

HEXAMETHYLENETETRAMINE

ICSC:1228

Méthenamine
Hexamine
C₆H₁₂N₄
Masse moléculaire: 140.2

TYPES DE RISQUES/ EXPOSITIONS	RISQUES/ SYMPTOMES AIGUS	PREVENTION	PREMIER SECOURS/ AGENTS D'EXTINCTION
INCENDIE	Combustible. Emission de fumées (ou de gaz) irritantes ou toxiques lors d'incendie.	PAS de flammes nues.	Mousser résistant aux alcools, eau pulvérisée, poudre.
EXPLOSION	Les particules finement dispersées forment des mélanges explosifs dans l'air.	Eviter le dépôt de poussières; système en vase clos, équipement électrique et éclairage protégés contre les explosions.	
CONTACT PHYSIQUE		EVITER LA DISPERSION DE POUSSIERE!	
• INHALATION	Toux.	Aspiration locale ou protection respiratoire.	Air frais, repos. Consulter un médecin.
• PEAU	Rougeur. Douleur.	Gants de protection. Vêtements de protection.	Retirer les vêtements contaminés. Rincer et laver la peau abondamment à l'eau et au savon. Consulter un médecin.
• YEUX	Rougeur. Douleur.	Ecran facial ou protection oculaire associée à une protection respiratoire.	Rincer d'abord abondamment à l'eau pendant plusieurs minutes (retirer si possible les lentilles de contact), puis consulter un médecin.
• INGESTION	Douleurs abdominales. Nausées. Vomissements.	Ne pas manger, ne pas boire ni fumer pendant le travail.	Rincer la bouche. Donner à boire une suspension, dans l'eau, de charbon actif. Consulter un médecin.

DEVERSEMENTS & FUITES	STOCKAGE	CONDITIONNEMENT & ETIQUETAGE
Balayer et récupérer la substance répandue dans des récipients; si approprié, humidifier d'abord afin d'éviter la formation de poussière. Laver abondamment à l'eau les résidus. (Protection individuelle: appareil de protection respiratoire à filtre A/P2 pour vapeurs organiques et poussières nocives).	Séparer des acides forts et des oxydants forts. Conserver au sec.	<p>Symbole F Symbole Xn R:11 -42/43 S:2 -16-22-24-37 Classe de danger ONU: 4.1 Classe d'emballage ONU: III</p>

DONNEES IMPORTANTES	<p>ASPECT PHYSIQUE; APPARENCE: CRISTAUX HYGROSCOPIQUES ET INCOLORES OU POUDRE CRISTALLINE BLANCHE.</p> <p>DANGERS PHYSIQUES: Possibilité d'explosion de poussière si sous forme de poudre ou de granulés mélangés à l'air.</p> <p>VOIES D'EXPOSITION: La substance peut être absorbée par l'organisme par inhalation de ses aérosols et par ingestion.</p> <p>RISQUE D'INHALATION: L'évaporation à 20°C est négligeable; une concentration dangereuse de particules en suspension dans l'air peut cependant être atteinte rapidement par dispersion.</p>
----------------------------	--

	<p>DANGERS CHIMIQUES: La substance se décompose en chauffant fortement ou en brûlant, produisant du formaldéhyde, de l'ammoniac, des oxydes de carbone, du cyanure d'hydrogène et des oxydes d'azote. La solution dans l'eau est une base faible. Réagit avec les acides forts et les oxydants forts, produisant des gaz toxiques et corrosifs. Attaque l'aluminium et le zinc.</p> <p>LIMITES D'EXPOSITION PROFESSIONNELLE (LEP): Pas de TLV établie.</p>	<p>EFFETS DES EXPOSITIONS DE COURTE DUREE: La substance est irritante pour les yeux et la peau.</p> <p>EFFETS DES EXPOSITIONS PROLONGEES OU REPETEES: Un contact répété ou prolongé peut causer une sensibilisation cutanée. Une exposition répétée ou prolongée des voies respiratoires peut causer de l'asthme.</p>
<p>PROPRIETES PHYSIQUES</p>	<p>Point de sublimation: environ 260°C Densité: 1.33 g/cm³ Solubilité dans l'eau: bonne</p>	<p>Densité de vapeur relative (air = 1): 4.9 Point d'éclair : 250°C c.f. Température d'auto-inflammation: 390°C Coefficient de partage octanol/eau tel que log P_{ow}: -2.84</p>
<p>DONNEES ENVIRONNEMENTALES</p>		
<p>NOTES</p>		
<p>La substance se décompose en formaldéhyde. Consulter également la fiche chimique internationale de sécurité (ICSC) #0275 (Formaldéhyde). Tout individu présentant des symptômes d'asthme ou à cette substance ne doit plus jamais entrer en contact avec cette substance. Les symptômes de l'asthme ne se manifestent souvent qu'après quelques heures et sont aggravés par l'effort physique. Le repos et la surveillance médicale sont par conséquent essentiels.</p>		