

اطلاعات ایمنی مواد  
شیمیایی بیمارستان  
امام حسین (ع) SDS

کد سند: IHH-HRM-B-09

شماره ویرایش : ۰۲

تهیه و تدوین : مهندس الناز رنجبر

## فهرست

۳	تعریف MSDS
۷	علائم هشداری در MSDS
۸	لوزی خطر در MSDS
۱۰	لیست مشخصات مواد شیمیایی و موارد استفاده
۱۱	اسید استیک
۱۵	متانول
۱۹	آب اکسیژنه
۲۳	هیپوکلریت سدیم
۲۶	الکل اتیلیک ۷۰٪
۲۹	تینر
۳۲	بتادین ۱۰٪
۳۲	بتادین قهوه ای اسکراب ۷,۵٪
۳۵	سایسپت HI
۳۸	ایزوفلوران
۴۲	فرمالین
۴۷	نیتروس اکساید (N <sub>2</sub> O)
۵۱	آی سپت HC
۵۵	آی سپت بنزوکس
۵۸	آی سپت آ اف
۶۰	آی سپت جی تی ای
۶۴	سولفوسالسیلیک اسید
۶۶	O <sub>2</sub>

## MSDS=MATERIAL SAFETY DATA SHEET .

برگه اطلاعات ایمنی مواد

تعریف: **SDS** یا برگه اطلاعات ایمنی مواد به مفهوم اطلاع یافتن از ماهیت ماده ، شناخت عوامل خطر و راههای کنترل آن می باشد .

هدف : آشنایی با واژه **SDS** ، شناسایی مفهوم ها و پارامتر های مورد استفاده در آن و پی بردن به روشهای کنترل و پایش آن می باشد .

پارامتر های موجود در برگه **SDS**

بخش اول: شناسایی ماده / ترکیب و تهیه کننده

۱. شناسه GHS محصول
۲. دیگر ابزار شناسایی
۳. توصیه هایی مرتبط با استفاده از این مواد شیمیایی و محدودیت های استفاده از آن مواد
۴. جزئیات تهیه کننده (شامل نام، آدرس، شماره تماس و غیره)
۵. شماره تماس اضطراری

بخش دوم: شناسایی خطر

۱. طبقه GHS مواد / ترکیبات و هرگونه اطلاعات منطقه ای و ملی
۲. المان های لیبل GHS ، شامل جملات پیشگیرانه و احتیاطی (نمادهای خطر ممکن است به صورت نماد گرافیکی سیاه و سفید یا نام نماد آورده شود بعنوان مثال شعله، مجسمه و ستون فقرات)؛
۳. خطرات دیگر که در طبقه بندی خاصی قرار نمی گیرند (بعنوان مثال خطر انفجار ذره) که تحت پوشش GHS نیز قرار نمی گیرد.

بخش سوم: ترکیبات / اطلاعات در مورد مواد تشکیل دهنده

ماده :

۱. هویت شیمیایی
۲. نام متعارف، مترادف و غیره؛
۳. شماره ثبت سی ای اس (CAS) و دیگر شناسه های منحصر به فرد
۴. افزودنی های ثابت و ناخالصی ها که خودشان جداگانه طبقه بندی می شوند و به طبقه بندی یک ماده کمک می کنند.

## ترکیبات :

هویت شیمیایی و غلظت یا محدوده غلظت تمام اجزای تشکیل دهنده که از لحاظ GHS خطرناک هستند و در سطوح بالاتر از حدود معمول ارائه می شوند.

توجه: برای کسب اطلاع از مواد تشکیل دهنده، قوانین معتبر CBI مقدم بر قوانین شناسایی محصول می باشد.

### بخش چهارم: اقدامات کمک های اولیه

1. توصیف اقدامات ضروری، که برحسب نوع تماس به زیرمجموعه های دیگر تقسیم میشود، برای مثال تنفس، تماس چشمی، تماس پوستی و بلع.
2. مهمترین علائم و تاثیرات، آبی و یا با تاخیر
3. در صورت نیاز مراجعه سریع به فوریت های پزشکی و درمان های ویژه

### بخش پنجم: اقدامات اطفای حریق

1. ابزار مناسب (و نامناسب) اطفای حریق
2. خطرات خاصی که ممکن است از طریق مواد شیمیایی بوجود آید (طبیعت و ذات هر ماده قابل اشتعال خطرناک).
3. تجهیزات حفاظتی خاص و اقدامات پیشگیرانه برای آتش نشانان

### بخش ششم: اقدامات در زمان نشت تصادفی

1. اقدامات پیشگیرانه فردی، تجهیزات حفاظتی و روش های اضطراری
2. اقدامات زیست محیطی
3. روش ها و مواد در جهت مهار و پاکسازی

### بخش هفتم: رسیدگی و نگهداری

1. اقدامات پیشگیرانه در جهت رسیدگی ایمن
2. شرایط نگهداری و انبارش ایمن اعم از هر گونه ناسازگاری

### بخش هشتم: کنترل مواجهه / حفاظت فردی

1. پارامترهای کنترل برای مثال میزان محدودیت مواجهه شغلی یا میزان محدودیت بیولوژیکی
2. کنترل های مهندسی مناسب
3. اقدامات حفاظت فردی مانند تجهیزات حفاظت فردی

بخش نهم: ویژگی های فیزیکی و شیمیایی

۱. ظاهر (حالات فیزیکی، رنگ و غیره)
۲. بو
۳. آستانه بویایی
۴. PH
۵. نقطه ذوب / نقطه جوش
۶. نقطه جوش اولیه و محدوده جوش
۷. نقطه اشتعال
۸. نرخ تبخیر
۹. اشتعال پذیری (جامد، گاز، مایع)
۱۰. محدودیت انفجاری یا اشتعال پذیری بالایی / پایینی
۱۱. فشار بخار
۱۲. چگالی بخار
۱۳. چگالی نسبی
۱۴. انحلال پذیری
۱۵. ضریب تقسیم: اکتانول/آب
۱۶. دمای اشتعال خود بخودی
۱۷. دمای تجزیه
۱۸. ویسکوزیته

بخش دهم: ثبات و واکنش پذیری

۱. واکنش پذیری
۲. ثبات شیمیایی
۳. احتمال واکنش های خطرناک
۴. شرایطی که باید اجتناب شود (مثلا تخلیه استاتیک، شوک یا ارتعاش)
۵. مواد ناسازگار
۶. تجزیه خطرناک محصولات

بخش یازدهم: اطلاعات سم شناسی

توصیف مختصر ولی جامع و کامل و قابل فهم از تاثیرات آنها که شامل اثرات سمی و داده های موجود برای شناسایی آن تاثیرات، مانند:

۱. داده هایی در مورد روش های احتمالی تماس (تنفس، بلع، تماس پوستی و چشمی)؛
۲. نشانه هایی مرتبط با ویژگی های فیزیکی، شیمیایی و سمی
۳. تاثیرات آبی و با تاخیر و همچنین تاثیرات مزمن از لحاظ مواجهه کوتاه مدت و بلند مدت
۴. سنجش عددی میزان سمیت (مانند برآورد سمیت حاد و آبی)

#### بخش دوازدهم: اطلاعات زیست محیطی

۱. سموم زیستی (آبی و خاکی)
۲. پایداری و تجزیه پذیری
۳. پتانسیل زیست انباشتگی
۴. قابلیت تحرک در خاک
۵. تاثیرات نامطلوب دیگر

#### بخش سیزدهم: نحوه معدوم سازی

شرح پسماند ضایعات و اطلاعات راجع به رسیدگی ایمن و روش های دفع که شامل هر بسته آلوده ای می باشد.

