, we have prepared Sr_{1-x}Eu_xFeAsF samples and investigated their superconducting properties .

1. はじめに

2009 年に SrFeAsF を母体物質として Sr の一部を La で置換することで超伝導転移温度 T_c = 32 K の新奇超伝 導物質が報告された[1]. これは Sr²⁺-F¹⁻のサイトの Sr²⁺ に La³⁺が置換されることにより, Fe²⁺-As³⁻サイトに電子 がドープされ,伝導電子になることで超伝導を発現す るとされている.現在,SrFeAsF を母体物質として Sr の一部を希土類元素で置換をした物質 Sr_{1-x}R_xFeAsF (*R* = La,Pr,Nd,Sm)が超伝導転移する化合物であることも 報告されている.それぞれの超伝導転移温度は約 32 K, 34 K, 49 K, 56 K を示している[1~4].また特徴として, Fe は 4 個の As に囲まれた四面体の重心位置に存在す る(Figure 1).経験的に As-Fe-As のボンド角が 109.47° に近づくにつれて T_c が高くなる[5].

一方, Eu は希土類元素であるが, 2 価と 3 価を取り 得る. Eu²⁺として, Eu²⁺を R^{3+} で置換した Eu_{1-x}R_xFeAsF で超伝導が発現する[6]. そこで, 我々は Eu³⁺に注目し 超伝導の発現の可能性を探索した. しかし, Sr の一部 を Eu で置換した Sr_{1-x}Eu_xFeAsF は Eu が 2 価であっても 混晶によって Fermi 面の構造が変わる可能性があり, 同族の置換でも超伝導の発現が期待できる.

本研究では母体となる EuFeAsF および $Sr_{1-x}Eu_xFeAs$ の置換量を系統的に変化させた試料を作製し、その物性の変化を調べた.

母体の EuFeAsF の結晶構造は SrFeAsF と同様の正方 晶で,空間群は P4/nmm に属しており, EuF の層と FeAs の層が交互に積層している構造である. (Figure 1)

2. 試料作製および測定

固相反応法を用いて多結晶の試料を作成した. 原材 料には Eu(3N), As(3N), FeF2(2N), Fe(3N) を用いた.



Figure 1. Crystal structure of EuFeAsF.





1:日大理工・学部・物理 2:日大理工・院・物理 3:日大理工・教員・物理

Eu は単体では粒形が大きく反応しにくいため,Asと ともにあらかじめ 500℃で 8 時間 700℃で 16 時間焼成 することで EuAs とした(Figure 2). EuAs,Fe,As を原 材料として,Ar 雰囲気中で化学量論比に従い計量し 25 分間混合した.その後,試料を Ta 管に入れ,石英管に 真空封入した後に電気炉を用いて 500℃で 5 時間, 950℃で 60 時間,700℃で 3 時間の焼成を行った(Figure 3).次に作成した試料の一部を切り出し,Rigaku 社製 の UltimaIVを用いて粉末 X 線回折測定をした.また, Quantum Design 社製の PPMS で直流 4 端子法により電 気抵抗を測定した.

3. 実験結果及び考察

EuAs の作製では, Figure 2 に示した焼成条件で焼成 を行ったが Eu の粒形が大きかったため一度では完全 に反応できず, As が昇華してしまった. そのため再び 化学量論比に従って As の量を計算し昇華した分を追 加し, Figure 2 の条件で再度焼成を行い作製した.

Figure 4 に作成した試料の X 線回折測定の結果を示 す.格子定数は a=3.977 Å c=8.927 Åであり、メインピ ークを得ることができた.しかし、 $EuF_2 \ge Eu_2O_3$ の不 純物が確認された析出された.これは Ar 雰囲気中で計 量,混合した際に微量の酸素が混入したためだと考え られる.

Figure 5 に示した電気抵抗率の温度依存性では約150 K 付近で構造相転移が見られた.

当日は **Sr**_{1-x}**Eu**_x**FeAsF** の *x* の置換量を変化させた試料 の電気抵抗率と X 線解析測定の結果を報告する.

4. 今後の課題

EuAs の作製では一度の焼成で作成する方法を探索 する.

混合した際に酸素濃度を更に低い状態を保つことに より不純物の少ない純良な試料の作成およびSrでの置 換量をさらに増やした試料の物性評価をしたい.

また, Sr_{1-x}Eu_xFeAsF の全率固溶性の可能性を検討したい.

5. 参考文献

[1] X. Zhu et al. , Europhys Letters.85 (2009)17011.

[2] Y. Kamihara, et al., J.Am. Chem. Soc. 130 (2008)3296.

[3] G. Wu et al., J Phys. : Condens. Matter 21 (2009)142203.

- [4] R.Suganuma et al. :Conf.Ser. 200 (2010) 012193.11.
- [5] C-H.Lee, et al, J.Phys. Soc. Jpn. 77 (2008)083704.

[6] G Wu et al.:super.,Chin.Sci.Bull.,54 (2009)1872.



Figure 3. Heating condition of EuFeAsF



Figure 4. X-ray diffraction patterns.



