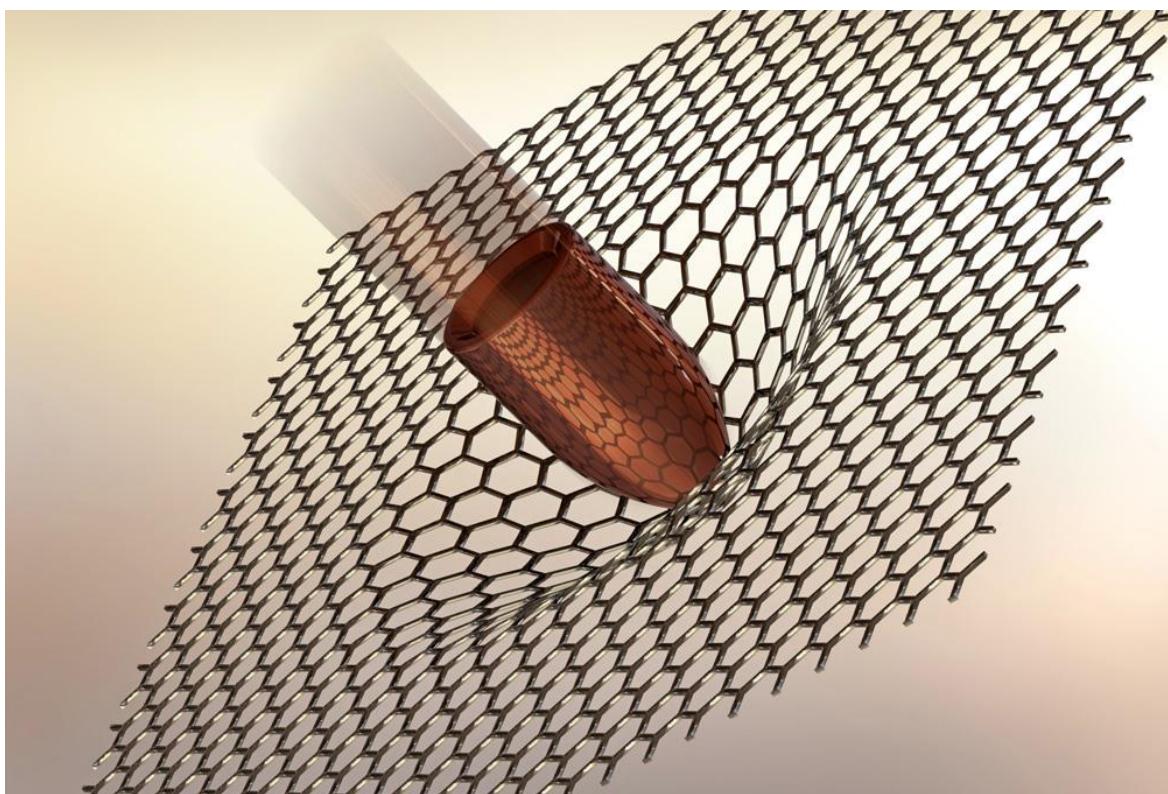


شبكة علم وعمل

الغرافين مادة المستقبل



الدكتور المهندس

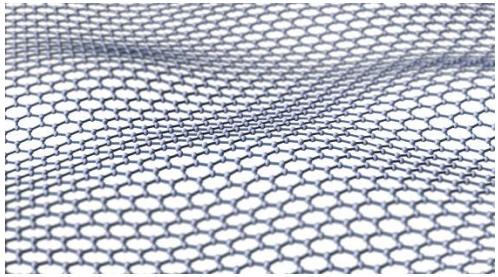
محمد علي السيد علي

2017



الغرافين، مادة نتعامل معها يومياً في الكثير من المواقع، حيث نجدها في نواة قلم الرصاص (متجمعة على شكل طبقات عديدة فوق بعضها تسمى "الغرافيت").

ما هو الغرافين ؟ Graphene



الغرافين مادة بلورية مركبة من ذرات الكربون C على شكل سداسي، أي أن بنيتها البلورية سداسية (على شكل قرص العسل)، وتعتبر من أهم المواد ثنائية البعد 2D (مكونة من طبقة ذرية واحدة)، لذا تعد أرق مادة على وجه الأرض. من المواد الأخرى 2D (نترید البور والفوسفات الأسود)¹.

