

## ثنائي النيتروجين رباعي الاكسيد Dinitrogen tetroxide

### N2O4



CAS No.10102-44-0  
UN. No.: 1067

- سائل اصفر الى بنى داكن / أو غاز بنى مائل للاحمرار
- التصنيف: مادة شديدة السمية
- مادة آكلة

[T+;C] (37 )

-- مجموعة التعبئة:

- تقسيم الخطورة: 2.3 - 5.1
- عبارات السلامة: [(1/2)\*9-26-28-36/37/39-45]
- عبارات الخطر: [R:26-34 ]
- الأسماء المرادفة: الأزوت، ثاني اكسيد النيتروجين، اكسيد النيتروجين.
- خصائص المادة: الوزن الجزيئي: 46.01 \_ درجة الإنصهار: -11.2م° - درجة الغليان: 21.2م°
- الذوبان: المادة تتفاعل مع الماء لتكون حمض النيتريك وحمض النيتروزو.
- المادة تذوب في القلويات، الكلورفورم، ثاني كبريتيد الكربون، حمض النيتريك المركز، وحمض الكبريتيك.

#### 1- الأخطار المحتمل حدوثها:

##### 1-1- الصحة:

المادة سامة، وقد تكون قاتلة في حالة الاستنشاق أو الامتصاص عن طريق الجلد، ابخرة المادة مهيجة للعين وتسبب انسياب الدموع، احتراق المادة قد ينتج عنه غازات مهيجة، آكلة و/أو سامة، التلامس مع الغاز أو الغاز المسال قد يسبب احتراق، ضرر بالغ و/أو قرصة الصقيع، المياه المتخلفة عن عملية التحكم في الحريق قد تسبب تلوث.

##### 1-2- الانفجار أو الحريق:

المادة لا تحترق ولكنها تساعد على الاحتراق، الأبخرة الناتجة عن الغاز المسال أثقل من الهواء وتنتشر بالقرب من سطح الأرض، هذه المادة عامل مؤكسد قوى وتتفاعل بعنف أو انفجارياً مع مواد عديدة متضمنة المواد القابلة للاشتعال (الوقود)، المادة قد تشعل المواد القابلة للاحتراق مثل (الخشب، الورق، الزيوت، الملابس،...)، المادة تتفاعل بعنف مع الهواء، الهواء الرطب و/أو الماء، الحاويات ممكن أن تنفجر بالتسخين، الاسطوانات اذا تعرضت للكسر قد تنطلق بسرعة فائقة بفعل ضغطها الداخلي وتمثل خطراً كبيراً.

##### 1-3- السلامة العامة:

في حالة الحوادث اتصل فوراً بمراكز الطوارئ، اعزل منطقة التسرب أو الانسكاب لمسافة 100 - 200 متر على الأقل من جميع الاتجاهات، يجب إبعاد الأشخاص غير المتخصصين عن موقع التسرب، يجب أن يكون جميع الأشخاص المتواجدين بمنطقة التسرب فوق اتجاه الرياح، الغاز أثقل من الهواء ينتشر بالقرب من سطح الأرض ويتجمع في الأماكن المنخفضة أو المغلقة مثل (المصارف، الحاويات،...)، ابتعد عن الأماكن المنخفضة لاحتمال تجمع المادة المتسربة بها، يجب تهوية الأماكن المغلقة والتي حدث بها تسرب قبل الدخول فيها.

##### 1-4- الملابس الواقية:

يجب ارتداء الملابس المجهزة بأنايبب ضغط الهواء للتنفس، يجب ارتداء الملابس المقاومة للمواد الكيميائية والتي يوصى بها المصنع، وهي لا توفر الحماية ضد درجات الحرارة العالية، الملابس الواقية من الحريق توفر حماية محدودة في حالة الحريق فقط وهي غير كافية في حالة حدوث تسرب.

##### 1-5- إخلاء المنطقة:

##### في حالة التسرب:

**في حالة التسرب الصغير:** يتم عمل إخلاء ابتدائي اسفل اتجاه الرياح لمسافة 200 متر على الأقل من جميع الاتجاهات وذلك اثناء فترات النهار، اما في اثناء فترات الليل يتم زيادة مسافة الاخلاء لتصبح 500 متر من جميع الاتجاهات.

