CおよびSiフラーレン超伝導体の電子構造

東京工業大学理学部物理学科 斎藤 晋

フラーレンとは、5角形と6角形からなる多面体型クラスターの総称である。1985年、Krotoらは、サッカーボール型のC60クラスター(図1(a))の提案の際に、同様なドーム状建築物を設計したバックミンスターフラー(Buckminster Fuller)にちなんで、C60をバックミンスターフラーレン(Buckminsterfullerene)と命名した[1]。そして、1990年、KratschmerらによりC60およびC70(図1(b))が実際に大量合成・単離されたのに続き、C76、C84なども次々とその存在が確認された[3,4]。そして、それら種々の篭状クラスターをフラーレン(Fullerene)と呼ぶようになったのである。

フラーレン上の6角形の数は、C60では20、C70では25と、フラーレンサイズに依存する。しかし、5角形の数は12と常に一定である。よって、最小のフラーレンは、12の5角形のみからなる正12面体型のC20ということになる。実は、この20原子からなるクラスター(図1(c))は、IV族元素のクラスターC20、Si20、Ge20として以前、我々が提案したものであった[5]。

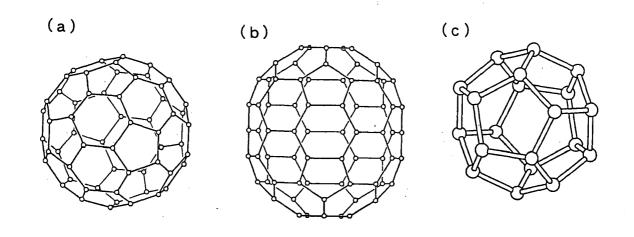


図1 (a) C60、(b) C70、(c) Si20

フラーレンが固体物理学の分野で注目を集めたのは、1991年、アルカリ金属ドープ固体C60において、高い転移温度で超伝導現象が発見されてからである[6]。最近、C60に続いて、ドープされた固体Si20においても超伝導現象が確認された。当日は、これらC60超伝導体・Si20超伝導体の電子構造について、第一原理計算から得られる知見をもとに議論する。そして、今後、実験家がターゲットとすべき系についてもいくつか取り上げる。時間があれば、定量的電子構造計算の基礎理論である密度汎関数法について、また、標準的多体論における準粒子の概念とバンド理論との関連や、実際の物質での準粒子の計算方法についても解説したい。

C60超伝導体

図2にTc(超伝導転移温度)約31 K[8]のCsRb2C60の構造を示す。この系では、C60は面心立方(fcc)格子を組んでいる。そして、格子点あたり二つある正4面体型格子間位置にRb、一つある正8面体型格子間位置にCs原子が入っている。この系は、 K_xC60 (Tc約18K)[6]、 Rb_xC60 (Tc約29K)[9]の発見後、より高いTcを持つ系として我々が理論的に予言し、実験により確認されたものである。これは、発見間もない上記アルカリ金属ドープC60超伝導体 A_xC60 の超伝導相がfcc型の A_3C60 であることをも正しく推定したうえでなされた予言であった。これらの基礎となったのは、いわゆるBCS理論で、フェルミレベルでの準粒子状態密度 $N(E_F)$ がTcを決める重要な因子であることに基づいたものであった。

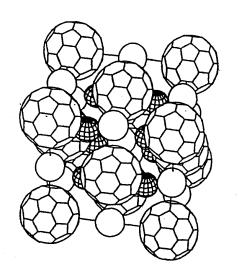


図2 CsRb2C60超伝導体

実際、圧力下でのK3C60、R b3C60のTcの測定結果と、N(EF)の計算値を比較すると、図3に示すように広い範囲で線形関係にあることが確かめられており[10]、フラーレン超伝導体において高いTcを実現するのにフェルミレベル準粒子状態密度が非常に重要であったことが分かる。

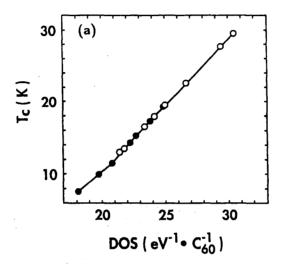


図3 K_3C_{60} 、 $R_{b3}C_{60}$ において格子定数を変化させたときのフェルミレベルにおける状態密度(DOS) $N(E_F)$ の計算値と、対応する圧力下での T_C の測定値との関係(\bullet と \bigcirc はそれぞれ K_3C_{60} と $R_{b3}C_{60}$ に対するもの。)

では、N(E_F)以外の因子はどの様に転移温度にかかわっているのであろうか。通常の超伝導体では、次のMcMillan型の式でTcが与えられるとされている。

Tc
$$\sim \omega_D e^{-1/(\lambda^* - \mu^*)}$$

 $\lambda^* = N(E_F) V$

ここで、ω D は電子間の引力を媒介するボゾン(例えば格子振動=フォノン)の特徴的なエネルギー、 V はボゾンと電子系との相互作用の強さを表す定数、 μ*は電子間のクーロン斥力を表すパラメータである。ボゾンとしてフォノンを考えた場合、

