

BROMOBENZENE

ICSC:1016

Monobromobenzène Phénylbromide C_6H_5Br Masse moléculaire: 157.02			
TYPES DE RISQUES/ EXPOSITIONS	RISQUES/ SYMPTOMES AIGUS	PREVENTION	PREMIER SECOURS/ AGENTS D'EXTINCTION
INCENDIE	Inflammable.	PAS de flammes nues, PAS d'étincelles et interdiction de fumer.	Poudre, mousse résistante aux alcools, eau pulvérisée, dioxyde de carbone.
EXPLOSION	Au-dessus de 51°C, des mélanges air/vapeur explosifs peuvent se former.	Au-dessus de 51°C, système en vase clos, ventilation et équipement électrique protégés contre les explosions. Éviter l'accumulation de charges électrostatiques (par mise à la terre, par exemple).	
CONTACT PHYSIQUE		ÉVITER LA FORMATION DE BROUILLARDS!	
• INHALATION	Vertiges.	Ventilation, aspiration locale ou protection respiratoire.	Air frais, repos. Consulter un médecin.
• PEAU	Rougeur.	Gants de protection.	Retirer les vêtements contaminés. Rincer et laver la peau abondamment à l'eau et au savon. Consulter un médecin.
• YEUX		Lunettes de protection.	Rincer d'abord abondamment à l'eau pendant plusieurs minutes (retirer si possible les lentilles de contact), puis consulter un médecin.
• INGESTION	Nausées. Diarrhée.	Nepas manger, ne pas boire ni fumer pendant le travail.	NE PAS faire vomir. Consulter un médecin.
DEVERSEMENTS & FUITES	STOCKAGE	CONDITIONNEMENT & ÉTIQUETAGE	
Ecarter toute source d'ignition. Absorber le liquide restant avec du sable ou avec un absorbant inerte et emporter en lieu sûr. NE PAS laisser ce produit contaminer l'environnement. Recueillir autant que possible dans des récipients hermétiques le liquider épandu. (Protection individuelle spéciale: appareil de protection respiratoire pour gaz et vapeurs organiques).	À l'épreuve du feu. Ventilation au niveau du sol.	<p>Nepas transporter avec des aliments ni des produits alimentaires.</p> <p>Polluant marin. Symbole Xi Symbole N R:10 -38-51/53 S:2 -61 Classé danger ONU: 3 Classé emballage ONU: III</p>	

<p style="text-align: center;">DONNEES IMPORTANTES</p>	<p>ASPECT PHYSIQUE; APPARENCE: LIQUIDE INCOLORE, D'ODEUR CARACTERISTIQUE.</p> <p>DANGERS PHYSIQUES: Descharges électrostatiques peuvent se former à la suite de mouvement, d'agitation, etc.</p> <p>DANGERS CHIMIQUES: Lors de combustion, il se forme des gaz toxiques comprenant du brome et de l'hydrogène.</p> <p>LIMITES D'EXPOSITION PROFESSIONNELLE (LEP): Pas de TLV établie.</p> <p>VOIES D'EXPOSITION: La substance peut être absorbée par l'organisme par inhalation et par ingestion.</p> <p>RISQUE D'INHALATION: Aucune indication ne peut être donnée sur la vitesse à laquelle une concentration dangereuse dans l'air est atteinte lors de l'évaporation de cette substance à 20°C.</p> <p>EFFETS DES EXPOSITIONS DE COURTE DUREE: La substance est irritante pour la peau. L'ingestion du liquide peut entraîner une aspiration au niveau des poumons avec un risque de pneumopathie. La substance peut avoir des effets sur le système nerveux.</p> <p>EFFETS DES EXPOSITIONS PROLONGEES OU REPETEEES: La substance peut avoir des effets sur le foie et les reins, entraînant une insuffisance fonctionnelle.</p>
<p style="text-align: center;">PROPRIETES PHYSIQUES</p>	<p>Point d'ébullition : 156.2°C Point de fusion: -30.7°C Densité relative (eau= 1): 1.5 Solubilité dans l'eau: 0.04g/100 ml à 25 °C</p> <p>Tension de vapeur à 25°C: 0.55kPa Densité de vapeur relative (air= 1): 5.41 Densité relative du mélange air/vapeur à 20°C (air= 1): 1.02 Point d'éclair : 51 °C (c.f.) Température d'auto-inflammation: 566°C Limites d'explosivité en volume % dans l'air: 6-36.5 Coefficient de partage octanol/eau tel que log Poe: 2.99</p>
<p style="text-align: center;">DONNEES ENVIRONNEMENTALES</p>	<p> La substance est toxique pour les organismes aquatiques.</p>