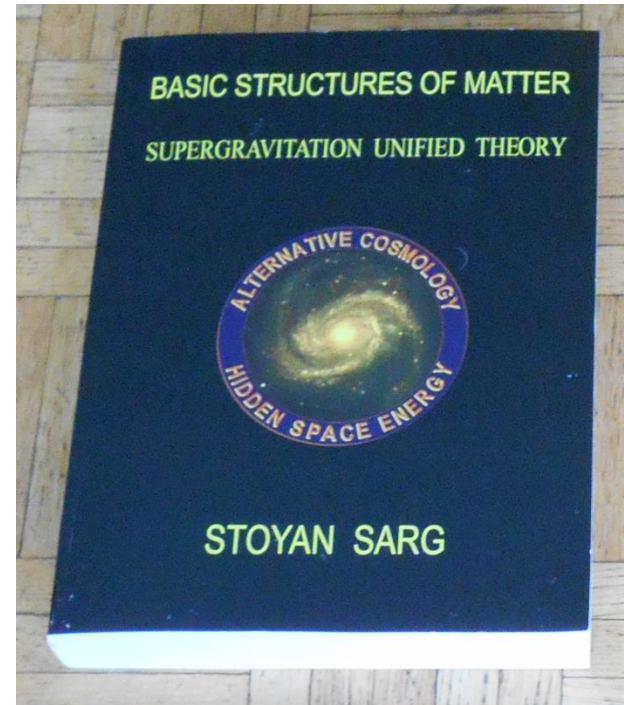


**Идентифициране на неизвестно състояние на водната молекула в
газовата субстанция известна като Браунов Газ чрез атомните модели на
БСМ – супергравитационната всеобща теория**
инж дфн *Стоян Съргойчев*

Илия Вълков
(Yull Brown)



1922 - 1998

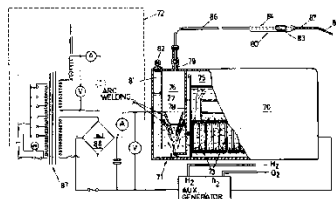


Конференция в ДНТ Пловдив, 16 октомври 2023

- **Илия Вълков - кратка биография:** Роден е във Варна през 1922 г. През 1952г успява да избяга зад граница и впоследствие емигрира в Австралия, където сменя името си на **Yull Brown**. След като работи в няколко фирми създава собствена фирма и след упорита изследователска дейност успява чрез специфична електролиза на вода да получи субстанция със странни свойства. Издава патенти за устройство за заваряване в Австралия и САЩ.
- **Patents:** U.S. Patent 4014777 was granted in 1977 and U.S. Patent 4081656 was granted in 1978.

United States Patent		[19]	[11]	4,014,777
Brown			[45]	Mar. 29, 1977
[54]	WELDING	2,044,665 7/1962 Morat	294,129 X	
[56]	Foreign: Yull Brown, 182 Alderm Road, Mableton, New South Wales, Australia	3,175,671 4/1965 McDonald, Jr.	357,571 X	
		3,142,872 7/1966 Phares et al.	294,129 X	
		3,178,457 7/1967 Whelan	294,129 X	
[23]	Filed: July 19, 1974	Primary Examiner—Arthur C. Prescott		
[21]	Appl. No. 489,921	Attorney, Agent or Firm—Hall, Farnes, Sampson, Van Santen, Steinman, Chiers & Simpson		
Foreign Application Priority Data				
[10]	July 20, 1972 Australia	419,973		
	May 2, 1974 Australia	481,671		
	Aug. 3, 1973 Australia	434,472		
[52]	U.S. Cl.	204/270; 43/371; 204/120; 204/266; 204/269; 204/272; 43/374		
[51]	Int. Cl.	425H 1/02; C25H 1/04		
[58]	Field of Search	204/129; 270; 278; 279; 294/230; 437; 260; 250; 372; 471; 136/365 R; 55/3; 109; 29/096 S; 2/30157; 471/554; 236/7		
[59]	References Cited			
UNITED STATES PATENTS				
487,274 10/1961	Bass	204/256		
1,009,474 8/1929	Lewis	204/272 X		
6 Claims, 7 Drawing Figures				

6 Claims, 7 Drawing Figures



Странните особености и свойства на Брауновия газ

- Брауновият газ се произвежда от вода чрез специална електролиза, открита от изобретателя Yull Brown.
- Получената газова субстанция е различна от тази получена при традиционната електролиза на вода, при която се получава смес от кислород и водород, известна като експлозивен газ.
- Чист Браунов газ може да се задържи в съд под налягане, но при възпламеняване той имплодира вместо да експлодира.
- Брауновият газ се използва широко за заваръчни цели поради специфичните си свойства. Пламъкът от горелка пригодена за заваряване има температура във въздуха между 120 – 135 градуса по Целзий, но автоматично се настройва към по-висока температура в зависимост от твърдостта на материала, който е пред него.
- Изследователи твърдят, че Брауновият газ може да заварява: стъкло, кварц, тухли, мед, алуминий, чугун, титан, да заварява предмети от различни материали, като тухла към желязо, месинг към стъкло, може да изпарява въглерод, волфрам и други.

- Друго странно свойство на Брауновият газ е че при облъчване на радиоактивни изотопи те намаляват своята радиоактивност. Първоначално това свойство е открито случайно от самият Юл Браун, но след това е потвърдено в Канада, за което има протоколи.
- Друго важно свойство на Браун газ което е очевидно, е че той може да съхранява част от вложената енергия при неговото получаване. Технология за дългосрочно съхранение на енергия може би е вече разработена в Япония (видео)
- Като последно странно свойство, открито от един дългогодишен изследовател, Джордж Вайсман, е използването на Брауновия газ за медицински цели. Той докладва това на международна конференция за водата в Германия през 1919 г. Според него това свойство е експериментирано не само от него и че то може да има полезен ефект при редица болести и здравни проблеми.

Защо почти половин век след откриването на Брауновия газ няма физическо обяснение на странните свойства на тази субстанция?



Рязане на стоманен лист



Стоманен прът
заварен към тухла



Топене на волфрам (3422 °C)

Отговор: Квантовите модели на атомите работят изключително с енергетични нива, а не с реални размери. Те са математически, а не физически реални.

Изведените атомни модели в БСМ - Супергравитационната теория за първи път предлагат физическа конфигурация на молекулата ННО в Брауновия газ, както и обяснение на всички негови странни свойства.

Спектри на Браунов газ публикувани от R. M. Santilli, A new gaseous and combustible form of water, Elsevier, International Journal of Hydrogen Energy, 31 (2006) 1113 - 1128

1116

R.M. Santilli / International Journal of Hydrogen Energy 31 (2006) 1113–1128

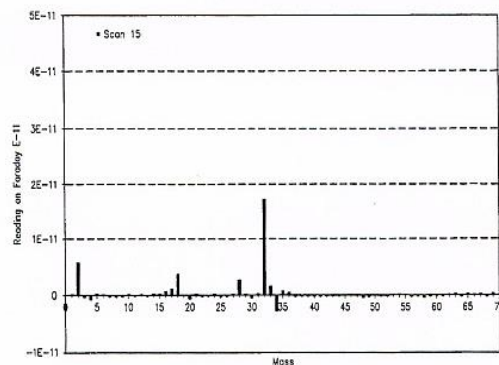


Fig. 1. A view of one of the GC scans on the HHO gas conducted by Adsorption Research Laboratories showing conventional as well as anomalous peaks.

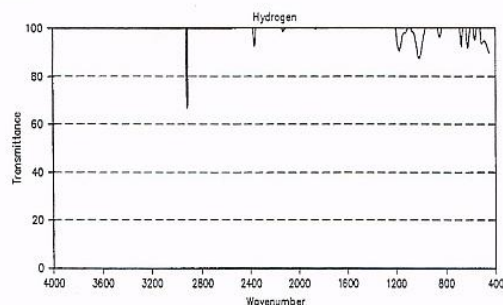


Fig. 2. The IR signature of a conventional H₂ gas made by the PdMA laboratory.

1117

R.M. Santilli / International Journal of Hydrogen Energy 31 (2006) 1113–1128

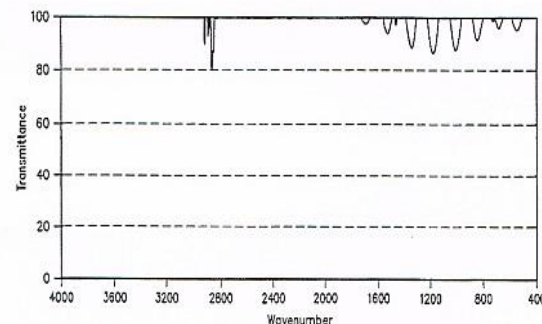


Fig. 3. The IR signature of a conventional O₂ gas made by the PdMA laboratory.