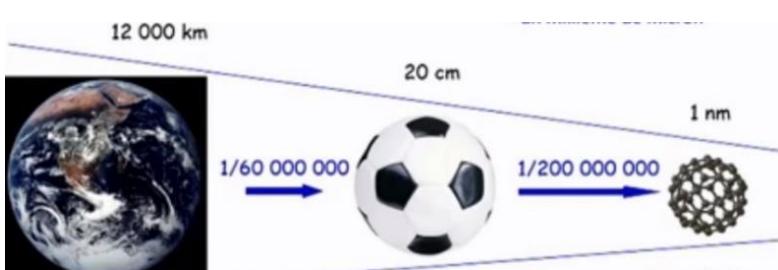
لماذا نعتبر الغرافين مادة مهمة جداً ولها مستقبل واعد ؟

نبين الجواب في الفقرات التالية:

- I - التقانة النانوية.
- II - من الكربون وصولاً إلى الغرافين.
- III - قصة الغرافين.
- IV - كيف يتم تصنيع الغرافين.
- V - بعض التطبيقات والأبحاث على الغرافين.

¹ Mohamed-Ali Alsayed-Ali, [C-Nanoparticles Laser desorption ionization to produce heavy cations](#), LAMBERT, Germany, 2010.

I- التقانة النانوية :Nanotechnology

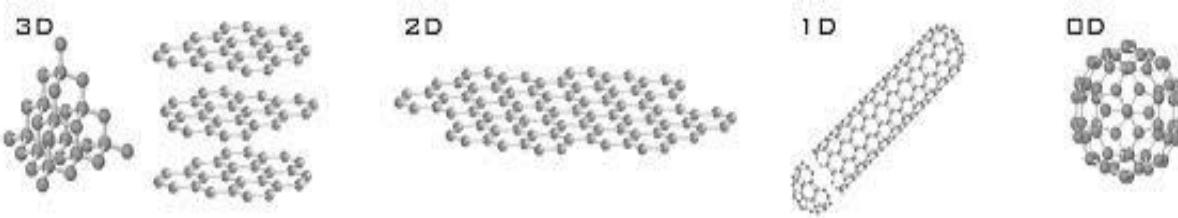


كلمة نانو مشتقة من الكلمة الإغريقية (Nanos) وتعني القزم أو الشيء الصغير جداً، الشكل (1). إن أخذنا شعرة وهي أصغر شيء يمكن تمييزه بالعين المجردة، يكون النانو أصغر منها بـ 100000 مره.².

الشكل (1): المتعارف عليهاليه اليوم بكلمة نانو هو الجزء من مiliar جزء، أي 10^{-9} .

الجسيم النانوي Nano Object: هو جسيم أحد أبعاده من مرتبة النانو متر، وتتغير مواصفاته حسب هذا البعد. للجسيم النانوي عدة أنواع³، الشكل (2):

1. جسيم نانوي بعده 0D : يكون إما جسيم نانوي أو جزيء نانوي.
2. جسيم نانوي بعده 1D : يكون على شكل أنبوب أو ليف.
3. جسيم نانوي بعده 2D : يكون على شكل أغشية أو سطوح أو أفلام رقيقة (بسماكة طبقة ذرية واحدة).



الشكل (2) : أنواع الأجسام النانوية.

عندما يصبح أحد أبعاد المادة من رتبة النانومتر، يظهر مايسمى بـ أثر البعد، ومنه:

² <http://www.syr-res.com/article/2566.html>

³ ALSAYED-ALI Mohamed-Ali, Mécanisme ionique de formation des nanoparticules, Editions universitaires européennes, France, 2011.

