

Persulfato de Amônio

Código N°:

13-1311-002: 25 g

P.M.: 228,2

Reagente Grau Biologia Molecular

Fórmula: $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$

Descrição:

O Persulfato de Amônio é um sal branco, cristalino e inodoro que consiste em peroxidissulfato tecnicamente puro. É utilizado como iniciador (fonte de radicais livres) para polimerizações de monômeros e como um forte agente oxidante em várias aplicações. O Persulfato de Amônio possui a vantagem de ter uma boa estabilidade de armazenagem, como resultado de sua pureza alta, e de ser fácil e seguro de manusear.

Sinônimos: Amônio Peroxydisulfate; Ácido de Peroxydisulfuric, Diammonium Salt; peroxydisulfate de Diammonium

Aplicações:

Polimerização: Iniciador para polimerização de emulsões ou soluções de monômeros acrílicos, Acetato de Vinila, Cloreto de Vinila, etc. e para copolimerização de emulsões de Estireno, Acrilonitrila, Butadieno, etc.

É utilizado em combinações com sistemas redox e combinado com sais de metais pesados.

Também pode ser utilizado em reações de polimerização em baixas temperaturas e temperatura ambiente.

Tratamento de metais: Tratamento de superfície de metais, como produção de semi-condutores e limpeza de circuitos impressos; ativação de cobre e superfícies de alumínio.- Outros: Indústria têxtil e de papel, sínteses químicas, tratamento de água (descontaminação), tratamento de resíduos de gás (degradação oxidativa de substâncias nocivas como Hg), desinfetante.

Armazenagem:

Persulfato de Amônio é higroscópico e deve ser armazenado em local seco. Deve ser protegido de radiação solar direta e qualquer outra fonte de calor.

Medidas de Primeiros Socorros:

Após a inalação:

Exposição ao ar fresco.

Após contato com a pele:

Lavar abundantemente com água. Tirar roupa contaminada.

Após contato com os olhos:

Enxaguar abundantemente com água, mantendo a pálpebra aberta. Consultar eventualmente um oftalmologista.

Em caso de ingestão:

Beber imediatamente muita água. Chamar um médico.