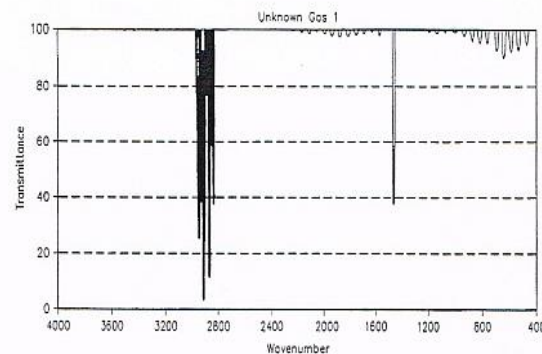
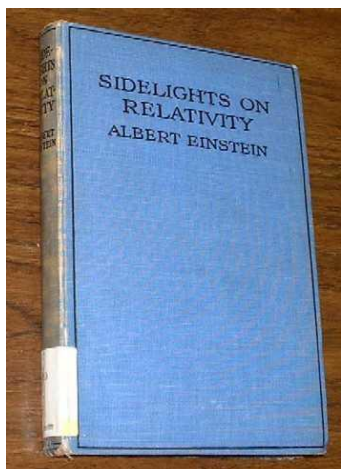


Fig. 4. The IR signature of the HHO gas made by the PdMA laboratory. When compared to the IR scans of Figs. 2 and 3, this scan shows that the HHO gas is not a mixture of H₂ and O₂ gases.

Santilli: Мас-спектър на ННО и инфрачервени спектри на O₂ и H₂ показват че Брауновият газ не е смес от кислород и водород.

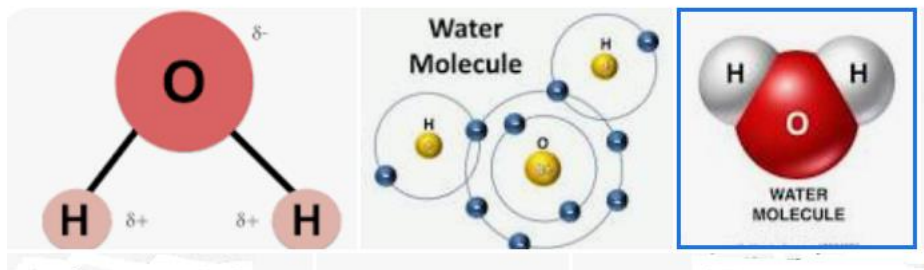
- Квантовите модели на атомите са само математически а не физически реални
- Възприети са правила, принципи (принципът на несигурността и др.) и подбрани коефициенти с цел математическите модели да съответстват на оптическите спектри
- Погрешната представа за пространството не позволява логическо разбиране на квантовите взаимодействия и е възприето че човешката логика не работи
- Становището на Максвел, както и много други учени, включително и на Айнщайн от 1920 за съществуване на етерна среда е пренебрегнато:



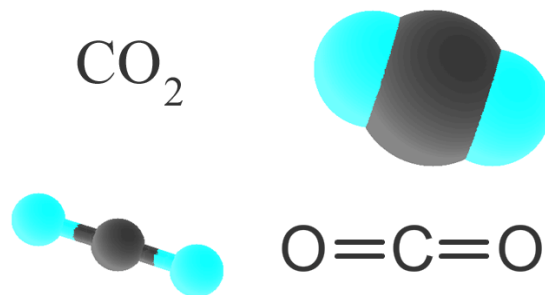
Айнщайн в: Sidelights on Relativity стр. 23: *Рекапитулирайки, можем да кажем, че според общата теория на относителността пространството притежава физически свойства; в този смисъл, следователно, **съществува етер**. Според общата теория на относителността пространство без етер е немислимо; тъй като в такова пространство не само няма да има разпространение на светлината, но и няма да има възможност за съществуване за стандартите на пространство и време. Това негово становище изразено и в други текстове от горепосочената книга е също така записано в оригинален филмов документ:*

https://www.youtube.com/watch?v=EtWfLQbJ_To

Молекули на водата и на въглероден диоксид съгласно Квантово механичните модели



Защо молекулата на H₂O има ъглова форма а на CO₂ е линейна?



При квантовомеханичните модели на атоми и молекули липсват физически размери, както и пространствена форма на елементарните частици

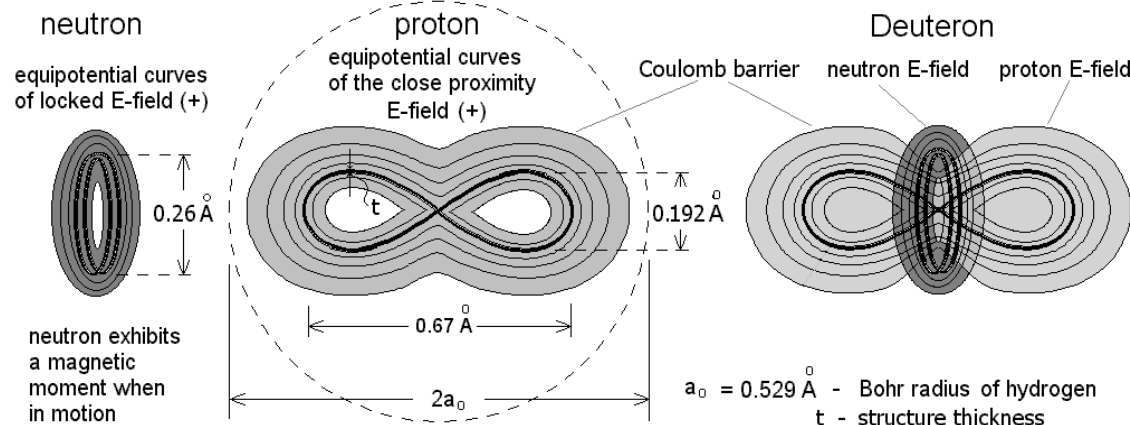
При изведените атомни модели в БСМ - Супергравитационната теория елементарните частици: протон, неутрон и електрон, имат точно определена форма и физически размери.

Как е идентифицирана формата и вътрешната структура на стабилните елементарни частици и пространствената им конфигурация в атомните ядра: чрез анализ на експериментални данни от следните области:

- Експерименти с елементарни частици
- X-ray свойства на елементите.
- Laue диаграми на отражение
- Връзка между ядрената свързваща енергия и X-ray спектри на елементите
- Оксидационен номер (валентност) на елементите. Първична и вторична валентност
- Зависимост на йонизационният потенциал от Z- номера на елемента в Периодичната таблица
- Магнитни взаимодействия между електроните от различни орбити
- Радиоактивно разпадане на нестабилните изотопи
- Оптични атомни спектри
- Фотоелектронни спектри при молекулите
- Ядрен магнитен резонанс на елементите
- Връзки между конфигурацията на протоните и неутроните в ядрото и VSEPR моделите на химичеките съединения
- Вибрационни свойства на атомите в молекулите в газова фаза

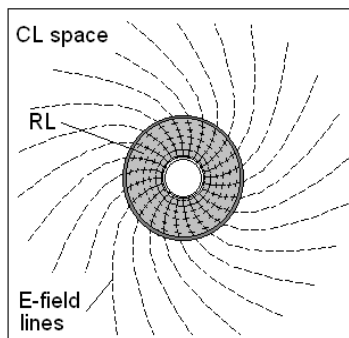
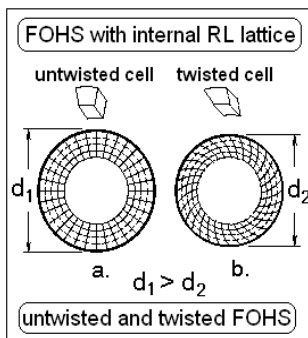
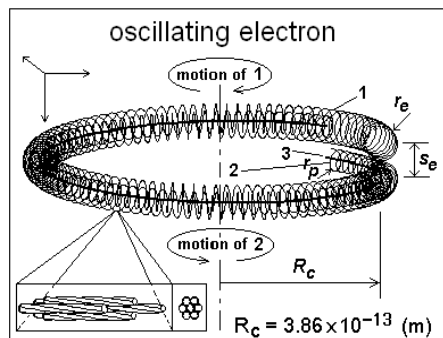
Елементарните частици съдържат суперплътни хеликални структури от градивни суб-елементи от които е съставена също и невидимата структура на етерното пространство, наречена в Космическа Решетка в BSM-SG теорията

Протонът и неутронът имат една и съща суперплътна конфигурация от хеликални структури, но с различна форма. Протонът е усукан тороид а неутронът е двойно-сгънат. При двата случая тяхната хеликалната структура създава магнитно поле при движение в етерното пространство

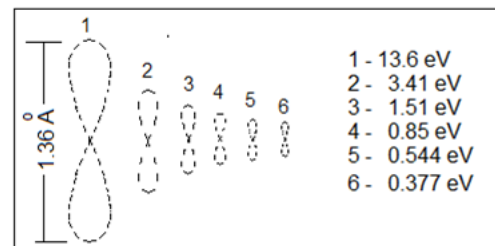


Електронът е осцилираща система от 3 хеликални структури. Неговото (квантовомеханично) взаимодействие