#### بخش چهاردهم: اطلاعات حمل و نقل

۱. عدد UN ، شماره بین المللی کالاهای خطرناک
۲. نام ناوگان حمل مناسب
۳. گروه خطر حمل و نقل
۴. گروه بسته بندی، در صورت لزوم
۵. خطرات محیطی (مانند آلودگی دریایی (بله / خیر))،
۶. حمل و نقل گسترده و حجیم
۷. احتیاط های ویژه که کاربر باید از آنها اطلاع داشته باشد یا باید آنها را انجام دهد در رابطه با حمل و نقل یا انتقال در درون محوطه یا خارج از آن.

#### بخش پانزدهم: اطلاعات مقرراتی

مقررات ایمنی، سلامتی و محیطی به ویژه راجع به محصول مورد استفاده

بخش شانزدهم: اطلاعات دیگر شامل اطلاعات آماده سازی و اصلاح SDS

افزودن اطلاعات دیگر مورد نیاز

## Health Hazards



احتياط



خطر سلامتي



سمي

## Physical Hazards



سيلندر گاز



اشتعال



بمب منفجره



انفجار

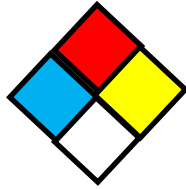


خورنده

## Environmental Hazards



## خطرات محیطی



لوزی خطر در SDS چیست؟

این لوزی به چهار بخش شده است که هر رنگ پیام ویژه ای دارد.

رنگ آبی پیام خطرات سلامتی و زیستی

رنگ سرخ پیام اندازه آتش گیری

رنگ زرد نشانگر میزان واکنش پذیری (شیمیایی)

رنگ سفیددارنده نشان های ویژه برای خطرهای ویژه است

میزان خطرهای سلامتی، آتشگیری و واکنش پذیری از ۰ تا ۴ دسته بندی شده اند که ۰ نشانگر بی خطری و ۴ بیانگر خطر فراوان است.



جدول راهنمای سلامتی (رنگ آبی)

سلامتی (آبی)	
۴	کوچک ترین نمایش می تواند باعث مرگ یا جراحات های شدید شود (مثل هیدروژن سیانید)
۳	نمایشی کوچک می تواند باعث آسیب جدی کوتاه مدت یا جراحات های معمولی شود (مثل: گاز کلر)
۲	استفاده شدید و پیوسته البته نه در طولانی مدت می تواند باعث ناتوانی های کوتاه مدت و جراحات شود (کلروفرم)
۱	نمایش آن می تواند باعث تحریک اعصاب (مانند: خارش) همراه با جراحات های خفیف شود. (مثل: تورپنتاین)
۰	هیچ خطری برای سلامتی ندارد و لازم به انجام هیچ گونه پیشگیری نیست. (مثل: لانولین)

جدول راهنمای آتش گیری (قرمز)

آتش گیری (قرمز)	
۴	در دما و فشار معمولی جو به سرعت یا کاملاً بخار می شود یا مایل است در هوا پراکنده شود و آتش بگیرد (مثل: پروپان) نقطه فعال سازی زیر ۲۳ درجه سانتیگراد (۷۳ درجه فارنهایت)
۳	جامدات و مایعاتی که تقریباً در هر دمایی قابل احتراق هستند. (مثل: بنزین) نقطه فعال سازی بیشتر از ۲۳ درجه سانتیگراد (۷۳ درجه فارنهایت) و کمتر از ۳۸ درجه سانتیگراد (۱۰۰ درجه فارنهایت)
۲	قبل از اینکه بسوزد باید به اندازه کافی گرما بگیرد یا سطح زیادی داشته باشد. (مثل: سوخت دیزل) دمای احتراق بین ۳۸ درجه سانتیگراد (۱۰۰ درجه فارنهایت) و ۹۳ درجه سانتیگراد (۲۰۰ درجه فارنهایت)
۱	برای اینکه بسوزد باید حرارت داده شود. (مثل: روغن سویا) دمای احتراق بالای ۹۳ درجه سانتیگراد (۲۰۰ درجه فارنهایت)
۰	نمی سوزد. (مثل: آب)

جدول راهنمای میزان واکنش پذیری (زرد)

واکنش پذیری (زرد)	
۴	در دما و فشار معمولی جو قابل انفجار است یا به عنوان مواد منفجره بکار می رود. (مثل: نیتروگلیسیرینو هیکسوژن)
۳	قابل انفجار است ولی به انرژی فعال سازی زیادی احتیاج دارد و باید محبوسانه فعال شود. با آب واکنش می دهد یا اگر به آن شوک شدیدی وارد شود منفجر می شود. (مثل: فلئوئور)
۲	در شرایط سخت شیمیایی و در دما و فشار بالا منفجر می شود. با آب به شدت واکنش می دهد و یا روی آن منفجر می شود. (مثل: فسفر و پتاسیمو سدیم)
۱	در شرایط عادی پایدار است. ولی در دما و فشار بالا ناپایدار می شود. (مثل: هیدروژن فلئوئورید)
۰	پایدار است. حتی در تماس با آتش. با آب نیز واکنش نمی دهد. (مثل: هلیوم)

جدول راهنمای نمادهای ویژه (سفید)

نمادهای ویژه (سفید)	
W	واکنش با آب غیر عادی است یا وضعیت خطرناکی را ایجاد می‌کند. (مثل: <u>سزیمو سدیم</u> )
OXY یا OX	اکسید کننده‌هاست. (مثل: <u>پتاسیم پر کلرات</u> ، <u>آمونیم نیترات</u> و <u>دی نیتروژن مونوکسید</u> )
COR	خورنده‌هاست؛ یک <u>اسید</u> یا <u>باز قوی</u> است. (مثل: <u>هیدروکسید پتاسیم</u> و <u>اسید سولفوریک</u> ) گاهی اوقات برای تشخیص بهتر از علائم ACID برای <u>اسیدها</u> و ALK برای <u>بازها</u> استفاده می‌کنند.
BIO	خطر زیستیدارد. (مثل: <u>ویروس آبله</u> )
POI	سمیاست. (مثل: <u>زهر مار</u> )
CRY یا CRYO	بسیار سرد است. (مثل: <u>نیتروژن مایع</u> )

## لیست مشخصات مواد شیمیایی و موارد استفاده

نام ماده شیمیایی	واحد مصرفی	موارد مصرف
اسید استیک	آزمایشگاه	تست OB (خون مخفی در ادار)
متانول	آزمایشگاه	خونگیری
آب اکسیژنه	آزمایشگاه	تست OB
هیپوکلریت سدیم	کلیه واحدها	گندزدایی سطوح و وسایل
الکل اتیلیک ۷۰٪	کلیه واحدها	ضد عفونی کردن پوست و تجهیزات
تینر	تاسیسات	رقیق کردن رنگ
بتادین ۱۰٪	بخش ها و واحدهای درمانی	ضد عفونی کردن پوست
بتادین قهوه ای اسکراب ۷,۵٪	اتاق عمل	ضد عفونی کردن پوست
سایپت HI	بخش ها و واحدهای درمانی	گندزدایی ابزار و تجهیزات
ایزوفلوران	اتاق عمل	گاز بی هوشی
فرمالین	آزمایشگاه ، اتاق عمل ، بلوک زایمان	نگهداری بافت
نیتروس اکساید (N <sub>2</sub> O)	اتاق عمل	گاز بی هوشی
آی سپت HC	کلیه واحدها	ضد عفونی کردن دست و پوست
آی سپت بنزوکس	بخش ها و واحدهای درمانی	گندزدایی سطوح
آی سپت آ اف	بخش ها و واحدهای درمانی	گندزدایی سطوح و تجهیزات
آی سپت جی تی ای	بخش ها و واحدهای درمانی	ضد عفونی کردن تجهیزات
سولفوسالسیلیک اسید	آزمایشگاه	اسید واش کردن
O <sub>2</sub>	بخش ها و واحدهای درمانی	گاز تنفسی

