2 كلورو أسيتوفينون 2-Chloroacetophenone

مادة صلبة فى صورة حبيبات ،شفافة . رمادية اللون

التصنيف : مادة سامة

[T]

مجموعة التعبئة: II

تقسيم الخطورة: 6.1

عبارات السلامة: [S: (1/2)-45]

عبارات الخطر: [R: Tx; 26/27/28]

CAS.No.: 532-27-4
UN.No:1697

الأسماء المرادفة: أسيتوفينون2 كلورو ، 2-كلوروأسيتوفينون، الفا كلورو أسيتوفينون، أوميجا -كلوروأسيتوفينون، كلوروفينيل كيتون، 2كلورو-1- فينيل ايثانول ،إثانون -2-كلورو-1-فينيل، فينيل كلورو ميثيل كيتون.

1- الأخطار المحتمل حدوثها:

1-1- الصحة:

المادة سامة ، استنشاق أو بلع أو ملامسة المادة للجلد أو العين قد يسبب حروق شديدة وقد تؤدى للوفاة، التلامس مع المادة المنصهرة قد يسبب حروق شديدة للجلد والعين، تجنب أى تلامس مع المادة، ظهور تأثيرات الاستنشاق أو ملامسة المادة قد يتأخر، احتراق المادة ينتج عنه غازات آكلة و/أو سامة، المياه الناتجة عن مكافحة الحريق أو عمليات التخفيف فى حالة حدوث تسرب قد تسبب التلوث.

1-2- الانفجار والحريق:

المادة قابلة للاحتراق ممكن أن تحترق ولكن ببطء، عند تسخين المادة قد تنتج أبخرة تكون خليط متفجر مع الهواء فى الأماكن المغلقة أو المفتوحة على السواء، المادة ممكن أن تتبلمر وتنفجر فى حالة تعرضها لدرجات حرارة عالية أو فى حالة الحريق، التلامس مع المعادن ينتج عنه غاز الهيدروجين القابل للاشتعال، الحاويات ممكن أن تنفجر بالتسخين، تسرب المادة إلى المجارى المائية قد يسبب تلوثها، المادة ممكن أن تنقل فى الحالة المنصهرة.

1-3 - السلامة العامة:

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

1-4- الملابس الواقية:

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

1-5- إخلاء المنطقة:

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

2 - مجابهة الطوارىء

2-1 فى حالة الحريق:

2-1-1 فى حالة الحرائق الصغرى:

تستخدم الكيماويات الجافة، Co2 ، رشاشات المياه .

اعداد م. طارق عبد محمد

2-1-2 فى حالة الحرائق الكبرى:

يستخدم الكيماويات الجافة ،Co2 ، والرغوية المقاومة للكحوليات أو رشاشات المياه، حرك الحاويات بعيداً عن منطقة الحريق إذا أمكن ذلك دون التعرض لمخاطر، يجب محاصرة المياه الناتجة عن مكافحة الحريق ثم التخلص النهائى منها، تجنب دخول المياه داخل الحاويات.

2-1-3 فى حالة الحرائق فى وسائل النقل.

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

2-2- فى 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 فى عملية مكافحة التسرب يجب أن تكون متعادلة كهربياً، أوقف التسرب إذا كان ذلك ممكناً دون التعرض لمخاطر، امنع دخول المادة المتسربة فى المجارى المائية ، المصارف أو الأماكن المغلقة، امنع دخول المياه داخل الحاويات.

3- الإسعافات الأولية

أنقل المصاب لمنطقة هواء نقى، اتصل بالمراكز الطبية، إذا توقف المصاب عن التنفس ابدأ بعمل تنفس صناعى، لا تستخدم الفم فى عملية التنفس الصناعى فى حالة استنشاق أو بلع المصاب للمادة، إذا كان هناك صعوبة فى عملية التنفس استخدم الأكسجين عن طريق صمام عدم الرجوع، اخلع عن المريض الملابس والأحذية الملوثة، فى حالة ملامسة المادة أغسل الجلد أو العين بالماء الجارى لمدة 20 دقيقة، حافظ على هدوء المصاب وأعمل على تدفئته، ظهور أعراض التأثر الناتج عن التعرض للمادة قد يتأخر، يجب أن يكون الطبيب المعالج على دراية بالمادة التى سببت الإصابة ومدى خطورتها وسبل الوقاية منها.

