

Ficha de Informação de Produto Químico

IDENTIFICAÇÃO		Help
Número ONU	Nome do produto	Rótulo de risco
1296	TRIETILAMINA	

Número de risco 338	Classe / Subclasse 3
Sinônimos T E N	
Aparência LÍQUIDO AQUOSO; SEM COLORAÇÃO; ODOR DE PEIXE; FLUTUA NA ÁGUA; PRODUZ VAPOR IRRITANTE INFLAMÁVEL.	
Fórmula molecular C6 H15 N	Família química AMINA
Fabricantes Para informações atualizadas recomenda-se a consulta às seguintes instituições ou referências: ABIQUM - 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. DESLIGAR AS FONTES DE IGNIÇÃO. FICAR CONTRA O VENTO E USAR NEBLINA D'ÁGUA PARA BAIXAR O VAPOR.	
Equipamentos de Proteção Individual (EPI) USAR LUVAS, BOTAS E ROUPAS DE BORRACHA BUTÍLICA OU NITRÍLICA OU DE PVC E, MÁSCARA DE RESPIRAÇÃO AUTÔNOMA.	

RISCOS AO FOGO	Help
Ações a serem tomadas quando o produto entra em combustão EXTINGUIR COM PÓ QUÍMICO SECO, ESPUMA DE ÁLCOOL OU DIÓXIDO DE CARBONO. ESFRIAR OS RECIPIENTES EXPOSTOS, COM ÁGUA.	
Comportamento do produto no fogo O RETROCESSO DA CHAM PODE OCORRER DURANTE O ARRASTE DO VAPOR. O VAPOR PODE EXPLODIR SE A IGNIÇÃO FOR EM ÁREA FECHADA.	
Produtos perigosos da reação de combustão NÃO PERTINENTE.	
Agentes de extinção que não podem ser usados ÁGUA PODE SER INEFICAZ.	
Limites de inflamabilidade no ar Limite Superior: 8,0% Limite Inferior: 1,2%	
Ponto de fulgor -6,67°C (VASO ABERTO)	
Temperatura de ignição 450,3 °C	
Taxa de queima 6,2 mm/min	
Taxa de evaporação (éter=1) 2,7	
NFPA (National Fire Protection Association) Perigo de Saúde (Azul): 3 Inflamabilidade (Vermelho): 3	

Reatividade (Amarelo): 0

PROPRIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS E AMBIENTAIS

Help

Peso molecular 101,19	Ponto de ebulição (°C) 89,5	Ponto de fusão (°C) -114,8
Temperatura crítica (°C) 262	Pressão crítica (atm) 30	Densidade relativa do vapor 3,5
Densidade relativa do líquido (ou sólido) 0,729 A 20 °C (LÍQUIDO)	Pressão de vapor 56,04 mmHg A 21,1 °C	Calor latente de vaporização (cal/g) 80
Calor de combustão (cal/g) -9.466	Viscosidade (cP) DADO NÃO DISPONÍVEL	
Solubilidade na água 5,5 g/100 mL DE ÁGUA A 20 °C	pH 13(450g/L)	
Reatividade química com água NÃO REAGE.		
Reatividade química com materiais comuns NÃO REAGE.		
Polimerização NÃO OCORRE.		
Reatividade química com outros materiais INCOMPATÍVEL COM OXIDANTES FORTES E ÁCIDOS FORTES.		
Degradabilidade BIODEGRADÁVEL (100% DE DEGRADAÇÃO EM 28 HORAS, POR AEROBACTER sp).		
Potencial de concentração na cadeia alimentar NENHUM.		
Demanda bioquímica de oxigênio (DBO) DADO NÃO DISPONÍVEL.		
Neutralização e disposição final QUEIMAR EM UM INCINERADOR QUÍMICO EQUIPADO COM PÓS-QUEIMADOR E LAVADOR DE GASES. TOMAR OS DEVIDOS CUIDADOS NA IGNIÇÃO, POIS O PRODUTO É ALTAMENTE INFLAMÁVEL. PARA PEQUENAS QUANTIDADES: COLOCAR EM BISSULFATO DE SÓDIO. BORRIFAR ÁGUA E NEUTRALIZAR. DRENAR PARA O ESGOTO COM MUITA ÁGUA. RECOMENDA-SE O ACOMPANHAMENTO POR UM ESPECIALISTA DO ÓRGÃO AMBIENTAL.		