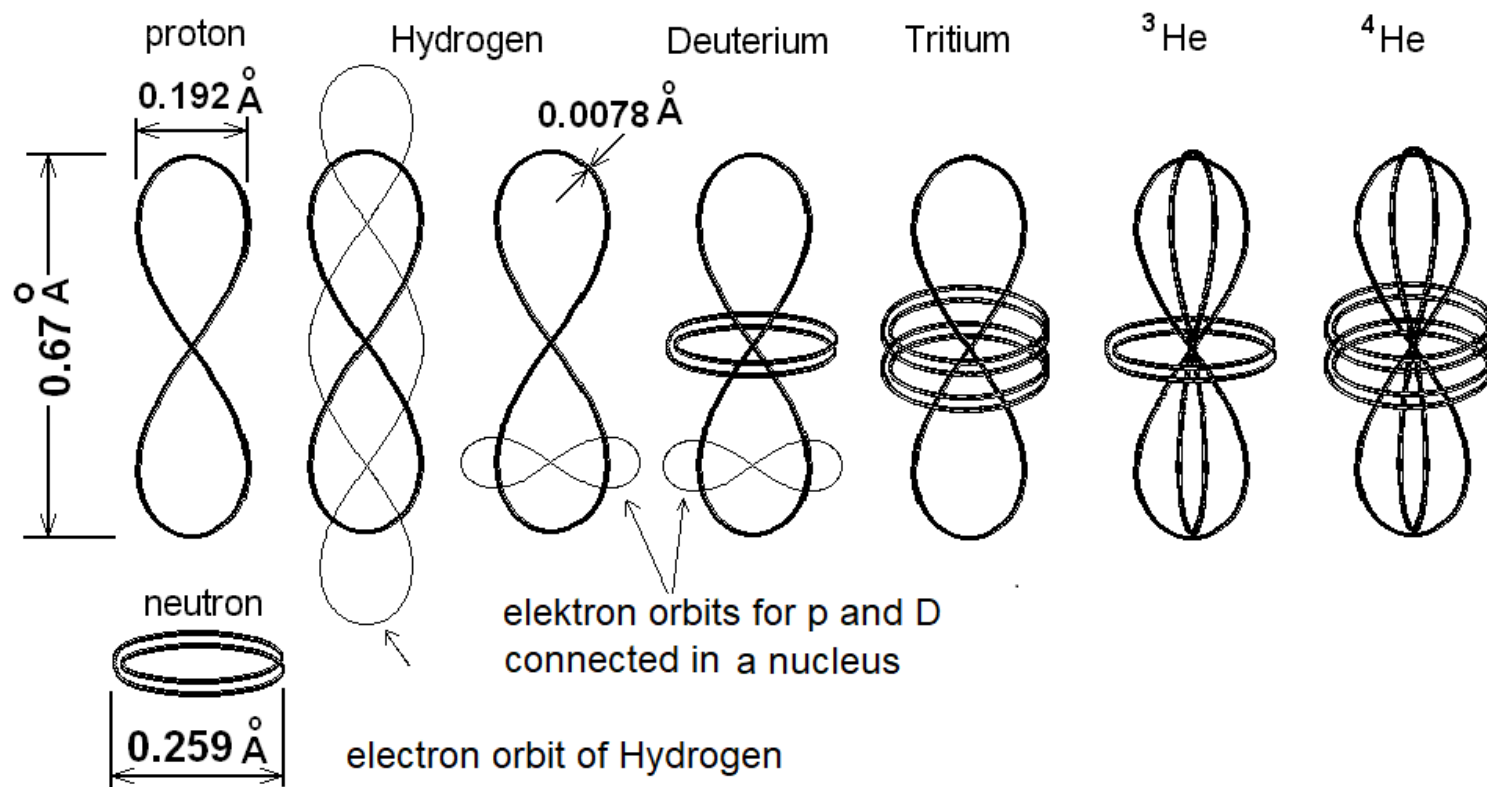
с Космическата Решетка осигурява движение с преференциални скорости с енергийни стойности (13.6 eV, 3.4 eV, 1.51 eV...) S. Sarg, Physics Essays, Vol. 16, No 2, 180-195, (2003). **This determines the size of quantum orbits of free electron as shown below.**



Quantum orbits of the electron



BSM-SG модели на най-малките атомни ядра

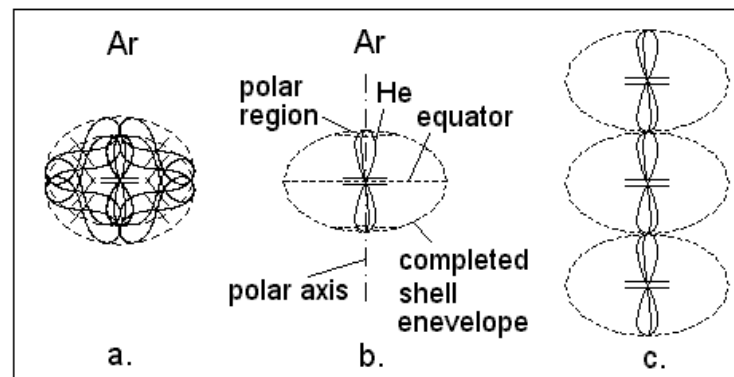
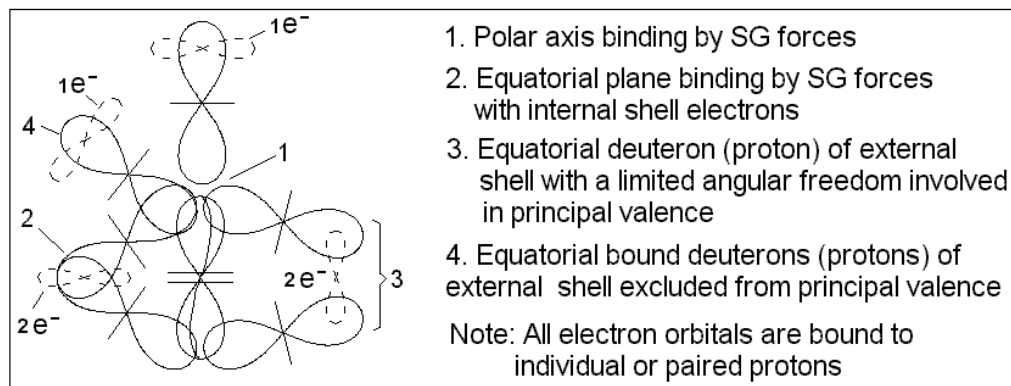


$$F_{SG} = G_{SG} \frac{m_{01} m_{02}}{r^3}$$

Супергравитационен закон:

Супергравитационният закон определя формирането на атомните ядра от протони и неутрони. Видове ядрени бондове. Какво дефинира ядрения спин? Стабилни и нестабилни атомни ядра.

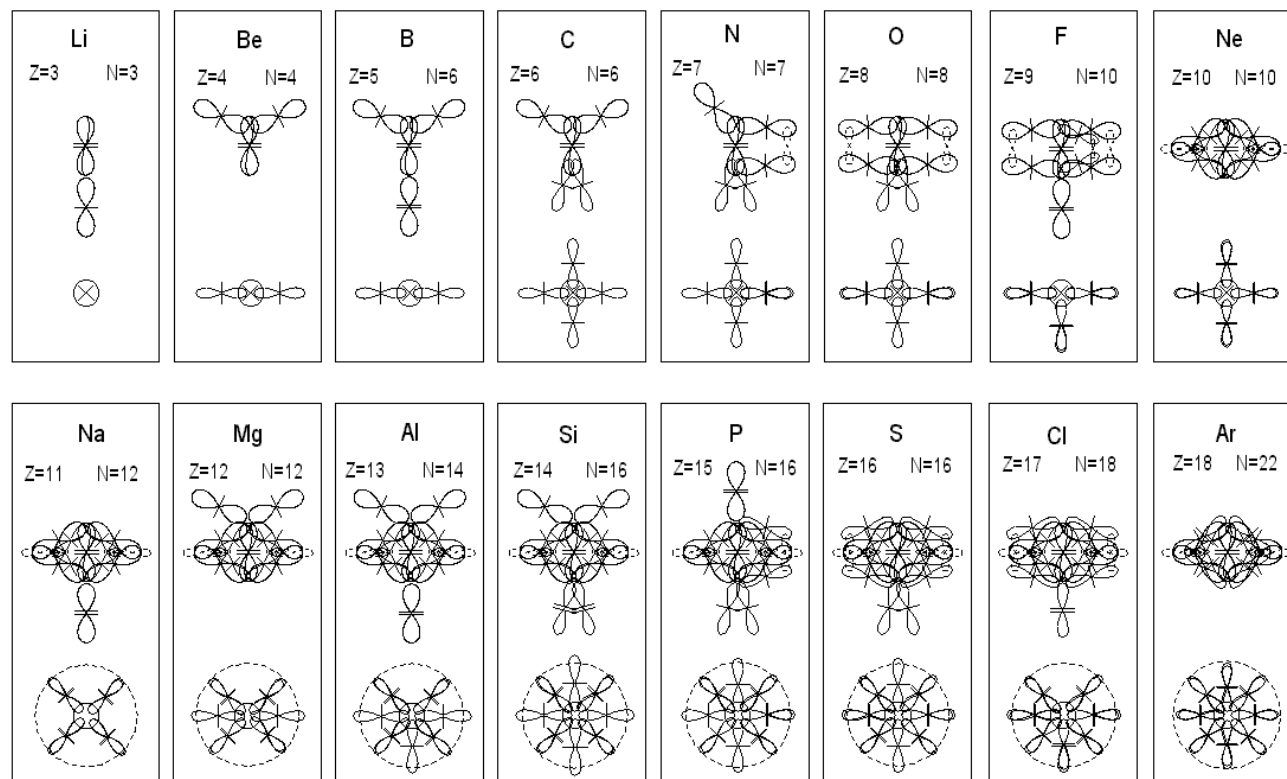
Polar axis and chain structure of atoms with $z > 18$



