داى ايثيل كيتون Diethyl ketone

CAS No.: 96-22-0
UN. No.: 1156

سائل عديم اللون

التصنيف : مادة شديدة القابلية للإشتعال

ضارة

[F;Xi;R66;R67] (6)

مجموعة التعبئة: II

تقسيم الخطورة : 3- 9

عبارات السلامة:[S:(2-)*9-16-25-33]

عبارات الخطر : [R:11-37-66-67]

الأسماء المرادفة: 3-بنتانون / داى ايثيل كيتون / داى ميثيل اسيتون ايثيل كيتون/ ميثاستون / 3- بنتانون / بروبيون.

خصائص المادة: الوزن الجزيئى: 86.13 - درجة الإنصهار: -40م - درجة الغليان: 102م

المواد الغير متوافقة معها: المادة تتفاعل بعنف مع المواد المؤكسدة القوية كما تتفاعل مع (فوق أكسيد الهيدروجين + حمض النيتريك) لتكون فوق اكسيدات متفجرة ، وتتفاعل مع القلويات القوية والأحماض المعدنية.

1- الأخطار المحتمل حدوثها:

1-1- الصحة:

استنشاق أو ملامسة المادة قد تسبب تهيج أو حروق للجلد والعين، ينتج عن احتراق المادة غازات آكلة و/أو سامة، التعرض لأبخرة المادة قد يسبب غثيان أو اختناق، المياه الناتجة عن عملية التحكم فى الحريق قد يسبب تلوث.

1-2- الانفجار أو الحريق:

المادة ذات قابلية عالية للإشعال، وتشتعل بسهولة بالحرارة أو الشرر أو اللهب، أبخرة المادة قد تكون خليط متفجر مع الهواء، أبخرة المادة يمكن أن تتسرب إلى مصادر الإشعال، أبخرة المادة أثقل من الهواء وتنتشر بالقرب من سطح الأرض وتتجمع فى الأماكن المغلقة (المصارف ، ..)، أخطار الانفجار تكون بالأماكن المغلقة والمفتوحة على السواء، المادة ممكن أن تتبلمر وتنفجر فى حالة تعرضها لدرجات حرارة عالية أو فى حالة الحريق، تسرب المادة إلى المصارف ممكن أن يسبب تطور الحريق و زيادة احتمالية حدوث انفجار، حاويات المادة يمكن أن تنفجر عند تعرضها لدرجات الحرارة العالية، المادة أخف من الماء.

1-3- السلامة العامة:

الإتصال فوراً بمركز الطوارئ فى حالة الحوادث، عزل المنطقة التى حدث بها تسرب لمسافة 25 – 50 متر على الأقل من جميع الاتجاهات، يجب إبعاد الأشخاص الغير متخصصين عن موقع التسرب، يجب أن يكون جميع الأشخاص المتواجدين بمنطقة التسرب فوق اتجاه الرياح، الابتعاد عن الأماكن المنخفضة لاحتمال تجمع المادة المتسربة بها، ب تهوية الأماكن المغلقة والتى حدث بها تسرب قبل الدخول فيها.

1-4- الملابس الواقية:

يجب ارتداء الملابس المجهزة بأنابيب ضغط الهواء للتنفس، ب ارتداء الملابس المقاومة للمواد الكيميائية، ملابس الواقية من الحريق توفر حماية محدودة فى حالة الحريق فقط وهى غير كافية فى حالة حدوث تسرب.

1-5- إخلاء المنطقة:

- فى حالة حدوث تسرب كبير:

يتم عمل إخلاء ابتدائي تحت اتجاه الرياح لمسافة 300 متر على الأقل من جميع الاتجاهات.

- فى حالة الحريق:

فى حالة وجود خزانات للمادة أو عربات نقل بها حاويات للمادة بمنطقة الحريق يتم العزل الابتدائي لمسافة 800 من جميع الاتجاهات.

2- مجابهة الطوارىء :

2-1- فى حالة الحريق:

ملاحظة: هذه المادة لها نقطة وميض منخفضة واستخدام رشاشات المياه لمواجهة الحريق قد يكون غير مفيد.

