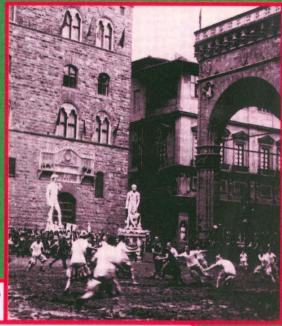
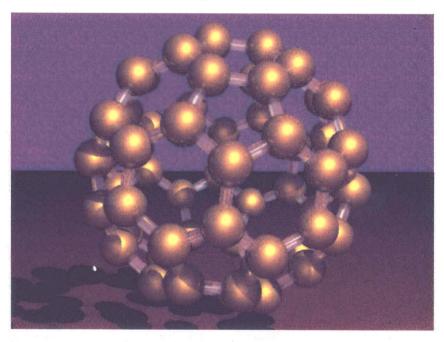
Wagenbach



WAT

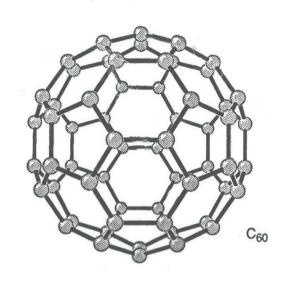
Horst Bredekamp Florentiner Fußball: Die Renaissance der Spiele

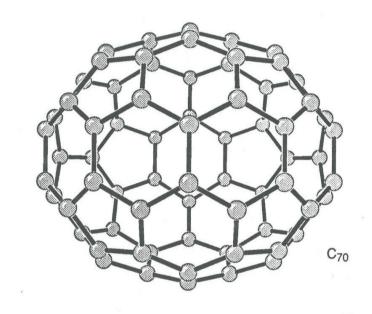
Molekularer Fußballzauber



Sinn und Schönheit
zweckfreier
Forschung

* "Molecular Beauty Contest"





"Fullerene-Coo: The Molecule of the Kent"

Angew. Chem., 1990;

Culmination: 1996 Nobel Prize Science, 1991

in Chemistry to: R. Gurl, H. Kroto, R. Smalley

". Fullerene sind molekulare Gebilde, an denen sich das kas mische und mikrakas mische Charisma des Fußballs beweist, ... sie werden vermut lich eine Ikone der modernen Chemie ... "

Sir H.W. Kroto, 1996

Fußball-Moleküle ein Medien ereignis!

... Schiffe in einer Flasche...,
... eine fundamental neue Chemic...,
... Go könnte die Welt mehr verändern
als es die Kernspaltung tat...."

Der Spiegel, 1991, 284

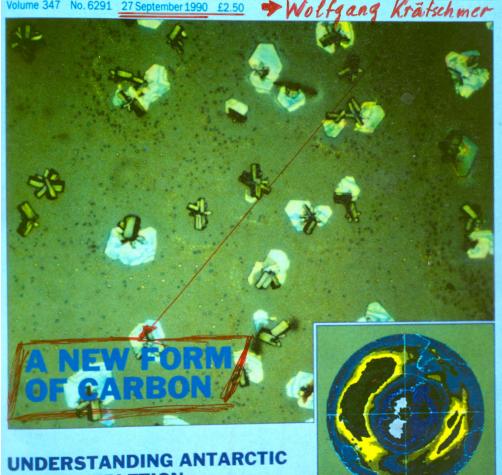
1991 / 1992: 1.8 Veröffent Lichungen / Tag!

Bucky News

"Doping für Fußbälle"

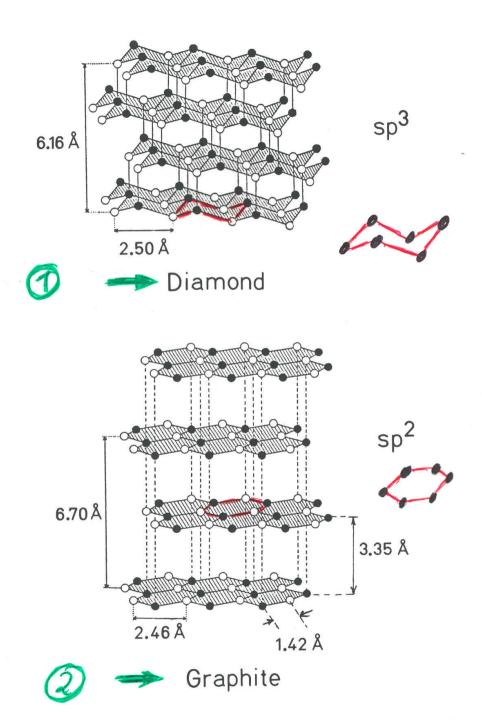
FAZ, 13.4.2004

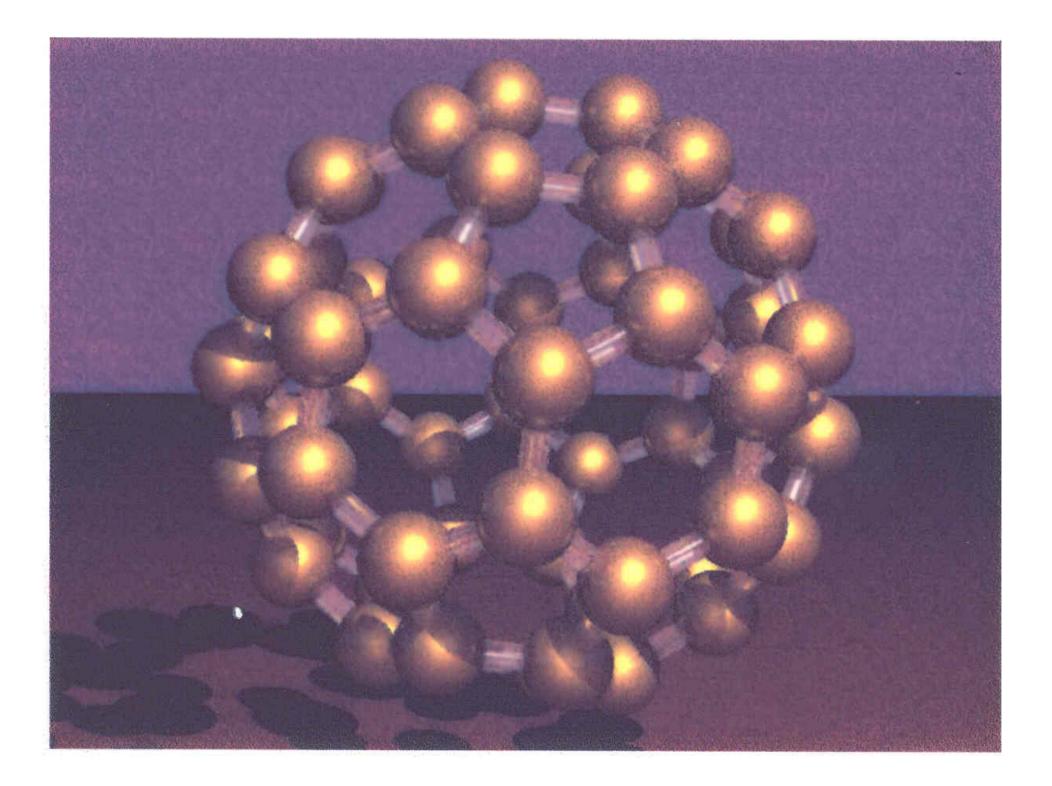
JOURNAL OF SCIENCE → Wolfgang Krätschmer



OZONE DEPLETION

The cellular defect behind cystic fibrosis





The House of Lords

December 10, 1991

"Buckminster fullerene:

Research Report"

2.51 p.m.

Lord Erroll of Hale asked Her Majesty's Government:

What steps they are taking to encourage the use of Buckminsterfullerene in science and industry.

The Parliamentary Under-Secretary of State, Department of Trade and Industry (Lord Reay): My Lords, the Government have been following with interest the emergence of Buckminsterfullerene and support research currently being undertaken at Sussex University through the Science and Engineering Research Centre. However, it must be left to the judgment of firms whether they wish to pursue research into commercial applications of Buckminsterfullerene and other fullerenes.

Lord Errol of Hale: My Lords, I thank my noble friend for his Answer, which is good so far as it goes. Can he not offer more substantial support in this country for the development of this exciting new form of carbon? It is already being manufactured in no fewer than three factories in the United States.

