Magnetic Order in Carbon Structures

Past, Present and Future Research

P. Esquinazi University of Leipzig

Carbon C (K) 2e⁻ in 1s, (L) 2e⁻ in 2s und 2e⁻ in 2p: 6e⁻



Diamont - Oktoeder, Botswana, Foto und Copyright: Thomas Seilnacht

Diamond





Graphite







Introduction – crash course in magnetism

Magnetism			
Momentum of electrons (spin + orbit) => magnetic moments			
Bohr magneton: $m_B = \mu_0 e \hbar / (2m) = 1,165 \times 10^{-29} \text{ Vsm} (T \text{ m}^3) \sim 10^{-20} \text{emu}$			
Diamagnetism	Paramagnetism	Ferromagnetism	
orbit	isolated spins	interacting spins	
Interaction with external magnetic field: $B = \mu_0 (1 + \chi) H$			
$\chi = - (10^{-8} 10^{-4})$	$\chi = + (10^{-6} 10^{-3})$	$\chi = + (10^{-2} 10^{6})$	
		T < T _C : M # 0 for H=0	

Magnetic Prejudice based on experience and theory, since 1928 W. Heisenberg, Z. Phys. <u>49</u>, 615-636

619

Zur Theorie des Ferromagnetismus.

You W. Helsenberg in Leipzig.

Mit 1 Abbildung. (Ringegungen am 20. Mai 1928.)

Die Weisssnhen Molekularirüfte werden zurückgeführt auf ein quantenmechanisches Austauschphinomen; und swar handelt es sich um diejenigen Austauschvorgünge, die in letzter Zeit von Heitler und London mit Rzfolg zur Deutung der homiopolnren Valauskräfte herangezogen worden sind.

Einleitung. Die ferromagnetischen Erscheinungen sind in formal befriedigender Weise durch die bekannte Weisssche Theorie* gedeutet worden. Diese Theorie basiert auf der Annahme, daß jedes Atom im Kristall eine richtende Kraft durch die übrigen Atome des Gitters erfahrt, die proportional der Anzahl der bereits gerichteten Atome sein soll. Der Ursprung dieses atomaren Feldes war dagegen völlig unbekannt, und einer Deutung der Weissschen Kräfte auf Grund der Idassischen Theorie standen folgende Schwierigkeiten im Wege: Magnetische Wechselwirkungskräfte zwischen den Atomen sind stets um einige Größenordnungen kleiner als die aus den ferromagnetischen Experimenten folgenden atomaren Felder. Elsktrische Wechselwirkungen führen zwar zur richtigen Größenordnung; dagegen würde man eher erwarten. daß die elektrischen Wechselwirkungen zweisr Atome dem Quadrat des Cosinus ihres gegenseitigen Neigungswinkels als dem Cosinus proportional wären, entgegen den Voraussetzungen der Weissschen Theorie. Andere Schwierigkeiten wurden noch ausführlich von Lenz ** diskutiert, und es gelang Ising see, zu zeigen, dall auch die Annahme richtender, hinreichend großer Kräfte zwischen je zwei Nachbaratomen einer Kette nicht genügt, um Ferromagnetismus zu erzeugen.

In ein neues Stadium ist der ferromagnetische Fragenkomplex getreten durch die Uhlenbeck-Goudsmitsche Theorie des Spinelektrons. Insbesondere folgt aus dem bekannten Faktor g = 2 beim Einsteinde Haas-Effekt (der ja eben bei ferromagnetischen Substanzen gemessen wurde), daß sich in einem ferromagnetischen Kristall nur die magnetischen Eigenmomente der Elektronen, gar nicht die Atome orientieren. Damit fallt wieder die Möglichkeit fort, die Weissschen Kräfte als elektrische Wechselwirkungen, abhängig von der relativen Spinrichtung der Elektronen, Schlußbemerkungen. Die hier beschriebenen Rechnungen führten zu zwei Bedingungen für das Auftreten von Ferromagnetismus:

636

W. Heisenberg, Zur Theorie des Ferromagnetismus.

1. Das Kristallgitter muß von solcher Art sein, daß jedes Atom mindestens 8 Nachbarn hat.

2. Die Hauptquantenzahl der für den Magnetismus verantwortlichen Elektronen muß $n \gtrsim 3$ sein.

Beide Bedingungen zusammen reichen noch lange nicht aus, um Fe, Co, Ni vor allen anderen Stoffen auszuzeichnen; aber Fe, Co, Ni genügen den Bedingungen. Es war ja auch zu erwarten, daß die hier entworfene Theorie einstweilen nur ein qualitatives Schema bieten kann, in das die ferromagnetischen Phänomene später vielleicht eingeordnet werden. Die Theorie bedarf einer Erweiterung für den Fall mehrerer Austauschelektronen pro Atom; ein eingehenderes Studium der $J_{(kl)}$ -Werte sowie der Verteilungskurve der Termwerte wird erforderlich sein. Auf diese Fragen wie auf einen eingehenderen Vergleich der Theorie mit den experimentellen Resultaten hoffe ich später eingehen zu können.