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)	
قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی Chemical Product and Company Identification	
Asetic acid	Product Name(In English)
اسید استیک	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
۶۴-۱۹-۷	CAS#
اسید اتانویک، اسید اتیلک، اسیدمتان کربوکسیل، سرکه، اسیدسرکه، اسیداستیک	نام های مترادف
C2-H4-O2 , CH3-C(=O)-OH	فرمول شیمیایی:
مجتمع صنایع شیمیایی دکتر مجلی	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:
قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده Hazards Identification	
تأثیرات حاد این ماده بر سلامت:	- محرک شدید چشم می باشد و در غلظتهای بالا سبب آسیب چشم و در نهایت کوری میشود. - خوردن ۱۰۰-۲۰۰ میلی لیتر از اسیداستیک با غلظت ۸۰-۱۰۰٪ سبب خوردگی شدید دستگاه گوارشی و معده میشود. - تنفس غلظت بالایی از این ماده سبب تحریک بینی و گلو، کوتاهی تنفس، سرفه، خس خس سینه و آسیب ریه میشود. اولین علائم آن شامل تنگی سینه، سرفه و کوتاهی تنفس است.
سرطان زایی این ماده:	
قسمت ۳: اقدامات کمک اولیه در مواجهه با این ماده - First Aid Measures	
در صورت تماس این ماده با چشم:	سریعاً چشمها را به مدت ۲۰-۳۰ دقیقه با آب ولرم شسته، محلول نمک میتواند مؤثر باشد. در صورت لزوم به پزشک مراجعه شود.
در صورت تماس این ماده با پوست:	موضع را به مدت ۲۰-۳۰ دقیقه با آب ولرم شسته، در صورت لزوم به پزشک مراجعه شود.
در صورت استنشاق این ماده:	مصدوم را به هوای آزاد برده، در صورت مشکل تنفسی به وی اکسیژن مصنوعی داده، سریعاً به پزشک مراجعه شود.
در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:	هرگز به فرد بیهوش چیزی نخورانید. دهان مصدوم را با آب شسته، ۲۴۰ تا ۳۰۰ میلی لیتر آب به فرد دهید، اگر شیر دردسترس بود بعد از آب به فرد شیر دهید. سریعاً به پزشک مراجعه شود.
قسمت ۴: اطلاعات آتش و انفجار این ماده - Fire and Explosion Data	
قابلیت آتش زایی این ماده:	مایع قابل احتراق است. مخلوط آن با هوا یا دمای بالاتر از ۳۹ درجه سانتیگراد میتواند قابل انفجار باشد.
نقطه ای افروزش این ماده:	مایع قابل احتراق است.
حدود آتش زایی این ماده:	مخلوط آن با هوا یا دمای بالاتر از ۳۹ درجه سانتیگراد میتواند قابل انفجار باشد.
خطر انفجار:	مخلوط آن با هوا یا دمای بالاتر از ۳۹ درجه سانتیگراد میتواند قابل انفجار باشد.
مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده و دستورالعمل آن:	کربن دی اکساید، پودر خشک شیمیایی، فوم الکل، فوم پلیمر، اسپری آب یا مه

قسمت ۵: اقدامات لازم دزر زمان نشت وپخش تصادفی این ماده Accidental Release Measures –	
در صورت پخش این ماده در محیط :	- تمامی منابع مشتعل را از محیط دور کرده، در صورت پخش آلودگی مسئله را بصورت رسمی اعلام کنید. - باشن، خاک، ماسه یا سایر مواد جاذبی که با این ماده واکنش نمیدهد آلودگی را پاک کرده، مایع را بوسیلهٔ پمپ و یا تجهیزات و کیوم کننده برداشته.
قسمت ۶: جابجایی و انبارش این ماده Handling and Storage –	
روش صحیح انبارش این مواد:	- این مواد بسیار خورنده و قابل احتراق هستند، قبل از حمل و نقل می بایست کلیه اقدامات کنترل مهندسی را انجام داد و افراد مجهز به تجهیزات ایمنی فردی باشند و آموزش کافی را در قبال حمل و نقل این مواد ببینند - در محیط خشک، خنک و با تهویه محیطی مناسب و دور از اشعه آفتاب، گرما و منابع مشتعل دیگر نگهداری شوند. انبار می بایست هوای پاک داشته باشد و از مواد ضد جرقه و حریق درست شده باشد - در ظروف مناسب و دارای برچسب مخصوص و مناسب نگهداری شوند.
قسمت ۷: کنترل های تماسی و حفاظت فردی در برابر این ماده Exposure Controls/Personal Protection –	
کنترل های مهندسی :	
وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:	-از دستکش و کفش ایمنی ضد مواد شیمیایی و مقاوم در مقابل این ماده استفاده شود. -گوگل شیمیایی ایمنی استفاده شود. حفاظ صورت ضروری است. -از لباسهای سراسری مقاوم در برابر مواد شیمیایی استفاده شود. NIOSH از ماسکهای پیشنهادی استفاده شود.
حدود مواجهه	<b>Approx. Cone. :</b> <b>TLV TWA : 10ppm (25 mg/m3)</b> <b>TLV STEL : 15ppm (37 mg/m3)</b>
قسمت ۸: ویژگی های فیزیکی و شیمیایی این ماده Physical and Chemical Properties –	
حالت فیزیکی و شکل ظاهری:	مایع شفاف و بی رنگ است، در پایین تر از ۱۶ درجه سانتیگراد شبیه کریستالهای یخی است
بو:	بوی سرکه میدهد.
طعم:	اطلاعاتی در دسترس نیست.
وزن مولکولی:	۱/۵ در ۲۰ درجه سانتیگراد (محلول ۱.۰۰٪)، ۱/۸ (۱.۸۰٪)، ۱/۰۶ (۱.۵۰٪)
رنگ:	بی رنگ و شفاف
نقطه ی جوش:	۱۱۷/۹ درجه سانتیگراد (۲۴۴/۲ درجه فارنهایت) (یخ)
نقطه ی ذوب:	نقطه انجماد: ۱۶/۶ درجه سانتیگراد (۶۱/۹ درجه فارنهایت) (محلول ۱.۰۰٪)
نقطه ی بحرانی:	فشار بحرانی: ۴۵۳۰ kpa (atm ۴۴/۷)
وزن مخصوص:	۱/۵ در ۲۰ درجه سانتیگراد (محلول ۱.۰۰٪)، ۱/۸ (۱.۸۰٪)، ۱/۰۶ (۱.۵۰٪)
فشار بخار:	۱/۵۲ kpa (۱۱/۴ mmHg) در ۲۰ درجه سانتیگراد
چگالی بخار:	اطلاعاتی در دسترس نیست.
فراریت:	اطلاعاتی در دسترس نیست.
حلالیت:	قابل انحلال است. در کلیه ترکیباتی مثل اتانل، استن، دی اتیل اتر، گلیسرول و بنزن قابل حل شدن است.
قسمت ۹: پایداری و واکنش پذیری این ماده Stability and Reactivity Data –	

