

FICHA DE INFORMAÇÕES DE SEGURANÇA

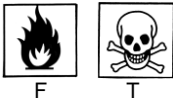
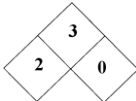
Antes de utilizar esta ficha, consultar as Instruções Gerais fornecidas pela *Isolab*

ACETONITRILA	Sinônimos: Cianometano, cianeto de metila, etanonitrila, etil nitrila, metanocarbonitrila	Características: Líquido incolor, com odor semelhante ao éter. Facilmente inflamável.
	Fórmula: CH ₃ CN	

CAS # 75-05-8
ONU # 1648

Tipo de perigo	Característica do produto	Prevenção	Combate ao incêndio Procedimentos de Emergência
Fogo	Facilmente inflamável. Entra facilmente em ignição com calor, faíscas ou chama. Com o aquecimento se decompõe formando gases tóxicos e inflamáveis tais como monóxido de carbono, gás cianídrico, óxidos de nitrogênio.	Não trabalhar perto de fontes de ignição tais como fogo, faísca, chama de cigarro. Vapores do produto podem se deslocar por distâncias relativamente longas, entrar em contato com fonte de ignição, e a chama pode voltar até o local do trabalho.	Apagar o fogo com pó químico, espuma, CO ₂ , água sob a forma de névoa. Nunca usar jato de água direto sobre o fogo. A água na forma de névoa, pode auxiliar a resfriar os recipientes expostos ao fogo e a dispersar os vapores. Usar aparelho de respiração autônoma e equipamento completo de proteção.
Explosão	Forma com o ar misturas que podem explodir com qualquer fonte de ignição. Os recipientes podem explodir quando aquecidos.	Trabalhar em sistema fechado, com ventilação local exaustora e instalações elétricas à prova de explosão. Prevenir a formação de cargas eletrostáticas, através de aterramento.	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	Reage explosivamente com oxidantes fortes tais como percloratos e nitratos. Pode reagir violentamente com ácidos tal como o ácido sulfúrico. Pode também reagir violentamente com agentes redutores tais como sódio ou magnésio. Reage lentamente com água ou vapor produzindo vapores tóxicos e inflamáveis tais como amônia e gás cianídrico (HCN).	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 locais secos, bem ventilados, longe de fontes de ignição, calor e produtos químicos que podem provocar reações perigosas. Proteger da exposição direta à luz solar. As instalações elétricas devem ser à prova de explosão.	Evitar inalação de vapores e contato com olhos, pe-le e roupa. Manter as embalagens bem fechadas. Não permitir o uso de ferramentas ou equipamen-tos que possam provocar faíscas. Manter recipi-entes metálicos aterrados durante manuseio.	Pequenas quantidades podem ser absorvidas em papel-toalha e evaporadas na capela ou sistema de exaustão. Em derrames maiores, evacuar a área e ventilar. Utilizar proteção respiratória autônoma durante a limpeza. Não lavar o material para o esgoto. Recolher o produto derramado com vermiculita, terra diatomácea, manta de polipropileno ou outro material não combustível. Colocar o material contaminado em local limpo, coberto, devidamente rotulado, destinado para esse fim..

Descarte	Rotulagem	Informações adicionais
Descartar separadamente do lixo comum. Substâncias orgânicas inflamáveis, em geral, devem ser, de preferência, descartados em recipientes com dispositivo corta chama, separando-as conforme as propriedades físico-químicas. O material descartado pode ser tratado com solução concentrada de hipoclorito, sendo neste caso decomposto ou encaminhado para incineração ou 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>Símbolo</p>  <p>F T</p> <p>R 11-23/24/25 S 16-27-45</p> <p>NFPA 704</p> 	Não reutilizar embalagens vazias. Cortar ou soldar recipientes vazios pode provocar fogo, explosão ou formação de produtos tóxicos devido aos resíduos possivelmente ainda presentes.

