

## Ficha de Informação de Produto Químico

### IDENTIFICAÇÃO

Help

Número ONU	Nome do produto	Rótulo de risco
	ACETATO DE AMÔNIO	
Número de risco -	Classe / Subclasse -	
Sinônimos ÁCIDO ACÉTICO - SAL DE AMÔNIO		
Aparência SÓLIDO ; BRANCO ; ODOR FRACO DE AMÔNIA ; AFUNDA E MISTURA COM ÁGUA.		
Fórmula molecular C2 H7 NO2	Família química SAL ORGÂNICO	
Fabricantes Para informações atualizadas recomenda-se a consulta às seguintes instituições ou referências: <a href="#">ABIQUIM - Associação Brasileira da Indústria Química</a> : Fone 0800-118270 ANDEF - Associação Nacional de Defesa Vegetal: Fone (11) 3081-5033 Revista Química e Derivados - Guia geral de produtos químicos, Editora QD: Fone (11) 3826-6899 <a href="#">Programa Agrofit - Ministério da Agricultura</a>		

### MEDIDAS DE SEGURANÇA

Help

Medidas preventivas imediatas EVITAR CONTATO COM O SÓLIDO E O PÓ. MANTER AS PESSOAS AFASTADAS. PARAR O VAZAMENTO, SE POSSÍVEL. ISOLAR E REMOVER O MATERIAL DERRAMADO.
Equipamentos de Proteção Individual (EPI) USAR LUVAS E BOTAS DE BORRACHA, MÁSCARA SEMI-FACIAL COM FILTRO CONTRA AERODISPERSÓIDES E ÓCULOS DE ACRÍLICO COM PROTEÇÃO LATERAL.

### RISCOS AO FOGO

Help

Ações a serem tomadas quando o produto entra em combustão NÃO É INFLAMÁVEL.
Comportamento do produto no fogo NÃO PERTINENTE.
Produtos perigosos da reação de combustão PODE PRODUZIR VAPORES IRRITANTES DE AMÔNIA E ÁCIDO ACÉTICO, QUANDO AQUECIDO.
Agentes de extinção que não podem ser usados NÃO PERTINENTE.
Limites de inflamabilidade no ar Limite Superior: NÃO É INFLAMÁVEL Limite Inferior: NÃO É INFLAMÁVEL
Ponto de fulgor NÃO É INFLAMÁVEL
Temperatura de ignição NÃO PERTINENTE
Taxa de queima NÃO PERTINENTE
Taxa de evaporação (éter=1) DADO NÃO DISPONÍVEL
NFPA (National Fire Protection Association)          NFPA: NÃO LISTADO

### PROPRIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS E AMBIENTAIS

Help

Peso molecular 77,8	Ponto de ebulição (°C) DECOMPÕE	Ponto de fusão (°C) 114
------------------------	------------------------------------	----------------------------

Temperatura crítica (°C) NÃO PERTINENTE	Pressão crítica (atm) NÃO PERTINENTE	Densidade relativa do vapor NÃO PERTINENTE
Densidade relativa do líquido (ou sólido) 1,17 A 20°C (SÓLIDO)	Pressão de vapor DADO NÃO DISPONÍVEL	Calor latente de vaporização (cal/g) NÃO PERTINENTE
Calor de combustão (cal/g) NÃO PERTINENTE	Viscosidade (cP) DADO NÃO DISPONÍVEL	
Solubilidade na água 148 g/100 mL DE ÁGUA A 4°C	pH 7	
Reatividade química com água NÃO REAGE.		
Reatividade química com materiais comuns NÃO REAGE.		
Polimerização NÃO OCORRE.		
Reatividade química com outros materiais DADO NÃO DISPONÍVEL.		
Degradabilidade BIODEGRADÁVEL POR CULTURAS ACLIMATADAS (79% DE REMOÇÃO DA DEMANDA TEÓRICA DE OXIGÊNIO, EM SISTEMA DE LODOS ATIVADOS, APÓS 1 DIA DE ACLIMATAÇÃO).		
Potencial de concentração na cadeia alimentar NENHUM.		
Demanda bioquímica de oxigênio (DBO) 79%, 1- 5 DIAS		
Neutralização e disposição final DISSOLVER OU MISTURAR EM UM SOLVENTE COMBUSTÍVEL E QUEIMAR EM UM INCINERADOR QUÍMICO, EQUIPADO COM PÓS-QUEIMADOR E LAVADOR DE GASES. RECOMENDA-SE O ACOMPANHAMENTO POR UM ESPECIALISTA DO ÓRGÃO AMBIENTAL.		