• Изводи:

- Всички атомни ядра на стабилни изотопи имат строга ротационна симетрия около ос определена от едно или повече хелиеви ядра които са в средата на ядрата на всички елементи защото са сравнително най-плътни
- Електронните орбити са строго дефинирани от **близкото електрическо** поле на протоните.
- Магнитното поле от орбитиращите електрони взаимодейства с магнитните полета на въртящите се около протоните неутрони. Магнитното поле на електрона е много по-голямо от това на неутрона, докато последният с неговата много по-голяма маса служи като маховик поддържащ ядреният спин
- Ако общият кинетичен момент на електроните и неутроните надвиши общата енергия на SG бондовете, или наруши симетрията до пределна стойност ядрото се разпада.

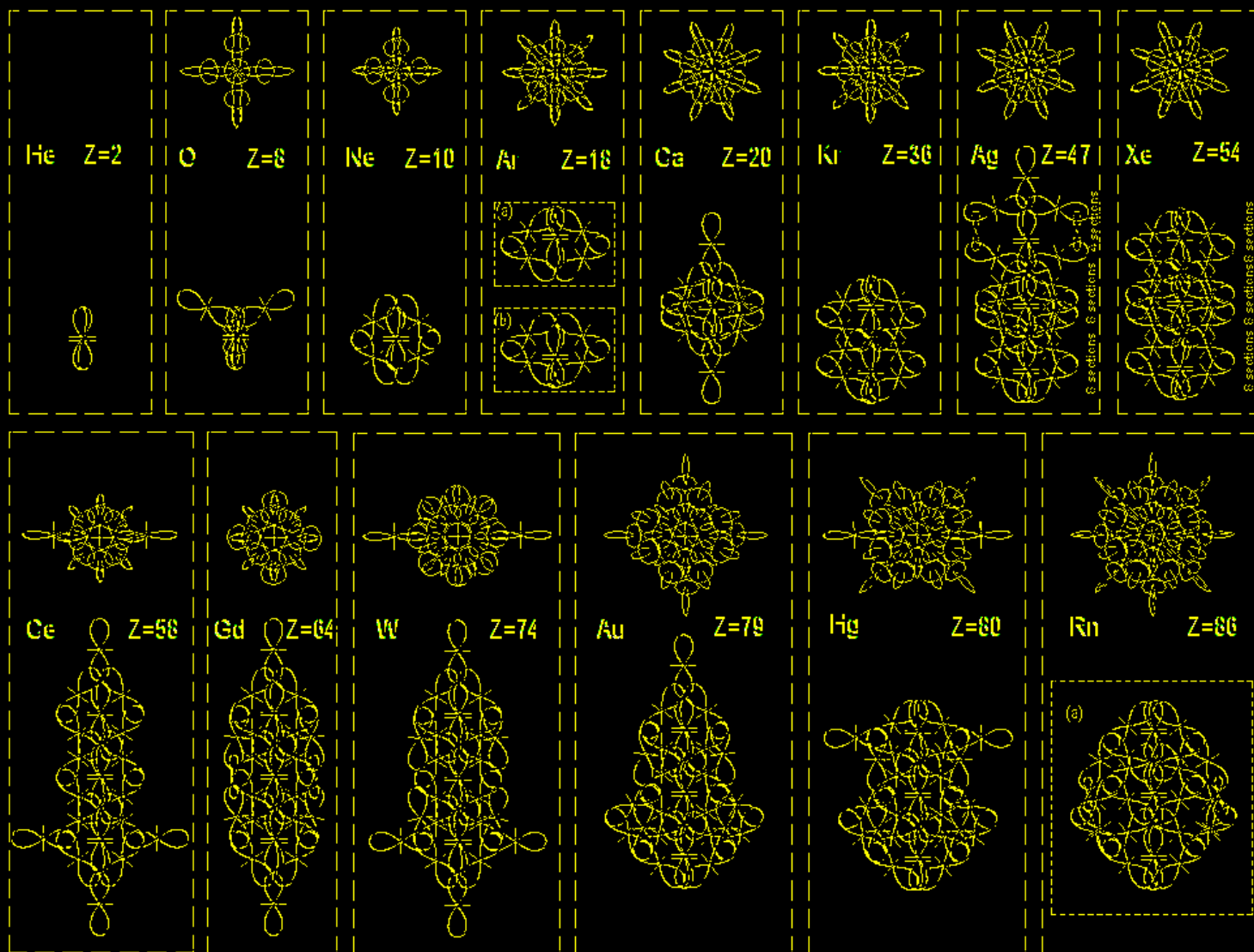
Атомни ядра на елементи от втори и трети ред на Периодичната таблица.



Бележка: Първичната (принципна) валентност нараства с броя на протоните (Z) докато протоните (деутероните) свързани към двата полюса на ядрото са в различни равнини минаващи през полярната ос. При по-нататъшно нарастване на Z , (протоните) тези от тях разположени в една и съща равнина минаваща през полярната ос, се свързват с електронен бонд и се изключват от принципната валентност. При благородните газове всички протони (деутерони) от външния слой са бондирани чрез силните SG бондове и са изключени от валентност.

Конференция в ДНТ Пловдив, 16 октомври 2023

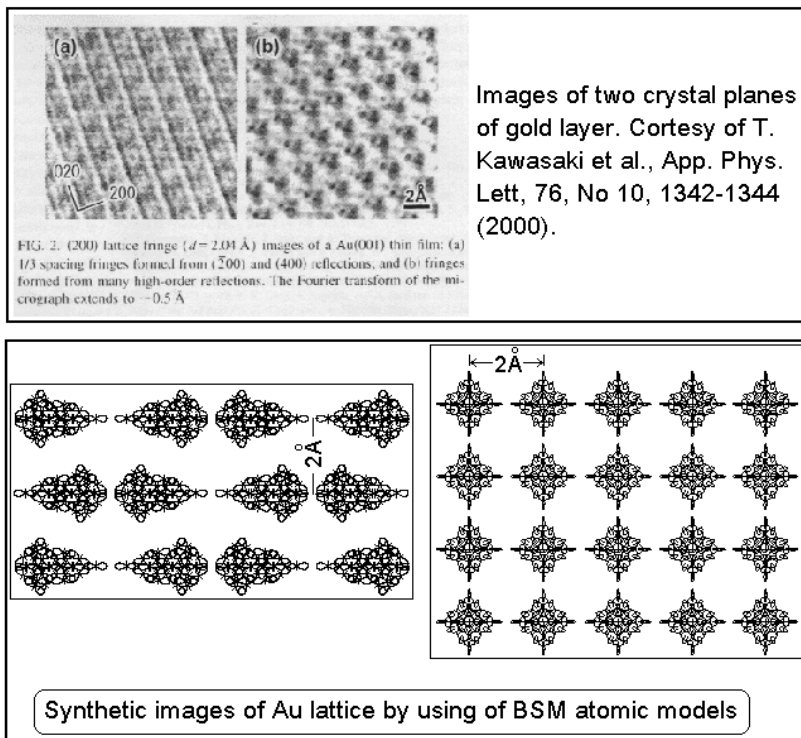
BSM-SG Atlas of Atomic Nuclear Structures Projection views of selected elements



Copyright © 2001 by Stoyan Sarg

Потенциални приложения на BSM-SG в нанометричната област

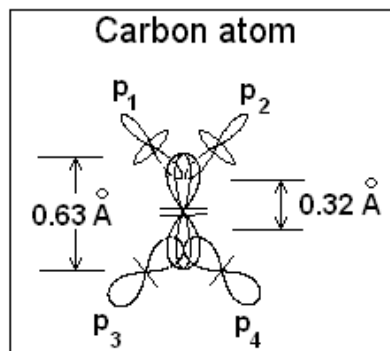
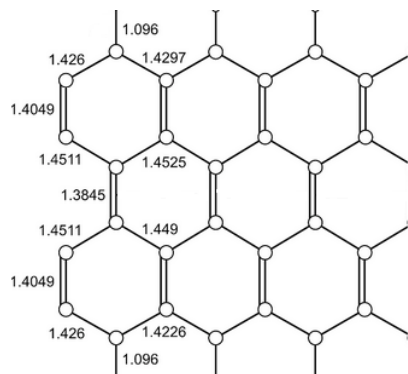
Сравнение между изображения на метални решетки на златен слой получени чрез електронен микроскоп и синтезирани изображения на атомите.



