

Chuva Ácida

A chuva ácida é uma chuva com alta concentração de ácidos em sua composição.

Como a chuva ácida é formada?

A queima dos combustíveis fósseis, libera na atmosfera os óxidos de nitrogênio (NO_2) e o dióxido de enxofre (SO_2). Do contato entre esses compostos com o vapor de água presente na atmosfera, origina-se uma reação que forma o ácido nítrico (HNO_3) e o ácido sulfúrico (H_2SO_4).

Essa reação, misturada à atmosfera, precipita-se em forma de chuva, neve ou neblina, trazendo consigo alta concentração de ácidos.

A água de forma pura apresenta pH 7, e, ao contatar agentes poluidores, reage modificando seu pH para 5,6 e até menos que isso, o que provoca reações, deixando consequências, como por exemplo:

- a corrosão de metais, pinturas, monumentos históricos
- destruição da cobertura vegetal e acidificação dos lagos.

