

## رابع أكسيد النيتروجين Nitrogen Tetroxide

غاز عديم اللون الى بنى مائل للاحمرار أو سائل اصفر عند اقل من 22 م°



CAS No.: 10544-72-6  
UN.No.:1067

التصنيف: مادة سامة , آكلة

تقسيم الخطورة: 8 ، 2.3

عبارات السلامة: [S:53-45-60]

عبارات الخطر: [R:61-20/22-33-50/53]

مجموعة التعبئة: III

الأسماء المرادفة: ثنائى النيتروجين رباعى الاكسيد، ثانى اكسيد النيتروجين، اكسيد النيتروجين، رابع اكسيد النيتروجين، رابع اكسيد ثانى النيتروجين.

الخصائص: الوزن الجزيئى:46.01 , درجة الانصهار: -11.2م° , درجة الغليان: 21.2 م°

### 1- الأخطار المحتمل حدوثها:

#### 1-1- الصحة:

المادة سامة وقد تكون مميتة فى حالة الاستنشاق أو الامتصاص عن طريق الجلد ,احتراق المادة ينتج عنه غازات آكلة و/أو سامة,ملامسة الغاز أو الغاز المسال قد يسبب احتراق وضرر بالغ, المياه الناتجة عن مكافحة الحريق أو عملية التخفيف فى حالة حدوث تسرب قد تسبب تلوث.

#### 1-2-الانفجار أو الحريق

المادة لا تحترق ولكنها تساعد على الاحتراق ,بخرة المادة اقل من الهواء وتنتشر بالقرب من سطح الارض,هذه المادة مؤكسد قوى قد تتفاعل بعنف أو انفجارياً مع كثير من المواد ومن ضمنها الوقود,المادة قد تتسبب فى اشعال المواد القابلة للاحتراق مثل (الخشب, الورق, الزيوت,...), المادة قد تتفاعل بعنف مع الهواء أو الهواء الرطب والماء ,العبوات قد تنفجر بالحرارة ,اسطوانات المادة المحطمة قد تتطاير بسرعة كبيرة فى حالة الحوادث.

#### 1-3- السلامة العامة

الاتصال فوراً بمركز الطوارئ ,أعزل منطقة التسرب لمسافة 100- 200 متر من جميع الاتجاهات,يجب إبعاد الأشخاص غير المتخصصين عن منطقة التسرب,يجب أن يكون جميع الأشخاص المتواجدين بمنطقة التسرب فوق اتجاه الرياح,أبخرة المادة اقل من الهواء وتنتشر بالقرب من سطح الارض ,يجب الابتعاد 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 والواقية من المواد الكيميائية ,الملابس الواقية من الحريق توفر حماية محدودة فى حالة الحريق فقط وهى غير كافية فى حالة حدوث تسرب ,يجب ارتداء الأقفاز والقفازات الواقية .

#### 1-5- إخلاء المنطقة:

فى حالة حدوث تسرب صغير:

يتم عمل إخلاء ابتدائي أسفل اتجاه الرياح لمسافة 30 متر على الأقل من جميع الاتجاهات.

فى حالة حدوث تسرب كبير:

يتم عمل إخلاء ابتدائي أسفل اتجاه الرياح لمسافة 155 متر على الأقل من جميع الاتجاهات.

فى حالة الحريق:

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

2- مجابهة الطوارئ



تحفظ بعيداً عن المواد القابلة للاحتراق مثل ( الخشب، الورق، الزيوت...)، منطقة التخزين لا بد أن تكون محددة وبعيدة عن مكان العمل ومتاحة للأشخاص المدربين والمتخصصين فقط، يجب الحفاظ على العبوات من التلف، هذا الغاز اقل من الهواء ويتجمع بالقرب من سطح الأرض في حالة التسرب، لا تخزن في خزانات تحت مستوى الأرض، تخزن في درجة حرارة حسب تعليمات المصنع، يجب تجهيز مكان التخزين بأجهزة انذار لتعيين درجة الحرارة، لا تعرض الاسطوانات لدرجة حرارة اعلى من 52م° أو اقل من -29م°، تجنب التخزين لأكثر من 6 اشهر، استخدم الاسطوانات القديمة فالأحدث، يجب الكشف باستمرار على محابس الاسطوانات للتأكد من سلامتها، لا بد من التفثيش الدوري على الاسطوانات بالمخزن لاكتشاف اى تسرب قد يحدث، يجب مراجعة الاسطوانات الواردة للمخزن جيداً للتأكد من سلامتها ومن وجود العلامات والبطاقات الدالة على خطورة المادة وكيفية الاستخدام الآمن، تخزن بأقل كمية ممكنة، يجب فتح وغلق المحابس دورياً لتجنب تجمدها، العبوات الفارغة قد تحتوى على متبقيات خطرة، الاسطوانات الفارغة تخزن محكمة الغلق ومنفصلة لحين التخلص النهائي منها، يجب توفير كافة معدات مكافحة الحريق أو التسرب بمنطقة التخزين أو بالقرب منها، لا بد من اتباع تعليمات التخزين الأخرى المذكورة بصحيفة بيانات الأمان للمادة MSDS.

#### **6- المعالجة والتخلص**

يجب تهوية أماكن التسرب جيداً، في حالة تسرب الغاز والفشل في إيقاف التسرب من الاسطوانة يتم نقلها بعيداً وفي مكان مفتوح حتى تفرغ مكوناتها، لا تلمس المادة أو العبوات التالفة دون ارتداء الملابس الواقية المناسبة لذلك، ابعاد المواد القابلة للاحتراق مثل (الخشب، الورق، الزيوت، الأقمشة، ...) عن المادة المتسربة، وأوقف التسرب إذا أمكن ذلك دون التعرض لمخاطر، امنع دخول المادة داخل المصارف، في حالة تسرب المادة في حالتها السائلة يتم امتصاص المادة باستخدام التراب الجاف أو الرمل أو اى مادة ممتصة أخرى وغير قابلة للاحتراق، استخدم رشاشات المياه لتقليل الأبخرة الناتجة عن التسرب، لا توجه المياه مباشرة إلى أماكن التسرب، وجه الاسطوانات بالكيفية التي تسمح بخروج الغاز فقط دون السائل المسال اذا امكن ذلك دون التعرض لمخاطر.

#### **7- التوافق الكيميائي:**

المادة عامل مؤكسد قوى تتفاعل مع المواد العضوية القابلة للاحتراق مث (الخشب، الورق، الزيوت، ...)، تكون خليط متفجر مع كل من (حمض الخليك اللامائي، الكحولات، الأمونيا، بورون ثلاثي الكلوريد، فورمالدهيد، الهيدروكربونات، التولوين، الهكسان، السيكلوهكسان، ثالكوريد النيتروجين، ترائ ايثيل امين، بروبين، 1. بيوتين، 3.1 بيوتادين، فينيل كلوريد، بودرة الالومنيوم، ثاني كبريتيد الكربون، ثاني كلورو ميثان، كلوروفورم، 1،2 داي كلوروايثان، نيتروبنزين، نيتروتولوين) ، تكون خليط قابل للاشتعال مع كل من (كربونيل المعادن، سيكلوبنتاديين، هيدرازين، ميثيل هيدرازين، 1،1 داي ميثيل هيدرازين)، البوتاسيوم، الصوديوم، التانجستين، السيزيوم، كربيدات ثنائي التانجستين، الكربيدات تشتعل في وجود هذه المادة.

#### **8- الثبات**

المادة تساعد على سرعة الاحتراق في حالة نشوب حريق، ممكن أن تنفجر في حالة تعرضها لدرجات الحرارة العالية أو في حالة تلوثها بمادة أخرى قد تتفاعل معها، ممكن أن تتفاعل مع الهيدروكربونات (الوقود) تفاعل مصحوب بانفجار، ممكن أن تشعل المواد القابلة للاحتراق مثل ( الخشب، الورق، الزيوت، الأقمشة...)، العبوات قد تنفجر بالحرارة، المادة تتحلل حرارياً الى اكسيد نيتريك واكسجين عند التعرض لأكبر من 160م°، المادة ثابتة في حالتها الطبيعية.