

1.2. دای فینیل هیدرازین 2.1 Diphenyl Hydrazine



CAS.No: 122-66-7

مادة صلبة على شكل كريستالات عديمة اللون

التصنيف : مادة ضارة

عبارات السلامة: [S: 53-45-61] .

عبارات الخطر: [R: 45-21/22/23] .

الأسماء المرادفة: بنزين 1.1- هيدرازو بيس فينيل/ بنزين هيدرازو داي فينيل/سيم داي فينيل هيدرازين/ هيدرازين 2.1 داي فينيل/هيدرازو بنزين/ 1.1 هيدرازو داي بنزين.

الخصائص: الوزن الجزيئي: 184.24، درجة الانصهار: 131م، درجة الغليان: 293م

1- الأخطار المحتملة حدوثها:

1-1- الصحة:

المادة خطرة على الصحة، تسبب تهيج للجلد والعيون، تجنب ملامسة المادة للجلد لفترات زمنية طويلة، في حالة التعامل مع هذه المادة لابد من ارتداء الملابس الواقية والمزودة بأجهزة وقاية الجهاز التنفسي، في حالة ملامسة المادة للجلد أو العيون لابد من الغسيل الفوري بالماء.

1-2- الانفجار والحريق:

في مواجهة الحريق يتم استخدام الكيماويات الجافة، رشاشات المياه، Co2، والمواد الرغوية، احتراق المادة ينتج غازات سامة، المياه الناتجة عن مكافحة الحريق قد تلوث المجارى المائية.

1-3- الملابس الواقية:

يجب ارتداء الملابس الواقية المناسبة لحماية الجلد، يجب ارتداء نظارات الوقاية لحماية العينين.

1-4- إخلاء المنطقة:

في حالة التسرب يتم عزل منطقة التسرب لدائرة قطرها 50 متر، في حالة وجود خزانات للمادة أو عربات نقل بها حاويات للمادة يتم العزل الابتدائي لمسافة 800 متر من جميع الاتجاهات.

1-5- السلامة العامة:

الاتصال فوراً بمركز الطوارئ، عزل منطقة التسرب لمسافة 25-50 متر على الأقل من جميع الجهات، يجب إبعاد الأشخاص غير المتخصصين عن موقع التسرب.

2- مجابهة الطوارئ

1-2- في حالة الحريق:

1-1-2 في حالة الحرائق الصغرى:

تستخدم الكيماويات الجافة، رشاشات المياه، Co2، والمواد الرغوية .

1-2-2 في حالة الحرائق الكبرى:

تستخدم الكيماويات الجافة، Co2، والرغوية المقاومة للكحوليات، حرك الحاويات بعيداً عن منطقة الحريق إذا أمكن ذلك دون التعرض لمخاطر، يجب محاصرة المياه الناتجة عن مكافحة الحريق ثم التخلص النهائي منها.

1-2-3 في حالة الحرائق في وسائل النقل.

يجب مقاومة الحريق من مسافة آمنة، تجنب دخول المياه داخل الحاويات، برد الحاويات بكميات كبيرة من المياه حتى بعد انتهاء الحريق، في حالة سماع أصوات من أجهزة الأمان لأحد الحاويات يتم سحبها بعيداً عن باقي الحاويات، يجب البقاء بعيداً عن الحاويات.

2-2- في حالة حدوث انسكاب أو تسرب

امنع جميع مصادر الاشتعال (ممنوع التدخين ، الشرر ، اللهب)، لا تلمس الحاويات التالفة أو المادة المتسربة دون ارتداء الملابس الواقية المناسبة، جميع الأجهزة المستخدمة في عملية مكافحة التسرب يجب أن تكون متعادلة كهربياً، أوقف التسرب إذا كان ذلك ممكناً دون التعرض لمخاطر، امنع دخول المادة المتسربة في المجارى المائية ، المصارف أو الأماكن المغلقة، امنع دخول المياه داخل الحاويات.