1. تتغير الموصفات الفيزيائية (مثال: درجة حرارة الإنصهار لسلك نحاسي قطره نانوي هي أقل بـ 350°C من درجة حرارة الإنصهار مادة النحاس المعروفة و هي بحدود 1000°C)
2. تتغير الموصفات الكيميائية، عموماً تزداد الفعالية والنشاط الكيميائي للمواد النانوية.
3. الظواهر الكوانтиة: تتغير الموصفات الإلكترونية والضوئية ويظهر مفعول إنجصار الذرات في حيز ضيق .Confinement

الأجسام النانوية هي الأفضل لـ :

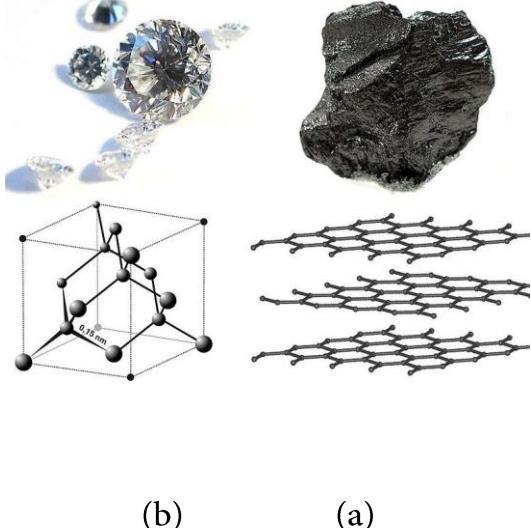
- 1- مزاوجة الموصفات الكهربائية والميكانيكية والحرارية.
- 2- الربح في الوزن والحجم والأداء واستهلاك الطاقة.
- 3- تطوير الوظائف لمنظومات الكشف والتحسس والقياس، ... إلخ
- 4- الحصول على خصائص جديدة للمادة تتعلق بالبعد النانوي.

سنجد العديد من هذه الموصفات المتعلقة بالبعد النانوي في مادة الغرافين.

II- من الكربون وصولاً إلى الغرافين:

يأخذ الكربون شكلين بلوريين في حالته الطبيعية، هما: الألماس والغرافيت، الشكل (3). الغرافيت أسود قاتم هش وأما ألماس فهو صلب وشفاف.

يتشكل الألماس والغرافيت والغرافين من ذرات الكربون، ويبقى الإختلاف بينهم من حيث البنية البلورية، التي تعتبر السبب الوحيد لاختلاف الموصفات في ما بينهم، كما سنجد في الفقرات الثلاثة الآتية.



الشكل (3) : البنية البلورية
للغرافيت (a) والألماس (b).

الغرافيت :Graphite

الغرافيت كلمة أغريقية تعني الكتابة، ويتشكل من ذرات الكربون المترابطة في المستوى بشكل قوي، بروابط تشاركية Covalent bonds

$$C-C=0,14\text{nm}$$

وبين المستويات بروابط أضعف، روابط فاندرفالس Van der Waals bonds $C-C=0,34\text{nm}$

.الشكل (4).

الشكل (4): بنية الغرافيت.

مواصفات الغرافيت:

مواصفات الكهربائية:

الناقلية الكهربائية للغرافيت عائدة للروابط بين المستويات، وفيه المجال المحظور للناقلية تقريباً معدوم، لذلك يعتبر شبه معدن.

المواصفات الحرارية:

الغرافيٍت مستقرٌ حتى 3000°C

المواصفات الميكانيكية:

معامل المرونة في المستوى 1000Gpa (بينما هي للنحاس 900Gpa وللألمنيوم 600Gpa)، وخارج المستوى 4Gpa

معامل التمدد في المستوى أقل بـ 30 مرة منه خارج المستوى.

مواصفات أخرى:

حساس للإضطرابات في البنية وللإضافات الكيميائية.

وزنه النوعي 2.2

الألماس :Diamond



فلز يتركب من كربون حر C، عديم اللون أو بألوان متباعدة، شفاف أو عاتم. إن خصائص وصفات الألماس المميزة الأربع (اللون، الوزن، الوضوح، القطع) هي بغاية الأهمية وعليها يُقدر ثمنه وقيمتة الجمالية.

المواصفات الكهربائية:

بعض أنواع الألماس عبارة عن عازل جيد للكهرباء (Electrical insulators)، مجال مقاومته ($10^{18} \Omega\cdot\text{m}$ - $10^{11} \Omega\cdot\text{m}$).

المواصفات الحرارية:

موصل جيد للحرارة (Thermal conductors)، على عكس أغلب العوازل الكهربائية، بسبب الروابط التشاركية القوية بين ذرات الكربون والتشتت القليل للفونونات فيه، قيمة الناقلة الحرارية للألماس تبلغ ($22 \text{ W}/(\text{cm}\cdot\text{K})$) وهي بحدود خمسة أضعافها للنحاس.