**في حالة التسرب الكبير:** يتم عمل إخلاء ابتدائي اسفل اتجاه الرياح لمسافة 1300 متر على الأقل من جميع الاتجاهات وذلك اثناء فترات النهار، اما في اثناء فترات الليل يتم زيادة مسافة الاخلاء لتصبح 3900 متر من جميع الاتجاهات.

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

## **2- مجابهة الطوارئ:**

### **1-2 في حالة الحريق:**

#### **1-1-2 في حالة الحرائق الصفري:**

تستخدم المياه فقط ولا تستخدم الكيماويات الجافة، CO<sub>2</sub>، والهالونات، تتم مجابهة الحريق باستخدام رشاشات المياه والضباب، امنع وصول المياه داخل حاويات المادة، حرك الحاويات بعيداً عن منطقة الحريق اذا امكن ذلك دون التعرض لمخاطر، الحاويات التالفة لا بد ان يتم تداولها من خلال المتخصصين فقط.

#### **2-1-2 في حالة الحرائق في وسائل نقل المادة:**

يجب مقاومة الحريق من مسافة آمنة، برد الحاويات بكميات كبيرة من المياه حتى بعد انتهاء الحريق، لا توجه المياه لمصدر التسرب أو اجهزة الامان حتى لا يحدث تجمد، ابتعد فوراً في حالة سماع أصوات من أجهزة الأمان، يجب البقاء بعيداً عن الحاويات التي تعرضت للحريق، في حالة الحرائق الضخمة يتم استخدام خرطوم المياه بضغط عالي ومن مسافة بعيدة مع مراقبة الحريق من خلال شاشة مجهزة لذلك وفي حالة عدم توفر ذلك ابتعد عن منطقة الحريق ودعه يخبث ذاتياً.

#### **2-2 حدوث انسكاب أو تسرب:**

يجب ارتداء ملابس الحماية الكاملة ضد ابخرة المادة في حالة حدوث تسرب دون حدوث الحريق، يجب عدم لمس أو السير فوق المادة المتسربة، ابعد المواد القابلة للاحتراق مثل (الخشب، الورق، الزيوت، ...) عن منطقة التسرب، اوقف التسرب إذا أمكن ذلك دون التعرض لمخاطر، استخدم رشاشات المياه للحد من الابخرة الناتجة عن التسرب، لا توجه المياه لمصدر التسرب مباشرة، اذا امكن ذلك وجه الاسطوانات بالكيفية التي تسمح لخروج الغاز فقط دون الغاز المسال، امنع دخول المادة في مجارى المياه، المصارف، والاماكن المغلقة، اعزل منطقة التسرب لحين اختفاء أى آثار للغاز، يجب تهوية مكان حدوث التسرب جيداً.

### **3- الإسعافات الأولية:**

انقل المصاب إلى منطقة هواء نقي، في حالة توقف المصاب عن التنفس ابدأ بعمل تنفس صناعي، لا تستخدم الفم في عملية التنفس الصناعي في حالة تعرض المصاب لاستنشاق المادة، الملابس التي تعرضت للتجمد والتصقت بجلد المصاب يجب فصلها بالتدفة أولاً قبل نزعها عنه، اخلع عن المصاب الملابس الملوثة بالمادة، إذا كان هناك صعوبة في التنفس استخدم الأكسجين عن طريق صمام عدم الرجوع، في حالة ملامسة المادة للجلد أو العين يتم الغسيل بالماء الجارى لمدة 20 دقيقة على الأقل، يجب الحفاظ على تدفئة وهدوء المصاب، يجب ابقاء المصاب تحت الملاحظة، تأثيرات التلامس أو الاستنشاق قد يتأخر ظهورها، يجب التأكد من أن الطبيب المعالج على دراية بالمادة التي سببت الإصابة ومدى خطورتها وسبل الوقاية منها.