Lord Reay: My Lords, as I said, the Government continue to fund academic research into Buckminsterfullerene at Sussex University. Many grants have been made available since 1986 which have gone towards that research. SERC also supports a number of researchers investigating the theoretical aspects of chemical bonding relating to fullerenes. The Government funding for collaborative research between industry and the academic world into the commercial application of Buckminsterfullerenes may be available also under the Link scheme or other schemes.

Baroness Seear: My Lords, forgive my ignorance, but can the noble Lord say whether this thing is animal, vegetable or mineral?

Lord Reay: My Lords, I am glad the noble Baroness asked that question. I can say that a Buckminsterfullerene is a molecule composed of 60 carbon atoms known to chemists as C60. Those atoms form a closed cage made up of 12 pentagons and 20 hexagons that fit together like the surface of a football.

Lord Williams of Elvel: My Lords, is the noble Lord aware, in supplementing his Answer, that the football-shaped carbon molecule is also known, for some extraordinary reason as "Bucky ball"? It created a considerable stir within the scientific community. As the British Technology Group either has been, or is shortly to be, privatised, is this not a case that should be taken up by the privatised BTG and promoted as a British invention?

Lord Reay: My Lords, privatised BTG will be free to take that decision. We do not feel that it is for the Government to say whether or not Buckminsterfullerenes have commercial usages, nor whether companies should become involved. It must be up to them.

Lord Renton: My Lords, is it the shape of a rugger football or a soccer football?

Lord Reay: My Lords, I believe it is the shape of a soccer football. Professor Kroto, whose group played a significant part in the development of Buckminsterfullerenes, described it as bearing the same relationship to a football as a football does to the earch. In other words, it is an extremely small molecule.

Lord Campbell of Alloway: My Lords, what does it do?

Lord Reay: My Lords, it is thought that it may have several possible uses; for batteries, as a lubricant or as a semi-conductor. All that is speculation. It may turn out to have no uses at all.

Earl Russell: My Lords, can one say that it does nothing in particular and does it very well?

Lord Reay: My Lords, that may well be the case.

Lord Callaghan of Cardiff: My Lords, where does the name come from?

Lord Reay: My Lords, it is named after the American engineer and architect, Buckminster Fuller, who developed the geodesic dome, which bears a close resemblance to the structure of the molecule.

Hansard 10 December 1991

House of Lords , 10 December, 1991

Buckminsterfullerene: Research Report

Baroness Scear:

My Lords, forgive my ignorance, but can the noble Lord say whether this thing is <u>animal</u>, <u>vegetable</u> or <u>mineral</u>?

Lord Callaghan of Cardiff:

My Lords, where does the name come from?

Lord Reay:

My Lords, it is named after the American engineer and architect, Buckminster Fuller, who developed the geodesic dome, which bears a close resemblance to the structure of the molecule.

2-Methylpentan

3-Methylpentan

8 A 2 3

Bicyclo[4.3. O] nonan

che de de de

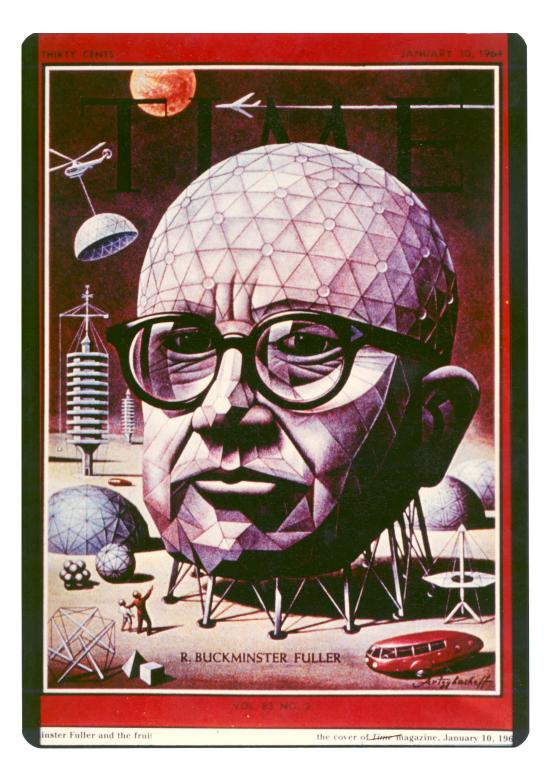
Fullerene-60

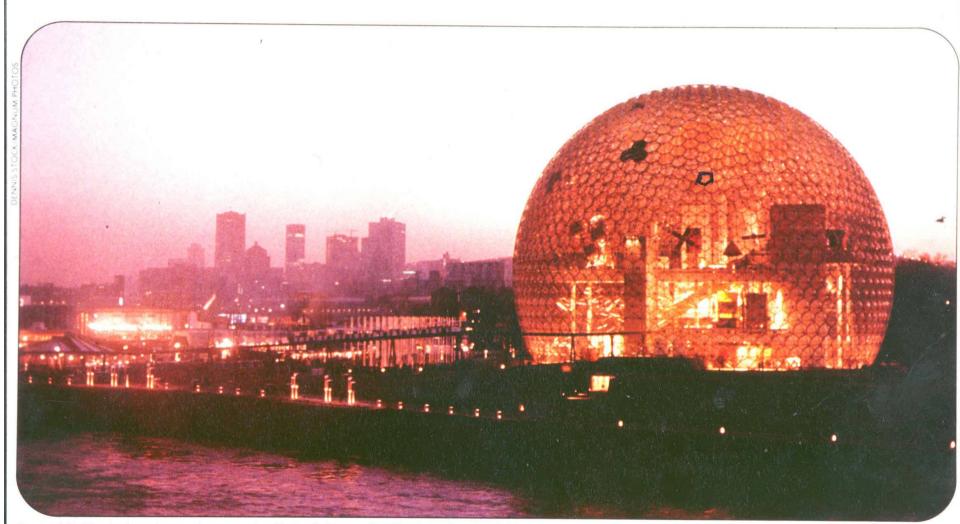
INPAC name (computer-derived):

Hentria conta cyc lo [29.29.0.0.271403,1204,59 05, 10, 06, 58, 07, 53, 08, 53, 09, 21, 011, 20, 013, 18, 015, 30 0 16,28 0 17,25 0 19,24 0 22,52 0 23,50 0 26,49 27,47 25,45 0 35,57 0 40, 48 0 4241 Thexaconta-1, 3, 5(10), 6, 8, 11, 13 (18) 14, 16 19, 21, 23, 25, 27, 29 (45), 30, 32 (44), 33, 35 (43), 36, 38(54), 39(51), 40(48), 41, 46, 49, 52, 55,

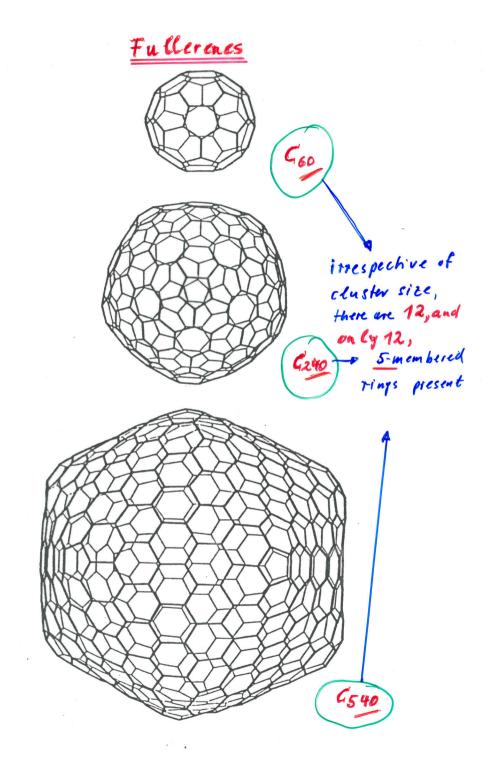
57, 59 - tria contaenc

--- well; given this monster name it might indeed be better to search for a better alternative". Which one - there are many choices!





One of Fuller's last large domes, the United States Pavilion at the 1967 Montreal world's fair, glistens in the twilight.



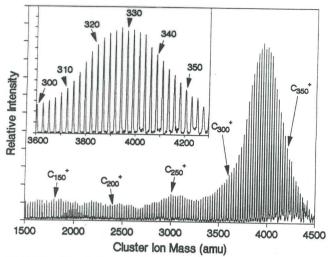


Figure 4. Mass spectrum of large carbon clusters produced by laser vaporization of graphite. Inset shows that there are few if any odd-numbered clusters present. Reprinted with permission from ref 21. Copyright 1990 American Institute of Physics.

