

Carbone

Snippet de [Wikipédia](#): **Carbone**

Le **carbone** est l'élément chimique de numéro atomique 6, de symbole C. Il possède trois isotopes naturels : les carbones 12 (¹²C) et 13 (¹³C) qui sont stables et le carbone 14 (¹⁴C) qui est radioactif de demi-vie 5 730 années, utilisé pour dater des objets ayant incorporé du carbone naturel.

Le carbone est l'élément le plus léger du groupe 14 du tableau périodique. Le corps simple carbone présente plusieurs formes allotropiques dont principalement le graphite et le diamant. L'élément carbone forme divers composés inorganiques comme le dioxyde de carbone CO₂, et une grande variété de composés organiques et de polymères. C'est l'élément de base de toutes les formes de vie connues.

Le carbone est le 4^e élément le plus abondant dans l'univers et le 15^e le plus abondant dans la croûte terrestre. Il est présent sur Terre à l'état de corps simple (charbon et diamants), de composés inorganiques (CO₂) et de composés organiques (biomasse, pétrole et gaz naturel). De nombreuses structures basées sur le carbone ont également été synthétisées : charbon actif, noir de carbone, fibres, nanotubes, fullerènes et graphène.

La combustion du carbone sous toutes ses formes a été le fondement du développement technologique dès la préhistoire. Les matériaux à base de carbone ont des applications dans de nombreux autres domaines : matériaux composites, batteries lithium-ion, dépollution de l'air et de l'eau, électrodes pour les fours à arc ou la synthèse de l'aluminium, etc. Diverses recherches scientifiques ont mis en évidence la possibilité d'utiliser le carbone comme catalyseur ou support de catalyseur et comme électrocatalyseur.

[Creative Commons Attribution-Share Alike 4.0](#)

Diamant

Snippet de [Wikipédia](#): **Diamant**

Le **diamant** (/dja.mɑ̃/) est l'allotrope de haute pression du carbone, métastable à basses température et pression. Moins stable que le graphite et la lonsdaléite qui sont les deux autres formes de cristallisation du carbone, sa renommée en tant que minéral lui vient de ses propriétés physiques et des fortes liaisons covalentes entre ses atomes arrangés selon un système cristallin cubique. En particulier, le diamant est le matériau naturel le plus dur (avec l'indice maximal (10) sur l'échelle de Mohs) et il possède une très forte conductivité thermique. Ses propriétés font que le diamant trouve de nombreuses applications dans l'industrie comme outils de coupe et d'usinage, dans les sciences comme bistouris ou enclumes à diamant et dans la joaillerie pour ses propriétés optiques.

La majorité des diamants naturels se sont formés dans des conditions de très hautes

températures et pressions à des profondeurs de 140 à 190 kilomètres dans le manteau terrestre. Leur croissance nécessite de 1 à 3,3 milliards d'années (entre 25 et 75 % de l'âge de la Terre). Les diamants sont remontés à la surface par le magma d'éruptions volcaniques profondes qui refroidit pour former des roches volcaniques contenant les diamants, les kimberlites et les lamproïtes.

Le mot provient du grec ancien ἀδάμας / *adámas*, « indomptable ».

[Creative Commons Attribution-Share Alike 4.0](#)

Graphite

Snippet de *Wikipédia*: **Graphite**

Le **graphite** est une espèce minérale qui est, avec le diamant, la lonsdaléite et la chaoite, l'un des allotropes naturels du carbone. Le graphite est dit naturel quand il provient d'une mine et synthétique quand il est issu de la pyrolyse de houille ou de coke de pétrole.

Sa formule chimique est « C » mais les formes natives permettent de retrouver des traces d'hydrogène (« H »), d'azote (« N »), d'oxygène (« O »), de silicium (« Si »), d'aluminium (« Al »), de fer (« Fe ») ou encore d'argile.