INFORMAÇÕES ECOTOXICOLÓGICAS

Help

Toxicidade - limites e padrões L.P.O.: DADO NÃO DISPONÍVEL P.P.: NÃO ESTABELECIDO IDLH: 200 ppm LT: Brasil - Valor Médio 48h: 20 ppm LT: Brasil - Valor Teto: 30 ppm LT: EUA - TWA: 1 ppm (PELE) LT: EUA - STEL: 3 ppm (PELE)
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 ppm Via Oral (DL 50): 460 mg/kg
Toxicidade: Espécie: CAMUNDONGO Via Oral (DL 50): 546 mg/kg
Toxicidade: Espécie: OUTROS Via Respiração (CL50): COBAIA: LCLo (4 h) = 1.000 ppm; MAMÍFEROS: 19 g/m³ Via Cutânea (DL 50): COELHO: 570 mg/kg; (OBS.1)
Toxicidade aos organismos aquáticos: PEIXES : Espécie SEMOLITUS ATROMACULATUS: DLo (24 h) = 50 mg/L; DL100 (24 h) = 80 mg/L, AMBOS EM ÁGUAS DO RIO DETROIT.
Toxicidade aos organismos aquáticos: CRUSTÁCEOS : Espécie DAPHNIA sp: DLo = 200 mg/L.
Toxicidade aos organismos aquáticos: ALGAS : Espécie SCENEDESMUS sp: DLo = 1 mg/L.

Toxicidade a outros organismos: BACTÉRIAS E. COLI: NENHUM EFEITO = 1 g/L		
Toxicidade a outros organismos: MUTAGENICIDADE RATO: "cyt" = 1 mg/m ³ (INALAÇÃO)		
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. DESLIGAR AS FONTES DE IGNIÇÃO. FICAR CONTRA O VENTO E USAR NEBLINA D'ÁGUA PARA BAIXAR O VAPOR.		
Tipo de contato VAPOR	Síndrome tóxica IRRITANTE PARA OS OLHOS, NARIZ E GARGANTA. SE INALADO CAUSARÁ TOSSE, DIFICULDADE RESPIRATÓRIA OU PERDA DA CONSCIÊNCIA.	Tratamento MOVER PARA O AR FRESCO. SE A RESPIRAÇÃO FOR DIFICULTADA OU PARAR, DAR OXIGÊNIO OU FAZER RESPIRAÇÃO ARTIFICIAL.
Tipo de contato LÍQUIDO	Síndrome tóxica QUEIMARÁ A PELE. QUEIMARÁ OS OLHOS. PREJUDICIAL SE INGERIDO.	Tratamento REMOVER ROUPAS E SAPATOS CONTAMINADOS E ENXAGUAR COM MUITA ÁGUA. MANTER AS PÁLPEBRAS ABERTAS E ENXAGUAR COM MUITA ÁGUA. MANTER A VÍTIMA AQUECIDA.

DADOS GERAIS		Help
Temperatura e armazenamento AMBIENTE.		
Ventilação para transporte ABERTA.		
Estabilidade durante o transporte ESTÁVEL.		
Usos SOLVENTE CATALÍTICO EM SÍNTESES QUÍMICAS; ACELERADOR PARA BORRACHA; CURA E ENDURECIMENTO DE POLÍMEROS; INIBIDOR DE CORROSÃO; PROPELENTE.		
Grau de pureza 98.5% .		
Radioatividade NÃO TEM.		
Método de coleta DADO NÃO DISPONÍVEL.		
Código NAS (National Academy of Sciences)		
FOGO Fogo: 3	SAÚDE Vapor Irritante: 2 Líquido/Sólido Irritante: 2 Venenos: 2	POLUIÇÃO DAS ÁGUAS Toxicidade humana: 3 Toxicidade aquática: 3 Efeito estético: 2
REATIVIDADE Outros Produtos Químicos: 3 Água: 0 Auto reação: 0		

OBSERVAÇÕES	Help
1) COELHO : IRRITAÇÃO SUAVE A PELE : 10 mg (24 h); IRRITAÇÃO SEVERA AOS OLHOS : 250 mg. TAXA DE TOXICIDADE AOS ORGANISMOS AQUÁTICOS : TLm (96 h) = 10 ppm - 100 ppm. POTENCIAL DE IONIZAÇÃO (PI) = 7,5 eV.	