


Ficha de Informação de Produto Químico

IDENTIFICAÇÃO

Help

Número ONU	Nome do produto	Rótulo de risco
2031	ÁCIDO NÍTRICO	
Número de risco *	Classe / Subclasse	
	8	
Sinônimos		
Aparência LÍQUIDO AQUOSO ; SEM COLORAÇÃO A MARROM CLARO ; ODOR ASFIXIANTE ; AFUNDA E MISTURA COM ÁGUA ; PRODUZ VAPORES TÓXICOS.		
Fórmula molecular H N O <sub>3</sub> . 1(H <sub>2</sub> O)	Família química ÁCIDO INORGÂNICO	
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 <a href="#">ANDEF - Associação Nacional de Defesa Vegetal</a> : Fone (11) 3081-5033 <a href="#">Revista Química e Derivados - Guia geral de produtos químicos</a> , 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 LÍQUIDO E O VAPOR. MANTER AS PESSOAS AFASTADAS. PARAR O VAZAMENTO, SE POSSÍVEL. ISOLAR E REMOVER O MATERIAL DERRAMADO.
Equipamentos de Proteção Individual (EPI) USAR ROUPA DE ENCAPSULAMENTO DE POLIETILENO CLORADO, NEOPRENE OU VITON E MÁSCARA DE RESPIRAÇÃO AUTÔNOMA.

RISCOS AO FOGO

Help

Ações a serem tomadas quando o produto entra em combustão ESFRIAR OS RECIPIENTES EXPOSTOS COM ÁGUA.
Comportamento do produto no fogo PODE CAUSAR FOGO, EM CONTATO COM COMBUSTÍVEIS. GASES INFLAMÁVEIS PODEM SER FORMADOS, EM CONTATO COM METAIS. GASES VENENOSOS SÃO PRODUZIDOS, QUANDO AQUECIDOS COM ÓXIDOS DE NITROGÊNIO.
Produtos perigosos da reação de combustão ÓXIDO DE NITROGÊNIO E FUMOS DE ÁCIDOS VENENOSOS.
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 É INFLAMÁVEL
Taxa de queima NÃO É INFLAMÁVEL
Taxa de evaporação (éter=1) DADO NÃO DISPONÍVEL
NFPA (National Fire Protection Association) Perigo de Saúde (Azul): 3 Inflamabilidade (Vermelho): 0 Reatividade (Amarelo): 0 Observação: OXY

PROPRIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS E AMBIENTAIS

Help

Peso molecular NÃO PERTINENTE	Ponto de ebulição (°C) 88,9	Ponto de fusão (°C) -38
Temperatura crítica (°C) NÃO PERTINENTE	Pressão crítica (atm) NÃO PERTINENTE	Densidade relativa do vapor NÃO PERTINENTE
Densidade relativa do líquido (ou sólido) 1,49 A 20 °C (LÍQ.)	Pressão de vapor 66,7 mmHg A 26,7 °C	Calor latente de vaporização (cal/g) 119
Calor de combustão (cal/g) NÃO PERTINENTE	Viscosidade (cP) 1,10 A 95%; 2,3 A 60%	
Solubilidade na água MISCÍVEL	pH < 7	
Reatividade química com água PODE ESQUENTAR EM MISTURA, MAS É IMPROVÁVEL A FORMAÇÃO DE NÉVOA OU EXPLOSÃO.		
Reatividade química com materiais comuns MUITO CORROSIVO PARA MADEIRA, PAPEL, ROUPAS E ALGUNS METAIS. SÃO FORMADOS ÓXIDOS DE NITROGÊNIO, VERMELHOS E TÓXICOS.		
Polimerização NÃO OCORRE.		
Reatividade química com outros materiais INCOMPATÍVEL COM COMBUSTÍVEIS ORGÂNICOS, MATÉRIA ORGÂNICA OXIDÁVEL, TEREVENTINA, PÓ DE METAL, SULFETO DE HIDROGÊNIO, OUTROS E BASES FORTES.		
Degradabilidade		

PRODUTO INORGÂNICO.
Potencial de concentração na cadeia alimentar NENHUM.
Demanda bioquímica de oxigênio (DBO) NENHUMA.
<b>Neutralização e disposição final</b> PARA PEQUENAS QUANTIDADES, ADICIONAR CAUTELOSAMENTE EXCESSO DE ÁGUA COM GRANDE AGITAÇÃO. AJUSTAR O pH PARA NEUTRO, SEPARAR OS SÓLIDOS OU LÍQUIDOS INSOLÚVEIS E ACONDICIONÁ-LOS PARA DISPOSIÇÃO COMO RESÍDUO PERIGOSO. DRENAR A SOLUÇÃO AQUOSA PARA O ESGOTO COM MUITA ÁGUA. A REAÇÃO DE HIDRÓLISE E NEUTRALIZAÇÃO PODE GERAR CALOR E FUMOS, OS QUAIS PODEM SER CONTROLADOS PELA VELOCIDADE DE ADIÇÃO. RECOMENDA-SE O ACOMPANHAMENTO POR UM ESPECIALISTA DO ÓRGÃO AMBIENTAL.

