

## CAPTURA DE CARBONO

Érico Rossi Schneider<sup>1</sup>, Sofia Rossi Gosenheimer, Bianca Filippi Almeida, Lucas Wolf<sup>2</sup>

O presente trabalho abordará sobre o elemento químico carbono, muito versátil e importante, presente no dia-a-dia em muitos momentos, em inúmeros materiais, serviços e funções. Presente na primeira tabela periódica publicada, em 1829 pelo químico alemão Johann Wolfgang Dobereiner, esse não metal possui número atômico 6 e massa 12. Apresenta 3 isótopos, sendo o mais abundante o isótopo carbono 12, utilizado no nosso dia a dia para fins de pesquisa, transportes, produção de energia e produção de itens comerciais. Também faz parte do trabalho o debate sobre o dilema do carbono e os riscos que o componente químico dióxido de carbono representa. Apresentaremos algumas possibilidades para diminuir a presença desse composto e abordaremos, de forma completa e prática, sua captura e sua separação da molécula. O trabalho contará com maquete, materiais escritos e banner. Sabe-se que o carbono pode ser utilizado para diversos fins, em alguns casos ele é fundamental e podemos até afirmar que ele é insubstituível algumas vezes. O grande problema, talvez, é quando de forma intencional ou não intencional forma outras substâncias e então passa a ser potencialmente agressivo ou perigoso. Os componentes que contêm Carbono podem tanto gerar benefícios como grandes problemas exemplo disso, a degradação da atmosfera, fauna e a flora do planeta que vivemos. Neste sentido, o objetivo principal deste trabalho é explicar e representar as aplicações todo esse contexto de importância e perigo no qual o elemento carbono está inserido. A metodologia consiste em apresentar a história, os dados, as características, as utilidades assim como os componentes constituídos por esse elemento. Depois disso debateremos os problemas com o carbono e as tentativas de solução deles. Em relação aos resultados obtidos mostraremos a captura de carbono, as dificuldades e as chances de insucesso, assim como é possível evitar a emissão de carbono na atmosfera e como pode ser feita a utilização do componente para diamantes, grafite, ou até servir de matéria para alguma pesquisa ou invenção revolucionária.

**Palavras-chave:** Carbono, Captura de carbono, Camada de Ozônio,

---

<sup>1</sup> Apresentador(a)/ Autor(a) para correspondência: ericooficial2@gmail.com

<sup>2</sup> Orientador(a)