Междуатомните разстояния при изображенията получени чрез електронен микроскоп и синтетичните изображения на атомните модели съгласно BSM-SG теорията съвпадат.

BSM-SG атомни модели при наноматериалите

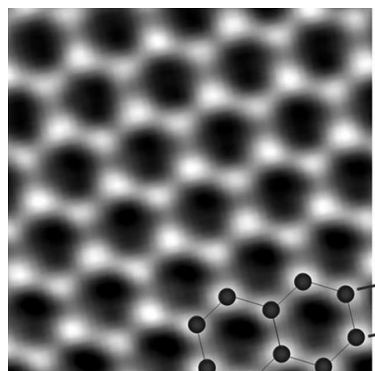
Пример: Анализ на единичен графенов лист



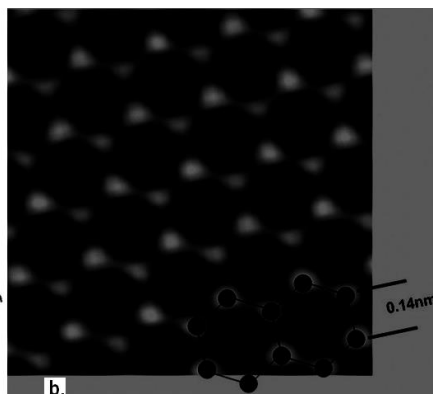
Note:

Равнините определени от P1 & P2 са перпендикулярни на тези от P3 & P4. затова има слабо изместване на равнините на електронните орбити. Това се вижда при обработеното изображение от TEAM микроскоп.

Анализът на изображение от TEAM електронен микроскоп показва че графеновия лист има определена дебелина.

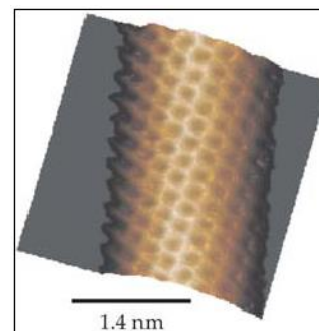


a.



b.

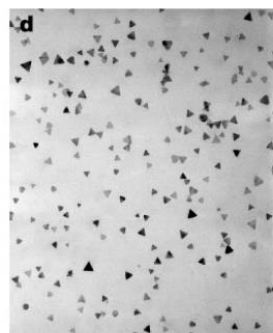
- a. TEAM microscope image of a single wall Carbon sheet
- b. Processed image showing a signature of 2 parallel planes



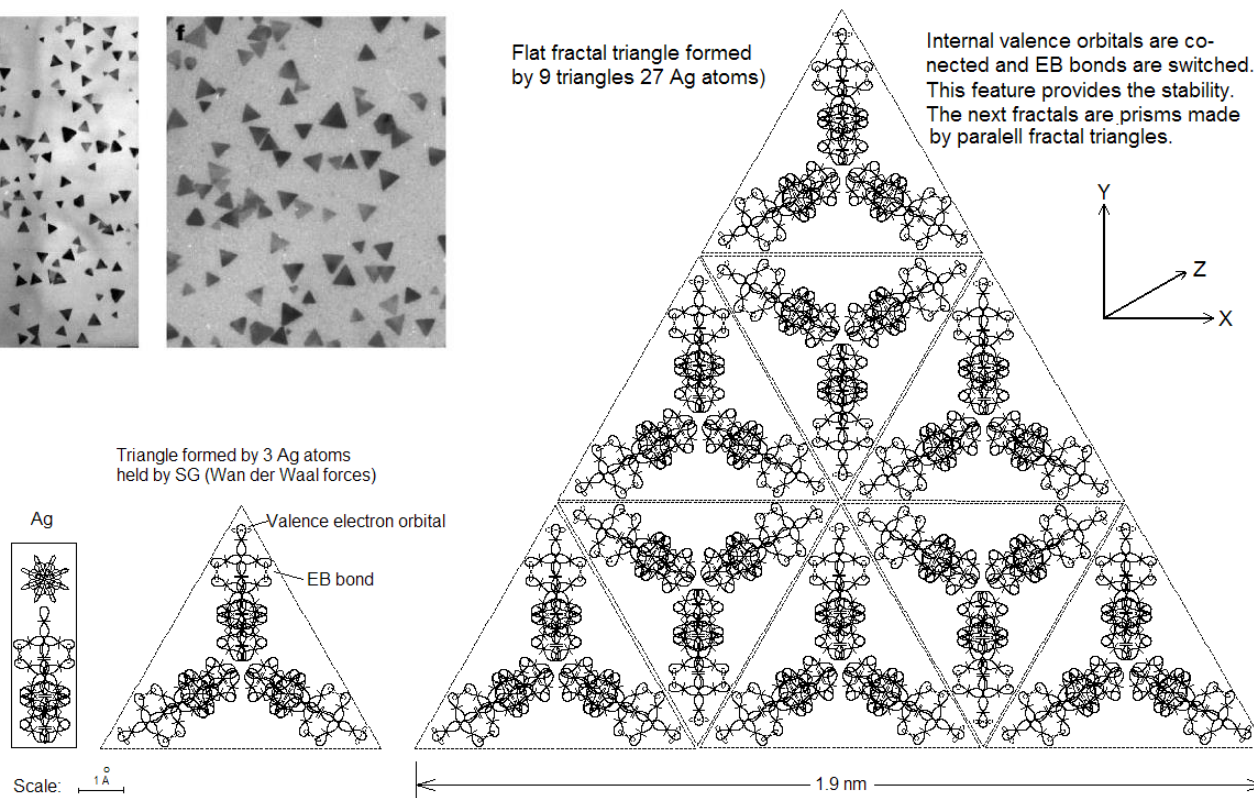
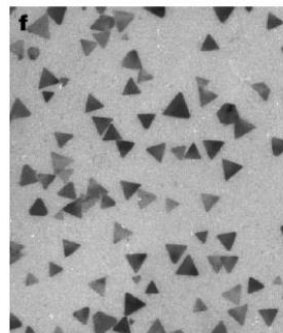
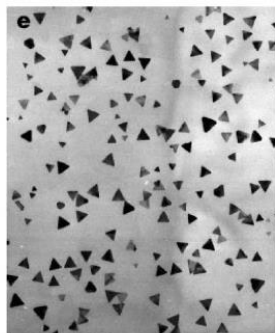
Nanotube, Courtesy of A. Javey et al. Nano Lett., 4, 1319, (2004)

Моделиране на наночастици от Колоидално сребро използвайки BSM-SG модели Супергравитационните сили имат съществена роля при наноструктурите и при кристализацията на твърди вещества

Silver nanoparticles. Courtesy of R. Jin et al.
Nature, 2003 Oct 2;425(6957):487-90.

