

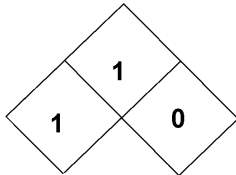
FICHA DE INFORMAÇÕES DE SEGURANÇA

Antes de utilizar esta ficha, consultar as Instruções Gerais fornecidas pela *kol.ab*

ACETATO DE AMÔNIO CAS # 631-61-8 ONU # ND	Sinônimos: Sal de amônio do ácido acético.	Características: Sólido cristalino branco ou incolor. Pode apresentar ligeiro odor de vinagre. É deliqüescente (absorve umidade do ar).
	Fórmula: $\text{CH}_3\text{-CO}_2\text{NH}_4$	

Tipo de perigo	Característica do produto	Prevenção	Combate ao incêndio Procedimentos de Emergência
Fogo	Não é inflamável, mas é combustível. Pode pegar fogo a temperatura elevada ou em contato com uma fonte de ignição.	Não trabalhar perto de fontes de calor ou ignição. Evitar o contato com substâncias com as quais o produto pode reagir de forma violenta.	O fogo pode ser extinguido com espuma, pó químico seco, CO_2 ou água na forma de névoa. A água na forma de névoa, pode ainda ser utilizada para resfriar os recipientes expostos ao fogo e dispersar os gases e vapores. Usar aparelho de respiração autônoma e equipamento completo de proteção.
Explosão	A poeira pode formar misturas explosivas com o ar. Sob condições particulares, a poeira pode pegar fogo pela descarga de energia estática.	Evitar a dispersão de poeira no ar. Evitar o contato com substâncias com as quais o produto pode reagir de forma violenta.	Em caso de fogo, utilizar as formas acima para extinção. Evitar que os produtos residuais do fogo atinjam córregos, rios, mananciais de água, esgoto, etc.
Reações perigosas /incompatibilidades	Absorve umidade do ar. Tende a perder amônia sob condições normais. Pode reagir violentamente com agentes oxidantes fortes, ácidos fortes ou bases fortes. Decompõe-se em contato com hipoclorito de sódio. É moderadamente corrosivo de aço inox e outros metais. Nas condições em que ocorre decomposição, pode dar origem a vapores de amônia, ácido acético, CO_x e NO_x .	Evitar o contato com substâncias com as quais o produto possa reagir de forma violenta. Verificar sempre a compatibilidade do produto com as substâncias com as quais ele poderá entrar em contato ou reagir.	Em caso de fogo, utilizar as formas acima para extinção.
Danos ao meio ambiente	Provoca danos ao meio ambiente.	Descartar o produto de forma que não provoque contaminação.	Vide itens "Derrame acidental" e "Descarte".

Armazenagem	Manuseio	Derrame acidental
Estocar em local coberto, seco, frio, bem ventilado e longe de materiais incompatíveis. As áreas devem ser protegidas contra a luz solar direta, longe de fontes de calor ou ignição. Manter os recipientes bem fechados. Armazenar em recipientes não metálicos.	Trabalhar sob exaustão. Evitar formação de poeira. Se houver a presença de poeira, afastar fontes de calor ou ignição. Evitar o acúmulo de energia estática. Aterrizar equipamentos e recipientes metálicos. Evitar inalação de poeira e contato por qualquer via. Proibir fumar, comer ou beber nas áreas de utilização. Manter limpo o local de trabalho.	Eliminar fontes de ignição. Coletar o material sólido derramado com ferramentas que não provoquem faíscas, para recipientes secos, limpos e cobertos, apropriados para descarte. Solução derramada deve ser recolhida com material absorvente que não reaja com o produto tais como vermiculita, terra diatomácea, manta de polipropileno e encaminhado para descarte em sacos plásticos ou outro recipiente apropriado, fechados.

Descarte	Rotulagem	Informações adicionais
Descartar separadamente do lixo comum. Encaminhar o material descartado, assim como aquele recolhido em derrames, para aterro sanitário/industrial. OBS.: A opção de descarte deve seguir sempre a orientação do setor de meio ambiente da empresa e a legislação pertinente.	<p>Símbolos</p> <p>ND</p> <p>R ND</p> <p>S 22-24/25</p> <p>NFPA 704</p> 	Recipientes vazios devem ser considerados perigosos porque podem conter resíduos do produto.

