



BROME

Br₂

886

1744

Syn. Brome et solutions de brome.

Angl. Bromine.

All. Brom.

4 0 0 0 2

Toxicité : 180 m*

Ho 234
INRS 27
KB B31
Sax 431
471

* Pour un accident avec une bouteille (environ 5 Kg). Toxicité : 45 m.

DESCRIPTION

Liquide rouge-brun foncé, donnant beaucoup de vapeurs rouges à l'air. Odeur caractéristique, agressive. Généralement transporté en petites quantités dans des bouteilles en verre, plus rarement en container (250 Kg et même 1200 Kg). Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Liquide beaucoup plus lourd que l'eau. Peu soluble dans l'eau. Se décompose lentement au contact de l'eau. Réaction acide à l'humidité de l'air. Très corrosif : métaux, plastiques...

DANGERS

Produit non inflammable mais fortement **oxydant** et bon **comburant**.

Produit excessivement **DANGEREUX** pour la santé : Liquide et solution très **CAUSTIQUES** pour la peau et les yeux. Vapeurs excessivement **IRRITANTES** pour les yeux et les voies respiratoires. (Oedème du poumon). **SUFFOCANT**. Lacrymogène.

Très réactif pour tous les produits combustibles ou réducteurs. **Explosion** avec : Acétaldéhyde, acrylonitrile, acétylène, ammoniacque, hydrogène, carbures, phosphore... Violente réaction : matières organiques, hydrocarbures, phénols, amines, cétones, caoutchouc... **Inflammation** : aluminium, papier, sciure, chiffons...

FEU

Extinction : EAU PULVÉRISÉE, puis selon le produit qui brûle. Refroidir les récipients. Pas d'eau en jet plein dans le liquide.

MATÉRIEL

Dans tous les cas : Appareils respiratoires et combinaison « anti-gaz ». **Pas d'aluminium !** (Pompe : « Hastelloy C » ; Tuyau : « Viton »). Corrosion ! (Filtre : GRIS B st).

DÉVERSEMENT

Terre : **Evacuer largement la population et les sauveteurs non protégés.**

Endiguer et absorber le brome avec beaucoup de sable. Surtout pas de sciure ! Transvaser immédiatement le restant des récipients endommagés. Boucher les égouts. Rabattre les vapeurs sur le sol avec brouillard d'eau, (si possible eau alcalinisée à la soude NaOH). Récupérer cette eau. Pomper au maximum. « Neutraliser » le restant avec solution de thiosulfate de sodium 25% (Na₂S₂O₃). (Réaction violente ! CHIMISTE). Ventiler les sous-sols. Attention : **oxydant**. **POLLUTION** de l'air.

Eau : Si possible endiguer le liquide. Attention le produit est plus lourd que l'eau et se trouve **dessous**. Pomper rapidement par le fond. Si nécessaire rabattre les vapeurs avec brouillard d'eau. **POLLUTION**.

INTOXICATION

Contact : Retirer immédiatement les vêtements souillés. Rincer la peau et les yeux à **grande** eau. Hospitalisation. (Brûlures graves).

Respiration : Repos absolu, oxygène. Hospitalisation indispensable. (Effets retardés graves).

Constantes

PE : 59°C / PF : -7°C / P vap : 220 mbar /
d vap : 5,5 / d liq : 3,12 / Sol. eau : 35,8 g/l / VME : 0,1 ppm /
Odeur seuil : 0,03 ppm / No CAS : 7726-95-6 /
Br₂ / PM : 160

BROME

No ONU: 1744

DISTANCES D'ÉVACUATION: * (Pour un vent de 10-20 km/h)

Dimension de la flaque	Profondeur de la zone à évacuer	Largeur de la zone à évacuer
20 m ² Ø = 5 m	1600 m	1100 m
80 m ² Ø = 10 m	3800 m	2400 m

* Ces distances sont données pour une fuite sur un container (250 kg et plus).
Pour un accident avec une bouteille (environ 5 kg), diviser ces valeurs par 4.