### **4- التداول:**

هذه المادة شديدة السمية وأكلة وعامل مؤكسد قوى وعلى الأشخاص المتعاملين بهذه المادة ان يكونوا مدربين على كيفية التداول الآمن لها والوقاية من أخطارها وكيفية مواجهة حالات الطوارئ، قبل التداول لا بد من التأكد من الكفاءة الهندسية للاسطوانات والمعدات المستخدمة وكذلك أجهزة الوقاية، لا تستخدم هذه المادة منفرداً ولا بد من وجود شخص آخر للقيام بعمليات الانقاذ في حالة الإصابة، في حالة تسرب غاز ثانى اكسيد النيتروجين اترك مكان التسرب فوراً مع ضرورة ارتداء اجهزة التنفس الواقية للجهاز التنفسي فوراً، تستخدم من خلال نظام استخدام مغلق، تستخدم بأقل كمية ممكنة وفي مكان جيد التهوية بعيداً عن مكان التخزين، تجنب كافة انواع التلامس مع هذه المادة دون ارتداء ملابس الوقاية المناسبة، يجب اتباع تعليمات المورد بالنسبة لدرجة حرارة الاستخدام، تجنب انتشار ابخرة أورزاز المادة في منطقة التداول، لا بد من وضع العلامات الدالة على سمية هذه المادة وايضاً تعليمات الاسعافات الأولية اللازمة في حالة الإصابة بهذه المادة في مكان واضح بمنطقة التداول، امنع تسرب الغاز داخل منطقة العمل، يجب استخدام أجهزة اذار لكشف أى تسرب للغاز فور حدوثه، امنع جميع مصادر الاشعال (الحرارة، الشرر، اللهب، ...)، لا بد من وضع علامة "ممنوع التدخين" داخل منطقة التداول، لاستخدام بالقرب من عمليات الرحام أو الاسطح الساخنة، يجب عدم إجراء أى عمليات حرارية أو لحام على

العبوات الفارغة أو الانابيب الناقلة للمادة قبل التأكد من خلوها من كافة آثار المادة، منطقة التداول لابد أن تكون خالية تماماً من أى مواد قابلة للاحتراق مثل (الخشب، الورق، الزيوت،...)، استخدم أجهزة مقاومة للتآكل لنقل المادة، لا تسخن اسطوانات الغاز المضغوط، لابد من فتح محابس الاسطوانات ببطء لتجنب الاندفاع المفاجيء للغاز وتحطم محابس الأمان، حافظ على نظافة محابس الاسطوانات من الزيوت والشحوم، لابد من احكام غلق المحابس جيداً بعد استخدام اسطوانات الغاز المضغوط وعدم الاكتفاء بغلق المنظم فقط، تأكد من وجود كافة البيانات الخاصة بهذه المادة على كل عبوة، يجب اتباع تعليمات التداول الأخرى المذكورة فى صحيفة بيانات الأمان للمادة MSDS.

## **5- التخزين:**

تخزن المادة فى مكان بارد، جاف وجيد التهوية، المادة أكل للصلب فى الحالة الرطبة ولكنها ممكن ان تخزن فى اسطوانات من الصلب عندما تكون تدرجة رطوبتها 1% او اقل، تخزن بعيداً عن الحرارة ومصادر الاشعال (الشرر، اللهب،..) وبعيداً عن ضوء الشمس المباشر، لابد من وجود علامة "ممنوع التدخين" داخل المخزن، حافظ على العبوات من التلف، تخزن بعيداً عن المواد القابلة للاحتراق مثل (الخشب، الورق، الزيوت،...) أو المواد العضوية الأخرى أو المواد سهلة الأكسدة، لا تخزن مع الاطعمة أو ادوات واجهزة الوقاية، منطقة التخزين لابد ان تكون محددة ومتاحة للاشخاص المتخصصين فقط، المخزن لابد ان يكون بعيداً عن منطقة العمل، لابد من مراجعة العبوات دورياً لاكتشاف اى حالات تسرب، المادة تتفاعل انفجارياً مع (انهيدريد حمض الخليك، الكحولات، الامونيا، الفلور، الفورم، ثالث كلوريد البرون، الكاسيوم، داي ميثيل سلفاكسيد، فورمالدهيد عند درجة حرارة اعلى من 180 درجة، التلوين، الهكسان، سيكلوهكسان الساخن، ثالث كلوريد النيتروجين، امين ثلاثى الايثيل، تتراميثيلين، البروبين، 1. بيوتين، 3.1 . بيوتاديين، كلوريد الفينيل)، لا تخزن مع المواد الغير متوافقة معها، هذه المادة اقل من الهواء وتنتشر بالقرب من سطح الارض والاماكن المغلقة، لايفضل التخزين لفترات طويلة، لا تخزن الاسطوانات لاكثر من 6 اشهر، استخدم الاسطوانات القديمة فالاحداث، لا تعرض الاسطوانات لدرجة حرارة اعلى من 52م° أو اقل من 29 م°، المخزن لابد ان يكون مصمماً طبقاً للاصول الهندسية الخاصة بمخازن المواد الخطرة، المخزن لابد ان ينشأ من مواد مقاومة للحريق، لابد من وجود البيانات والعلامات الدالة على خطورة هذه المادة فى مكان واضح بالمخزن، يجب استخدام انظمة تهوية واضاءة غير مسببة للشرر، يجب تخزين الاسطوانات الفارغة فى مكان منفصل، يجب اتباع تعليمات التخزين الأخرى المذكورة بصحيفة بيانات الأمان للمادة MSDS.