Leipzig, Institut für theoretische Physik der Universität.

^{*} F. Weiss, Journ. ds phys. (4) 6, 661, 1907 und Phys. ZS. 9, 858, 1908.

^{**} W. Lenz, Phys. ZS. 21, 613, 1920.

^{***} R. Ising, ZS. f. Phys. 31, 253, 1925

Pictures from the film by Lotta Skoglund, Utbildningsradion

C \square \square C \bigcirc 0 \square \bigcirc \bigcirc () C \square C

1968

 Possible "Ferromagnetic States" of some Hypothetical Hydrocarbons", Theoret. Chim. Acta (Berlin) <u>10</u>, 372-376



Noboru Mataga Department of Chemistry

Osaka University

"Hydrocarbons with conjugate π electron systems may show Ferromagnetic spin alignment due to the topology of the Molecular orbitals."

FM in organic substances with only s- and p-electrons

1974-1978

- N. Tyutyulkov and I. Bangov, "Electronic Structure of Some Hypothetical Polymeric Nonclassical Hydrocarbons", Compt. Rend. Acad. Bulg. Sci. <u>27</u> (1974) 1517.
- A. A. Ovchinnikov, "Multiplicity of the Grond State of large Alternant Organic Molecules with Conjugated Bonds", Theoret. Chim. Acta (Berlin) <u>47</u> (1978) 297.

1989. Ferromagnetic pyrolytic Carbon made by CVD using adamantane as starting material: *K. Kawataba et al., Synth. Met. 33, 399*





Saturation magnetization $M_s = 0.5$ emu/g Remanent magnetization $M_r = 0.35$ emu/g Coercive Field $H_c = 600$ Oe

Curie Temperature T_c > 400 K !

Magnetic impurity concentration < 25 ppm, if FM then their contribution < 0.003 emu/g

Macroscopic Magnetic Ordering Phenomena in organic materials

(,,recognized" by the community)

<u>1991</u>: Ferromagnetism at $T_c = 0.6 \text{ K}$ **in p-NPNN** ($C_{13}H_{16}N_3O_4$) P. Turek et al., Chem. Phys. Lett. <u>180</u>, 327 (1991) M. Tamura et al., Chem. Phys. Lett. <u>186</u>, 401 (1991)

 $T_{c} = 16 \text{ K in } [TDAE]^{+}C_{60}^{-}$ $(C N_{2}(CH_{3})_{2})_{2}^{+} C_{60}^{-}$ P. M. Allemand et al., Science <u>253</u>, 301 (1991)





<u>1992</u>. Amorphous-like Carbon prepared by hydrogen-rich starting materials



K. Murata et al., J.Chem.Soc., Chem.Commun.<u>18</u>, 1265 (1991); <u>7</u>, 567 (1992)

Evidence for a mixture of sp² and sp³ carbon atoms favored by atomic hydrogen.

Ferromagnetism in Fullerene 1996. Ferromagnetism in C60 induced by Photoassisted Oxidation

(Y. Murakami and H. Suematsu, Pure & Appl.Chem. 68, 1463 (1996)



Curie temperature T_c ~ 800 K !

Renaissance of magnetic carbon since 2000 – new magnetic carbon phases

Ferromagn. in HOPG, T _C > 500 K	
Ferromagn. 2d C ₆₀ -polymer, T _C = 500 K	
Ferromagn. in HOPG, T _C > 500 K	
Ferromagn. in Graphite, T _C > 400 K	
H ⁺ -impl. into HOPG, M increases	
Microporous carbon, local ferromagne	
Hydrogenated nanographite (LSDA)	
Curved carbon nanostruct. (LSDA)	
C ₆₀ -polymer, vac.+sp ² /sp ³ (TB-MD)	
paramagnetism M =0.4 emu/g @ 1.8	

 $\bullet \bullet \bullet$

2003-2005

An example of the Present Research

"Proton Irradiation on carbon structures: inducing magnetism and measuring the magnetic impurities"

Ionenstrahllabor LIPSION

3 MV Singletron-Beschleuniger RBS/PIXE-Channeling-Kammer



SRIM2003 Monte Carlo Simulation for 2.25 MeV protons



Analytical Methods



Graphite sample



Concentration. (μ g/g)		MDL
S	292	1,8
Ca	434	0,56
Ti	< 0,31	0,31
Cr	< 0,21	0,21
Fe	0,4	0,19
Ni	< 0,39	0,39
Zn	6,1	0,59