**INFORMAÇÕES ECOTOXICOLÓGICAS**

[Help](#)

<b>Toxicidade - limites e padrões</b> L.P.O.: DADO NÃO DISPONÍVEL P.P.: NÃO ESTABELECIDO IDLH: 25 ppm LT: Brasil - Valor Médio 48h: DADO NÃO DISPONÍVEL LT: Brasil - Valor Teto: DADO NÃO DISPONÍVEL LT: EUA - TWA: 2 ppm LT: EUA - STEL: 4 ppm		
<b>Toxicidade ao homem e animais superiores (vertebrados)</b> M.D.T.: LDLo = 430 mg/kg M.C.T.: DADO NÃO DISPONÍVEL		
<b>Toxicidade: Espécie: RATO</b> Via Respiração (CL50): 49 ppm (4 h)		
<b>Toxicidade: Espécie: CAMUNDONGO</b>		
<b>Toxicidade: Espécie: OUTROS</b>		
<b>Toxicidade aos organismos aquáticos: PEIXES : Espécie</b> GAMBUSIA AFFINIS: TLm (96 h) = 72 ppm - ÁGUA CONTINENTAL.		
<b>Toxicidade aos organismos aquáticos: CRUSTÁCEOS : Espécie</b>		
<b>Toxicidade aos organismos aquáticos: ALGAS : Espécie</b>		
<b>Toxicidade a outros organismos: BACTÉRIAS</b>		
<b>Toxicidade a outros organismos: MUTAGENICIDADE</b>		
<b>Toxicidade a outros organismos: OUTROS</b> MOLUSCO BIVALVE: PROTOTHACA LACINIATA: CL50 (48 h) = 330ppm- 1000 ppm - ÁGUA MARINHA		
<b>Informações sobre intoxicação humana</b>		
<b>Tipo de contato</b> VAPOR	<b>Síndrome tóxica</b> QUEIMARÁ OS OLHOS, NARIZ E GARGANTA. SE INALADO, CAUSARÁ DIFICULDADE RESPIRATÓRIA OU PERDA DA CONSCIÊNCIA.	<b>Tratamento</b> MOVER PARA O AR FRESCO. SE A RESPIRAÇÃO FOR DIFICULTADA OU PARAR, DAR OXIGÊNIO OU FAZER RESPIRAÇÃO ARTIFICIAL.
<b>Tipo de contato</b> LÍQUIDO	<b>Síndrome tóxica</b> QUEIMARÁ A PELE. QUEIMARÁ OS OLHOS. PREJUDICIAL, SE INGERIDO.	<b>Tratamento</b> REMOVER ROUPAS E SAPATOS CONTAMINADOS E ENXAGUAR COM MUITA ÁGUA. MANTER AS PÁLPEBRAS ABERTAS E ENXAGUAR COM MUITA ÁGUA. NÃO PROVOCAR O VÔMITO.

**DADOS GERAIS**

[Help](#)

<b>Temperatura e armazenamento</b> AMBIENTE.			
<b>Ventilação para transporte</b> ABERTA OU PRESSÃO À VÁCUO.			
<b>Estabilidade durante o transporte</b> QUANDO AQUECIDO PODE LIBERAR ÓXIDOS DE NITROGÊNIO, VERMELHO E TÓXICO.			
<b>Usos</b> FABRICAÇÃO DO NITRATO PARA FERTILIZANTES OU EXPLOSIVOS; SÍNTESES ORGÂNICAS (CORANTES, DROGAS, EXPLOSIVOS, NITROCELULOSE; NITRATOS). É COMPONENTE DA MISTURA SULFO-NÍTRICA (ÁCIDO SULFÚRICO E ÁCIDO NÍTRICO).			
<b>Grau de pureza</b> 52% - 98% .			
<b>Radioatividade</b> NÃO TEM.			
<b>Método de coleta</b> DADO NÃO DISPONÍVEL.			
<b>Código NAS (National Academy of Sciences)</b>			
<b>FOGO</b> Fogo: 0	<b>SAÚDE</b> Vapor Irritante: 3 Líquido/Sólido Irritante: 4 Venenos: 3	<b>POLUIÇÃO DAS ÁGUAS</b> Toxicidade humana: 3 Toxicidade aquática: 3 Efeito estético: 2	<b>REATIVIDADE</b> Outros Produtos Químicos: 4 água: 0 Auto reação: 0

**OBSERVAÇÕES**

[Help](#)

TAXA DE TOXICIDADE AOS ORGANISMOS AQUÁTICOS: TLm (96 h) = 10ppm - 100 ppm. POTENCIAL DE IONIZAÇÃO (PI) = 11,95 eV NÚMERO DE RISCO 885 PARA EMBALAGENS I >70% NÚMERO DE RISCO 88 PARA EMBALAGENS II E III >70%
---

[NOVA CONSULTA](#)