En raison de son importance industrielle (pour les batteries de type lithium-ions » notamment) il est maintenant considéré comme matériau critique de la transition énergétique, inclu dans une première liste de criticité en Europe.

[Creative Commons Attribution-Share Alike 4.0](#)

- [fr:Mersen](#) : En 1893, Charles Street, ingénieur chez Le Carbone, découvre et brevète le procédé de la graphitisation du carbone qui permet la fabrication de graphite synthétique
- En 2019, 9,41 millions de dollars australiens d'aides ont été attribués pour un projet de conversion du biogaz (ici issu de méthanisation de boues d'épuration) en graphite et en hydrogène. (cf. [ref](#))

Graphène

Snippet de *Wikipédia*: **Graphène**

Le **graphène** est un matériau bidimensionnel cristallin, forme allotropique du carbone dont l'empilement constitue le graphite. Des analogues inorganiques du graphène tels que les MXenes ou les MBenes ont aussi pu être développés.

Cette définition théorique est donnée par le physicien Philip R. Wallace (en) en 1947. Par la suite, le travail de différents groupes de recherche permettra de se rendre compte que la structure du graphène tout comme ses propriétés ne sont pas uniques et dépendent de sa

synthèse/extraction (détaillée dans la section Production). Le graphène n'a pu être isolé et caractérisé qu'en 2004 par le groupe d'Andre Geim, du département de physique de l'université de Manchester, qui a reçu pour cela, avec Konstantin Novoselov, le prix Nobel de physique en 2010. La structure théorique du graphène a été identifiée comme constituant l'élément structurel de base d'autres formes allotropiques, comme le graphite, les nanotubes de carbone (forme cylindrique) et les fullerènes (forme sphérique). Les principales qualités sur lesquelles la recherche en science des matériaux/chimie en Europe est centrée sont sa très bonne conductivité électrique et conductivité thermique (jusqu'à $5\,300\text{ W m}^{-1}\text{ K}^{-1}$), sa résistance mécanique, souplesse, transparence optique et son imperméabilité moléculaire.

La stabilité du graphène est expliquée par une hybridation orbitale sp^2 –une combinaison d'orbitales s , p_x et p_y qui constituent la liaison σ . L'électron p_z constitue la liaison π . Les liaisons π s'hybrident ensemble pour former la bande π et les bandes π^* . Ces bandes sont responsables de la plupart des propriétés électroniques notables du graphène, via la bande à moitié remplie qui permet aux électrons de se déplacer librement.

[Creative Commons Attribution-Share Alike 4.0](#)

Fullerène - Nanotube

Snippet de *Wikipédia*: [Fullerène](#)

Un **fullerène** est une molécule composée de carbone pouvant prendre une forme géométrique rappelant celle d'une sphère, d'un ellipsoïde, d'un tube (appelé nanotube) ou d'un anneau. Les fullerènes sont similaires au graphite, composé de feuilles d'anneaux hexagonaux liés, mais contenant des anneaux pentagonaux et parfois heptagonaux, ce qui empêche la feuille d'être plate. Les fullerènes sont la troisième forme connue du carbone.

Les fullerènes ont été découverts en 1985 par Harold Kroto, Robert Curl et Richard Smalley, ce qui leur valut le prix Nobel de chimie en 1996.

Le premier fullerène découvert est le C_{60} , il se compose de 12 pentagones et de 20 hexagones. Chaque sommet correspond à un atome de carbone et chaque côté à une liaison covalente. Il a une structure identique au dôme géodésique ou à un ballon de football. Pour cette raison, il est appelé « buckminsterfullerène » (en hommage à l'architecte Buckminster Fuller qui a conçu le dôme géodésique) ou « footballène ».

[Creative Commons Attribution-Share Alike 4.0](#)

Snippet de *Wikipédia*: [Nanotube](#)

Un **nanotube** est une structure cristalline particulière, de forme tubulaire, creuse et close, composée d'atomes disposés régulièrement en pentagones, hexagones et/ou heptagones, obtenue à partir de certains matériaux, en particulier le carbone et le nitrure de bore.