For closed networks consisting of "X" atoms, EULER's theorem" predicts for the number of pentagonal (a) and hexagonal (b) faces;

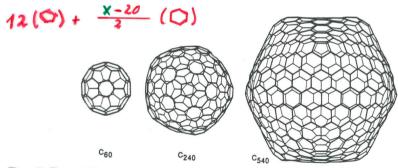
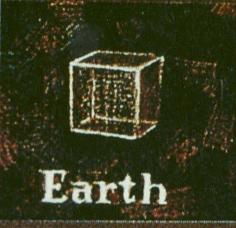


Figure 22. The set of fullerenes C_{50} , C_{240} , and C_{540} with diameters in the ratio 1:2:3. Kroto and McKay¹⁰⁸ showed that quasiicosahedral shape develops rapidly for the giant fullerenes. Strain in the giant fullerenes is expected to be focused in the regions of the corannulene-like cusps. The surface thus becomes a smoothly curving network connecting the twelve cusps (reprinted from ref 108; copyright 1988 Macmillan Magazines Ltd.).

*Euler: for convex polyhedrons, the following relation between the numbers i, j, k of faces, vertices, edges holds true: ifaces + ivertices = Redges + 2



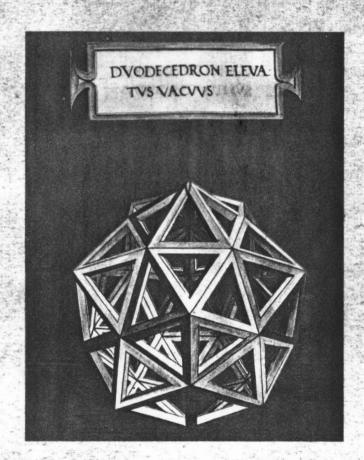






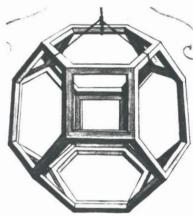


LEONARDO

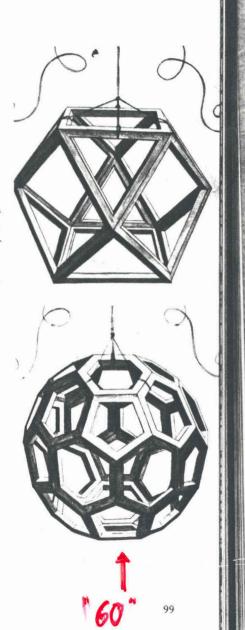


THE SCIENTIST

Leonardo's illustrations for De divina proportione – complex three-dimensional designs in solid geometry – were extolled by Pacioli as "extraordinary and most beautiful figures." Among the drawings were the so-called "Platonic regular bodies;" five polyhedra that Plato had said defined the forms of the five natural elements: the pyramid-fire; the cube – earth; the 8-sided octabedron – air; the 20-sided icosahedron – water; the 12-sided dodecahedron – heaven. Leonardo drew these in all of their variants; he already had been exposed to the geometry of perspective in his early days in Florence,



and the abstract perfection of these intricate forms must have pleased and intrigued him. In 1501 he was so obsessed with mathematics that he neglected his painting and, writes an observer, "the sight of a brush puts him out of temper." A new interest, however, always took him back to old familiar ones, enriching his painting and helping him penetrate engineering theory and practice. In Manuscript K he writes, "Let proportion be found not only in numbers and measures, but also in sounds, weights, times, and positions, and whatever force there is."





Drawing from the frontispiece of Faraday's Book

'The Chemical History
of a Candle'

(2) Imperfect combustion ->
of benzene

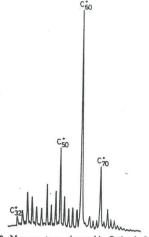


Figure 19. Mass spectrum, observed by Gerhardt, Löffler, and $\frac{\text{Homann}}{\text{Homann}}$ of positive ions produced by a sooting benzene/oxygen flame (C/O = 0.76) (reprinted from ref 87; copyright 1987 Elsevier Science Publishers). also: $\frac{\text{Howard}}{\text{Howard}}$

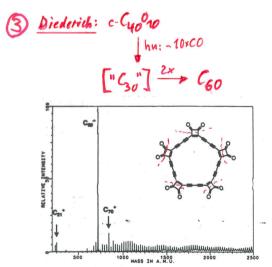


Figure 10. Remarkable positive-ion laser desorption Fourier transform mass spectrum, observed by Rubin et al., 60 of the ring carbon oxide depicted under low laser power. This oxide which might be expected to decarbonylate to yield a C_{20} monocyclic ring has clearly dimersed to form C_{60} buckminsterfullerene!

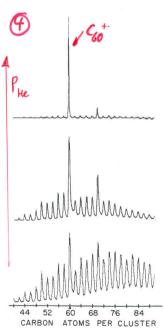


Figure 3. Mass spectrum of carbon clusters produced by laser vaporization under conditions of increasing (bottom to top) chemical "cooking" in the supersonic nozzle. Reprinted with permission from ref 8. Copyright 1985 Macmillan Magazines Ltd.

Kroto et al.

Z. Phys. 1943 Birthplace of Garbon Cluster Research

(Aus dem Kaiser Wilhelm-Institut für Chemie, Berlin-Dahlem.)

Hat ein Caesium-Isotop langer Halbwertszeit existiert?

Ein Beitrag zur Deutung ungewöhnlicher Linien

in der Massenspektrographie *).

Von J. Mattauch und H. Ewald, O. Hahn und F. Strassmann.

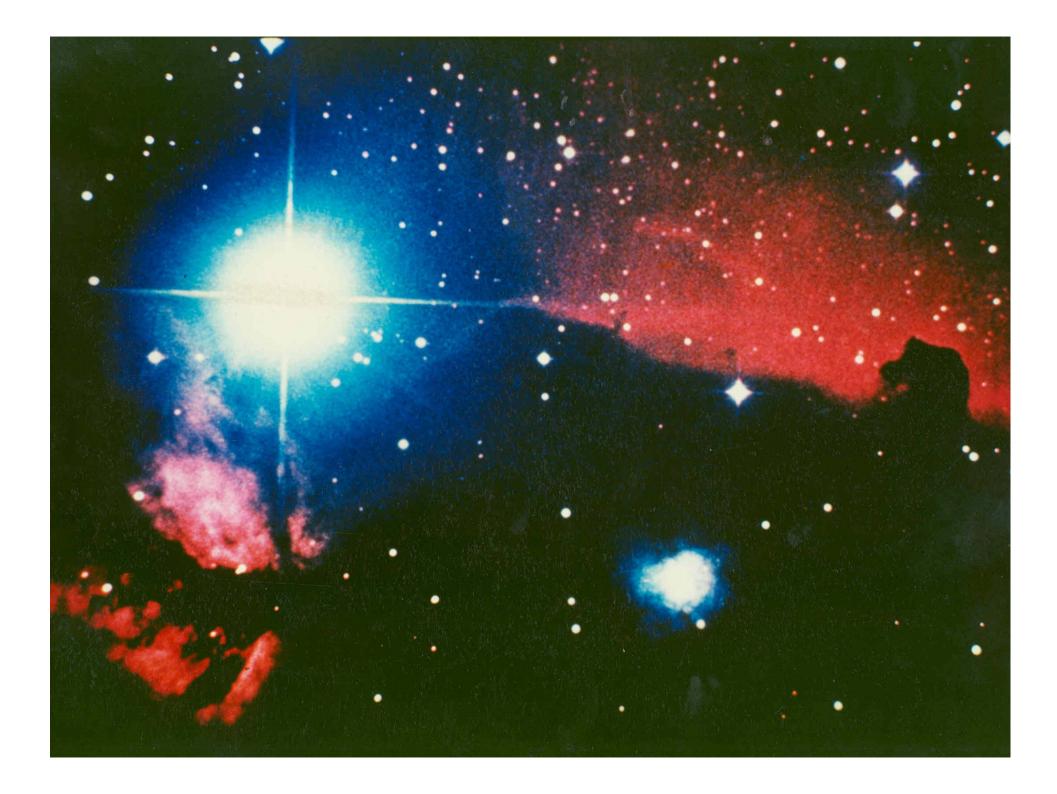
Mit 4 Abbildungen. (Eingegangen am 4. September 1942.)

