

Ficha de Informação de Produto Químico

IDENTIFICAÇÃO		Help
Número ONU	Nome do produto	Rótulo de risco
1715	ANIDRIDO ACÉTICO	

Número de risco 83	Classe / Subclasse 8
Sinônimos ANIDRO ETANÓICO	
Aparência LÍQUIDO AQUOSO ; SEM COLORAÇÃO ; ODOR FORTE DE VINAGRE ; AFUNDA E REAGE, LENTAMENTE, COM ÁGUA ; PRODUZ VAPORES IRRITANTES.	
Fórmula molecular C4 H6 O3	Família química ANIDRIDO ORGÂNICO
Fabricantes Para informações atualizadas recomenda-se a consulta às seguintes instituições ou referências: ABIQUIM - Associação Brasileira da Indústria Química : 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 Programa Agrofit - Ministério da Agricultura	

MEDIDAS DE SEGURANÇA	Help
Medidas preventivas imediatas EVITAR CONTATO COM O LÍQUIDO E O VAPOR. MANTER AS PESSOAS AFASTADAS. CHAMAR OS BOMBEIROS. PARAR O VAZAMENTO, SE POSSÍVEL. ISOLAR E REMOVER O MATERIAL DERRAMADO.	
Equipamentos de Proteção Individual (EPI) USAR LUVAS, BOTAS E ROUPAS DE BORRACHA BUTÍLICA, PVC OU VITON E MÁSCARA DE RESPIRAÇÃO AUTÔNOMA.	

RISCOS AO FOGO	Help
Ações a serem tomadas quando o produto entra em combustão EXTINGUIR COM ÁGUA, PÓ QUÍMICO SECO, ESPUMA DE ÁLCOOL OU DIÓXIDO DE CARBONO. ESFRIAR OS RECIPIENTES EXPOSTOS COM ÁGUA. COMBATER O FOGO A UMA DISTÂNCIA SEGURA OU ATRÁS DE BARREIRAS.	
Comportamento do produto no fogo O VAPOR PODE EXPLODIR SE A IGNIÇÃO FOR EM ÁREA FECHADA.	
Produtos perigosos da reação de combustão PRODUZ VAPOR IRRITANTE QUANDO AQUECIDO.	
Agentes de extinção que não podem ser usados (OBS.1)	
Limites de inflamabilidade no ar Limite Superior: 10 % Limite Inferior: 2,7 %	
Ponto de fulgor 48,9°C(V.FECHADO); 57,8°C(V.ABERTO)	
Temperatura de ignição 315,81°C	
Taxa de queima 3,3 mm/min	
Taxa de evaporação (éter=1) 17,4	
NFPA (National Fire Protection Association) Perigo de Saúde (Azul): 3 Inflamabilidade (Vermelho): 2 Reatividade (Amarelo): 1	

PROPRIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS E AMBIENTAIS

[Help](#)

Peso molecular 102,09	Ponto de ebulição (°C) 139	Ponto de fusão (°C) -73
Temperatura crítica (°C) 296	Pressão crítica (atm) 46,2	Densidade relativa do vapor NÃO PERTINENTE
Densidade relativa do líquido (ou sólido) 1,083 A 20°C (LÍQ.)	Pressão de vapor 5 mm Hg A 24,8°C	Calor latente de vaporização (cal/g) 66,2
Calor de combustão (cal/g) -3921	Viscosidade (cP) 0,9	
Solubilidade na água (OBS.2)	pH	

Reatividade química com água

REAGE LENTAMENTE; QUANDO É USADO PULVERIZADOR DE ÁGUA LIBERA CONSIDERÁVEL CALOR.

Reatividade química com materiais comuns

CORRÓI FERRO, AÇO E OUTROS MATERIAIS.

Polimerização

NÃO OCORRE.

Reatividade química com outros materiais

INCOMPATÍVEL COM ÁGUA, ÁLCOOIS, OXIDANTES FORTES, ÁCIDO CRÔMICO, AMINAS, BASES FORTES.

Degradabilidade

DADO NÃO DISPONÍVEL.

Potencial de concentração na cadeia alimentar

NENHUM NOTADO.

Demanda bioquímica de oxigênio (DBO)

53 % , 1 - 5 DIAS.