### INFORMAÇÕES ECOTOXICOLÓGICAS

Help

<p><b>Toxicidade - limites e padrões</b>  L.P.O.: DADO NÃO DISPONÍVEL  P.P.: 1,5 mg/L (PARA NH3)  IDLH: DADO NÃO DISPONÍVEL  LT: Brasil - Valor Médio 48h: DADO NÃO DISPONÍVEL  LT: Brasil - Valor Teto: DADO NÃO DISPONÍVEL  LT: EUA - TWA: NÃO ESTABELECIDO  LT: EUA - STEL: NÃO ESTABELECIDO</p>		
<p><b>Toxicidade ao homem e animais superiores (vertebrados)</b>  M.D.T.: DADO NÃO DISPONÍVEL  M.C.T.: DADO NÃO DISPONÍVEL</p>		
<p><b>Toxicidade: Espécie: RATO</b></p> <p>Via Cutânea (DL 50): 632 mg/kg (INTRAP.)</p>		
<p><b>Toxicidade: Espécie: CAMUNDONGO</b>  Via Cutânea (DL 50): 90 mg/kg (INTRAP.)</p>		
<p><b>Toxicidade: Espécie: OUTROS</b>  Via Cutânea (DL 50): COBAIA : LDLo = 1.735 mg/kg (INTRAP.)</p>		
<p><b>Toxicidade aos organismos aquáticos: PEIXES : Espécie</b>  GAMBUSIA AFFINIS: TLm(24 h - 96 h) = 238 ml/L - ÁGUA CONTINENTAL</p>		
<p><b>Toxicidade aos organismos aquáticos: CRUSTÁCEOS : Espécie</b></p>		
<p><b>Toxicidade aos organismos aquáticos: ALGAS : Espécie</b></p>		
<p><b>Toxicidade a outros organismos: BACTÉRIAS</b></p>		
<p><b>Toxicidade a outros organismos: MUTAGENICIDADE</b></p>		
<p><b>Toxicidade a outros organismos: OUTROS</b></p>		
<p><b>Informações sobre intoxicação humana</b></p>		
<p><b>Tipo de contato</b> PÓ</p>	<p><b>Síndrome tóxica</b> IRRITANTE PARA OS OLHOS,</p>	<p><b>Tratamento</b> SE A RESPIRAÇÃO FOR</p>

	NARIZ E GARGANTA. SE INALADO, CAUSARÁ DIFICULDADE RESPIRATÓRIA.	DIFICULTADA OU PARAR, DAR OXIGÊNIO OU FAZER RESPIRAÇÃO ARTIFICIAL.
<b>Tipo de contato</b> SÓLIDO	<b>Síndrome tóxica</b> IRRITANTE PARA A PELE. IRRITANTE PARA OS OLHOS. SE INGERIDO, CAUSARÁ NÁUSEA.	<b>Tratamento</b> REMOVER ROUPAS E SAPATOS CONTAMINADOS E ENXAGUAR COM MUITA ÁGUA. MANTER AS PÁLPEBRAS ABERTAS E ENXAGUAR COM MUITA ÁGUA. MANTER A VÍTIMA AQUACIDA.

**DADOS GERAIS**

**Help**

<b>Temperatura e armazenamento</b> AMBIENTE.
<b>Ventilação para transporte</b> ABERTA.
<b>Estabilidade durante o transporte</b> ESTÁVEL.
<b>Usos</b> REAGENTE EM QUÍMICA ANALÍTICA; FÁRMACOS; CORANTE TÊXTIL; PRESERVAÇÃO DE ALIMENTOS; PLÁSTICOS POLIVINÍLICOS; EXPLOSIVOS; BORRACHA E ESPUMA.
<b>Grau de pureza</b> 97% (TÉCNICO).
<b>Radioatividade</b> NÃO TEM.
<b>Método de coleta</b> PARA NH3: MÉTODO 14.
<b>Código NAS (National Academy of Sciences)</b> NÃO LISTADO

**OBSERVAÇÕES**

**Help**

POTENCIAL DE IONIZAÇÃO (PI) = DADO NÃO DISPONÍVEL
---

[\*\*NOVA CONSULTA\*\*](#)