## **6- المعالجة والتخلص:**

لا تلمس المادة السائلة المتسربة، امنع دخول المادة داخل المصارف او الاماكن المغلقة، ابعدها عن المواد القابلة للاحتراق عن مكان التسرب، اوقف التسرب اذا امكن ذلك دون التعرض لمخاطر، فى حالة تسرب المادة فى الحالة الغازية اوقف تسرب الغاز، انقل الاسطوانة لمكان آمن حتى تفرغ محتواها من الغاز، احتوى المادة السائلة المتسربة بالرمال أو التراب الجاف أو اى مادة اخرى قابلة للامتصاص ولا تتفاعل مع هذه المادة، يمكن ازالة المادة المتسربة باستخدام مضخات ونقلها لعبوات مناسبة مدون عليها كافة بيانات الخطورة لهذه المادة.

## **6- التوافق الكيميائي**

المادة تعتبر مؤكسد قوى وتتفاعل مع المواد القابلة للاحتراق مثل (الخشب، الورق، الزيوت،...) وتسبب الحريق، المادة تتفاعل انفجارياً مع (انهيدريد حمض الخليك، الكحولات، الامونيا، الفلور، الفورم، ثالث كلوريد البرون، الكاسيوم، داي ميثيل سلفاكسيد، فورمالدهيد عند درجة حرارة اعلى من 180 درجة، التلوين، الهكسان، سيكلوهكسان الساخن، ثالث كلوريد النيتروجين، امين ثلاثى الايثيل، تتراميثيلين، البروبين، 1. بيوتين، 3.1 . بيوتاديين، كلوريد الفينيل)، المادة تكون خليط متفجر مع (ثانى كبريتيد الكربون، بوردرة الالومنيوم، داي كلورميثان، كلوروفورم، رابع كلوريد الكربون، 2.1 داي كلورو ايثان، نيتروبنزين، نيتروتولوين)، المادة تكون خليط متفجر مع (الاكسجين، الهيدروجين)، المادة تحترق عند تلامسها مع (سيكلوبنتاديين، هيدرازين، ميثيل هيدرازين، 1.1 داي ميثيل هيدرازين)، المادة تتفاعل بعنف مع (البيريدين، الكينون).

## **درجة الثبات:**

المادة لا تحترق ولكنها تساعد على الاحتراق، الأبخرة الناتجة عن الغاز المسال أثقل من الهواء وتنتشر بالقرب من سطح الأرض، هذه المادة عامل مؤكسد قوى وتتفاعل بعنف أو انفجارياً مع مواد عديدة متضمنة المواد القابلة للاشتعال (الوقود)، المادة ثابتة فى حالة التخزين عند درجات الحرارة المناسبة، المادة ثابتة طبيعياً، المادة تتحلل بالحرارة الى اكسيد النيتريك والاكسجين فى حالة تسخينها لاعلى من درجة 160 م° وهذا التحلل يكون ملحوظ عند 600 م°.