2-1-1- فى حالة الحرائق الصغرى:

تستخدم الكيماويات الجافة ، CO_2 ، **رشاشات المياه بضغط عالى ، والرغويات المقاومة للكحوليات.**

2-1-2- فى حالة الحرائق الكبرى:

تستخدم رشاشات المياه بضغط عالى والرغويات المقاومة للكحوليات، تخدم رشاشات المياه وليس تيار المياه المباشر، ك الحاويات المحتوية على المادة بعيداً عن مكان الحريق إن أمكن ذلك دون التعرض لمخاطر.

2-1-3- فى حالة الحرائق فى وسائل نقل المادة:

يجب مقاومة الحريق من مسافة آمنة، د الحاويات بكميات كبيرة من المياه حتى بعد انتهاء الحريق، حالة سماع أصوات من أجهزة الأمان لإحدى الحاويات يتم سحبها بعيداً عن باقى الحاويات، يجب البقاء بعيداً عن الحاويات، فى حالة الحرائق الضخمة يتم استخدام خراطيم المياه بضغط عالى ومن مسافة بعيده مع مراقبة الحريق من خلال شاشة مجهزة لذلك وفى حالة عدم توفر ذلك ابتعد عن منطقة الحريق ودعه يخمد ذاتياً.

2-2- حدوث انسكاب أو تسرب:

امنع جميع وسائل الإشعال (التدخين، الشرر، اللهب) فى منطقة حدوث التسرب، جميع الأجهزة المستخدمة فى عملية التحكم فى التسرب يجب أن تكون متعادلة كهربياً، يجب عدم لمس أو السير فوق المادة المتسربة، إيقاف التسرب إذا أمكن ذلك دون التعرض لمخاطر، امنع دخول المادة فى مجارى المياه، المصارف، والمناطق المغلقة، الرغويات المهبطة قد تستخدم للحد من انتشار الأبخرة الناتجة، يمكن امتصاص أو تغطية المادة بالتراب الجاف أو الرمل أو أى مادة أخرى غير قابلة للاحتراق، استخدم أجهزة نظيفة وغير مسببة للشرر (متعادلة كهربياً) لجمع المادة الممتصة، فى حالة حدوث تسرب كبير يتم محاصرة المادة لمنع انتشارها، و نشر المياه قد يقلل الأبخرة الناتجة، لكنه لا يمنع الإشعال فى الأماكن المغلقة.

3- الإسعافات الأولية:

ينقل المصاب إلى منطقة هواء نقى، فى حالة توقف المصاب عن التنفس ابدأ بعمل تنفس صناعى، إذا كان هناك صعوبة فى التنفس استخدم الأكسجين عن طريق صمام عدم الرجوع، فى حالة ملامسة المادة للجلد أو العين يتم الغسيل بالماء الجارى لمدة 20 دقيقة على الأقل، يغسل الجلد بالماء والصابون، حافظ على هدوء المصاب وأعمل على تدفئته، يجب التأكد من أن الطبيب المعالج على دراية بالمادة التى سببت الإصابة ومدى خطورتها وسبل الوقاية منها.

4- التداول:

هذه المادة شديدة القابلية للاشتعال. قبل التداول لابد من مراجعة الكفاءة الهندسية للأدوات والحاويات المستخدمة لضمان عدم تسرب المادة منها، الأشخاص المتعاملين مع هذه المادة لا بد أن يكونوا مدربين على كيفية التداول الآمن لمثل هذه المواد والوقاية من أخطارها، يجب تجنب جميع مصادر الإشعال (الحرارة، الشرر، اللهب، ...) أثناء عملية الاستخدام، منطقة التداول لابد أن تكون خالية تماماً من المواد القابلة للاحتراق (الورق، الخشب، الزيوت)، تستخدم المادة فى بيئة جيدة التهوية، هذه المادة غير متوافقة مع المواد الآتية (البيركلورات، البيراكسيدات، البرمنجانات، الكلورات، النترات، الكلور، البروم، الفلور، القلويات القوية (هيدروكسيد الصوديوم، البوتاسيوم)، حاول أن تكون كمية المادة الموجودة أثناء التداول أقل ما يمكن، مخاطر الانفجار فى حالة تعرض المادة لدرجات الحرارة العالية قائمة، أحرص على عدم تلف الحاويات، لابد أن يكون هناك بطاقات على العبوات توضح خطورة المادة وكيفية

الاستخدام والإسعافات الأولية، يجب عدم إجراء أى عمليات لحام، قطع، ثقب أو أى عمليات أخرى يتولد عن إجرائها حرارة أو يحتاج لإجرائها حرارة على العبوات الفارغة أو الأنابيب الناقلة للمادة حتى يتم التأكد من إزالة كافة آثار المادة تماماً (السائل أو الأبخرة)، لا تستخدم أى أدوات مسببة للشرر عند فتح أو غلق العبوات، العبوات الفارغة قد تحتوى على متبقيات خطرة،يجب إحكام غلق العبوات بعد الانتهاء من الاستخدام، يجب اتباع تعليمات التداول الأخرى المذكورة فى صحيفة بيانات الأمان للمادة (MSDS).

