

FICHA DE INFORMAÇÕES DE SEGURANÇA

Antes de utilizar esta ficha, consultar as Instruções Gerais fornecidas pela [kol.ab](#)

DIMETIL SULFETO CAS # 75-18-3 ONU # 1164	Sinônimos: Sulfeto de dimetila, tiobis metano, metanotiometano, 2-tiopropano Fórmula: C_2H_6S	Características: Líquido incolor com odor desagradável. Extremamente inflamável.
-----------------------------------------------------------	----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------------------


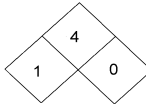
Tipo de perigo	Característica do produto	Prevenção	Combate ao incêndio Procedimentos de Emergência
Fogo	Extremamente inflamável. Seus vapores podem formar misturas explosivas com o ar. Na decomposição térmica pode produzir CO e CO ₂ , além de SO _x e gás sulfídrico (H ₂ S).	Não trabalhar perto de fontes de ignição tais como fogo, faísca, cigarro aceso. 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 ou CO ₂ . 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. Recipientes expostos ao calor podem explodir de forma violenta.	Trabalhar sob sistema fechado ou ventilação local exaustora. As instalações elétricas devem ser à prova de explosão. Aterrar linhas e equipamentos durante transferências para evitar formação de faíscas devido a carga estática. Evite exposição ao calor.	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 materiais oxidantes tais como ácido nítrico, peróxido de benzoila e o próprio oxigênio.	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 deverá 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
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. Instalações elétricas devem ser à prova de explosão. Manter frascos bem fechados e protegidos contra danos.

Manuseio
Trabalhar sob exaustão. Evitar inalação de vapores e contato com olhos, pele e roupa. Manter as embalagens bem fechadas. Eliminar fontes de ignição. Não permitir o uso de ferramentas ou equipamentos que possam provocar faíscas. Manter recipientes metálicos aterrados durante manuseio.

Derrame acidental
Eliminar todas as fontes de ignição. Evacuar a área. Absorver com vermiculita, terra diatomácea, manta de polipropileno ou outro material não combustível. Alternativamente o derrame pode ser tratado com solução diluída (5%) de hipoclorito de cálcio e depois absorvido. Colocar o material contaminado em local destinado para esse fim, identificado e fechado, com auxílio de ferramenta limpa e que não provoque faíscas. Utilizar proteção respiratória autônoma para a limpeza. Não lavar o material para o esgoto.

Descarte
Descartar separadamente do lixo comum. Substâncias orgânicas inflamáveis, em geral, devem ser, de preferência, descartadas em recipientes com dispositivo corta-chama, separando-as conforme as propriedades físico-químicas. O resíduo descartado ou o material utilizado para conter derrame podem ser encaminhados para incineração ou aterro sanitário/industrial. O dimetil sulfeto pode ainda ser destruído por biodegradação. NUNCA descartar no esgoto. OBS.: A opção de descarte deve seguir sempre a orientação do setor de meio ambiente da empresa e a legislação pertinente.

Rotulagem	
Símbolo  F Xn R 11-20/21/22 S 9-16-36/37	NFPA 704 

Informações adicionais
Recipientes vazios devem ser considerados perigosos devido a possível presença de resíduos do produto. Cortar ou soldar recipientes vazios pode provocar formação de produtos tóxicos. Não reutilizar embalagens vazias.

Vias de introdução /contato	Efeitos/sintomas da exposição		Prevenção	Primeiros socorros
	Aguda	Crônica		
Inalação	Pode causar náuseas, irritação do trato respiratório e dor de cabeça. Exposições a concentrações elevadas podem provocar tosse, asfixia, dificuldade respiratória, inconsciência inclusive edema pulmonar.	Tem sido observadas incidência de dor de cabeça e diminuição da habilidade de concentração. Em geral a inalação crônica resulta em leve toxicidade sistêmica.	Trabalhar em capela ou sob outro tipo de ventilação local exaustora, que deve 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. Procurar o médico.
Pele	Contato direto pode provocar irritação moderada.	Pode provocar irritação e dermatites (inflamação, vermelhidão, inchaço). Exposição dérmica geralmente resulta em leve toxicidade sistêmica.	Evitar contato com a pele. Se necessário, usar luvas de neoprene ou outro material resistente ao produto.	Lavar com água por pelo menos 15 minutos. Tirar a roupa contaminada. Se persistir alguma irritação, procurar assistência médica..
Olhos	Contato direto pode provocar irritação, vermelhidão, dor, visão turva, lacrimejamento e conjuntivite. O vapor pode provocar irritação moderada.	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	Pode provocar irritação da boca, esôfago, náuseas, vômito, dor abdominal e diarreia. Pode ocorrer aumento da respiração e batida cardíaca, diminuição da pressão sanguínea, cianose (falta de oxigênio no sangue), edema pulmonar, edema cerebral, convulsão, coma e morte. Engolir ou vomitar o líquido pode causar aspiração (os vapores do líquido podem entrar no sistema respiratório) com risco de inflamação e possível acúmulo de líquido nos pulmões.		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 vítima deitada e aquecida. Se a pessoa estiver consciente, fornecer bastante água para beber. Procurar o médico.

Propriedades Físico-Químicas

Ponto de	36°C	Pressão de Vapor (18,7°C - mm Hg):.....	400	Temperatura de auto-ignição:.....	206°C
Ebulição:.....	-98°C	Densidade relativa do vapor a 20° (ar=1):.....	2,1	Limites de explosividade, %vol. no ar:.....	2,2 a 19,7
Ponto de congelamento:.....	0,848	Ponto de Fulgor (vaso fechado):.....	-18°C	Velocidade de evaporação (acetato de butila=1):.....	<1
Densidade	20				
Relativa (água=1):.....					
Solubilidade em água (g/l):.....					

Limites de Exposição Ocupacional

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

Métodos de Avaliação Ambiental

NIOSH: Métodos : NE

Isolab Ed. 052-08/06/2001 (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:

"Dimethyl sulfide", MSDS, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, Base de dados CD-ROM, 1993,1995
Fluka Chemika-Biochemika, Catálogo de Reagentes – Fluka Chemie AG, 1995
NFPA 325, National Fire Protection Agency, 1996 Edition
"Dimethyl sulfide", in TOMES Meditext (R) Medical Management, Banco de dados em CD-ROM, 1998
"Dimethyl sulfide", in TOMES Hazartext (R) Medical Management, Banco de dados em CD-ROM, 1998
Catálogo Merck de Produtos Químicos