3- الإسعافات الأولية

أنقل المصاب لمنطقة هواء نقي، اتصل بالمراكز الطبية، إذا توقف المصاب عن التنفس ابدأ بعمل تنفس صناعي، إذا كان هناك صعوبة في عملية التنفس استخدم الأكسجين عن طريق صمام عدم الرجوع، اخلع عن المريض الملابس والأحذية الملوثة، في حالة ملامسة المادة أغسل الجلد أو العين بالماء الجاري لمدة 20 دقيقة، حافظ على هدوء المصاب وأعمل على تدفئته، يجب أن يكون الطبيب المعالج على دراية بالمادة التي سببت الإصابة ومدى خطورتها وسبل الوقاية منها.

4- التداول:

الأشخاص المتعاملين مع هذه المادة لابد أن يكونوا مدربين على كيفية تداول هذه المادة والوقاية من أخطارها، لا تستخدم مع المواد المؤكسدة مثل (البيركلورات، البيركسيدات، البرمنجانات، الكلورات، النترات، الكلور، البروم، الفلور)، والأحماض القوية مثل (حمض الهيدروكلوريك، حمض الكبريتيك)، انهيدريدات الأحماض، كلوريدات الأحماض، تجنب ملامسة المادة للجلد لفترات طويلة، لابد من وجود بطاقات على العبوات توضح خطورة المادة وكيفية التعامل معها، يجب اتباع تعليمات التداول الأخرى المذكورة في صحيفة بيانات الأمان للمادة MSDS.

5- التخزين:

تحفظ داخل عبوات محكمة الغلق في مكان بارد وجيد التهوية، تخزن بأقل كميات ممكنة، لا تخزن مع المواد المؤكسدة مثل (البيركلورات، البيركسيدات، البرمنجانات، الكلورات، النترات، الكلور، البروم، الفلور) ، والأحماض القوية مثل (حمض الهيدروكلوريك، حمض الكبريتيك، انهيدريدات الأحماض، كلوريدات الأحماض)، تحفظ بعيداً عن مصادر الحريق، لابد من عمل تفتيش دوري على العبوات لاكتشاف أي حالات تسرب أو انسكاب للمادة، يجب اتباع تعليمات التخزين الأخرى المذكورة في صحيفة بيانات الأمان للمادة MSDS.

6- المعالجة والتخلص:

يستخدم فلتر الكربون لتقليل تركيزات المادة في الهواء الخارج من فتحات التهوية، الأدوات المعملية وأدوات الحماية (قفازات، نظارات حماية،...) الملوثة بالمادة والمستغنى عنها يتم وضعها داخل أكياس بلاستيكية مع إحكام غلق هذه الأكياس فوراً (لحامها) مع لصق العلامات الدالة على خطورة المادة على العبوات والتخلص النهائي منها، الأدوات الزجاجية الملوثة بالمادة يتم معالجتها عن طريق استخلاص المادة بالمذيبات (Solvent extraction) أو التكسير الكيميائي (chemical destruction)، أو بالحرق في محارق خاصة مصممة لذلك الغرض، تتم معالجة المياه الملوثة بالمادة بالطرق الكيميائية عن طريق التجميع (coagulation/flocculation) ثم الترسيب في صورة Sludge، يتم التخلص من هذه المادة عن طريق الحرق عند درجة حرارة 820-1600 ورمز بقاء يقدر بعدة ثوان في حالة الغازات والسوائل وعدة ساعات في حالة المواد الصلبة. /Another method is/ wet air. sedimentation), with hauling of the sludge. ...

7- التوافق الكيميائي

المادة غير متوافقة مع المواد المؤكسدة مثل (البيركلورات، البيركسيدات، البرمنجانات، الكلورات، النترات، الكلور، البروم، الفلور)، والأحماض القوية مثل (حمض الهيدروكلوريك، حمض الكبريتيك)، انهيدريدات الأحماض، وكلوريدات الأحماض، احتراق المادة ينتج غازات سامة، المياه الناتجة عن مكافحة الحريق قد تلوث المجارى المائية.

8- درجة الثبات:

المادة فى محاليلها المخففة لأقل من 10% تكون غير ثابتة لأكثر من يوم واحد من تاريخ تحضيرها مع حفظها بعيداً عن الضوء، المادة قابلة للأكسدة فى الهواء، احتراق المادة ينتج غازات سامة.