پایداری:	معمولی
شرایط ناپایداری:	محیطهای که دمای بیشتر از ۳۹ درجه دارد، شعله های باز، محیطهایی که امکان تخلیه الکتریکی وجود دارد.
مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	عوامل اکسیدکننده قوی مثل اسید کرومیک، پیروکسید هیدروژن، اسید نیتریک، اسید پرکلریدریک، پرمنگنات پتاسیم، پرکسید سدیم، قلیاهای قوی (سدیم، هیدروکسید پتاسیم)، بیشتر فلزات شایع به غیر از آلومینیوم، استالندید، آمینو اتانل، اسید کلروسولفوریک، اتیلن دی آمین، نیترات آمونیوم، تری فلورید کلر، پنتافلورید برم، ایزوسیانات فسفر، تری کلرید فسفر، گزین و ...
<b>قسمت ۱۰: اطلاعات سم شناسی این ماده - Toxicological Information</b>	
راههای ورود این ماده به بدن:	استنشاقی، پوستی، خوراکی و چشمی
سمیت در حیوانات:	در خرگوشها: محلول ۱۰٪ و کمتر آن باعث تحریک شدید چشم و زخمهای خورنده شده است.
<b>قسمت ۱۱: اطلاعات بوم شناختی این ماده - Ecological Information</b>	
سمیت زیست محیطی:	----
<b>قسمت ۱۲: توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده - Disposal Considerations</b>	
دفع مواد زائد:	در ظروف مناسب، بسته و دارای برچسب مخصوص قرار بگیرند.
<b>قسمت ۱۳: اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده - Transport Information</b>	
دسته بندی DOT:	حمل و نقل هوایی ۵۰ Kg حمل و نقل دریایی ۵۰ Kg حمل و نقل راه آهن و جاده ۵۰ Kg طبقه بندی: کلاس ۸ - ماده خورنده - ۹/۲ خطرناک برای محیط زیست گروه بسته بندی: II
<b>قسمت ۱۴: آیین نامه های مهم در مورد این ماده - Regulatory Information</b>	
آیین نامه های مهم:	شماره شناسایی UN1006
<b>قسمت ۱۵: اطلاعات دیگر - other Information</b>	
زمان تهیه این سند:	۹۶/۱۰/۲۱
زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:	۹۸/۲/۷
تهیه کننده:	الناز رنجبر
منبع:	صنایع ملی پتروشیمی ایران

<p><b>اقدامات احتیاطی:</b> استفاده از دستکش و گواگل ایمنی در برابر مواد شیمیایی</p>	<p>CAS NO: ۶۴-۱۹-۷</p>	
<p><b>واکنش در شرایط اضطراری:</b> -دور کردن منابع اشتعال -جمع اوری باشن، خاک، ماسه یا سایر مواد</p>	<p><b>نام ماده شیمیایی:</b> اسید استیک <b>مشخصات سازنده:</b> مجتمع صنایع شیمیایی دکتر مجللی</p>	
<p><b>کمک های اولیه:</b> شستشوی چشم -پوست-انتقال مصدوم به فضای باز- شستشوی دهان در مسمومیت خوراکی و خوراندن آب وسپس شیر</p>	<p><b>DANGER:</b> - محرک شدید چشم - خوردن سبب خورندگی شدید دستگاه گوارشی و معده میشود. - تنفس غلظت بالایی از این ماده سبب تحریک بینی و گلو، کوتاهی تنفس، سرفه، خس خس سینه و آسیب ریه میشود.</p>	
<p><b>نحوه انبارش و نگهداری:</b> -در محیط خشک، خنک و با تهویه محیطی مناسب و دور از اشعه آفتاب، گرما و منابع مشتعل دیگر نگهداری شوند.</p>		

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)	
	
قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی Chemical Product and Company Identification	
METANOL	Product Name(In English)
متانول (متیل الکل)	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
۶۷ - ۵۶ - ۱	CAS#
الکل چوب، متیل الکل، عرق چوب، کاربنول، عرق کلمبیا، متیل هیدروکسید، مونوهیدروکسی متان	نام های مترادف
CH3OH	فرمول شیمیایی:
مجتمع صنایع شیمیایی دکتر مجلی	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:
قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده Hazards Identification	
<p><b>تماس با چشم:</b> در ابتدا لکه های تیره ای دیده می شود و بعد کورنگی اتفاق می افتد. در ادامه نورترسی و کوری چشم را به همراه دارد. همچنین سبب ورم ملتحمه و التهاب غشای چشم می شود.</p> <p><b>تماس با پوست:</b> در اثر تماس مستقیم با بخارات، میست یا متانول مایع نوکول، خشکی و ترک پوست دیده شده در اثر تماس مجدد و طولانی مدت امکان ایجاد درماتیت پوستی شایع است. در صورتیکه از راه پوست جذب شود میتواند روی دستگاه عصبی اثر گذاشته و سبب کاهش کارایی آن و کوری چشم ها شود</p> <p>بلعیدن و خوردن: سبب تحریک موکوس غشایی دهان و گلو شده. بر روی سیستم عصبی اثر گذاشته می تواند سبب کاهش کارایی آن و کوری چشم ها شود</p> <p><b>تنفس:</b> می تواند سبب تحریک چشم، بینی، گلو و دستگاه تنفسی شود. همچنین می تواند سبب کاهش کار دستگاه عصبی مرکزی و کوری چشم شود.</p>	تأثیرات حاد این ماده بر سلامت:
	سرطان زایی این ماده:
قسمت ۳: اقدامات کمک اولیه در مواجهه با این ماده - First Aid Measures	
چشم ها را به مدت ۲۰ دقیقه با آب شستشو دهید. به پزشک مراجعه شود.	در صورت تماس این ماده با چشم:
فوراً لباسهای آلوده را در آورده و موضع را با آب و صابون شستشو دهید.	در صورت تماس این ماده با پوست:
فرد مصدوم را به هوای آزاد برده. در صورت قطع تنفس به وی تنفس مصنوعی دهید. سریعاً به پزشک مراجعه کنید.	در صورت استنشاق این ماده:
فوراً لباسهای آلوده را در آورده و موضع را با آب و صابون شستشو دهید.	در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:
قسمت ۴: اطلاعات آتش و انفجار این ماده - Fire and Explosion Data	
بخارات آن به راحتی در هوا پخش با کوچکترین شعله، مشتعل شده و تولید گازهای CO و CO2 می کند	قابلیت آتش زایی این ماده:
بخارات این ماده به راحتی در هوا پخش می شوند و می توانند با شعله های	نقطه ای افروزش این ماده:



