

QUESTÃO 121

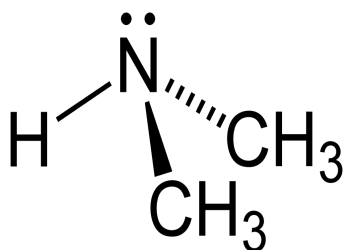
A dimetilamina é uma substância de elevada toxidez que entra em ebulição a 7 °C. Na madrugada de um dia frio, essa substância se espalhou por uma rodovia após um acidente de trânsito envolvendo um caminhão que transportava esse produto. Para minimizar a agressão ao meio ambiente, bem como evitar a evaporação da dimetilamina com a elevação da temperatura ao longo do dia, um químico considerou o uso de algumas substâncias ou misturas como água, vinagre, óleo de soja, sal de cozinha e bicarbonato de sódio.

Dentre as opções apresentadas, o tratamento correto para minimizar esse problema é usar

- A** água.
- B** vinagre.
- C** óleo de soja.
- D** sal de cozinha.
- E** bicarbonato de sódio.

Assunto: Funções e reações inorgânicas

A dimetilamina é uma substância de caráter básico, pois apresenta o átomo de nitrogênio com um par de elétrons livres.



Para minimizar os efeitos dessa substância, deve-se colocá-la em contato com um produto ácido, como o vinagre, cujo principal componente é o ácido acético.

Item: B