4- التداول:

هذه المادة سامة. وعلى الأشخاص المتعاملين بها أن يكونوا مدربين على كيفية تداول هذه المادة والوقاية من أخطارها، لابد من مراجعة كافة العبوات والأجهزة المستخدمة قبل التداول للتأكد من سلامتها وعدم حدوث أى تسرب للمادة أثناء عملية التداول، تستخدم بعيداً عن مصادر الإشعال (الحرارة، الشرر، اللهب، ...)، منطقة التداول لابد أن تكون خالية تماماً من المواد القابلة للاحتراق مثل (الخشب، الورق، الزيوت)، تستخدم بعيداً عن أماكن الطعام، لا تستخدم مع المواد المؤكسدة مثل (البرمنجانات، البيراكسيدات، الكلورات، البيركلورات، النترات، الكلور، الفلور، البروم)، عدم تناول أى أطعمة أو مشروبات أثناء استخدام هذه المادة، لابد من وجود بطاقات على العبوات توضح خطورة المادة وكيفية التعامل معها، تستخدم بأقل كمية ممكنة، يجب اتباع تعليمات التداول الأخرى المذكورة بصحيفة بيانات الأمان للمادة MSDS.

5-التخزين:

يجب أن تخزن فى مكان بارد ، جيد التهوية بعداً عن مصادر الحرارة والماء وبخار الماء، تحفظ بعيداً عن ضوء الشمس المباشر، تحفظ بعيداً عن مصادر الحريق، تحفظ بعيداً عن المواد المؤكسدة مثل (بيكلورات، بيرأوكسيد، بيرمنجانات، كلورات ، نترات ، الكلور ، البروم ، الفلور)، لابد من التفتيش الدقيق على كافة العبوات الواردة إلى المخزن للتأكد من سلامتها ومن وجود الملصقات الدالة على خطورة المادة على كل عبوة، منطقة التخزين لابد أن تكون محددة ومتاحة للأشخاص المدربين فقط، العبوات الفارغة قد تحتوى على متبقيات خطرة، يجب اتباع تعليمات التخزين الأخرى المذكورة بصحيفة بيانات الأمان للمادة MSDS.

6- المعالجة والتخلص:

فى حالة حدوث تسرب محدود يجب تهوية المكان الذى حدث به تسرب جيداً، فى حالة تسرب كميات صغيرة من المياه الملوثة بالمادة يتم تجميعها عن طريق امتصاصها بورق مناسب أو أى مادة أخرى ثم يتم حرقها فى مكان مناسب مثل Fume hood ، فى حالة تسرب كميات كبيرة من المادة يتم تجميعها بوسائل آمنة وتذويبها فى مذيب مناسب مثل الكحولات وحرقها فى غرف احتراق مناسبة وتتم معالجة الغازات الناتجة عن عملية الاحتراق، يتم التخلص من هذه المادة عن طريق الحرق فى غرف احتراق مناسبة.

7- التوافق الكيميائى

المادة قابلة للاحتراق ممكن أن تحترق ولكن ببطء، عند تسخين المادة قد تنتج أبخرة تكون خليط متفجر مع الهواء فى الأماكن المغلقة أو المفتوحة على السواء، المادة ممكن أن تتبلمر وتنفجر فى حالة تعرضها لدرجات حرارة عالية أو فى حالة الحريق، تلامس المادة مع المعادن ينتج عنه غاز الهيدروجين القابل للاشتعال، المادة غير متوافقة مع المواد المؤكسدة القوية مثل (بيكلورات، بيرأوكسيد، بيرمنجانات، كلورات ، نترات ، الكلور ، البروم ، الفلور)، المادة غير متوافقة مع الماء وبخار الماء، المادة آكلة للمعادن.

8- درجة الثبات:

المادة قابلة للاحتراق ممكن أن تحترق ولكن ببطء، عند تسخين المادة قد تنتج أبخرة تكون خليط متفجر مع الهواء فى الأماكن المغلقة أو المفتوحة على السواء، المادة ممكن أن تتبلمر وتنفجر فى حالة تعرضها لدرجات حرارة عالية أو فى حالة الحريق، تلامس المادة مع المعادن ينتج عنه غاز الهيدروجين القابل للاشتعال، المادة تتفاعل مع المواد المؤكسدة، المادة ثابتة طبيعياً.