يتأكسد الألماس بوجود الأكسجين إذا سخن إلى ما فوق 700°C .

المواصفات الميكانيكية:

يفوق في قساوته جميع المواد المتوفرة في الطبيعة.

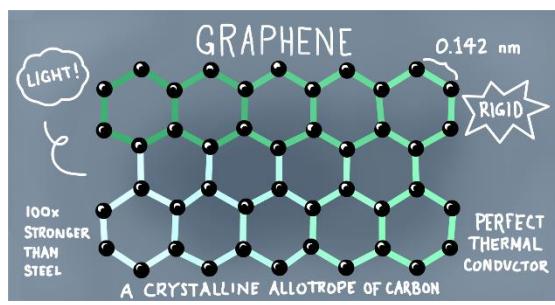
مواصفات أخرى:

وزنه النوعي 3.52

خامل كيميائياً ولا يذوب أو يتاثر بالأحماض أو القلوبيات وعند احتراقه بدرجات عالية جداً فانه يتحول إلى ثاني أكسيد الكربون.

معامل الإنكسار الضوئي (refractive index) عالي جداً (2.417)، ومعامل التشتت (moderate dispersion) عالي جداً (0.044).

الغرافين:

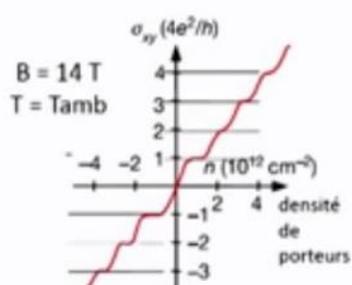
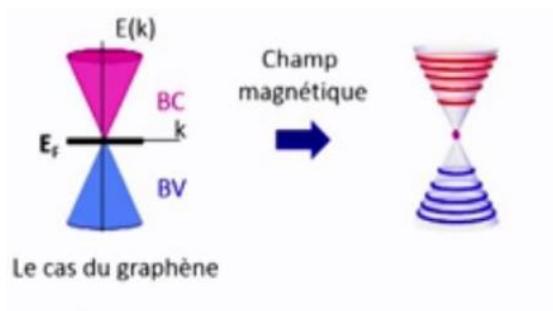


مواصفات الغرافين مشتقة من مواصفات الغرافيت العائد للروابط في المستوى، وتتغير أحياناً نظراً لكونه جسم نانوي 2D.

المواصفات الكهربائية والإلكترونية:

العصابات الطاقية في بنية الغرافين تشكل مخروط ديراك (عصابة التكافؤ وعصابة الناقلة) لذلك تكون العلاقة بين طاقة الإلكترون والعلم الحراري علاقة خطية وليس من الدرجة الثانية كالعادة، وفيه تتحرك الإلكترونات بدون كتلة وبسرعة ثابتة مقدارها 10^3 Km/s^4 .

الشكل (5).



كثافة الحالات الإلكترونية معدومة في مستوى فيرمي للطاقة

الشكل (5) : العصابات الطاقية في بنية الغرافين تشكل مخروط ديراك.

تم إثبات ما سبق تجريبياً عبر مفعول الإصدار الكهربائي، ذلك بتعرض الغرافين لحزمة أشعة فوق بنفسجية وتجميع الإلكترونات الصادرة عنه، لنجد مواصفات ناقلة كهربائية مميزة للغرافين ضمن حقل مغناطيسي.

⁴ <http://www.espace-sciences.org/conferences/mardis-de-l-espace-des-sciences/le-graphene-un-materiau-miracle>

فالغرافين يمتاز بقدرته على التوصيل الكهربائي دون مقاومة عالية فكفاءته في نقل الكهرباء كفاءة النحاس.

المواصفات الحرارية:

الغرافين موصل فائق للحرارة.

المواصفات الميكانيكية⁵:

قوة الرابطة بين ذرات الكربون في الغرافين $C-C=0,14nm$

إجهاد القطع مادة الغرافين يساوي $42N/m$ ما يكافئ وزن 2 طن مطبق على $1mm$
معامل المرونة للغرافين $1000Gpa$



الرابط القوية الموجودة بين ذرات الكربون في الغرافين هي روابط مرنّة جداً أيضاً، إذ يمكن شد وطي صفيحة الغرافين إلى حدود معينة دون أن تتحطم، مما يعني أن الغرافين مادة قابلة للحنّي وللتتميد⁶.