[Creative Commons Attribution-Share Alike 4.0](#)

Carbone, abondance, biomasse

- 4360 million gigatonnes au niveau de la planète (atmosphère, croûte, cœur,...)
- **900 gigatonnes de carbone dans l'atmosphère** (essentiellement via le CO₂) **chaque ppm de CO₂ correspond à 2.13 gigatonnes de carbone)
- 36000 gigatonnes de carbone dans l'eau (via espèces chimiques en solution)
- 18000 gigatonnes de carbone sous forme de charbon (pas nécessairement exploitable)
- 150 gigatonnes de carbone sous forme de pétrole (exploitable ?)
- 105 gigatonnes de carbone sous forme de gaz naturel (exploitable), 540 gigatonnes sous forme de gaz "de schiste")
- 500 à 3000 gigatonnes de carbone dans le méthane hydraté (glaces polaires, océans)
- [All the Biomass on Earth in One Massive Visualization](#) → 545.8 gigatonnes de carbone dans le vivant


Carte conceptuelle avec les 3 niveaux de représentation

Mots-clés

- Macroscopique : graphique, diamant, charbon, variétés allotropiques
- Microscopique : atome, molécules de méthane, CO₂,... feuillet de graphite, graphène
- Symbolique : Carbone, élément, nombre atomique 6, masse atomique 12,...

Dioxyde de carbone

- Séquestration :
 - [Carbon capture is expensive because physics](#) Carbon capture is expensive for each of capture, distribution and sequestration
 - cf. mission [Apollo_13](#) et l'excédent de CO₂ à éliminer
 - La piste bactérienne : <https://www.nature.com/articles/d41586-019-03679-x>
- Acidification des océans
 - [Ocean Acidification: "The Other Carbon Dioxide Problem"](#)
- Thread twitter
 - https://mobile.twitter.com/Prof_D_sciences/status/1329827688199098373 → CO₂ dans l'atmosphère
- Effet de serre
 - [Eunice Newton Foote](#)
 - <https://mobile.twitter.com/OlivierM2019/status/1326536785640321028>
- GIEC
 - <https://twitter.com/BonPote/status/1429726357118935044> + <https://bonpote.com/> ??
- Capteurs
 - <https://www.oriumfrance.com/shop/fr/mesure/10-mesureur-d-air-interieur-quaelis-20.html>
 - <http://www.yoctopuce.com/EN/products/usb-environmental-sensors/yocto-co2-v2>
 - <https://www.co2meter.com/collections/co2-sensors>
 - <https://fr.farnell.com/sensirion/scd30-co2-sensor-module/gas-sensor-co2-0-075a-5-5v-40000ppm/dp/2887812>
 - <https://be.farnell.com/fr-BE/sensirion/scd30-co2-sensor-module/gas-sensor-co2-0-075a-5-5>

- [v-40000ppm/dp/2887812?st=co2](https://twitter.com/UncleBo80053383/status/1412657741672423424)
- <https://twitter.com/UncleBo80053383/status/1412657741672423424> → mesure de l'évolution du taux de CO2 dans une classe
 - [<https://store.data-harvest.co.uk/carbon-dioxide-sensor>]
- recherche google : carbon dioxide sensor
- Ventilation
 - en classe  (recherche classroom CO2 sensor carbon dioxide,...)
 - https://www.researchgate.net/publication/289566619_Examining_CO2_levels_in_school_classrooms
 - <https://twitter.com/Ntsaldaraki/status/1414497690549997573/photo/1>
 - <https://twitter.com/blondebonce/status/1429370777158275072>

From:
<https://dvillers.umons.ac.be/wiki/> - **Didier Villers, UMONS - wiki**

Permanent link:
<https://dvillers.umons.ac.be/wiki/teaching:carbone?rev=1629719834>

Last update: **2021/08/23 13:57**