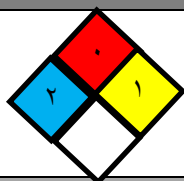
بسیار کوچک مثل سیگار، جرقه، هیتر، تجهیزات الکتریکی، تخلیه الکتریسیته ساکن و یا منابع مشتعل دیگر به راحتی مشتعل شوند.	
	حدود آتش زایی این ماده :
در برابر ضربات مکانیکی حساس نیست ولی در برابر تخلیه الکتریسیته ساکن می تواند منفجر و مشتعل شود.	خطر انفجار:
از کپسولهای پودر شیمیایی خشک، CO <sub>2</sub> ، فوم یا اسپری کردن آب یا آب بصورت مه می توان استفاده کرد.	مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده ودستورالعمل آن :
<b>قسمت ۵ : اقدامات لازم دزر زمان نشت وپخش تصادفی این ماده Accidental Release Measures –</b>	
<p><b>حفاظت محیط:</b> از ورود این مواد به آبهای جاری یا منابع آب جلوگیری کنید در صورتی که این مواد در مقیاس زیادی پخش شدند باید مطلع بود که این مواد دارای پتانسیل انفجاری هستند و همچنین بخارات این ماده سریعاً مشتعل شده</p> <p><b>نظافت محیط آلوده:</b> بوسیله مواد جاذب مثل خاک محیط آلوده را پاک کنید.</p>	در صورت پخش این ماده در محیط :
<b>قسمت ۶ : جابجایی وانبارش این ماده Handling and Storage –</b>	
<p><b>احتیاطات جابجایی:</b> از تخلیه الکتریسیته ساکن و گرمای بیش از حد جلوگیری شود. ظروف نگهداری و کلیه تجهیزات ضد جرقه باشند.</p> <p><b>شرایط انبارداری :</b> در جای خنک و خشک با تهویه مناسب و به دور از عوامل اکسیدکننده و منابع مشتعل انبار شوند</p> <p><b>بسته بندی مناسب:</b> درب ظروف حاوی این ماده همیشه بسته باشد</p>	روش صحیح انبارش این مواد:
<b>قسمت ۷: کنترل های تماسی و حفاظت فردی در برابر این ماده Exposure Controls/Personal Protection –</b>	
	کنترل های مهندسی :
<p><b>حفاظت پوست:</b> از دستکش مقاوم در برابر مواد شیمیایی یا لاستیکی یا PVC یا نئوپرن استفاده شود.</p> <p><b>حفاظت چشم:</b> از عینک ایمنی مقاوم در برابر مواد شیمیایی یا حفاظ صورت استفاده شود.</p> <p><b>حفاظت بدن:</b> از لباسهای مقاوم در مقابل مواد شیمیایی یا لاستیکی یا از جنس پلاستیک PVC استفاده شود.</p> <p><b>حفاظت تنفسی:</b> در مکانهایی که غلظت بالای ۱۰۰۰ ppm است و یا میزان غلظت مشخص نیست، از سیستمهای هوا رسان یا تصفیه استفاده شود. در مکانهایی که غلظت بخار متانول زیر ۱۰۰۰ ppm است می توان از ماسکهای کارتریج دار پیشنهادی NIOSH/MSHA استفاده شود.</p>	وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:
<b>قسمت ۸ : ویژگی های فیزیکی و شیمیایی این ماده Physical and Chemical Properties –</b>	
مابع تبخیر شونده	حالت فیزیکی و شکل ظاهری:
دارای بوی مخصوصی که حالت خبرد هندیگی داشته باشد، نیست.	بو:
----	طعم:
۳۲/۰۴	وزن مولکولی:
بی رنگ	رنگ:

نقطه ی جوش:	۶۴/۶ درجه سانتیگراد
نقطه ی ذوب:	۹۷/۸- درجه سانتیگراد
نقطه ی بحرانی:	-----
وزن مخصوص:	۰/۷۹۲۵ g/mL
فشار بخار:	۹۶ میلیمتر جیوه در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد
چگالی بخار:	-----
فراریت:	تبخیر شونده
حلالیت:	بطور کامل در آب حل میشود.
<b>قسمت ۹ : پایداری و واکنش پذیری این ماده - Stability and Reactivity Data</b>	
پایداری:	ثابت و مقاوم
شرایط ناپایداری:	اجتناب از محیطهای گرم ، جرقه و شعله های باز و دیگر منابعی که قابلیت اشتعال دارند.
مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	عوامل اکسیدکننده قوی مانند هیدروژن پیروکسید، آلکالینها، اسید سولفوریک و نیتریک غلیظ، آلدئیدها، آسید کلراید، اسید پرکلریک و تری اکسید کرومیوم.
<b>قسمت ۱۰: اطلاعات سم شناسی این ماده - Toxicological Information</b>	
راههای ورود این ماده به بدن:	مسمومیت تنفسی: باعث تحریک چشم، بینی، گلو و دستگاه تنفسی می شود. بر روی سیستم عصبی اثر گذاشته می تواند سبب افسردگی و کوری شود. <b>مسمومیت غذایی:</b> سبب تحریک موکوس غشایی دهان و گلو شده. بر روی سیستم عصبی اثر گذاشته می تواند سبب کاهش کارایی آن و کوری چشم ها شود. <b>مسمومیت از پوست:</b> در اثر تماس مستقیم با بخارات، میست یا متانول مایع نوکول، خشکی و ترک پوست دیده شده در اثر تماس مجدد و طولانی مدت امکان ایجاد درماتیت پوستی شایع است. در صورتیکه از راه پوست جذب شود میتواند روی دستگاه عصبی اثر گذاشته و سبب کاهش کارایی آن و کوری چشم ها شود. <b>مسمومیت چشمی:</b> ورم ملتحمه، امکان التهاب و تحریک موکوس غشایی وجود دارد.
سمیت در حیوانات:	تأثیر این ماده بر روی دستگاه عصبی مرکزی نشانه های زیر را به همراه دارد: سردرد، سرگیجه، خواب آلودگی، حالت تهوع و استفراغ، درد شکمی و عدم هماهنگی، بطور کل علائم ۱۲ تا ۱۸ روز بعد از تماس نمایان میشوند. <b>Approx. Cone. :</b> <b>TLV TWA : 200 ppm</b> <b>TLV STEL : 250 ppm</b> از راه پوست
<b>قسمت ۱۱: اطلاعات بوم شناختی این ماده - Ecological Informaition</b>	
سمیت زیست محیطی:	خیلی خطرناک است اگر اجازه داده شود این ماده وارد آبهای خوراکی شود. در غلظتهای بالا می تواند برای آبزیان نیز خطرناک باشد.
<b>قسمت ۱۲: توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده - Disposal Considerations</b>	
دفع مواد زائد:	مواد زائد را درون چاله هایی که از قبل تعیین شده و مطابق قوانین و مقررات است، جمع کنید. هرگز مواد زائد را به مجرای فاضلاب یا منطقه ای که

زبالات معمولی قرار دارد، نریزید	
قسمت ۱۳: اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده - Transport Information	
گروه بسته بندی : II کالای خطرناک	دسته بندی DOT:
قسمت ۱۴: آیین نامه های مهم در مورد این ماده - Regulatory Information	
شماره شناسایی محصول UN1230 : PIN	آیین نامه های مهم:
قسمت ۱۵: اطلاعات دیگر - other Information	
۹۶/۱۰/۲۱	زمان تهیه این سند:
۹۸/۲/۷	زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:
الناز رنجبر	تهیه کننده:
صنایع ملی پتروشیمی ایران	منبع:

<p>اقدامات احتیاطی: استفاده از دستکش ، عینک ایمنی و لباس کار از جنس pvc</p>	<p>CAS NO: ۶۷ - ۵۶ - ۱</p> 
<p>واکنش در شرایط اضطراری: نظافت محیط آلوده: بوسیله مواد جاذب مثل خاک محیط آلوده را پاک کنید و محدود نمودن منابع اشتعال کمک های اولیه: - شستشوی چشم با آب به مدت ۲۰ دقیقه در تماس چشمی - در آوردن لباس و شستشوی پوست در تماس پوستی - انتقال به فضای باز در مسمومیت تنفسی و دادن اکسیژن</p>	<p>نام ماده شیمیایی : متانول (متیل الکل) مشخصات سازنده : مجتمع صنایع شیمیایی دکتر مجالی</p>
<p>نحوه انبارش و نگهداری: در جای خنک و خشک با تهویه مناسب و به دور از عوامل اکسیدکننده و منابع مشتعل انبار شوند.</p>	<p><b> DANGER:</b> تماس با چشم: سبب ورم ملتحمه و التهاب غشای چشم می شود. کوری چشم ها تماس با پوست: در اثر تماس طولانی مدت امکان ایجاد درماتیت پوستی بلعیدن و خوردن: سبب تحریک موکوس غشای دهان و گلو شده. تنفس: اثر بر روی سیستم عصبی</p>
	