Im Sulfatrückstand aus dem geologisch alten Caesiummineral Pollucit hat Wahl massenspektrographisch die Linie 132 gefunden, die er als 132Ba, das Folgeprodukt eines β-aktiven, jetzt ausgestorbenen 132Cs, deutet. Zur Überprüfung seiner Versuchsergebnisse wurde aus einem Pollucit gleicher Herkunft (30,77 % Cs. O) das darin in kleiner Menge enthaltene Barium möglichst rein abgeschieden und massenspektrographisch untersucht. Es zeigte sich, daß dieses Barium dieselben Isotope mit der gleichen relativen Häufigkeit besitzt wie gewöhnliches Barium. Die Deutung der von Wahl beobachteten Linie 132 als 132Ba ist demnach nicht haltbar. Dabei war unsere Methode empfindlich genug, um nachzuweisen, daß das mit dem Barium nur zum Teil mit abgeschiedene Strontium nicht die normale Isotopenverteilung zeigt; es war vielmehr zu etwa 80% aus dem β-aktiven Rubidium entstanden, das im Pollucit in viel geringerem Prozentsatz (1,60% Rb, O) enthalten ist als Caesium. - Die im Hochfrequenzfunken erzeugten Ionen ergaben eine Reihe bisher noch nicht beobachteter Linien und Liniengruppen. Es wird gezeigt, wie durch Messung der Intensitätsverteilung oder des Packungsanteiles eine einwandfreie Identifizierung dieser Linien vorgenommen werden kann. Z. B. trat bei Verwendung eines Kohlestiftes als Elektrode unter Umständen die Linienserie C₁, C₂, C₃ bis C₁₅ auf (C₁₁ hat die Massenzahl 132); demnach fand im Funken eine Zerstäubung der Kohle bis zu molekularen Dimensionen herab statt. Wie ferner an Nickel, Xenon und anderen Elementen beobachtet wurde, können sehr stark auftretende Isotopenspektren sich mit geringer Intensität, aber gleicher Häufigkeitsverteilung bei den doppelten Massen wiederholen; die Ursache dafür sind Umladungen von doppelt geladenen auf einfach geladene Ionen im Raum zwischen den beiden Ablenkfeldern. Bei Anwesenheit von Natrium und Brom zeigten sich neben NaBr die Linien der chemisch ungewöhnlichen Verbindung Na. Br. Weiter ergaben quantitative Intensitätsmessungen an den sich zum Teil überlagernden Gruppen für BaO und für BaOH den Beweis für die Richtigkeit der Deutung, sowie einen Hinweis für die Entstehung dieser zunächst fraglichen Linien. Schließlich konnten mehrere zum Teil nur in Spuren vorhandene Elemente leicht durch Messung des Dublettabstandes ihrer Isotope mit Kohlenwasserstofflinien identifiziert werden.



^{*)} Herrn Prof. Geiger zum 60. Geburtstag am 30. September 1942 gewidmet.

²⁾ Hintenberger et al. 2 Naturforsch 4 1968, 1236 carbon arc = C33

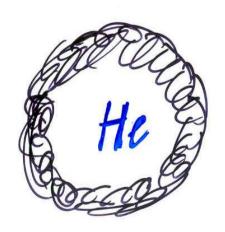


Extraterrestrial Helium Trapped in Fullerenes in the Sudbury Impact Structure

Luann Becker,* Robert J. Poreda, Jeffrey L. Bada

Fullerenes (C_{60} and C_{70}) in the Sudbury impact structure contain trapped helium with a $^3\text{He}/^4\text{He}$ ratio of 5.5×10^{-4} to 5.9×10^{-4} . The $^3\text{He}/^4\text{He}$ ratio exceeds the accepted solar wind value by 20 to 30 percent and is higher by an order of magnitude than the maximum reported mantle value. Terrestrial nuclear reactions or cosmic-ray bombardment are not sufficient to generate such a high ratio. The $^3\text{He}/^4\text{He}$ ratios in the Sudbury fullerenes are similar to those found in meteorites and in some interplanetary dust particles. The implication is that the helium within the C_{60} molecules at Sudbury is of extraterrestrial origin.

Science 272, 249 (1996)



House of Lords , December 1891

Lord Campbell of Alloway:

My Lords, what does the molecule do ?

Lord Ray:

My Lords, it is thought that it may have several possible uses: for batteries, as a lubricant or as a semi-conductor. All that is speculation...

It may turn out to have no uses at all.

Earl Russel:

My Lords, can one say that it does nothing in particular and does it very well?

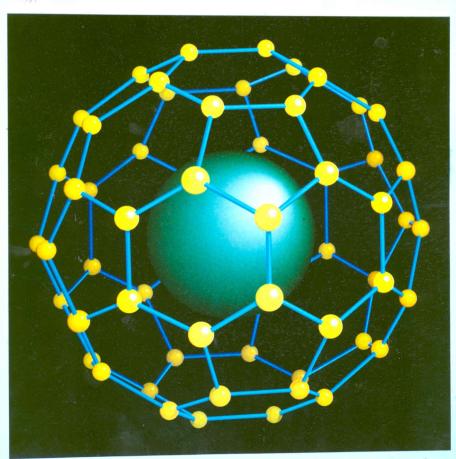
Lord Reay:

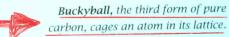
My Lords, that may well be the case.

SCIENTIFIC AMERICAN

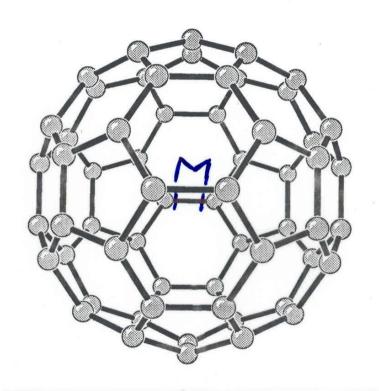
OCTOBER 1991 \$3.95

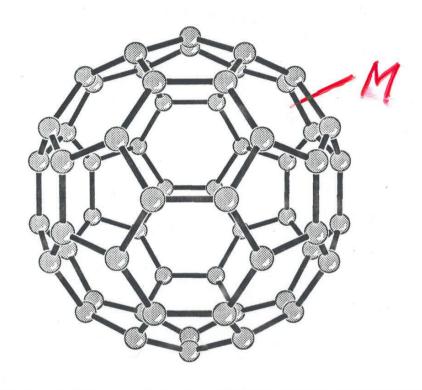
Remnants of a planet that failed to form. Still no technological fix for oil spills. What made higher life-forms possible?



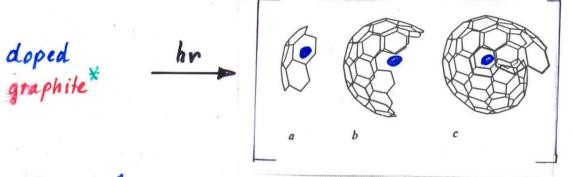


Endo- versus Exohedral Carbon-Cluster Compounds





Endohedral clusters, MQ Go, by laser vaporization of doped graphite (Smalley)



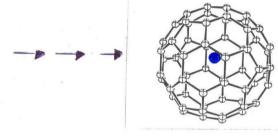
Metal
K, La, U,

Nucleation, growth, pentagon rule, ...