Neutralização e disposição final

O MATERIAL É COMBUSTÍVEL E DEVE SER QUEIMADO 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](#)

Toxicidade - limites e padrões

L.P.O.: 0,14 ppm

P.P.: NÃO ESTABELECIDO

IDLH: 200 ppm

LT: Brasil - Valor Médio 48h: DADO NÃO DISPONÍVEL

LT: Brasil - Valor Teto: DADO NÃO DISPONÍVEL

LT: EUA - TWA: 5 ppm

LT: EUA - STEL: NÃO ESTABELECIDO

Toxicidade ao homem e animais superiores (vertebrados)

M.D.T.: DADO NÃO DISPONÍVEL

M.C.T.: DADO NÃO DISPONÍVEL

Toxicidade: Espécie: RATO

Via Respiração (CL50): LCLo (4 h) = 1.000 mg/L

Via Oral (DL 50): LCLo = 1.780 mg/kg; 1.780 mg/kg

Toxicidade: Espécie: CAMUNDONGO

Toxicidade: Espécie: OUTROS

Via Cutânea (DL 50): COELHO : 4.000 mg/kg

Toxicidade aos organismos aquáticos: PEIXES : Espécie

LEPOMIS MACROCHIRUS : TLm (96 h) = 75 ppm - ÁGUA CONTINENTAL

Toxicidade aos organismos aquáticos: CRUSTÁCEOS : Espécie

CAMARÃO MARINHO : CL50 (48 h) = 100 ppm - 300 ppm/48 h (ESPÉCIE NÃO DETERMINADA)

Toxicidade aos organismos aquáticos: ALGAS : Espécie

CHLORELLA PYRENOIDOSA = TÓXICO A 360 mg/L; L. tox. T.I.M.C. SCENEDESMUS QUADRICAUDA = 3.400 mg/L

Toxicidade a outros organismos: BACTÉRIAS

L. tox. T.I.M.C. PSEUDOMONAS PUTIDA = 1.150 mg/L

Toxicidade a outros organismos: MUTAGENICIDADE

Toxicidade a outros organismos: OUTROS

Informações sobre intoxicação humana EVITAR CONTATO COM O LÍQUIDO E O VAPOR. MANTER AS PESSOAS AFASTADAS. CHAMAR OS BOMBEIROS. PARAR O VAZAMENTO, SE POSSÍVEL. ISOLAR E REMOVER O MATERIAL DERRAMADO.		
Tipo de contato VAPOR	Síndrome tóxica IRRITANTE PARA O NARIZ E GARGANTA. SE INALADO, CAUSARÁ NÁUSEA, VÔMITO E DIFICULDADE RESPIRATÓRIA. QUEIMARÁ OS OLHOS.	Tratamento MOVER PARA O AR FRESCO. SE A RESPIRAÇÃO FOR DIFICULTADA OU PARAR DAR OXIGÊNIO OU FAZER RESPIRAÇÃO ARTIFICIAL. MANTER AS PÁLPEBRAS ABERTAS E ENXAGUAR COM MUITA ÁGUA.
Tipo de contato LÍQUIDO	Síndrome tóxica PREJUDICIAL, SE INGERIDO. QUEIMARÁ OS OLHOS. QUEIMARÁ A PELE.	Tratamento MANTER AS PÁLPEBRAS ABERTAS E ENXAGUAR COM MUITA ÁGUA. REMOVER ROUPAS E SAPATOS CONTAMINADOS E ENXAGUAR COM MUITA ÁGUA.

DADOS GERAIS	Help
---------------------	--

Temperatura e armazenamento AMBIENTE.
Ventilação para transporte PRESSÃO A VÁCUO.
Estabilidade durante o transporte ESTÁVEL.
Usos FABRICAÇÃO DE ACETATO DE VINILA, FIBRAS DE ACETATO DE CELULOSE E RESINAS, PRODUTOS FARMACÊUTICOS, TINTAS, PERFUME E EXPLOSIVOS.
Grau de pureza 99 % .
Radioatividade NÃO TEM.
Método de coleta DADO NÃO DISPONÍVEL.

Código NAS (National Academy of Sciences)			
FOGO Fogo: 2	SAÚDE Vapor Irritante: 3 Líquido/Sólido Irritante: 3 Venenos: 3	POLUIÇÃO DAS ÁGUAS Toxicidade humana: 2 Toxicidade aquática: 1 Efeito estético: 2	REATIVIDADE Outros Produtos Químicos: 2 Água: 3 Auto reação: 2

OBSERVAÇÕES	Help
--------------------	--

1) REAGE COM ÁGUA E ESPUMA, MAS O CALOR LIBERADO NÃO É SUFICIENTE PARA CRIAR PERIGO. PÓ QUÍMICO SECO, LANÇADO ABAIXO DA SUPERFÍCIE, PODE CAUSAR ESPUMA E AQUECIMENTO. 2) REAGE LENTAMENTE E TORNA-SE MISCÍVEL. POTENCIAL DE IONIZAÇÃO (PI) = 10,0 eV TAXA DE TOXICIDADE AOS ORGANISMOS AQUÁTICOS: TLm (96 h) = 10 ppm A 100 ppm.