Vias de introdução /contato	Efeitos/sintomas da exposição		Prevenção	Primeiros socorros
	Aguda	Crônica		
Inalação	A acetonitrila age como um asfíxiante sistêmico devido à lenta liberação de cianeto após a sua metabolização. Pode provocar irritação de nariz e garganta, grande fraqueza, depressão respiratória, acidose (sangue mais ácido do que o normal), tontura, náuseas, vômito (que pode conter sangue), choque, coma, derrame cerebral e a morte. Os sintomas usualmente demoram horas para aparecer após a exposição.	Exposição a baixas concentrações pode desenvolver náuseas, vômito, dor de cabeça e cansaço. Podem ocorrer mudanças no paladar e olfato, câibras musculares, perda de peso, rubor da face e aumento da tireóide. Apresenta ação teratogênica em animais.	Nunca trabalhar com este produto sozinho. Trabalhar em capelas ou sob outro tipo de ventilação local exaustora, que devem ser à prova de explosão. Caso haja possibilidade de concentrações inaceitáveis de vapor no ar, e não seja possível a utilização de proteção coletiva eficiente, deve ser elaborado 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. Mantê-la deitada e aquecida. Se necessário aplicar respiração artificial com auxílio de equipamentos. Nunca fazer respiração boca a boca. Procurar imediatamente auxílio médico.
Pele	Contato pode provocar eritema (vermelhidão) leve de curta duração. Pode ser absorvido através da pele.	É absorvido pela pele. Pode provocar irritação e dermatites.	Evitar contato com a pele. Se necessário, usar luvas de neoprene, borracha natural ou borracha butílica.	Lavar com água por pelo menos 15 minutos. Tirar roupa contaminada. Procurar imediatamente assistência médica..
Olhos	Contato direto ou vapor pode provocar irritação.	Pode provocar irritação.	Se houver possibilidade de respingo, 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	O início dos sintomas pode demorar devido à conversão metabólica ao cianeto. Podem ocorrer as mesmas reações da inalação. Qualquer pessoa que possa ter ingerido acetonitrila deve ficar em observação no hospital por pelo menos 24 horas.	Pode provocar anorexia (falta de apetite).	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.	NÃO PROVOCAR VÔMITO. Manter a vítima deitada e aquecida. Se a pessoa estiver consciente, lavar a boca com água e fornecer água para beber. Procurar imediatamente o médico.

Propriedades Físico-Químicas

Ponto de Ebulição:.....	81,6°C	Pressão de Vapor: mm Hg, a 20°C:.....	73	Temperatura de auto-ignição:.....	524°C
Ponto de Fusão:.....	-45°C	Densidade relativa do vapor a 20° (ar=1):...	1,4	Limites de explosividade, % vol. no ar:.....	3 a 16
Densidade Relativa(água=1):.....	0,787	Ponto de Fulgor (vaso fechado):.....	12,8°C	Velocidade de evaporação (acetato de butila=1):...	5,79
Solubilidade em água:.....	miscível				

Limites de Exposição Ocupacional

NR15 - Anexo 11: L.T.-30ppm (56 mg/m ³) NIOSH: REL-34 mg/m ³	OSHA: PEL-70 mg/m ³ ACGIH: TLV - 67 mg/m ³ , STEL - 101 mg/m ³ A4	IPVS: 500 ppm (934 mg/m ³) 1ppm = 1,867 mg/m ³
--	---	--

Métodos de Avaliação Ambiental

NIOSH: Método Acetonitrile 1606

kolab Ed. 041-08/06/2001 (3ª)

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

"Acetonitrile" TOMES (R) Hazard Management, Micromedex Environmental Health & Safety Series, Base de dados CD-ROM, 1997

"Acetonitrile" TOMES (R) Medical Management, Micromedex Environmental Health & Safety Series, Base de dados CD-ROM, 1997

"Acetonitrile" CHEMINFO, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, 1997