* 8+ Laser vaporization in the

presence of volatile organometallics
on for example: "C"/Felco)5/hr -> Fe@ (60

(Rao)

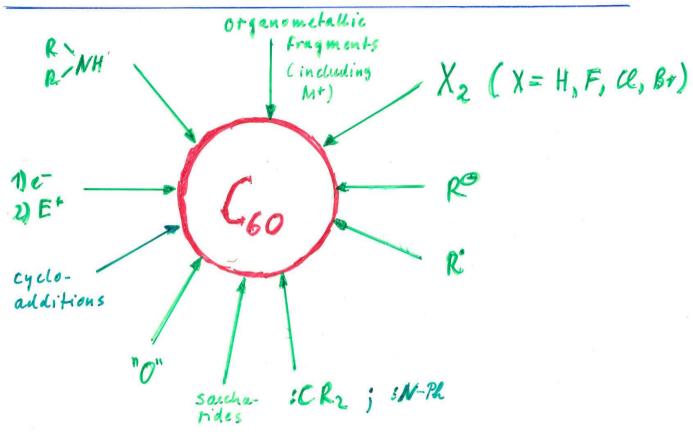


M@ 60

Example;

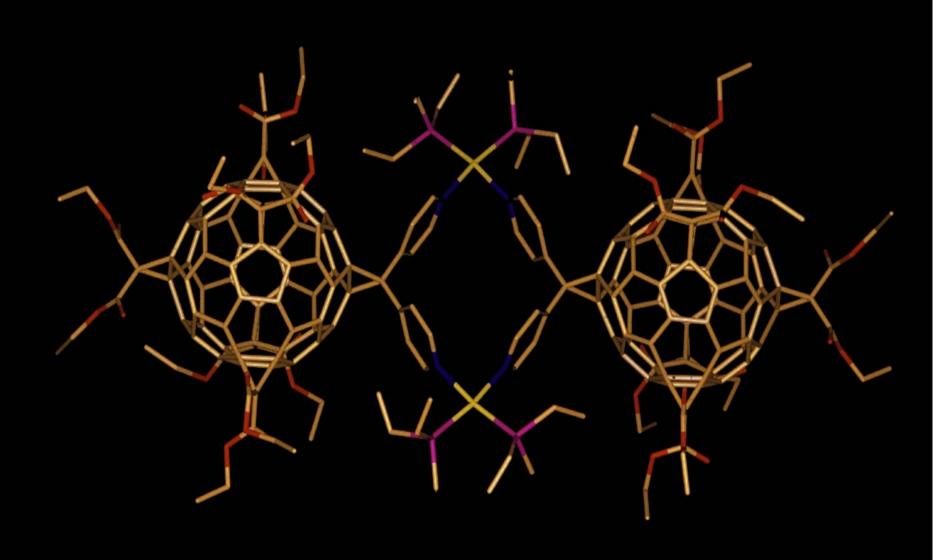
La @ $C_{82} = La^{3+}C_{82}^{2-}e^{-}$ resistent against $H_2O_3MH_3$; soluble in toluene, ... Can one generate endohedral carbon clusters MeCx in a bimolecular reaction

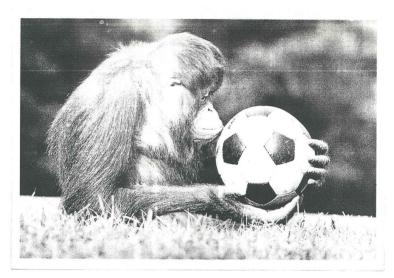
$$M + C_{x} \xrightarrow{?} MeC_{x}$$



All conventional chemical transformations invariably occur at the outer face of fullwenes (=> exohedral derivatives), 2003: > 40,000!! = 1998: > 4000!!) examples known

Crystal-Structure of the Pt(II) Dinuclear Cyclophane





"Man muß versuchen, bis zum Äußersten ins Innere zu gelangen. Der Feind des Menschen ist die Oberfläche..." (S. Beckett)



"de novo" Approach:

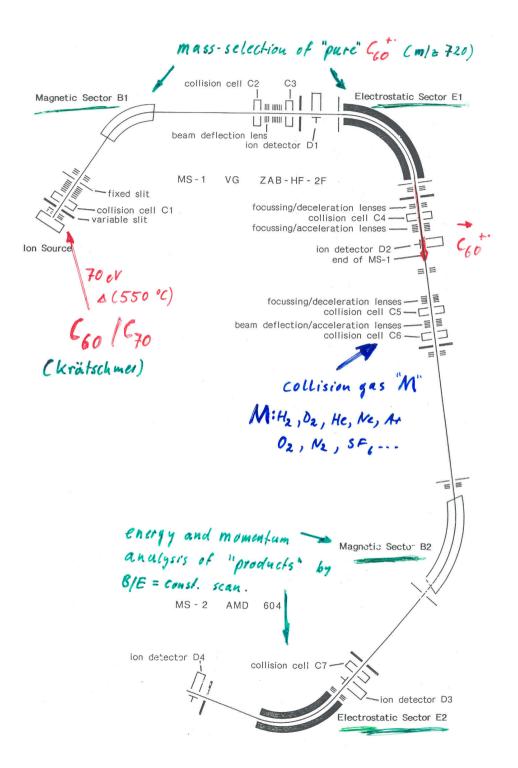
Co + M — M@ Coo

P stationary gas,

Surface,...

Fast moving

mulecular beam



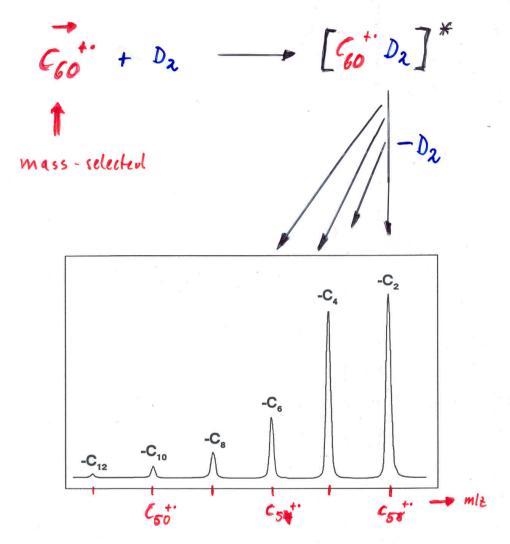
Endohedral Cluster Compounds: Collision experiments of C_X^+ : (x=60,70) with stationary target gases M

$$\frac{1}{C_{60}} + M \longrightarrow [C_{60}, M]_{*} \longrightarrow 2$$

$$\frac{1}{2}$$

Typically, one expects collision-induced dissociation:

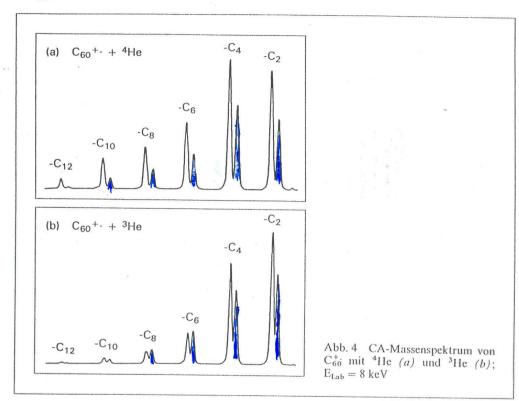
M: H2, D2, O2, N2, Ar, 5F8,



As 'expected': NO incorporation of D2.

The same result is observed for H2, At, D2, N2, 56,

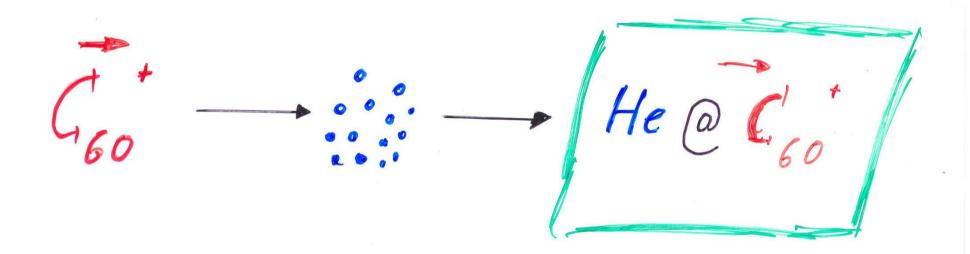
Aber: 60 + He -



Massen ruwachs von sin=4 (4He) bru. sin=3 (3He)

= "Einfang" von Helium?

Einfang von Helium (He) ohne Zerfall?



Fundamentale Probleme...