مواصفات أخرى:

فائق الشفافية حيث يمتص 2,3% من الضوء المرئي المار عليه ويفقد هذه الشفافية عند تعرضه لـإجهاد.

III- قصة الغرافين:



قام العالمان (Kostya Novoselov, James Hone) بفصل مستوى واحد من الغرافيت للحصول على الغرافين، بتقنية غير معقدة باستعمال لاصق و بتكرار العملية لصق وفك اللصق، توضعت مستويات الغرافين على اللاصق، ومن ثم نقلو هذه المستويات إلى ركيزة سيليسيوم لدراستها بالمجهر الضوئي والمجهر الإلكتروني وتحققوا من استقرار الغرافين عبر أخذه لشكل متموج، واستمرا بدراسة الغرافين باستعمال المجهر النفقي، ليحصلوا بذلك على جائزة نobel في الفيزياء عام 2010 عن عملهم هذا⁷.

⁵ Mechanical and electrical properties of graphene sheets, A Dissertation Presented to the Faculty of the Graduate School of Cornell University by Joseph Scott Bunch May 2008

⁶ <https://nasainarabic.net/education/articles/view/what-is-graphene-heres-what-you-need-to-know-about-a-material-that-could-be-the-next-silicon>

⁷ <https://en.wikipedia.org/wiki/Graphene>

IV- كيف يتم تصنيع الغرافين ؟

هناك بعض التقنيات الناشئة لتصنيع الغرافين مثل التدوير (Vapor Deposit) والترسيب البخاري (Roll-to-Roll) والطريقة التي ذكرناها سابقاً "تقنية اللاصق". لكنها لا تزال غير جاهزة تماماً وغير مناسبة لصناعة شاشة جهاز هاتف محمول مثلاً. كما أن الباحثون بحاجة إلى الاستمرار في العمل على تحسين شفافية وموصليّة الغرافين.⁸.

V- بعض التطبيقات والأبحاث على الغرافين:

1. يستعمل الغرافين بسبب قساوته ومرونته لصناعة السترات الواقية من الرصاص.
2. يستطيع الغرافين زيادة سرعة انتقال البيانات بشكل كبير أي مضاعفة سرعة الأنترنت عدة مرات.
3. الغرافين لتشكيل جلد صناعي.
4. يمكن تصنيع حساسات من الغرافين تمتاز بقابلية الضبط والحساسية العالية.⁹
5. الغرافين والتحكم بالتدفق الضوئي¹⁰
6. تكنولوجيا الغرافين لتطوير مصابح ضوء رقيق¹¹
7. طبقات سائلة من الغرافين للحصول على غرافين أكبر بمدة زمنية أقصر¹²
8. الغرافين المشوب موصل فائق¹³
9. الغرافين المغناطيسي¹⁴
10. الغرافين لزيادة معدل تشتت الحرارة إلى أربع أضعاف¹⁵.
11. رقائق الغرافين لتصميم أجهزة إرسال فوق صوتية¹⁶
12. التعلق بالفونونات¹⁷



⁸ <https://nasainarabic.net/education/articles/view/what-is-graphene-heres-what-you-need-to-know-about-a-material-that-could-be-the-next-silicon>

⁹ <https://nasainarabic.net/main/articles/view/graphene-based-sensor-tunable-highly-sensitive>

¹⁰ <https://nasainarabic.net/main/articles/view/graphene-plasmons>

¹¹ <https://nasainarabic.net/main/articles/view/graphene-bright-world-thinnest-lightbulb>

¹² <https://nasainarabic.net/main/articles/view/faster-larger-graphene-liquid-layer>

¹³ <https://nasainarabic.net/main/articles/view/decorated-graphene-is-a-superconductor>

¹⁴ <https://nasainarabic.net/main/articles/view/synopsis-magnetic-graphene>

¹⁵ <https://nasainarabic.net/main/articles/view/graphene-layer-quadruple-condensation>

¹⁶ <https://nasainarabic.net/main/articles/view/graphene-sheets-enable-ultrasound-transmitters>

¹⁷ <https://nasainarabic.net/main/articles/view/phonons-group-graphene-vibrations>