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)



قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی Chemical Product and Company Identification

	Product Name(In English)
آب اکسیژنه	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
۷۷۲۲-۸۴-۱	CAS#
۲۳۱-۷۶۵-۰	RTECS
دی هیدروژن دی اکساید، هیدروژن دی اکساید، هیدروپروکسید، پیروکسید، پیروکسید دهیدروژن، هیدروژن پیروکسید	نام های مترادف
<b>H2-O2 , H-O-O-H</b>	فرمول شیمیایی:
مجتمع صنایع شیمیایی دکتر مجلی	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:

قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده Hazards Identification

<p><b>تماس با چشم:</b> در انسانها تماس با غلظتهای ۱-۳٪ از این ماده سبب درد شدید در چشم می شود که خیلی سریع درد از بین میرود. تماس عدسی چشم با غلظتهای ۳٪ از این ماده سبب درد، اشک ریزش و اسپاسم پلکها میشود. اما عوارض دیگری به دنبال ندارد و این عوارض برطرف می شوند.</p> <p><b>تماس با پوست:</b> در انسانها سفید شدن پوست (دراثر تماس با مواد شیمیایی) مشاهده شده است</p> <p><b>بلعیدن و خوردن:</b> علائم آن شبیه درد تیز در شکم، کف کردن دهان، استفراغ کردن، بیهوشی آنی و تب می باشد. این ماده در شکم مقدار زیادی اکسیژن آزاد می کند. خوردن و بلعیدن این ماده در مواجهه های صنعتی متداول نیست.</p> <p><b>تنفس:</b> این ماده در دمای اتاق به بخار تبدیل نمیشود. اگر گرم شود یا میست این ماده می تواند سبب تحریک بینی، گلو و دستگاه تنفسی در انسانها و حیوانات شود. تحریکات گلوبی در مستخدمین که با غلظتهای ۱۲ تا ۴۱ mg/m<sup>3</sup> مواجهه داشته اند، گزارش شده است.</p>	تأثیرات حاد این ماده بر سلامت:
سرطان زایی این ماده:	سرطان زایی گروه A <sub>3</sub>

قسمت ۳: اقدامات کمک اولیه در مواجهه با این ماده - First Aid Measures

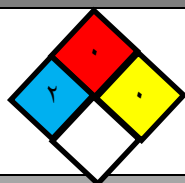
در صورت تماس این ماده با چشم:	سریعاً چشمها را به مدت ۲۰ دقیقه با آب ولرم و تمیز شستشو دهید تا آلودگی برطرف شود. درطول مدت شستشو پلکها باز نگهداشته شود. به پزشک مراجعه کنید
در صورت تماس این ماده با پوست:	سریعاً موضع را به مدت ۵ دقیقه با آب ولرم و تمیز شستشو دهید تا آلودگی برطرف شود. اگر تحریکات پوستی ادامه داشت به پزشک مراجعه کنید
در صورت استنشاق این ماده:	منبع آلوده یا قربانی را به هوای آزاد برده و سریعاً به پزشک مراجعه کنید
در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:	اگر تحریکات و ناراحتی بوجود آمد به پزشک مراجعه کنید

قسمت ۴ : اطلاعات آتش وانفجار این ماده - Fire and Explosion Data	
قابلیت آتش زایی این ماده:	نمی سوزد، پیروکسید هیدروژن عامل اکسیدکننده بسیارضعیفی است. در آتش سوزی میتواند اکسیژن آزادکند و در نتیجه میزان آتش را افزایش می دهد.
نقطه ای افروزش این ماده:	-----
حدود آتش زایی این ماده :	نمی سوزد
خطر انفجار:	-----
مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده و دستورالعمل آن :	میزان زیادی آب یا مه استفاده شود.
قسمت ۵ : اقدامات لازم دزر زمان نشت وپخش تصادفی این ماده - Accidental Release Measures	
در صورت پخش این ماده در محیط :	محیط را تهویه کنید. منابع آتش زا و مشتعل را دور کنید.در زمانی که آلودگی کم است محیط را آب شسته، اگر آلودگی زیاد بود جلوی آلودگی را با خاک، ماسه، شن و یا سایر مواد جاذب گرفته. این ماده را توسط پمپ یا سایر وسایل وکیوم کننده بردارید و در ظروف مناسب، با درب بسته و دارای برچسب ریخته و سپس دفع کنید. محیط را با مقدار زیادی آب بشوئید
قسمت ۶ : جابجایی وانبارش این ماده - Handling and Storage	
روش صحیح انبارش این مواد:	در جای سرد و به دور از اشعه مستقیم و منابع گرم دیگر انبار شود. به دور از مواد ناسازگار مثل اکسیدکننده های قوی انبار شود.هیدروژن پیروکسید را در بسته های کوچک نگهداری و استفاده کنید.
قسمت ۷ : کنترل های تماسی وحفاظت فردی در برابر این ماده - Exposure Controls/Personal Protection	
کنترل های مهندسی :	استفاده از تهویه محیطی
وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:	<b>حفاظت پوست:</b> دستکش و پیش بند استفاده شود. دوش های آب در محیط کار می بایست موجود باشند. <b>حفاظت چشم:</b> گوگل های ایمنی مخصوص موادشیمیایی استفاده شود. در اکثر مواقع حفاظ صورت ضروری است. چشم شور در محیط کار می بایست موجود باشد. <b>حفاظت بدن:</b> پیش بند استفاده شود. دوش های آب در محیط کار می بایست موجود باشند.. <b>حفاظت تنفسی:</b> از ماسکهای پیشنهادی NIOSH و OSHA در غلظتهای مختلف استفاده شود برای مثال در غلظتهای بالاتر از ۱۰ ppm : ماسک SAR، برای غلظتهای بالاتر از ۷۵ppm ماسک فشار مثبت تمام صورت SAR .
قسمت ۸ : ویژگی های فیزیکی وشیمیایی این ماده - Physical and Chemical Properties	
حالت فیزیکی وشکل ظاهری:	مایعشفاف و بسیار رقیق
بو:	بی بو یا بوی شبیه اوزن دارد
وزن مولکولی:	۳۴/۰۲
رنگ:	بی رنگ

