NITRATO DE AMÓNIO Nitric acid, ammonium salt	**ICSC: 0216 (Outubro 2013)**
CAS #: 6484-52-2 **ONU #: consulte as Notas** **Número CE: 229-347-8**	

	PERIGO AGUDO	PREVENÇÃO	COMBATE A INCÊNDIOS
PERIGO DE INCÊNDIO E EXPLOSÃO	Não é combustível mas potência a combustão de outras substâncias. Liberta fumos (ou gases) irritantes ou tóxicos em caso de incêndio. Risco de incêndio e explosão em ambiente fechado e exposição a altas temperaturas ou quando contaminado com outros materiais.	NÃO pôr em contacto com substâncias combustíveis ou agentes redutores. Consultar Notas.	Usar água em grande quantidade. NÃO usar outros agentes. Em situações de fogo nas imediações, usar meios de extinção apropriados EM caso de incêndio: mantenha os contentores, etc frios pulverizando com água. Combater o fogo a partir de um local seguro.

EVITAR A DISPERSÃO DE POEIRA!			
	SINTOMAS	**PREVENÇÃO**	**PRIMEIROS SOCORROS**
Inalação	Tosse.	Utilize exaustão localizada ou protecção respiratória.	Ar fresco, repouso. Se não se sentir consulte o médico.
Pele	Vermelhidão.	Luvas de proteçao.	Enxaguar a pele abundantemente com água ou tomar um duche. Retirar as roupas contaminadas.
Olhos	Vermelhidão. Dores.	Usar viseira de proteção.	Primeiro enxaguar abundantemente com água durante vários minutos (remover as lentes de contacto se poder fazê-lo com facilidade), de seguida, consultar o médico.
Ingestão	Vómitos. Diarreia. Lábios, unhas e pele azulados. Fraqueza.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca. Procurar cuidados médicos .

ELIMINAÇÃO DE DERRAMES

Proteção individal: respirador com filtro de partículas adaptado à concentração da substância em suspensão no ar. Varrer a substância derramada para recipientes não combustíveis cobertos. Armazenar e eliminar de acordo com a regulamentação local. Lavar o restante com água em abundância.

ARMAZENAMENTO

Separado de substâncias combustíveis e agentes dedutores. Seco. Bem fechado.

EMBALAGEM

CLASSIFICAÇÃO & ROTULAGEM

De acordo com o criterio GHS da ONU

AVISO

Pode agravar incêndios; comburente
Pode ser nocivo se ingerido
Provoca irritação cutânea
Provoca irritação ocular grave
Pode afetar o sangue

Transporte
Classificação ONU
Classe de perigo ONU: 5.1; Grupo de embalagem ONU: III

International Labour Organization
World Health Organization
A informação original em Inglês foi preparada por um grupo de especialistas internacional em nome da OIT e OMS, com o apoio da União Europeia.
© OIT e OMS 2018
European Commission

INFORMAÇÃO FÍSICA & QUÍMICA

Estado físico; Forma
SÓLIDO INCOLOR A BRANCO HIGROSCÓPICO SOB DIVERSAS FORMAS.

Perigos físicos

Perigo químicos
O aquecimento pode causar combustão ou explosão violenta . Descompõe-se por aquecimento. Isto produz fumos tóxicos. A substância é um oxidante forte. Reage com ácidos e materiais combustíveis e redutores.

Fórmula: NH_4NO_3
Massa molecular: 80.0
Descompõe-se a > 210°C
Ponto de fusão: 170°C
Densidade: 1.7 g/cm³
Solubilidade em água, g/100ml a 20°C: 200

EXPOSIÇÃO & EFEITOS NA SAÚDE

Modos de exposição
A substância pode ser absorvida pelo organismos por inalação e por ingestão.

Efeito de exposição a curto prazo
A substância é irritante para os olhos, pele e tracto respiratório. A substância pode causar efeitos no sangue. Isto pode resultar em formação da metaemoglobina . Os efeitos podem ser retardados.

Risco de inalação
A evaporação a 20°C é insignificante; no entanto, pode ser atingida rapidamente uma concentração danosa de partículas transportadas pelo ar por dispersão, especialmente se sob a forma de pó.

Efeito de exposição a longo prazo ou repetida

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

AMBIENTE

Evitar a libertação para o ambiente em circunstâncias diferentes das de uso normal.

NOTAS

O número ONU 1942 refere-se ao nitrato de amónio puro com no máximo 0,2% de material combustível.
Trata-se de nitrato de amónio e pode referir-se a uma gama de fertilizantes à base de nitrato de amónio (com o número ONU 2067).
As propriedades físico-químicas podem variar de acordo com a composição química.
Esta ficha ICSC/FISQ cobre o nitrato de amónio puro - as propriedades dos fertilizantes serão diferentes.
Tornar-se-á sensível ao choque se for contaminado com materiais orgânicos.
Lavar as roupas contaminadas com água em abundância devido ao risco de incêndio.
Dependendo do grau de exposição, é sugerido um exame médico periódico.
O armazenamento de nitrato de amónio puro é regulamentado por lei - verifique a regulamentação nacional.
Em caso de incêndio, grandes pilhas de nitrato de amónio apresentam um risco de explosão. Pode ser necessário desmantela-las.

INFORMAÇÃO ADICIONAL

Classificação CE

A OIT, a OMS e a Comissão Europeia não são responsáveis pela qualidade ou exatidão da tradução, ou pelo modo de uso desta informação.
© Versão em português, ACT, 2019