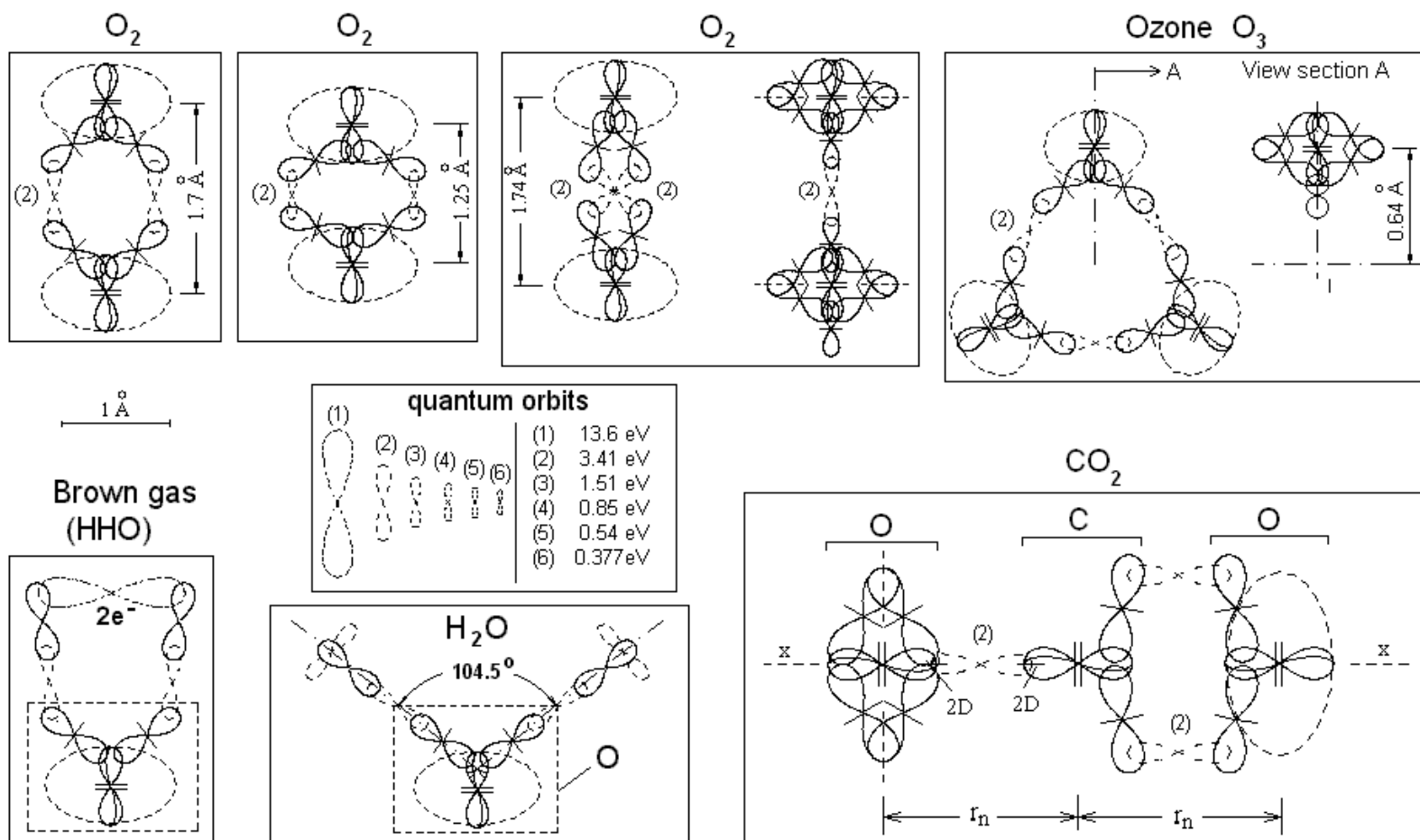


200 nm



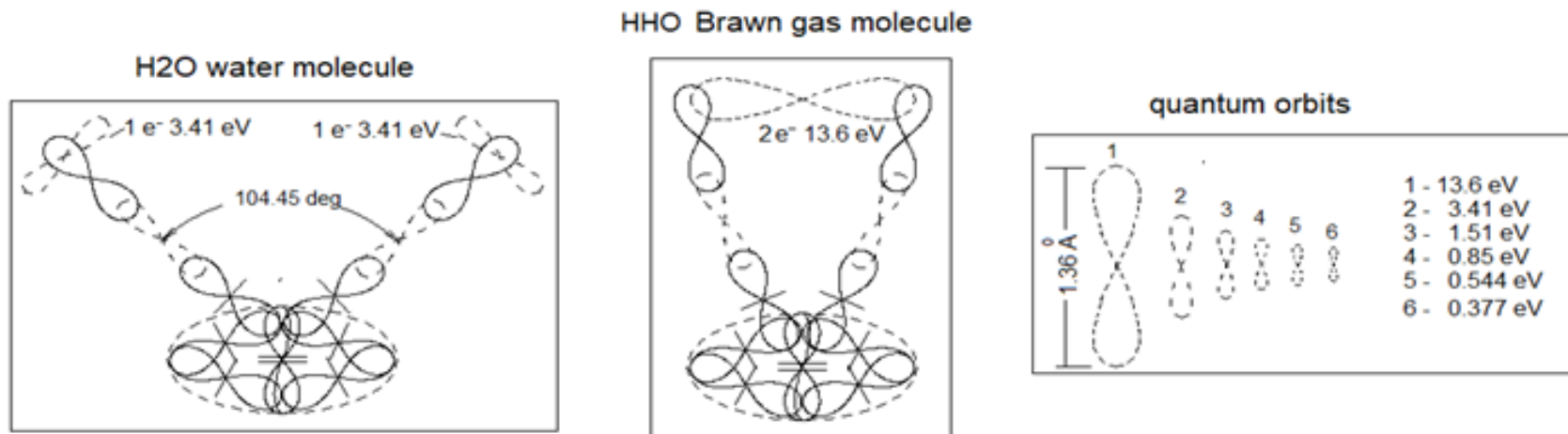
Тенденцията на формиране на фрактални структури продължава при по-високи нива на формации в XY равнина и по оста Z като палети. Това води до формиране на наноструктури с триъгълна форма както се вижда на изображенията получени с електронен микроскоп.

Графично моделиране и анализ на прости молекули (2D изображения)



Графично представяне какво определя **ъгловото положение при химичните бондове** и защо разположението на атомите при някои молекули е линейно а при други ъглово?

Водната молекула в нормално и ННО състояние (Браунов Газ)



Известно е че ъгълът между двата водородни атома в молекулата на водата може да варира в известни граници. При ННО състояние (Браунов газ) ъгълът между двата протона е по-малък, дотолкова че 2-та електрона с квантови орбити 2 (обща енергия $2 \times 3.41 \text{ eV}$) се прехвърлят в обща квантовата орбита 1 с 13.6 eV всеки (обща енергия $2 \times 13.6 \text{ eV}$). В резултат на това енергетичната разлика между нормална H_2O и ННО молекула става: $(2 \times 13.6 \text{ eV}) - (2 \times 3.41 \text{ eV}) = 20.38 \text{ eV}$. Следователно всяка ННО молекула от Брауновия газ има скрита енергия от **20.38 eV**, която е на квантово ниво и не е свързана с повишаване на температурата при същото налягане на газа. Това е потенциална възможност за съхранение на енергия предсказана чрез атомните модели на BSM-SG теорията. (Линк към [Реферирана статия](#))

Масови коефициенти на субстанции в Браунов газ публикувани от М. Р. Сантили

Table 1. Percentage of constituencies in the Brown gas in substance obtained by mass spectroscopy (from Fig. 10, Fig. 11 and Fig. 12 of Santilli article [10]).

amu	2	5	12	14	15	16	17	18	24	25	26	27	33	34	40
% ref to 16	<1	<1	2.9	26.4	11	100	2.8	8.8	0.6	1.9	11	3.2			
% ref to 40													39	44	100
Identified	H ₂	not	not	not	not	O	OH	HNO	not	not	not	not	not	not	not

Notations: amu – atomic mass unit; not – not identified by Santilli.