Vias de introdução /contato	Efeitos/sintomas da exposição		Prevenção	Primeiros socorros
	Aguda	Crônica		
Inalação	Poeira de acetato de amônio pode provocar tosse e dificuldade de respiração.	Inalação por tempo prolongado ou de forma repetida pode provocar efeitos reversíveis nos pulmões, e ocasionar principalmente produção de muco no sistema respiratório.	Se houver possibilidade de concentrações inaceitáveis de poeira ou névoas de solução no ar, e não seja possível a utilização de proteção coletiva eficiente, elaborar um programa de proteção respiratória, de acordo com a Instrução Normativa nº1, de 11/04/94 do MTb.	Remover a pessoa para local fresco e arejado. Se necessário aplicar respiração artificial. Procurar o médico.
Pele	Normalmente no estado sólido, é pouco lesivo à pele, porém soluções concentradas podem causar irritação moderada.	Exposição prolongada ou repetida pode causar dermatite.	Evitar o contato com a pele. Se necessário utilizar luvas de proteção de borracha natural ou nitrílica, neoprene, ou outro material impermeável e resistente ao produto.	Lavar com água corrente por pelo menos 15 minutos. Tirar roupa contaminada. Se persistir irritação, procurar assistência médica.
Olhos	Pode causar irritação, vermelhidão e dor. Espirros de soluções concentradas podem provocar danos aos olhos.	Pode causar irritação.	Usar óculos de proteção. Não devem ser utilizadas lentes de contato.	Lavar imediatamente com bastante água, por pelo menos 15 minutos. Procurar o médico.
Ingestão	Pode causar irritação do trato intestinal. Pode ocorrer dor abdominal, náuseas e vômito. Ingestão de grandes quantidades pode resultar em diurese e intoxicação sistêmica pela amônia. Neste caso pode ocorrer flacidez dos músculos da face, tremor, desconforto generalizado, ansiedade, comprometimento do desempenho motor e eventual coma.	Ingestão crônica pode causar alguma disfunção no fígado. Pessoas com danos pré-existentes no fígado são mais susceptíveis aos efeitos deste produto.	Não fumar, beber ou comer no ambiente de trabalho. Lavar as mãos antes das refeições. Evitar todas as práticas de trabalho que possam permitir o contato com a boca.	Se a pessoa estiver consciente, fornecer água para beber. Se houver vômito espontâneo, colocar a pessoa debruçada para a frente para evitar que respire o vômito. Lavar a boca e fornecer mais água. Procurar o médico.

Propriedades Físico-Químicas

Ponto de Ebulição:.....	decompõe	Pressão de Vapor: mm Hg, a 20°C:.....	NAI	Temperatura de auto-ignição:.....	NA
Ponto de Fusão:.....	114°C	Densidade relativa do vapor a 20° (ar=1):.....	NA	Limite de explosividade, % vol no ar:.....	NA
Densidade Relativa (água=1):.....	1,17	Ponto de Fulgor (vaso fechado):.....	NA	Velocidade de evaporação (acetato de butila=1):.....	ND
Solubilidade em 100 ml de água (4°C):..	148 gramas				

Limites de Exposição Ocupacional

NR15 - Anexo 11: L.T.-NT NIOSH: REL-NT	OSHA:PEL-NT ACGIH: TLV – NT	IPVS:NE
---	--------------------------------	---------

Métodos de Avaliação Ambiental

NIOSH: NE

kol.ab Ed. 064 - 08/06/2001 (2ª)
Rua Maria Luiza A. Silva, 524
CEP 05535-040 São Paulo
Fone/FAX (011) 3721.3245 / (011) 3857.2072
e-mail: isolab@sti.com.br
Proibido reproduzir sem autorização prévia

Bibliografia:
Fluka Chemika-Biochemika Analytika, Brasil, 1995/1996 (catálogo de reagentes)
"Ammonium acetate", MSDS record number 1690843, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, banco de dados em CD-ROM, 1998
"Ammonium acetate", MSDS record number 1589733, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, banco de dados em CD-ROM, 1998
"Ammonium acetate", MSDS record number 52496, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, banco de dados em CD-ROM, 1998
"Ammonium acetate", Micromedex, Inc. Tomes CPS (TM) System, vol 40, CHRIS – Chemical Hazard Response Information System - Banco de dados em CD-ROM, 1998