

Ciência paratodos

Agradecemos sua ajuda para conservar este texto que também está disponível em:
www.ufmg.br/cienciaparatodos



CHUVA ÁCIDA

Nada melhor do que ouvir o barulhinho da água caindo do céu... Mas algumas condições ambientais podem alterar a formação da chuva, fazendo com que ela assuma o papel de vilã!

A chuva é naturalmente ácida. Isso acontece porque a água reage quimicamente com o gás carbônico presente na atmosfera formando assim o ácido carbônico. Porém, com a grande emissão de gases tóxicos, como o dióxido de enxofre e os óxidos de nitrogênio no ambiente, a chuva está ficando mais ácida do que o normal.

Indústrias, carros e usinas, que utilizam combustíveis fósseis para produzir energia, são os principais responsáveis pelo aumento da quantidade desses gases tóxicos no ar. Vale lembrar que eles podem ser liberados naturalmente, em quantidades menores, como em erupções vulcânicas, relâmpagos e até mesmo em queimadas.

Na atmosfera, esses gases poluentes reagem com a água e com o oxigênio, formando o ácido nítrico e o ácido sulfúrico. Essas substâncias se misturam com as gotas da chuva, fazendo com que sua acidez aumente. Assim, quando chove, algumas plantas e seres aquáticos podem morrer devido ao aumento da acidez da água da chuva.

A utilização de filtro nas chaminés de fábricas, catalisadores nos carros e a purificação dos combustíveis são reguladas por legislação e ajudam a diminuir a poluição do ar. Ainda bem que isso ocorre pois, desse modo, diminuímos a chance de formação de chuvas mais ácidas! Mas é preciso que nós, como cidadãos, estejamos sempre alertas para exigirmos o cumprimento das regras que favorecem a vida na Terra e nossa saúde.

Texto originalmente escrito por Bárbara Maia para o programa Na Onda da Vida, da **Rádio UFMG Educativa FM 104,5** e adaptado por Adlane Vilas-Boas.



31 | 3409 2980
www.ufmg.br/ciencianoar
www.facebook.com/ciencianoar
www.teiadetextos.com.br

Projeto realizado com o apoio do PROEXT 2014 - MEC/SESu.