5- التخزين:

تحفظ فى عبوات محكمة الغلق فى مكان بارد وجاف وجيد التهوية، بعيداً عن ضوء الشمس المباشر، تحفظ بعيداً عن مصادر الإشعال (الحرارة ،الشرر، اللهب،..)، لابد أن يكون المخزن خالياً تماماً من المواد القابلة للاحتراق مثل (الخشب، الورق، الزيوت، ...)، هذه المادة غير متوافقة مع المواد الآتية (البيركلورات، البيراكسيدات، البرمنجانات، الكلورات، النترات، الكلور، البروم، الفلور، القلويات القوية (هيدروكسيد الصوديوم، البوتاسيوم)، لا تخزن مع الأحماض، تخزن فى مكان محدد ومتاح للأشخاص المتخصصين فقط بعيداً عن منطقة العمل وخطوط الإنتاج، المخزن لابد أن يكون منشأ من مواد مقاومة للحريق، استخدم أنظمة تهوية وإضاءة غير مسببة للشرر، يجب مراجعة جميع العبوات الواردة للمخزن للتأكد من سلامتها ومن وجود العلامات والعبارات الإرشادية التى توضح خطورة المادة، وطرق الاستخدام وكيفية الوقاية من أخطارها، العبوات الفارغة قد تحتوى على متبقيات خطرة، العبوات الفارغة تخزن منفصلة، لابد من توفير معدات مكافحة التسرب أو الحريق فى مكان التخزين أو بالقرب منه، يجب اتباع شروط التخزين الأخرى المذكورة فى صحيفة بيانات الأمان للمادة MSDS.

6-المعالجة والتخلص:

فى حالة التسرب يتم تغطية المادة بالتراب الجاف أو الرمل أو أى مادة ممتصة أخرى لا تتفاعل معها ، ثم يتم تجميع الناتج و وضعة فى عبوات محكمة الغلق تمهيداً للتخلص النهائى منها، الأدوات المعملية الملوثة بالمادة يتم تجميعها داخل أكياس بلاستيكية مع إحكام غلقها (لحامها) ووضع الملصقات الدالة على خطورة هذه المادة على الأكياس لحين التخلص النهائى منها، يتم التخلص من هذه المادة عن طريق الحرق، يتم التخلص من هذه المادة عن طريق الدفن الصحى الآمن.

7- التوافق الكيميائى:

المادة ذات قابلية عالية للإشعال، وتشتعل بسهولة بالحرارة أو الشرر أو اللهب، أبخرة المادة قد تكون خليط متفجر مع الهواء، المادة غير متوافقة مع المواد المؤكسدة مثل (البيركلورات، البيراكسيدات، البرمنجانات، الكلورات، النترات، الكلور، البروم، الفلور)، المادة غير متوافقة مع القلويات القوية مثل (هيدروكسيد الصوديوم، البوتاسيوم،...)، المادة تتفاعل مع (حمض النيتريك+ فوق اكسيد الهيدروجين) وينتج عن التفاعل مادة متفجرة ذات حساسية للحرارة والصدمات، المادة تتفاعل مع الأحماض القوية، المادة خطرة فى حالة التعرض للحرارة أو اللهب.

8- درجة الثبات

المادة ذات قابلية عالية للإشعال، وتشتعل بسهولة بالحرارة أو الشرر أو اللهب، أبخرة المادة قد تكون خليط متفجر مع الهواء، أبخرة المادة يمكن أن تتسرب إلى مصادر الإشعال، أخطار الانفجار تكون بالأماكن المغلقة والمفتوحة على السواءالمادة ممكن أن تتبلمر وتنفجر فى حالة تعرضها لدرجات حرارة عالية أو فى حالة الحريق، العبوات المادة يمكن أن تنفجر عند تعرضها لدرجات الحرارة العالية، المادة ثابتة فى حالتها الطبيعية.