

Temperatura crítica (°C) NÃO PERTINENTE	Pressão crítica (atm) NÃO PERTINENTE	Densidade relativa do vapor NÃO PERTINENTE
Densidade relativa do líquido (ou sólido) 2 A 3 A 20 °C (SÓLIDO)	Pressão de vapor NÃO PERTINENTE	Calor latente de vaporização (cal/g) NÃO PERTINENTE
Calor de combustão (cal/g) NÃO PERTINENTE	Viscosidade (cP) DADO NÃO DISPONÍVEL	
Solubilidade na água 1,8 g/100 mL DE ÁGUA A 30 °C	pH 6-8 50g/L	
Reatividade química com água NÃO REAGE.		
Reatividade química com materiais comuns ALGUNS FOSFATOS DE CÁLCIO, FORMAM SOLUÇÕES ÁCIDAS, EM ÁGUA. ESTES, PODEM ATACAR METAIS COM FORMAÇÃO DE GÁS HIDROGÊNIO (INFLAMÁVEL), QUE PODE SER ACUMULADO EM LUGARES FECHADOS.		
Polimerização NÃO OCORRE.		
Reatividade química com outros materiais DADO NÃO DISPONÍVEL.		
Degradabilidade PRODUTO INORGÂNICO.		
Potencial de concentração na cadeia alimentar NENHUM.		
Demanda bioquímica de oxigênio (DBO) NENHUMA.		
Neutralização e disposição final PARA PEQUENAS QUANTIDADES: ADICIONAR, CUIDADOSAMENTE, BASTANTE ÁGUA, SOB AGITAÇÃO. AJUSTAR O pH PARA NEUTRO. SEPARAR QUAISQUER SÓLIDOS E LÍQUIDOS INSOLÚVEIS E ACONDICIONA-LOS, PARA DISPOSIÇÃO COMO RESÍDUO PERIGOSO. DRENAR A SOLUÇÃO AQUOSA PARA O ESGOTO, COM MUITA ÁGUA. AS REAÇÕES DE HIDRÓLISE E NEUTRALIZAÇÃO PODEM GERAR CALOR E FUMOS, QUE PODEM SER CONTROLADOS PELA VELOCIDADE DE ADIÇÃO. RECOMENDA-SE O ACOMPANHAMENTO POR UM ESPECIALISTA DO ÓRGÃO AMBIENTAL.		

INFORMAÇÕES ECOTOXICOLÓGICAS

Help

<p>Toxicidade - limites e padrões L.P.O.: TRIBÁSICO : SEM ODOR P.P.: NÃO ESTABELECIDO 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>Toxicidade ao homem e animais superiores (vertebrados) M.D.T.: DADO NÃO DISPONÍVEL M.C.T.: DADO NÃO DISPONÍVEL</p>		
<p>Toxicidade: Espécie: RATO</p> <p>Via Oral (DL 50): > 15 g/kg</p>		
<p>Toxicidade: Espécie: CAMUNDONGO</p>		
<p>Toxicidade: Espécie: OUTROS</p>		
<p>Toxicidade aos organismos aquáticos: PEIXES : Espécie</p>		
<p>Toxicidade aos organismos aquáticos: CRUSTÁCEOS : Espécie</p>		
<p>Toxicidade aos organismos aquáticos: ALGAS : Espécie</p>		
<p>Toxicidade a outros organismos: BACTÉRIAS</p>		
<p>Toxicidade a outros organismos: MUTAGENICIDADE</p>		
<p>Toxicidade a outros organismos: OUTROS</p>		
<p>Informações sobre intoxicação humana</p>		
Tipo de contato	Síndrome tóxica	Tratamento

PÓ	IRRITANTE PARA O NARIZ E A GARGANTA. IRRITANTE PARA OS OLHOS. SE INALADO, CAUSARÁ TOSSE OU DIFICULDADE RESPIRATÓRIA.	MANTER AS PÁLPEBRAS ABERTAS E ENXAGUAR COM MUITA ÁGUA. SE A RESPIRAÇÃO FOR DIFICULTADA OU PARAR, DAR OXIGÊNIO OU FAZER RESPIRAÇÃO ARTIFICIAL.
Tipo de contato SÓLIDO	Síndrome tóxica IRRITANTE PARA A PELE. IRRITANTE PARA OS OLHOS. SE INGERIDO, CAUSARÁ NÁUSEA E VÔMITO.	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 DADO NÃO DISPONÍVEL.
Grau de pureza REAGENTE.
Radioatividade NÃO TEM.
Método de coleta PARA P: MÉTODO 9. PARA Ca: MÉTODO 13.
Código NAS (National Academy of Sciences) NÃO LISTADO

OBSERVAÇÕES

Help

<p>1) SINÔNIMOS = BIFOSFATO DE CÁLCIO; FOSFATO DE CÁLCIO PRIMÁRIO ; FOSFATO DE DICÁLCIO (ANIDRO OU DIHIDRATADO) ; FOSFATO DE CÁLCIO DIBÁSICO ; MONOHIDROGÊNIO FOSFATO DE CÁLCIO ; FOSFATO DE CÁLCIO SECUNDÁRIO ; FOSFATO DE CÁLCIO TRIBÁSICO ; PIROFOSFATO DE CÁLCIO. 2) FÓRMULA MOLECULAR = Ca H4 (PO4)2 .H2O ; Ca H PO4 OU Ca H PO4 .2H2O ; Ca3 (PO4)2 E Ca2 P2 O7. 3) FOSFATO DE MONOCÁLCIO = 252,16; FOSFATO DE DICÁLCIO = 136,06; PIROFOSFATO DE CÁLCIO = 254 4) FOSFATO DE CÁLCIO MONOBÁSICO = 100 °C (- H2O); DIBÁSICO: DECOMPÕE; TRIBÁSICO = 1.670 °C; PIROFOSFATO DE CÁLCIO = 1.230 °C. POTENCIAL DE IONIZAÇÃO (PI) = DADO NÃO DISPONÍVEL.</p>

[NOVA CONSULTA](#)