

Ficha de Informação de Produto Químico

IDENTIFICAÇÃO		Help
Número ONU	Nome do produto	Rótulo de risco
1230	ÁLCOOL METÍLICO	

Número de risco 336	Classe / Subclasse 3
Sinônimos METANOL; ÁLCOOL COLONIAL; ÁLCOOL COLÚMBIA; ÁLCOOL DE MADEIRA.	
Aparência LÍQUIDO AQUOSO; SEM COLORAÇÃO; ODOR DE ÁLCOOL; FLUTUA E MISTURA COM ÁGUA; PRODUZ VAPORES IRRITANTES E INFLAMÁVEIS.	
Fórmula molecular C H3 OH	Família química ÁLCOOL
Fabricantes Para informações atualizadas recomenda-se a consulta às seguintes instituições ou referências: ABIQIM - 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 POLIETILENO CLORADO, NEOPRENE, BORRACHA NATURAL OU NITRÍLICA OU BUTÍLICA OU POLIURETANO E MÁSCARA FACIAL PANORAMA, COM FILTRO CONTRA VAPORES ORGÂNICOS.	

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. O RETROCESSO DA CHAMA PODE OCORRER DURANTE O ARRASTE DE VAPOR.	
Comportamento do produto no fogo O VAPOR PODE EXPLODIR, SE IGNIÇÃO FOR EM ÁREA FECHADA. OS RECIPIENTES PODEM EXPLODIR.	
Produtos perigosos da reação de combustão NÃO PERTINENTE.	
Agentes de extinção que não podem ser usados A ÁGUA PODE SER INEFICAZ, NO FOGO.	
Limites de inflamabilidade no ar Limite Superior: 36,5% Limite Inferior: 6,0%	
Ponto de fulgor 12,2°C (V. FEC.); 16°C (V. AB.)	
Temperatura de ignição 464,2 °C	
Taxa de queima 1,7 mm/min	
Taxa de evaporação (éter=1) 5,2	
NFPA (National Fire Protection Association) Perigo de Saúde (Azul): 1 Inflamabilidade (Vermelho): 3	

Reatividade (Amarelo): 0

PROPRIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS E AMBIENTAIS

Help

Peso molecular 32,04	Ponto de ebulição (°C) 64,5	Ponto de fusão (°C) -98
Temperatura crítica (°C) 240	Pressão crítica (atm) 77,7	Densidade relativa do vapor 1,1
Densidade relativa do líquido (ou sólido) 0,792 A 20 °C (LÍQUIDO)	Pressão de vapor 100 mmHg A 21,2 °C	Calor latente de vaporização (cal/g) 262,8
Calor de combustão (cal/g) - 4.677	Viscosidade (cP) 0,55	
Solubilidade na água MISCÍVEL	pH DND	
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.		
Degradabilidade BIODEGRADÁVEL (63% DE REMOÇÃO DA "DEMANDA TEÓRICA DE OXIGÊNIO" - "ThOD", APÓS 10 DIAS DE INCUBAÇÃO EM TESTES DE DBO).		
Potencial de concentração na cadeia alimentar NENHUM.		
Demanda bioquímica de oxigênio (DBO) 0,6 A 1,2 lb/lb , 5 DIAS.		
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. RECOMENDA-SE O ACOMPANHAMENTO POR UM ESPECIALISTA DO ÓRGÃO AMBIENTAL.		

INFORMAÇÕES ECOTOXICOLÓGICAS

Help

Toxicidade - limites e padrões L.P.O.: 100 ppm P.P.: NÃO ESTABELECIDO IDLH: 6.000 ppm LT: Brasil - Valor Médio 48h: 156 ppm LT: Brasil - Valor Teto: 195 ppm LT: EUA - TWA: 200 ppm (PELE) LT: EUA - STEL: 250 ppm
Toxicidade ao homem e animais superiores (vertebrados) M.D.T.: SER HUMANO:TDLo = 340mg/kg M.C.T.: SER HUMANO: TCLo = 86.000 mg/m³
Toxicidade: Espécie: RATO Via Respiração (CL50): 64.000 ppm (4 h) Via Oral (DL 50): 5.628 mg/kg
Toxicidade: Espécie: CAMUNDONGO Via Oral (DL 50): LDLo = 420 mg/kg Via Cutânea (DL 50): 9.800 mg/kg (SUBCUT.)
Toxicidade: Espécie: OUTROS Via Cutânea (DL 50): COELHO: 20 g/kg
Toxicidade aos organismos aquáticos: PEIXES : Espécie CARASSIUS AURATUS : MORTE A 250 ppm, EM 11 h - ÁGUA CONTINENTAL.
Toxicidade aos organismos aquáticos: CRUSTÁCEOS : Espécie
Toxicidade aos organismos aquáticos: ALGAS : Espécie

Toxicidade a outros organismos: BACTÉRIAS		
Toxicidade a outros organismos: MUTAGENICIDADE SACCHAROMYCES CEREVISAE: "mmo" = 12 pph ; "cyt" = 500 umol/TUBO. RATO: "dnd" = 10 umol/kg (ORAL). CAMUNDONGO: "cyt" = 1 g/kg (ORAL).		
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 TONTURA, DOR DE CABEÇA, 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 IRRITANTE PARA A PELE. IRRITANTE PARA OS OLHOS. VENENOSO, 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 OU PRESSÃO A VÁCUO.		
Estabilidade durante o transporte ESTÁVEL.		
Usos FABRICAÇÃO DE FORMALDEÍDO E TEREFTALATO DE DIMETILA; SÍNTESES ORGÂNICAS; COMBUSTÍVEL DE AVIÃO; ANTICONGELANTE; SOLVENTE; DESIDRATANTE DO GÁS NATURAL.		
Grau de pureza 99.9% .		
Radioatividade NÃO TEM.		
Método de coleta DADO NÃO DISPONÍVEL.		
Código NAS (National Academy of Sciences)		
FOGO Fogo: 3	SAÚDE Vapor Irritante: 1 Líquido/Sólido Irritante: 1 Venenos: 2	POLUIÇÃO DAS ÁGUAS Toxicidade humana: 1 Toxicidade aquática: 1 Efeito estético: 1
		REATIVIDADE Outros Produtos Químicos: 2 Água: 0 Auto reação: 0

OBSERVAÇÕES	Help
TAXA DE TOXICIDADE AOS ORGANISMOS AQUÁTICOS: TLm (96 h) = ACIMA DE 1.000 ppm. POTENCIAL DE IONIZAÇÃO (PI) = 10,84 eV.	