Съставките в Брауновия газ са идентифицирани и показани на следващият слайд

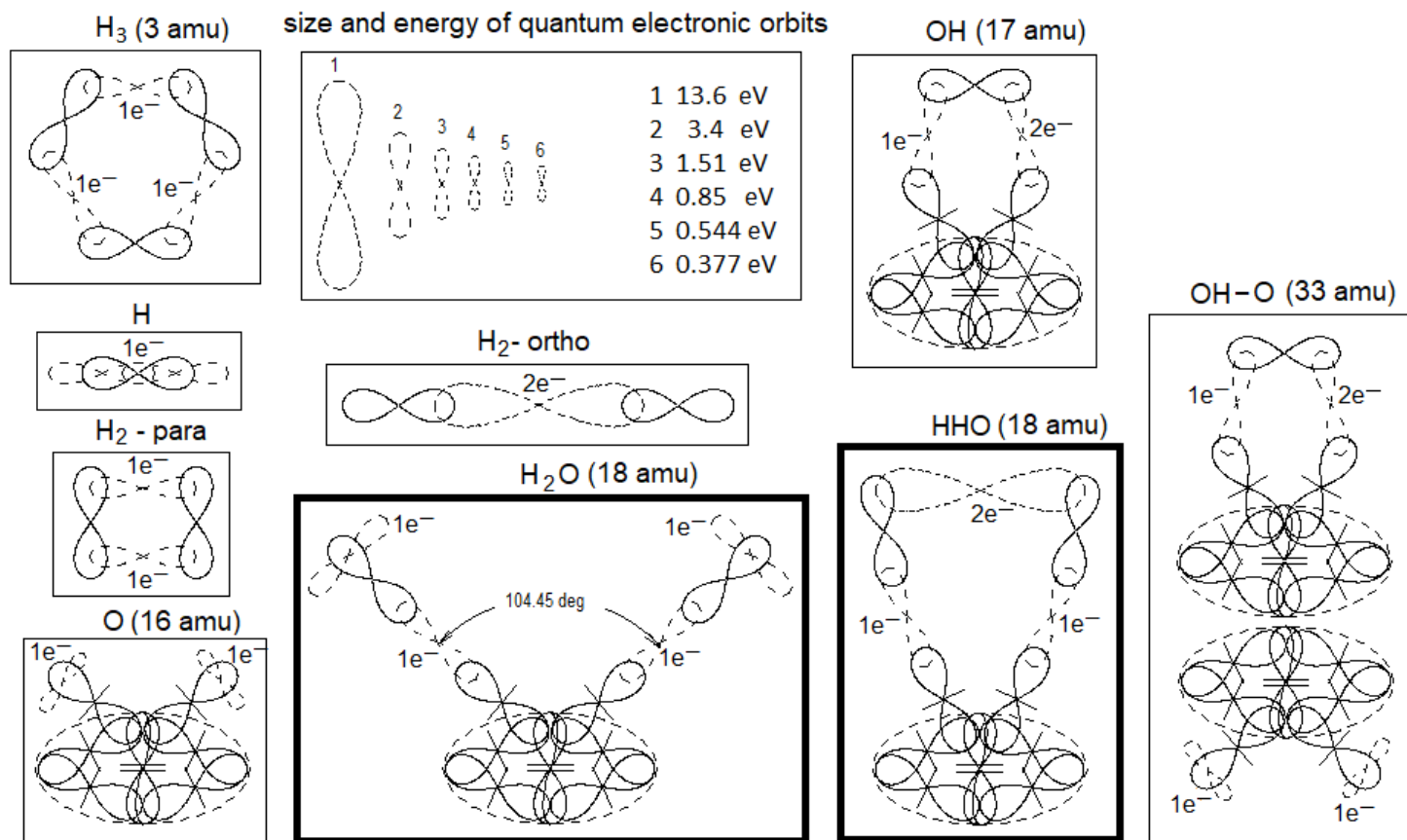
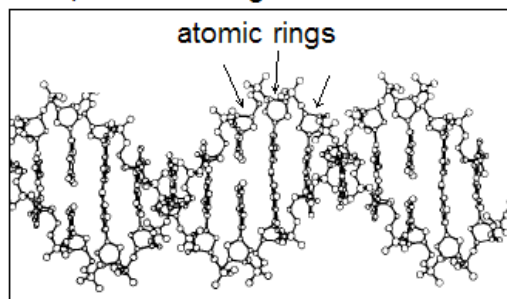


Fig. 9. Atomic configuration of Brown gas substances with amu: 2, 3, 16, 17, 18, 33. The quantum orbits are shown by a dashed line with the numbers of electrons. Two electrons sharing the same orbit (but with opposite orbital spin) are denoted as 2e⁻. **It is shown that the Brown gas (HHO) molecule distinguishes from the water (H₂O) molecule by the positions of the electron orbits and bond directions angle which is smaller in the HHO molecule.** (From article by Stoyan Sargoytchev in <https://www.gsjournal.net/Science-Journals/Research%20Papers/View/8736>)

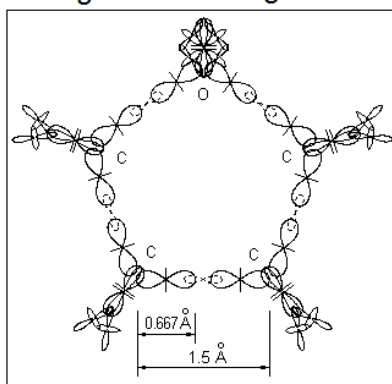
Експериментално потвърдени свойства на биомолекулите (протеини и ДНК) че могат да съхраняват енергия

Чрез BSM-SG моделите се разбира, че при кръгови атомни образувания определени квантови нива могат да се въртят в кръг без излъчване докато процесът не се прекрати от външно въздействие. Следователно съществува механизъм на съхранение на енергия на квантово ниво, който е изключително важен при биомолекулите (ДНК и протеини) в живите организми.

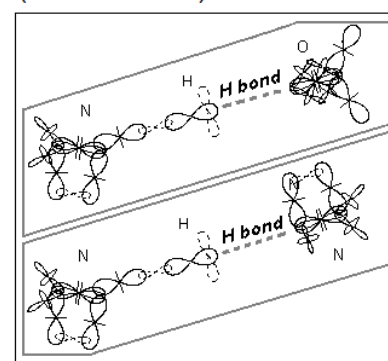
Multiple atomic rings in DNA molecule



Single atomic ring in DNA



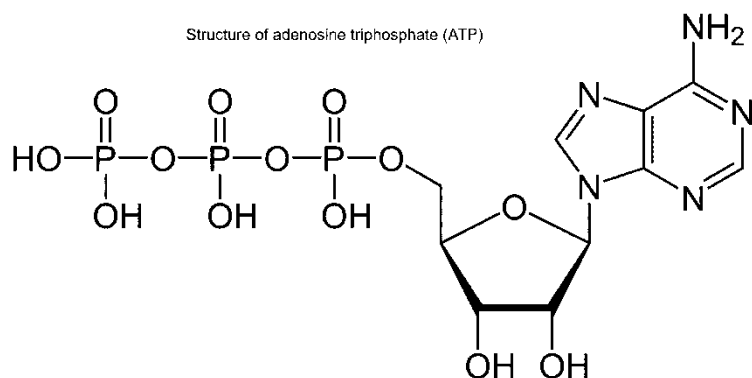
Two types of H-bonds in DNA (H-O and H-N)



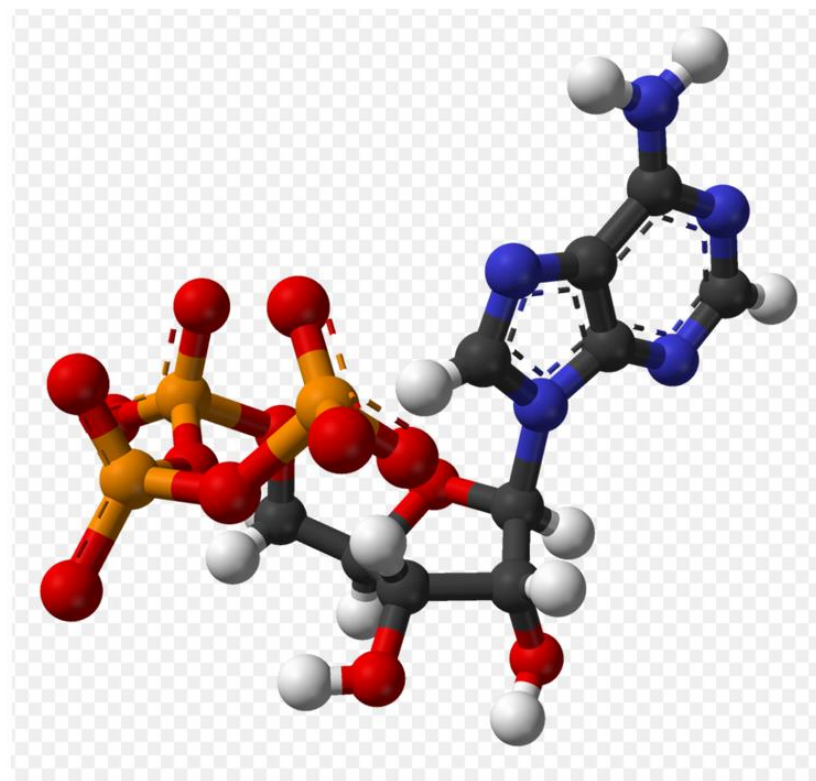
Публикувана статия: "A new Method for Analysis of Biomolecules Using BSM-SG Atomic Models", Journal of Biometrics and Biostatistics, 2017, 8:2, DOI: 10.4172/2155-6180.1000339

Как Брауновият газ би могъл да лекува съгласно някои експериментални наблюдения?
При подходяща смес с въздух или във вода ННО молекулата може да достигне до клетките и превръщайки се във Н₂О да освободи своята енергия локално. **Така освободената енергия може да зареди кръговите атомни формирания в биомолекулите (протеини и ДНК).**

Adenosine triphosphate (ATP) – доказан вносител на енергия в организма;
судържа 3 атомни кръга



Освободената енергия от ННО
Може да зарежда атомните
кръгове на АТР



Ball-and-stick model of adenosine triphosphate (ATP), based on x-ray diffraction data from Olga Kennard, N. W. Isaacs, W. D. S. Motherwell, J. C. Coppola, D. L. Wampler, A. C. Larson, D. G. Watson (1971). "The Crystal and Molecular Structure of Adenosine Triphosphate". Proceedings of the Royal Society of London. Series A, Mathematical and Physical Sciences 325: 401-436. DOI:10.1098/rspa.1971.0177

Обяснение на „странните“ свойства на Брауновия газ чрез атомните модели на BSN-SG теорията

- Защо потокът от горелка с Браунов газ е локализиран като лазерен лъч?
- Защо температурата във въздуха е ниска а се получава много висока в зависимост от твърдостта на материала?
- Защо отделянето на топлина е локализирано в малка площ където потокът среща твърда повърхност?
- Защо Брауновия газ в затворен обем имплодира, вместо да експлодира и защо някои експериментатори не получават същите резултати?
- Защо Брауновият газ е способен да неутрализира (вероятно частично) радиоактивни изотопи?
- Защо Брауновият газ показва подобрени резултати при растения чрез използване на вода обработена с Браунов газ?
- Защо досега не използван Брауновият газ за дългосрочно съхранение на енергия?
- **ИЗВОД:** Необходимо е експериментално изследване на газовата субстанция Браунов газ, в зависимост от технологичният метод на неговото получаване. Извеждане на необходимите технически условия за получаване на чиста субстанция от ННО молекули.