PIXE measurements HOPG sample, Fe concentration

Total Fe impurities ~ 0.15 ppm

17.6 µm

0 25 ppm

Induced Ferromagnetism by Proton Irradiation in Graphite

Maximum Phase Shift as a function of irradiation fluence in HOPG

Current I = 0.17 nA

Maximum swelling height

Current I = 0.86 nA

Magnetic crosses on *graphite* surfaces and their numerical simulations of Magnetic Force Microscopy

20 µm

Flying "Paloma"

Time dependent signals suggest the importance of hydrogen diffusion

1 day after

34 days after

8 days after

Thermal Aging Effects at the irradiated surface of HOPG

One day after irradiation

0.2 nC/µm²24.5 nC/µm²8 months after irradiation

Thermal aging effects in irradiated carbon films

Models

- One of the first studies on the influence of topological defects on the electronic structure of graphene of this century: González, Guinea, Vozmediano, 2001. Electron-electron interactions in graphene sheets.
 Phys. Rev. B 63, 134421.
- Several more ...

From diamagnetic graphite to a ferromagnetic diamond-graphite ferromagnet

A.A. Ovchinnikov and I.L. Shamovsky, J. Molecular Structure 251, 133 (1991)

Ma et al., NJP <u>6</u>, 68 (2004) = $1.04 \mu_B$

Lehtinen et al., PRL <u>93</u>, 187202 (2004)

 $1.2 \mu_{\rm B}$

 $0.9 \ \mu_{\rm B}$

Hallmark of Perfect Graphene

E. J. Duplock, M. Scheffler, and P. J. D. Lindan PHYS. REV. LETT. **92**, 225502 (2004)

Adsorption of atomic hydrogen on graphene opens a substantial gap in the electronic density of states in which lies a spinpolarized gap state.

Hydrogen atom causes long-range effects in graphite

PHYSICAL REVIEW B 66, 155107 (2002)

Evidence for local moment formation around a positive muon in graphite

J. A. Chakhalian, R. F. Kiefl, S. R. Dunsiger, W. A. MacFarlane, and R. Miller Department of Physics and Astronomy, UBC, Vancouver, British Columbia, Canada V6T 1Z1

These results indicate that a local moment forms around the muon due to the low carrier density.

3). These observations establish that the local electronic structure around the muon has a much different magnetic response than the conduction electrons of graphite. In par-

S.F.J. Cox et al., J. Phys.: Condens. Matter 13, 2169 (2001).

PHYSICAL REVIEW B 67, 092406 (2003)

Magnetic nanographite

Koichi Kusakabe* and Masanori Maruyama†

Graduate School of Science and Technology, Niigata University, Ikarashi, Niigata 950-2181, Japan Received 2 October 2002; revised manuscript received 11 December 2002; published 28 March 2003

Hydrogenated nanographite can display spontaneous magnetism

FIG. 1. A structural model of a magnetic graphene ribbon. Dark circles represent carbon atoms and open circles denote hydrogen atoms. Dashed lines represent a section of a unit cell in the x-y plane. The unit cell contains 2n carbon atoms and three hydrogen

Summary

Room temperature Ferromagnetism in metal-free Carbon-based structures appears to be a reality

- carbon films made from hydrocarbon targets
- highly oriented pyrolytic graphite (HOPG)
- light- and electron-polymerised C60 bulk and films under oxygen (/ H ?)
- through proton irradiation on HOPG, Fullerene.

amorphous films, carbon nanowalls, ...

- pressure-polymerised C60 (no clear evidence for bulk FM)

• Ferromagnetic contribution due to impurities may still be a problem, but one should remain realistic

Possible origins of this "new" magnetic order in solids

- Nucleation of local moments at lattice defects
- "Ordered disorder" (e.g., sp2-sp3 mixtures)
- Role of light atoms (like Hydrogen)
- Enhancement of the e-e interaction due to low density of electrons
- etc.

Future

- XRD on carbon structures
- Magnetism in Polymers
- Defects in C-H molecular systems
- Magnetism in metal-free Carbon Nanotubes
- Influence of defects in dielectric oxides (e.g. Ti_xO_y, Al₂O₃, CaO, ZnO, ...)

Magnetic order in a Polyimide (C-H-O-N)

Virgin Polyimide Sample Magnetic impurities < 1 ppm

Kaburagi and Hishiyama,

J. Mater. Res. <u>17</u>, 2000 (2002)

P. Esquinazi et al., to be published

Leipzig: D. Spemann, K. Schindler, M. Ziese, T. Butz, A. Setzer, R. Höhne

H. Schmidt, M. Diaconu

Umea: K.-H. Han, A. Talyzin, T. Makarova, B. Sundqvist

Campinas: Y. Kopelevich

Stanford: H. Ohldag

<u>Singapore</u>: S. Wu

Zaragosa: T. Martinez

Supported by the **German Research Society** and by the **European Union** Project "Ferrocarbon"

Magnetic ordering in "c"-saphire Irradiation effects