نقطه ی جوش:	بطور دقیق اطلاعاتی موجود نیست، ولی احتمالاً نزدیک به ۱۰۰ درجه سانتیگراد (۲۱۲ درجه فارنهایت) است.
نقطه ی ذوب:	اطلاعاتی در دسترس نیست.
وزن مخصوص:	بطور دقیق اطلاعاتی موجود نیست، ولی احتمالاً نزدیک به ۱ درجه سانتیگراد در ۲۰-۲۵ درجه سانتیگراد است.
ضریب پخش ماده در آب /روغن:	در بسیاری از حلالهای قطبی قابل حل است. برای مثال الکلهای با وزن مولکولی پایین، گلیکولها و کتنها، در اترهای نفتی غیرقابل حل است.
حلالیت:	در آب بصورت ۱/۱ قابل حل است (بطور کامل)
<b>قسمت ۹ : پایداری و واکنش پذیری این ماده Stability and Reactivity Data</b>	
پایداری:	محلولها درجه پایداریشان بستگی به غلظت دارد. این ماده در زیر نور خورشید تجزیه می شود و اکسیژن، آب و گرما آزاد میکند.
شرایط ناپایداری:	محیطهایی که حرارت بیشتر از ۱۰۰ درجه سانتیگراد دارد، PH بیشتر از ۴/۵ و تثبیت کننده های تقلیل کننده
مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	موادی که ماهیت آلی دارند و مواد اکسیدکننده، آلكالین ها، یدها، پرمنگنات ها و سایر عوامل اکسیدکننده مثل اسیدنیتریک، اسیدپرکلریک، پودر فلزات و نمک آنها مثل آهن و مس.
<b>قسمت ۱۰:اطلاعات سم شناسی این ماده Toxicological Information</b>	
راههای ورود این ماده به بدن:	مسمومیت تنفسی: باعث ادم ریه می شود (تجمع آب در شش ها) LC50 (rat): 2000 mg/m3 (4-hour exposure); مسمومیت غذایی: LD50 (oral, male rat): 1517 mg/kg (9.6% solution) مسمومیت از پوست: محرک برای انسانها مسمومیت چشمی: محرک
سمیت در حیوانات:	LC50 (rat): 2000 mg/m3 (4-hour exposure);
<b>قسمت ۱۱:اطلاعات بوم شناختی این ماده Ecological Informaition</b>	
سمیت زیست محیطی:	این محبت در آینده توسعه پیدا خواهد کرد.
<b>قسمت ۱۲:توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده Disposal Considerations</b>	
دفع مواد زائد:	در ظروف مناسب و با درپوش بسته، دارای برچسب مخصوص ریخته و سپس دفع کنید.
<b>قسمت ۱۳:اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده Transport Informaition</b>	
دسته بندی DOT:	این ماده جزو مواد لیست شده قوانین حمل و نقل مواد خطرناک کانادا نیست.
<b>قسمت ۱۴:آیین نامه های مهم در مورد این ماده Regulatory Information</b>	
آیین نامه های مهم:	-----
<b>قسمت ۱۵:اطلاعات دیگر other Informaition</b>	
زمان تهیه این سند:	۹۶/۱۰/۲۱
زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:	۹۸/۲/۷
تهیه کننده:	الناز رنجبر
منبع:	صنایع ملی پتروشیمی ایران

<p>اقدامات احتیاطی: استفاده از دستکش ، پیشبند ، گوگل های ایمنی و ماسک های پیشنهادی در کار با این ماده و تهویه مناسب</p>	<p>CAS NO: ۷۷۲۲-۸۴-۱</p>	
<p>واکنش در شرایط اضطراری: شستشوی محیط با آب، جمع آوری با خاک ، ماسه، شن و سایر مواد جاذب در صورت زیاد بودن آلودگی و شستشوی با مقادیر زیاد آب</p>	<p>نام ماده شیمیایی : آب اکسیژنه مشخصات سازنده : مجتمع صنایع شیمیایی دکتر مجللی</p>	
<p>کمک های اولیه: شستشوی چشم به مدت ۲۰ دقیقه با آب ولرم شستشوی پوست به مدت ۵ دقیقه با آب ولرم انتقال مصدوم به فضای آزاد در مسمومیت تنفسی</p>	<p><b>DANGER:</b> این ماده سبب تحریک چشم ها و اسپاسم پلک ها و سفید شدن پوست در تماس پوستی و بییهوشی آبی و تب در مسمومیت خوراکی شدید.</p>	
<p>نحوه انبارش و نگهداری: در جای سرد و به دور از اشعه مستقیم و منابع گرم دیگر انبار شود.</p>		

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)



قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی Chemical Product and Company Identification

HIPO COLORIT SODIUM	Product Name(In English)
هیپو کلریت سدیم	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
۷۶۸۱-۵۲-۹	CAS#
آب ژاول- وایتکس -کلرکسین-کلروکس-آنتیفرمین - میلتن- هیکلوریت- - نئوکلینر- نئوسپتالکلر- پارازون	نام های مترادف
ClONa	فرمول شیمیایی:
شرکت های تولید کننده مواد شوینده	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:

قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده Hazards Identification

تحریرک شدید پوست: خارش، پوسته ریزی، قرمزی. گاه حتی ایجاد تاول تحریرک شدید چشم: قرمزی، اشکریزش، خارش تحریرک دستگاه تنفسی: سرفه، تنگی نفس وحتی خفگی	تائیرات حاد این ماده بر سلامت:
اثر موتاژن بروی باکتری ومخمرها وسلول های سوماتیک پستانداران دارد. از اثار تراژون آن اطلاعاتی در دسترس نیست.	سرطان زایی این ماده:

قسمت ۳: اقدامات کمک اولیه در مواجهه با این ماده - First Aid Measures

در صورت وجود لنز تماسی ان را خارج کرده وچشم را با مقادیر آب فراوان حداقل به مدت ۱۵ دقیقه بشویید. در صورت ادامه تحریرک به پزشک مراجعه کنید.	در صورت تماس این ماده با چشم:
لباس های آلوده را تعویض وپوست را با مقادیر فراوان آب حداقل به مدت ۱۵ دقیقه شستشو وبه پزشک مراجعه شود.	در صورت تماس این ماده با پوست:
فرد را به هوای آزاد منتقل کنید. در صورت اشکال در تنفس از اکسیژن و در صورت لزوم از تنفس مصنوعی استفاده کرده وبه پزشک ارجاع دهید.	در صورت استنشاق این ماده:
لباس های تنگ را آزاد وشل کنید. دهان را با مقادیر زیادی آب پاکیزه بشوئید بعد به فرد ۲۰۰ تا ۳۰۰ میلی لیتر آب با املاح معدنی بالا بنوشانید وبه پزشک مراجعه کنید.	در صورت بلعیدن وخوردن این ماده:

قسمت ۴: اطلاعات آتش وانفجار این ماده -Fire and Explosion Data

غیر قابل اشتعال	قابلیت آتش زایی این ماده:
-----	نقطه ای افروزش این ماده:
-----	حدود آتش زایی این ماده :
خطر انفجار ندارد.	خطر انفجار:
-----	مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده ودستورالعمل آن :

قسمت ۵: اقدامات لازم دزر زمان نشت وپخش تصادفی این ماده - Accidental Release Measures

