



MUNICÍPIO DA ESTÂNCIA BALNEÁRIA DE PRAIA GRANDE

Estado de São Paulo
SEDUC - Secretaria de Educação

SEMANA 8- 2º semestre 2021

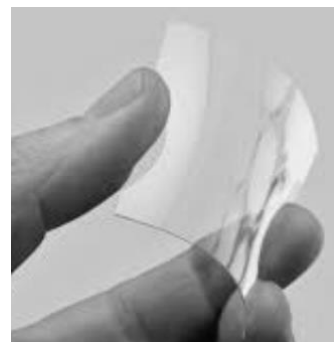
SALA DE AULA



Disciplina: Química

3ª série - Ensino Médio EJA

Carbono



O carbono, um dos elementos mais versáteis já encontrados, é responsável pela maioria dos compostos existentes. Está presente nos principais ciclos biológicos dos seres vivos, tem larga aplicação industrial e presença em composições celulares e compostos naturais. Apesar da associação negativa com o aquecimento global, o carbono é o elemento-base da Química Orgânica, sendo responsável pela maioria dos compostos existentes na natureza.

O carbono está presente, em maior parte, em compostos orgânicos, que são compostos derivados desse elemento, sejam eles naturais (como na composição de proteínas, na estrutura do DNA, nos minerais e ainda em combustíveis fósseis e nos biocombustíveis), sejam sintéticos (por exemplo, fibras sintéticas de tecidos, fármacos, plásticos, borracha etc.).

O carbono também aparece ligado ao oxigênio na composição do gás carbônico (CO_2), presente na atmosfera e dissolvido na água. Apesar da associação negativa com o efeito estufa, o carbono faz parte de ciclos vitais, como da fotossíntese e da respiração celular.

O carbono apresenta **alótropos**, que são substâncias simples diferentes formadas pelo mesmo elemento químico. Existem pelo menos sete alótropos do carbono. Os mais conhecidos e que aparecem com mais frequência no nosso cotidiano é a grafite e o diamante. Mas ainda existem os fulerenos e os nanotubos, que são materiais sintéticos feitos exclusivamente de carbono.

As características físicas desse elemento variam de acordo com sua forma alotrópica. Por exemplo, o diamante é totalmente transparente, enquanto o grafite é preto e opaco.

Em relação à condutividade elétrica, apenas o grafite é um bom condutor, já o restante apresenta boa condutividade térmica em condições ambientes de temperatura e pressão. Sobre o estado físico, todos os alótropos são sólidos em temperatura ambiente.

Fonte: <https://mundoeducacao.uol.com.br/quimica/carbono.htm>

Após leitura do texto, responda às questões.

- 1) O fato de a grafite e o diamante terem o mesmo elemento (carbono) como constituinte pode causar dúvidas como: por que materiais que possuem a mesma constituição atômica são tão diferentes na consistência? Enquanto a grafite risca suaves traços no papel, o diamante perfura dentes. As brocas usadas pelos dentistas são diamantadas, ou seja, são recobertas por diamantes. Para se ter ideia da dureza do diamante, ele é utilizado para cortar blocos de granito. A Alotropia é o conceito que explica por que os átomos de Carbono podem se unir de várias formas diferentes formando inúmeras substâncias. O fenômeno da alotropia só existe em:
 - a) Substâncias simples diferentes formadas pelo mesmo elemento químico.
 - b) Substâncias compostas diferentes formadas pelo mesmo elemento químico.
 - c) Substâncias simples diferentes formadas por diversos elementos químicos.
 - d) Substâncias compostas iguais formadas por elementos químicos diferentes.

- 2) Assinale a alternativa que não corresponde a uma variedade alotrópica do carbono:
 - a) Diamante.
 - b) Grafite.
 - c) Fullerenos.
 - d) Hidrocarbonetos.