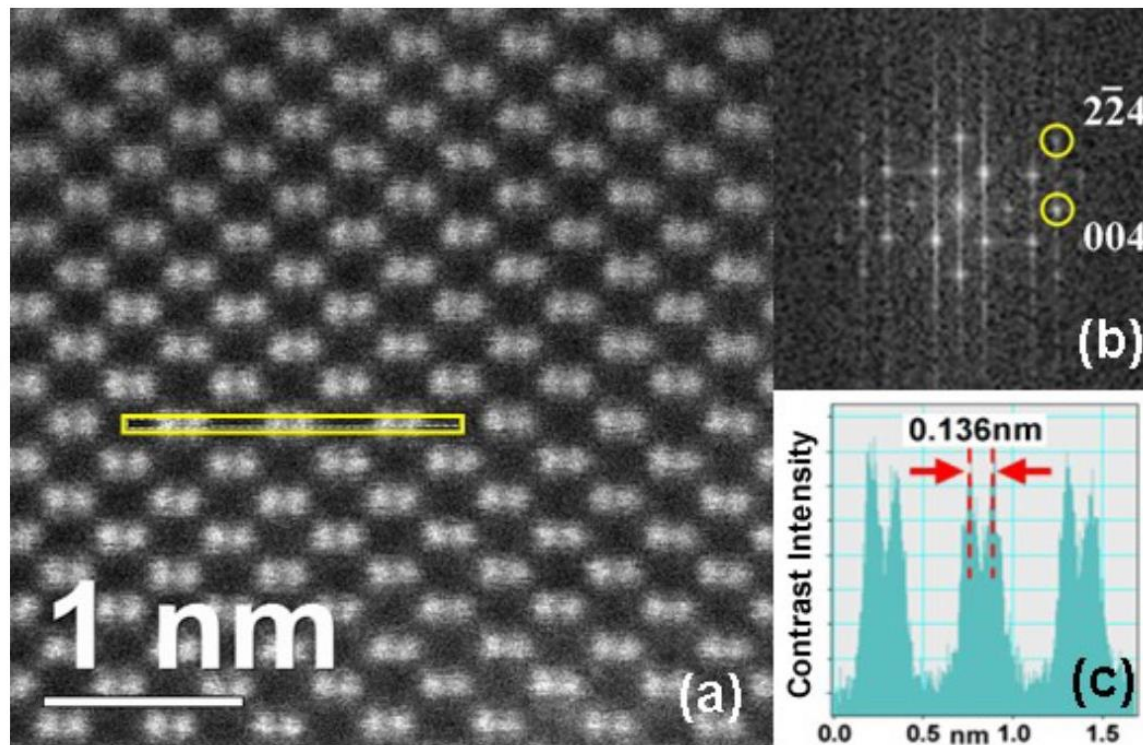
Приложение на BSM-SG атомните модели при електронната микроскопия

Fig 2 - uploaded by [Thomas Walther](#)

Content may be subject to copyright.

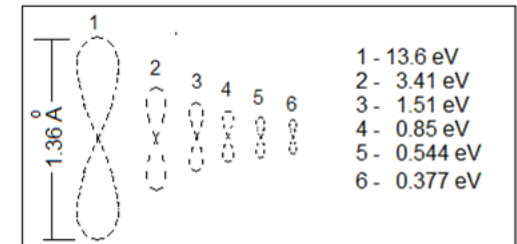
[Download](#)

[View publication](#)



(a) Raw HAADF STEM image from Si [110], (b) corresponding FFT indicating transfer out to 0.111nm (2-2 4) spot and (c) intensity profile across the Si (004) dumbbells with a peak minima 50.5±2.5% of the maximum contrast.

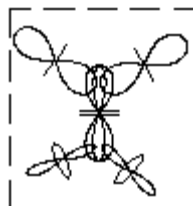
Quantum orbits of the electron



Извод: Интерпретацията на изображението от STEM електронни микроскопи не е вярно защото е базирано на математическите квантово-механични модели. Там където се виждат близки светли петна не са атомни ядра а бондови връзки и размерът 0.136 nm е точно този на електронната орбита

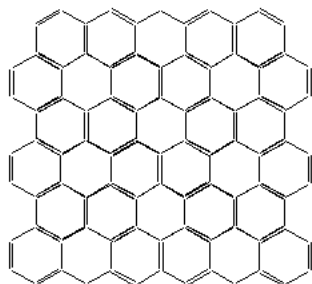
INTERPRETATION OF IMAGES FROM THE ELECTRON MICROSCOPY Example of carbon sheet (graphene) image interpretation

Carbon nucleus

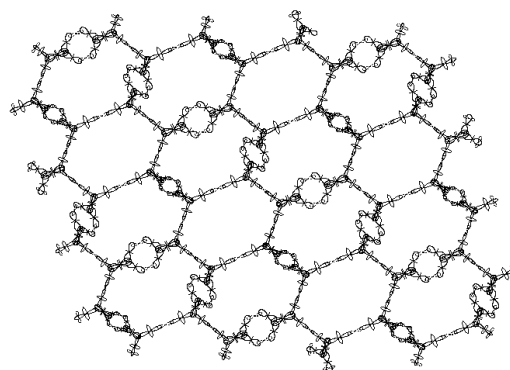


quantum orbits	
(1)	(1) 13.6 eV
(2)	(2) 3.41 eV
(3)	(3) 1.51 eV
(4)	(4) 0.85 eV
(5)	(5) 0.54 eV
(6)	(6) 0.377 eV

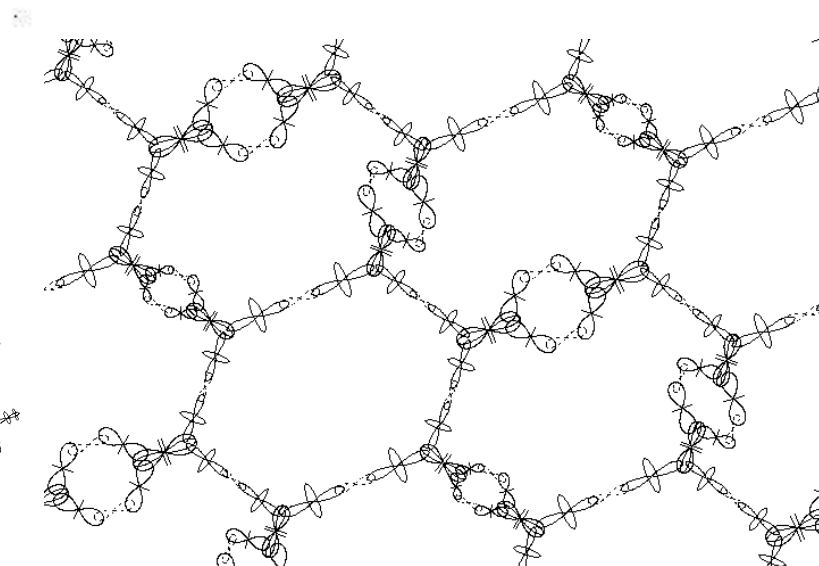
KNOWN 2D CONFIGURATION



CARBON SHEET
BY BSM-SG MODELS



CARBON SHEET BY BSM-SG MODELS ZOOMED



BSM-SG атомните модели - приложения

- BSM-SG атомните модели на елементите са с дефинирана 3D геометрия и размери.
- BSM-SG моделите на атомите позволяват класическо обяснение на физическите им размери, както и експериментално известните свойства като: ядрен спин; ъгловите ограничения при химичните бондове; магнитното взаимодействие между квантовите орбити на електроните; стабилни и радиоактивни изотопи
- Атласът на Атомните Структури (ANS) показва BSM-SG модели на стабилните елементи в диапазона $1 < Z < 103$, използвайки символни образи на протоните и неутроните. Изведените физически модели пасват перфектно на редиците и колонките на Периодичната таблица на елементите.
- BSM-SG моделите могат да бъдат полезни в химията, фармакологията, наноструктурите, студен ядрен синтез и при електронните микроскопи.

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																		
2																		
3																		
4																		
5																		
6																		
7																		
8																		
9																		

PERIODIC TABLE OF ATOMIC NUCLEAR STRUCTURES WITH BSM-SG MODELS

Copyright © 2001 by S. Sarg