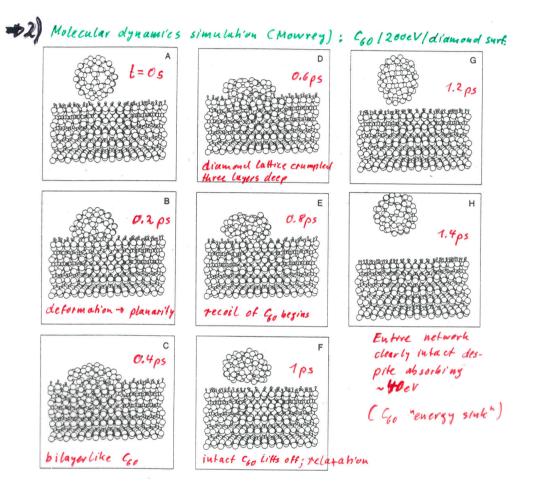
Resilience of Fullerines (Whethen)

25.000 km/h Cx x=60,70,84

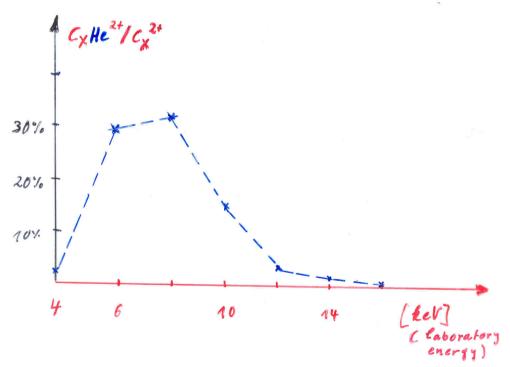
C or Si

Surface

- 1) 90% of beam is neutralized 1) 10%. of Ct returns intact
- 3) No fragmentation, even at impact energies > 200 eV!



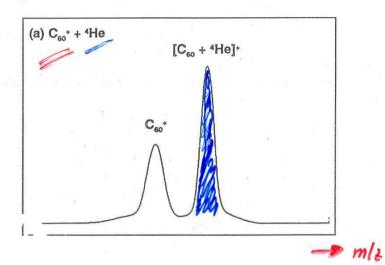
Efficiency of Helium Retention as a Function of Got Kinetic Energy

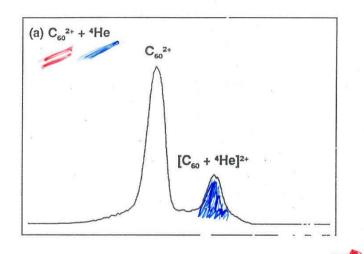


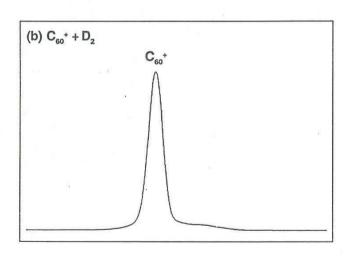
"Energy window" clearly points to the existence of an activation barrier -

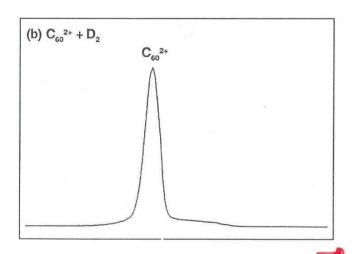
The Coose association is not compatible with experiment.

Injection of the in 60 (n=1,2) WITHOUT Fragmentation









- m/z

m/z T. Weiske 3 He He @ 60"

60 3He 3He@ 60 4He 3He 4He@ 60-m

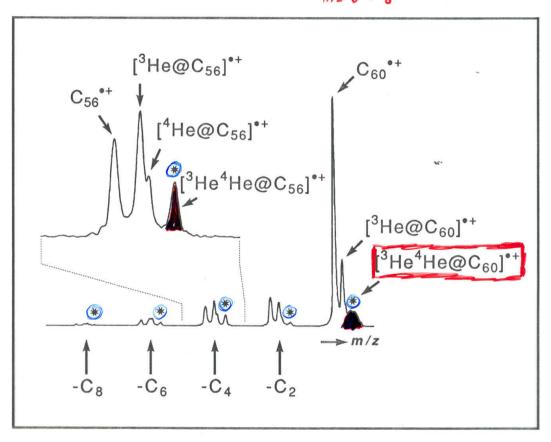
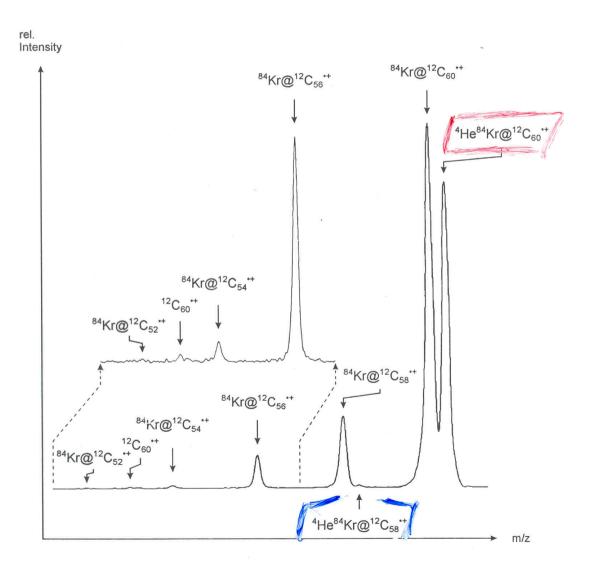


Abb. 1

Contains

3He He

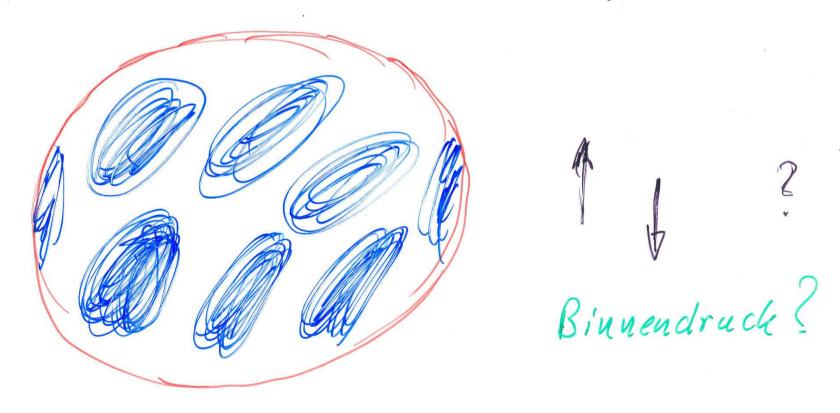




M.L. Cross T. Weiske

Mo Fullerene -

Molekulare Deppeline (oder Untersee boote)



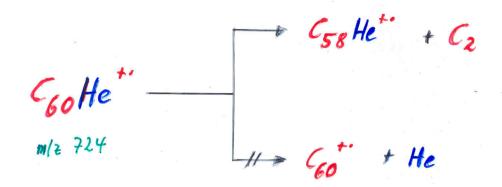
Location of Helium in [Go-nHe] and [Go He]