炭素原子が軽いことと原子間に強い共有結合が形成されることから ω Dが大きくなる。また、伝導電子に対する炭素イオン殻の散乱力(V)は通常の金属元素のイオン殻と比較してはるかに大きい。ただし、伝導帯が比較的狭いことから、 μ *は通常の金属に比べて大きいのではないかと考えられている。これらと高い $N(E_F)$ とを総合すると、やはV0A3C6Oは、高いV1Cを実現するのに条件が整った系といえよう。

S i 20超伝導体

図4に最近発見された超伝導体Na2Ba6Si46の構造を示す。NaおよびBaは、それぞれ20個と24個のSi原子に囲まれている。すなわち、それぞれSi20とSi24フラーレン構造の中心に位置している。しかし、Si20とSi24フラーレンは、お互いに面、すなわち頂点のSi原子を共有しており、そのすべてを系の構成単位と見なすことはできない。このSi格子の最も自然な見方は、Si20フラーレンが体心立方(bcc)格子を組み、その格子間位置(bcc格子点あたり6個)をSiとBaが半分ずつ占め、さらにSi20フラーレンの中心にNaが入ったもの、Ba3Si3Na@Si20とする見方である[11]。ただし、格子間位置のSiとSi20フラーレンとが化学結合で結ばれるため、体心位置のSi20は、頂点位置のSi20に対して90。回転した向きを向く。この向きの違いも考慮すると単位胞は2倍となり、(Ba3Si3Na@Si20)2=Na2Ba6Si46となるわけである。

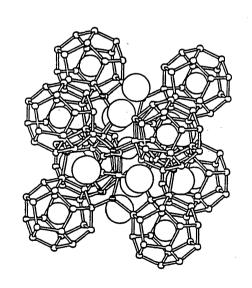


図4 超伝導体Na2Ba6Si46

図5にこの系の1電子状態密度を示す[11]。図からわかるように、C60超伝導体 同様、高いN(EF)を持つ系であることがわかる。この系では、様々な関連物質が考えられる。そして、C60同様、原子がフラーレンを構成し、そしてフラーレンが固体 結晶を組むという、階層構造物質であることが超伝導等の興味深い物性につながっているものと考えられる。

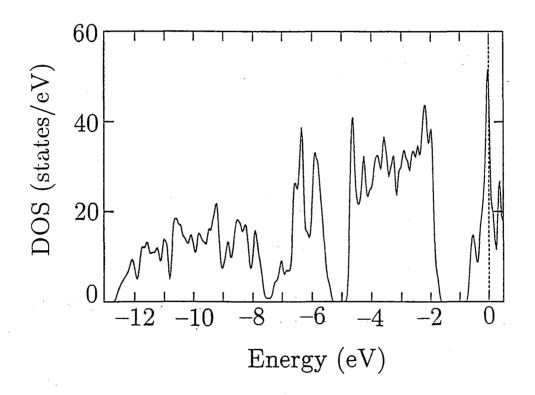


図5 超伝導体Na2Ba6Si46の1電子状態密度

参考文献

- 1. H. W. Kroto, J. R. Heath, S. C. O'Brien, R. F. Curl, and R. E. Smalley, Nature 318, 162 (1985).
- 2. W. Kratchmer, L. D. Lamb, K. Fostiropoulos, and D. R. Huffman, Nature 347, 167 (1990).
- 3. F. Diederich, R. Ettl, Y. Rubin, R. L. Whetten, R. Beck, M. Alvarez, S. Anz, D. Sensharma, F. Wudl, K. C. Khemani, and A. Kock, Science 252, 548 (1991).
- 4. K. Kikuchi, N. Nakahara, T. Wakabayashi, S. Suzuki, H. Shiromaru, Y. Miyake, K. Saito, I. Ikemoto, M. Kainosho, and Y. Achiba, Nature 357, 142 (1992).
- 5. S. Saito, S. Ohnishi, and S. Sugano, Phys. Rev. B 33, 7036 (1986).
- 6. A. F. Hebard, M. J. Rosseinsky, R. C. Haddon, D. W. Murphy, S. H. Glarum, T. T. M. Palstra, A. P. Ramirez, and A. R. Kortan, Nature 350, 600 (1991).
- 7. H. Kawaji, H. Horie, S. Yamanaka, and M. Ishikawa, Phys. Rev. Lett. 74, 1427 (1995).
- 8. K. Tanigaki, T. W. Ebbesen, S. Saito, J. Mizuki, J. S. Tsai, Y. Kubo, and S. Koroshima, Nature 352, 222 (1991).
- M. J. Rosseinsky, A. P. Ramirez, S. H. Glarum, D. W. Murphy, R. C. Haddon,
 A. F. Hebard, T. T. M. Palstra, A. R. Kortan, S. M. Zahurak, and A. V. Makhija,
 Phys. Rev. Lett. 66, 2830 (1991).
- 10. A. Oshiyama and S. Saito, Solid State Commun. 82, 41 (1992).
- 11. S. Saito and A. Oshiyama, Phys. Rev. B 51, 2628 (1995).