

## ÁCIDO FLUORÍDRICO

O **Ácido Fluorídrico** é uma solução aquosa do fluoreto de hidrogênio, de fórmula molecular HF e massa molecular 20 g/mol. Normalmente apresenta-se em solução 71%, como um líquido incolor e fumegante de odor penetrante.



### Aplicações

- Para decapagem e agente de limpeza na metalurgia para remover óxidos e outras impurezas de aços carbono e aço inoxidável.
- Na produção de compostos organofluorados, atuando como fonte de flúor na síntese de compostos organofluorados como Teflon® fluoropolímeros e gases refrigerantes como o Freon (gases à base de clorofluorcarbonos, conhecidos como CFCs).
- Na produção de fluoretos, onde é usado para produzir a maioria dos compostos inorgânicos de fluoreto de alto volume, como criolita, trifluoreto de alumínio, etc.
- Na indústria de vidros, como um agente para a corrosão, criando o efeito do jato de areia e de vidro fosco.
- Para dissolver amostras de rochas (geralmente em pó) devido à sua capacidade de dissolver a maioria dos silicatos e óxidos.
- Na indústria de petróleo, na forma de catalisador ácido em um processo padrão de refinaria.



### Cuidados com o Ácido Fluorídrico

É extremamente tóxico e corrosivo para pele, olhos e membranas mucosas. A extensão dos danos depende da concentração total, da superfície da pele exposta, direção e duração da exposição. O contato inicial com soluções diluídas pode não produzir dor imediata. Contudo, depois de algum tempo, o fluoreto se juntará com o cálcio e destruirá os tecidos (necrópsia liquefeita) e dores. A absorção do fluoreto pode causar sérias alterações químicas no sangue. O pronto e eficiente primeiro-socorro pode alterar o resultado e prevenir sérios danos. Somente pessoas treinadas e devidamente protegidas com os EPI'S adequados devem manusear com segurança o produto.

A TRATHO fornece este produto em bombonas de 25 e 245 kg.

Revisão: Equipe Técnica TRATHO (Elaboração: fevereiro/2024)



Acesse todas as edições dos boletins em nosso site.