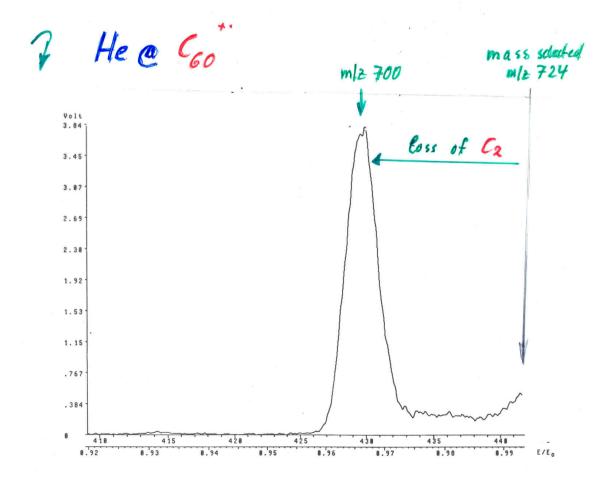
1 Deflated Sphere



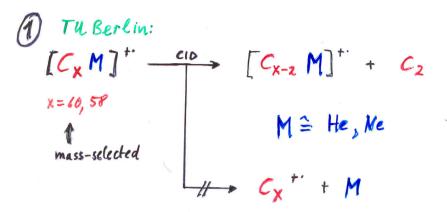
2) Endohedral Complex

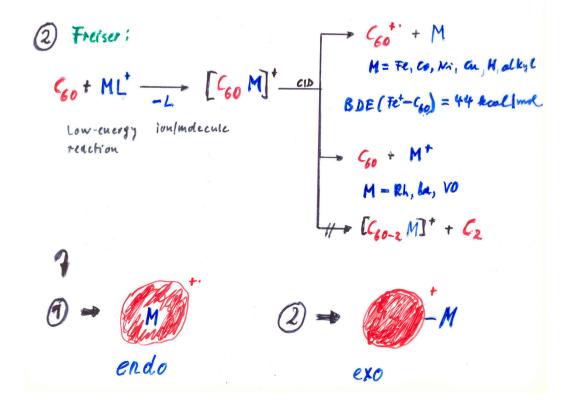






Location of M



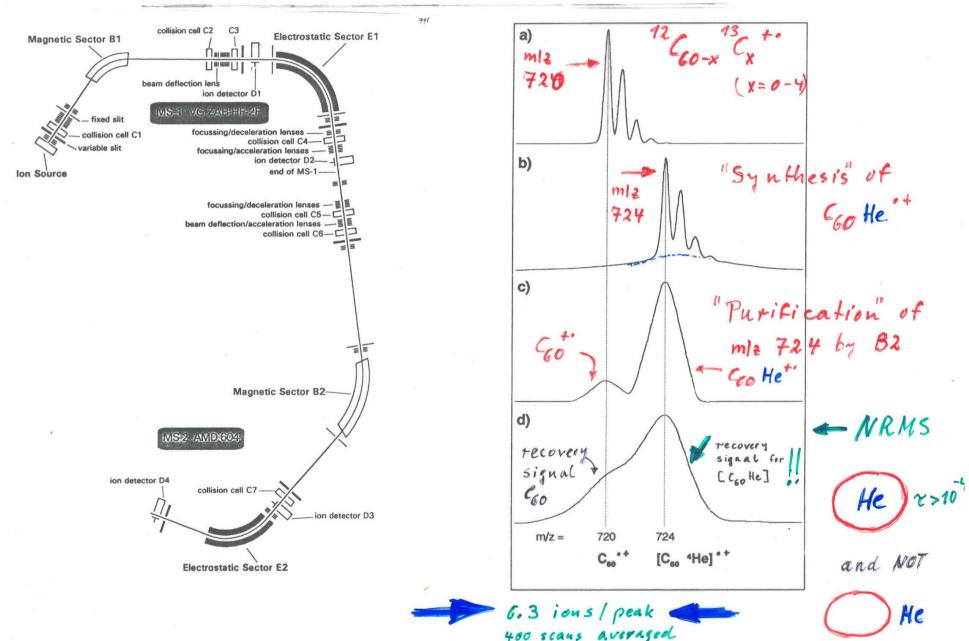


What about NEUTRAL He @ Go?

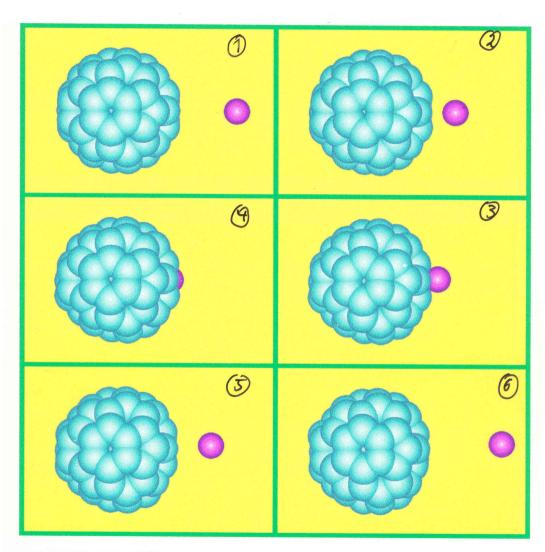
He@ Go Reionization He@ Go

Expectation: Recovery signal for endohedral complex only !

The Search for Endohedral He @ 60

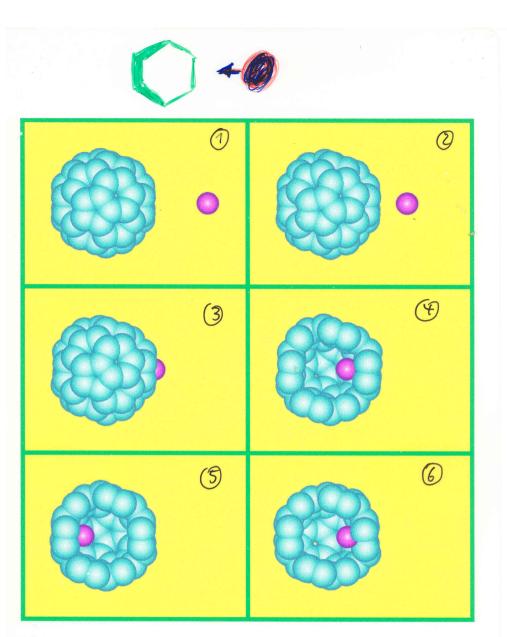






Central collision of He (370Å/ps) onto a pentagon of C_{60} (at rest)

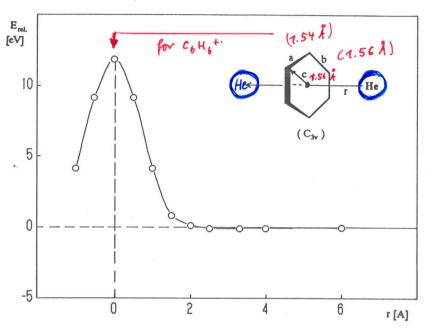




Central collision of He (370Å/ps) onto a hexagon of C₆₀ (at rest)



ab initio MO calculations for the (3v-symmetric penetration of GH6 / GH6+by Helium

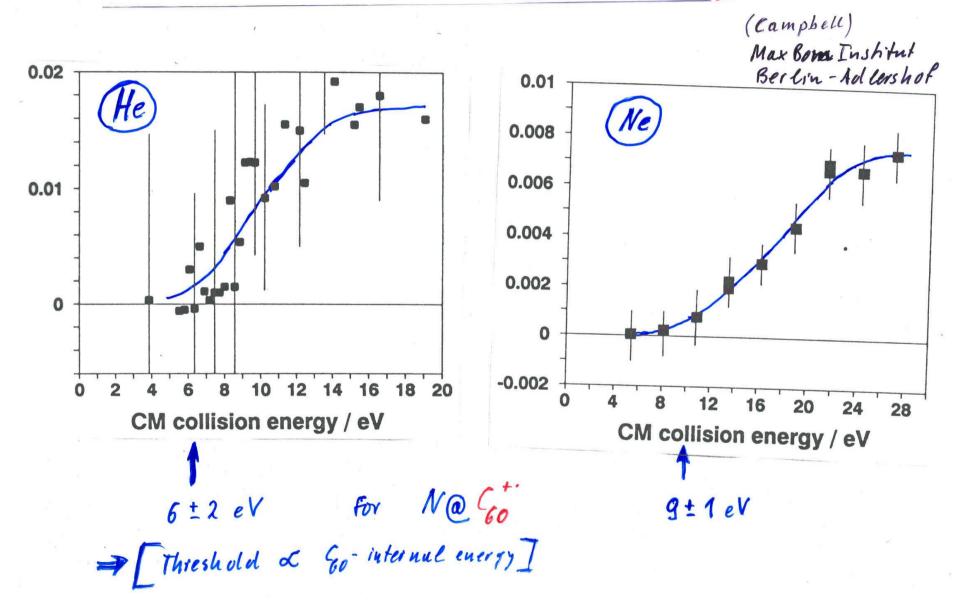


	Barrier, Erec, Lev]	
	3-218*// 3-218*	MP2 f6-316**// MP2 /-3-218*
He/CbH6	12.4	10.7
He/GH6+	11. 8	19.41
I		J. Hrušák

Molecular mechanics calculations (Ross et al.)

for 60 | He (penetration of hexagon) = 9.35 eV

Threshold determination for He and Ne capture by Go"



Lessiales Werke

D. Faust.

II. Britte Scene des zweiten Aufzugs. Gauft und fieben Geifter.

Janft. Ihr? Ihr feib bie fonellften Geifter ber Bolle?

