

Acesse nossa linha de produtos



BOLETIM TÉCNICO

QUATERNÁRIO DE AMÔNIO 1650

NOMENCLATURA INCI

CETRIMONIUM CHLORIDE

CAS NUMBER

112-02-7

DESCRIÇÃO

O Quaternário de Amônio 1650 é um composto químico com propriedades bactericidas, desinfetantes e surfactantes, utilizado em diversas aplicações. Como desinfetante, o Quaternário de Amônio 1650 é utilizado em superfícies, equipamentos e utensílios para eliminar microrganismos patogênicos, como bactérias, vírus e fungos. Além disso, o Quaternário de Amônio 1650 também atua como surfactante, reduzindo a tensão superficial entre substâncias diferentes.

Acondicionado em bombonas de 190 Kg.

APLICAÇÕES

- ❖ Indústria de limpeza: É utilizado na formulação de produtos de limpeza doméstica e comercial, como detergentes, desinfetantes multiuso, limpadores de superfície e desengordurantes. Sua ação bactericida e desinfetante ajuda a garantir a higiene e a limpeza eficaz em ambientes diversos.
- ❖ Setor hospitalar: É empregado na desinfecção de superfícies, equipamentos médicos e utensílios hospitalares, auxiliando na prevenção de infecções nosocomiais. Também é utilizado na higienização de mãos e em produtos para assepsia.
- ❖ Indústria de cosméticos e cuidados pessoais: É utilizado em formulações de produtos como xampus, sabonetes líquidos, loções e cremes, atuando como agente conservante e desinfetante.
- ❖ Indústria de tratamento de água: É usado como agente desinfetante em sistemas de tratamento de

água, ajudando a eliminar microrganismos prejudiciais e garantir a qualidade da água potável.

- ❖ Indústria têxtil: É empregado na higienização de tecidos e na fabricação de produtos antimicrobianos para roupas e têxteis de uso hospitalar.

ESPECIFICAÇÃO

ENSAIO	ESPECIFICAÇÃO	
	MÍNIMO	MÁXIMO
Matéria Ativa, %	48	52
pH solução 10%	4	8
Amina Livre, %	-	2
Densidade	0,85	0,95

ARMAZENAGEM E INCOMPATIBILIDADE

Condições a serem evitadas: O Produto corrói lentamente cobre, alumínio, zinco e superfícies galvanizadas. A reação com peróxidos pode resultar em decomposição do peróxido possivelmente criando uma explosão. Metais reativos (por exemplo, sódio, cálcio, zinco etc.). Materiais reativos com compostos hidroxilo. Hipoclorito de sódio. Ácidos orgânicos (isto é, ácido acético, ácido cítrico, etc.). Ácidos minerais.

Incompatibilidades com outros materiais: Incompatível com Ácido nítrico, Amônia.

Óxidos de nitrogênio. O óxido de nitrogênio pode reagir com vapores de água para formar ácido nítrico corrosivo, Monóxido de carbono, Dióxido de carbono (CO₂), Aldeídos, Fragmentos de hidrocarbonetos inflamáveis (por exemplo, acetileno).

Revisado em: 2

Os valores de propriedades acima são dados de referência não se constituindo parâmetros de garantia da sua utilização.

Devido a grande quantidade de fatores que podem influenciar o processamento e a utilização deste produto, estas informações não isentam o utilizador do produto da realização de seus próprios testes e controles.