Die Geifter alle. Wir. ø Jauft. Seid ihr alle fieben gleich fonell? Die Geifter alle. Rein. a fanft. Und welcher von euch ift ber ichnellfte? Die Geifter alle. Der bin ich! fanft. Gin Bunber! bag unter fieben Teufeln nur feche Lugner find. - 3d muß Euch naber fennen lernen. Der erfte Geift. Das wirft bu! Ginft! sank. Einft! Wie meinft du das? Predigen die Teufel auch Busse? Der erste Geist. Ja wohl, den Berstodten. — Aber halte uns nicht auf. Sank. Wie heissest durch wie schnell bist du? Der erste Geist. Du könntest eher eine Probe als eine Antwort haben. fanft. Nun wohl. Sieb ber; was made ich? Deefte G. Du fährst mit deinem Finger schnell durch die Flamme des Lichts. Faust. Und verbrenne mich nicht. So geh auch du und sahre siedenmal eben so schnell durch die Flammen der Hölle, und verbrenne dich nicht. — Du verstummst? Du bleibst? — So prablen auch die Teusel? Ja, ja, feine Gunbe ift fo flein, bag ibr fie euch nehmen ließet. -Imeiter, wie heißest bu? D. zw. G. Chil; bas ist in eurer langweiligen Sprache: Pfeil ber Pest. 10. im. 60. Chilz das ist in einer tangweitigen Sprace: Pfelt der Pest.

Lauft. Und wie schnell bist du?

Der zweite Gesst. Dentest du, daß ich meinen Namen vergebens sühre?

— Wie die Pseile der Pest.

Lauft. Nun so geh und diene einem Arzte! Hir mich bist du viel zu langsam. — Du dritter, wie heissel du?

Der dritte Geist. Ich beisse Dilla, denn mich tragen die Flügel der Winde. fauft. Und bu vierter? Der vierte Beift. Mein Rame ift Jutta, benn ich fahre auf ben Strahlen bes Lichts. Jank. D ihr, beren Schnelligkeit in enblichen Zahlen auszubrücken, ihr Elenden -Der fünfte Geift. Bürdige fie beines Unwillens nicht. Gie find mur Satans Boten in ber Rorperwelt. Wir find es in ber Welt ber Scister; uns wirft du schneller sinden.

Scister; uns wirft du schneller sinden.

Lauft. Und wie schnell dist du?

Der sünste Gelst. So schnell als die Gedanken des Menschen.

Lauft. Das ist etwas! — Aber nicht immer sind die Gedanken des Menschen.

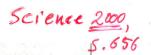
Menschen schnell. Nicht da, wenn Wahrheit und Angend sie aussorbern. Weinigen schnett. Under da, wenn vogeren ind Lingend sie ausgerern. Wie träge sind sie alkbaunt!— Du kannte schwel sie in. wenn du schwell sein willst; aber wer sieht mir dassit, daß du vie sallezeit willst. Nein, dir werde ich so wenig trauen, als ich mir selbst hätte trauen sollen. Uch — Loum sechten seiste.) Sage du, wie schwell bist du? — Der schwel Gesten Beschwell die die Rache des Rächers. Faust. Des Kächers? Welches Rächers? Der sechste Geift. Des Gewaltigen, bes Schrecklichen, ber fich allein bie Rache vorbehielt, weil ihn bie Rache vergnigte. fanft. Teufel! bu lafterft, benn ich febe, bu gitterft. - Schnell, fagst bu, wie bie Rache bes - halb hatte ich ihn genannt! Rein, er werbe nicht unter uns genannt! - Schnell mare feine Rache? Schnell? — Und ich tebe noch? Und ich sündige noch? —
Der sechsel Sein. Daß er dich noch sündigen läßt, ist sown Nachel
Fanst. Und daß ein Teusel mich dieses lehren nuß! — Aber doch erst heutel Nein, seine Nache ist nicht schnell, und wenn du nicht schneller bist als seine Nache, so geh mir. (gum fiebenten Seifte.) — Wie schnell bist bu? Der siebente Geist. Unzuvergnilgender Sterbliche, wo auch ich bir nicht ichnell genug bin -Fault. So fage, wie fonell? Der sebente Geift. Nicht mehr und nicht weniger, als ber Uebergang bom Guten jum Bofen. -Faist. Dal du bist mein Teusell So schnell als der Uebergang dom Guten zum Bösen! — Ja, der ist schnell; schneller ist nickts. als der! — Weg von hier, ihr Schneden des Orcus! Weg! Als ber Uebergang bom Guten jum Bosen! Ich habe es erfahren, wie schuell er ist! Ich habe es erfahren! n. s. w.

Molecular Dynamics Calculations for the reaction: 60 + He - He@ 60 (Mowrey) Ecm = 22 eV b) t[fs]

"Of what use is a beautiful poem?", critics may wonder.

It gives intellectual stimulation and enjoyment. Similatly with basic research. If the latter has some practical use, that is merely 'icing on the cake'.

A.G. Mac Diarmid Nobel Prize for Chemistry, 2000



Ein supraleitender Transistor

Widerstandsloser Stromfluss durch dotierte Kohlenstoff-Moleküle

Das aus 60 Kohlenstoffatomen bestehende Buckmisterfulleren-Molekül besitzt ungewöhnliche elektrische Eigenschaften. Unter bestimmten Bedingungen wird es zum Supraleiter. Dann fließt in ihm der elektrische Strom ohne jeglichen Widerstand. Dass man dieses Verhalten gezielt ein- und ausschalten kann, haben kürzlich Wissenschaftler von den Bell Laboratories der Lucent Technologies in Murray Hill/New Jersey herausgefunden.

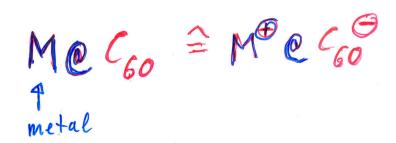
Das Kohlenstoffmolekül, dessen 60 Kohlenstoffatome die Eckpunkte von aneinander stoßenden Fünf- und Sechsecken bilden, ist vor 15 Jahren entdeckt worden. Da jedes der Pentagone nur von Hexagonen umgeben ist, gleicht es einem Fußball. Unter normalen Bedingungen ist das Buckmister-Fulleren ein gewöhnlicher Isolator. Schleust man in sein Inneres aber Fremdatome wie Natrium oder Kalium ein, dann wird es zum Leiter. Die Alkaliatome geben Elektronen an das Molekül ab. Kühlt man das dotierte Fulleren auf eine Temperatur in der Nähe des absoluten Nullpunkts von minus 273 Grad, dann wird es sogar supraleitend.

Die Forscher um Bertram Batlogg und Robert Haddon haben diese Tatsache zum Bau eines Schalters genutzt, der bei Raumtemperatur wie ein herkömmlicher Feldeffekt-Transistor arbeitet. Bei tiefen Temperaturen lässt er sich aber zwischen nichtleifendem und supraleitendem Zustand hin- und herschalten.

Der neue Transistor besteht aus einem wenige Millimeter großen, mit Fremdatomen dotierten Fulleren-Kristall, den man mit zwei Metallkontakten versehen hat. Der Kristall und die Elektroden sind mit einer dünnen Aluminiumoxyd-Schicht überzogen, auf der sich eine Steuerelektrode befindet. Durch Anlegen einer Spannung an diese Elektrode lässt sich wie bei einem herkömmlichen Transistor der Strom kontrollieren, der zwischen den Metallkontakten und dem Kristall fließt. Als die Forscher den Transistor auf eine Temperatur von fünf Kelvin kühlten und die Spannung der Steuerelektrode auf rund 200 Volt erhöhten, sank der elektrische Widerstand des Kristalls plötzlich drastisch. Zwischen den Metallkontakten floss der Strom nun ohne jeglichen Widerstand ("Science", Bd. 288, S. 656).

Offenbar werden den Fullerenen durch die positive Spannung an der Steuerelektrode weitere Elektronen zugeführt, die dann zusammen mit den Elektronen der eingebauten Alkaliatome den supraleitenden Stromfluss ermöglichen. Im Mittel befinden sich drei Elektronen auf jedem Molekül. Allerdings trägt zur Supraleitung nur die oberste Lage von Fullerenen des Kristalls bei.

Nach Ansicht der Forscher ließe sich der neuartige Schalter in Computern oder elektrischen Sensoren verwenden. Ein widerstandsloser Stromfluss könnte die Schaltgeschwindigkeiten dieser Geräte deutlich erhöhen. Da der Transistor zurzeit allerdings nur bei extrem tiefen Temperaturen funktioniert, ist die technische Anwendung derzeit noch deutlich eingeschränkt. Die Wissenschaftler wollen deshalb Schalter entwickeln, die schon bei wesentlich höheren Temperaturen zum Supraleiter werden.









"Scientific progress on a broad front results from
the free interplay of free intellects, working on subjects
of their own choice, in the manner dictated by their
curiosity for exploration of the unknown."

Vannevar Bush, <u>1945</u> Scientifie ædviser to President Rossevelt