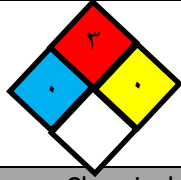


در صورت پخش این ماده در محیط :	در صورت ریخت و پاش در محیط محل را سرعت و با مقادیر زیاد آب شسته و از طریق فاضلاب بطریق بهداشتی دفع نمائید ( بعلت خاصیت خوردنگی و آزاد سازی گاز کلر این ماده برای محیط زیست میتواند بشدت مضر و سمی باشد)
<b>قسمت ۶ : جابجایی و انبارش این ماده Handling and Storage –</b>	
روش صحیح انبارش این مواد:	جابجایی دستی: در هنگام جابجایی دقت کنید هیچگونه نشتی نداشته و درب ظروف کاملا بسته باشد -نشت آن باعث خوردگی سریع و شدیداشیا مختلف میشود. <b>انبارداری:</b> دور از نور و در محل تاریک در ظروف تیره رنگ نگهداری شود
<b>قسمت ۷ : کنترل های تماسی و حفاظت فردی در برابر این ماده Exposure Controls/Personal Protection –</b>	
کنترل های مهندسی :	در هنگام کار با این ماده حتما از سیستم تهویه مناسب و قوی استفاده کنید.
وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:	<b>حفاظت از دست:</b> با استفاده از دستکشهای معمولی یا لاتکس از تماس آن با پوست دست محافظت نمائید <b>حفاظت از پوست:</b> در هنگام استفاده از این ماده مراقب باشید تا کمترین تماس را با این ماده داشته باشید. <b>حفاظت از چشم:</b> از عینک یا حفاظ مناسب استفاده کنید
<b>قسمت ۸ : ویژگی های فیزیکی و شیمیایی این ماده Physical and Chemical Properties –</b>	
حالت فیزیکی و شکل ظاهری:	محلول بی رنگ با بوی قوی
بو:	بوی قوی
رنگ:	بی رنگ
وزن مخصوص:	۱/۰۹۳-۱/۰۷
فراریت:	پایدار در شرایط استاندارد
حلالیت:	کاملا محلول است
<b>قسمت ۹ : پایداری و واکنش پذیری این ماده Stability and Reactivity Data –</b>	
پایداری:	در صورت نگهداری در شرایط استاندارد پایدار است.
شرایط ناپایداری:	در تماس با گرمای بالا ناپایدار
مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	در مجاورت اسیدها، بازها، مواد احیاء کننده و قابل اشتعال نگهداری نشود.
<b>قسمت ۱۰ : اطلاعات سم شناسی این ماده Toxicological Information –</b>	
راههای ورود این ماده به بدن:	<b>تماس با پوست:</b> باعث تحریک پوست شده و میتواند از طریق پوست جذب شود <b>تماس با چشم:</b> سوختگی و تخریب بافتی ایجاد میکند که بسته به غلظت آن شدت تخریب متفاوت است <b>بلعیدن:</b> در صورت نوشیدن میتواند خطر جدی داشته باشد <b>تنفس:</b> تنفس بخارات این محلول سمی است و باعث مسمومیت میشود
سمیت در حیوانات:	اثر موتاژن بروی باکتری و مخمرها و سلول های سوماتیک پستانداران دارد.
<b>قسمت ۱۱ : اطلاعات بوم شناختی این ماده Ecological Information –</b>	
سمیت زیست محیطی:	در صورت ریخت و پاش در محیط محل را سرعت و با مقادیر زیاد آب

شسته و از طریق فاضلاب بطریق بهداشتی دفع نمائید ( بعلت خاصیت خوردگی و آزاد سازی گاز کلر این ماده برای محیط زیست میتواند بشدت مضر و سمی باشد)	
<b>قسمت ۱۲: توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده – Disposal Considerations</b>	
دفع مواد زائد:	در ظروف مناسب و با درپوش بسته، دارای برچسب مخصوص ریخته و سپس دفع کنید.
<b>قسمت ۱۳: اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده – Transport Information</b>	
دسته بندی DOT:	اطلاعاتی در دسترس نیست.
<b>قسمت ۱۴: آیین نامه های مهم در مورد این ماده – Regulatory Information</b>	
آیین نامه های مهم:	مرجع سلامت وزارت بهداشت
<b>قسمت ۱۶: اطلاعات دیگر – other Information</b>	
زمان تهیه این سند:	۹۶/۱۰/۲۱
زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:	۹۸/۲/۷
تهیه کننده:	الناز رنجبر
منبع:	صنایع ملی پتروشیمی ایران و مرکز تحقیقات حفاظت کار

<b>اقدامات احتیاطی:</b> با اسید ها مخلوط نکنید چون بشدت واکنش داده و گاز سمی کلر آزاد میکند.	<b>CAS NO:</b> ۷۶۸۱-۵۲-۹	
<b>واکنش در شرایط اضطراری:</b> در صورت ریختن و پاش در محیط محل را با سرعت و با مقادیر زیاد آب شسته و دفع از طریق فاضلاب	نام ماده شیمیایی: هیپو کلریت سدیم مشخصات سازنده: شرکت های تولید کننده مواد شوینده	
<b>کمک های اولیه:</b> <b>پوستی و چشمی:</b> شستشوی چشم و پوست به مدت ۱۵ دقیقه با آب <b>تنفسی:</b> انتقال مصدوم به فضای باز و تنفس مصنوعی <b>خوراکی:</b> شستشوی دهان و دادن آب با املاح معدنی به مصدوم و مراجعه به پزشک		
<b>نحوه انبارش و نگهداری:</b> دور از نور و در محل تاریک در ظروف تیره رنگ نگهداری شود	<b>DANGER:</b> تحریک شدید پوست: خارش، پوسته ریزی، قرمزی. گاه حتی ایجاد تاول تحریک شدید چشم: قرمزی، اشکریزش، خارش تحریک دستگاه تنفسی: سرفه، تنگی نفس و حتی خفگی	
		

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)



قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی Chemical Product and Company Identification

Ethanol	Product Name(In English)
اتیل الکل ۷۰ درصد	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
۶۴-۱۷-۵	CAS#
الکل، اتیل هیدرات، اتیل هیداکساید، الکل غلات.	نام های مترادف
CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> OH	فرمول شیمیایی:
مجتمع صنایع شیمیایی دکتر مجللی	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:

قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده Hazards Identification

تأثیرات حاد این ماده بر سلامت:	تنفس: استنشاق آئروسولها و بخارات این ماده، تحریک کننده بینی و گلو است. علائم آن شامل سرفه، خشکی گلو انقباض موقت برونشیاها چشمی: تماس این ماده با چشم هاباعت تحریک، اشک ریزش سوزش چشمها می شود.
بلعیدن: مقادیر زیادی از این ماده باعث سرکوبی سیستم اعصاب مرکزی همراه با علائمی مانند فقدان هماهنگی، کاهش بینایی، کاهش زمان واکنش، نیمه تمام حرف زدن، تهوع، استفراغ و بی هوشی و مرگ ناشی از نقصان تنفسی و گردش خون می شود.	
حدود آستانه مجاز:	TLV-TWA: 1000ppm
سرطان زایی این ماده:	خیر

قسمت ۳: اقدامات کمک اولیه در مواجهه با این ماده - First Aid Measures

در صورت تماس این ماده با چشم:	بلافاصله چشم آلوده را در حالی که باز است با آب ولرم برای مدت ۲۰ دقیقه بشوئید تا ماده را از چشم پاک نماید.
در صورت تماس این ماده با پوست:	محل آلوده پوست را آب ولرم، به آرامی برای مدت ۵ دقیقه بشوئید تا ماده از روی پوست پاک شود.
در صورت استنشاق این ماده:	دور کردن منبع آلودگی یا انتقال مصدوم به هوای تازه
در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:	چنانچه فرد نیمه هوشیار، بی هوش یا متشنج است هرگز چیزی از راه دهان نخورانید. بگذارید تا مصدوم دهان خود را کاملاً با آب بشوید. ۲۴۰ تا ۳۰۰ میلی لیتر به او آب بنوشانید تا محتویات معده او را رقیق نمایید. هرگز وی را وادار به استفراغ نکنید در صورت استفراغ سر او را به جلو خم کنید.

قسمت ۴: اطلاعات آتش و انفجار این ماده - Fire and Explosion Data

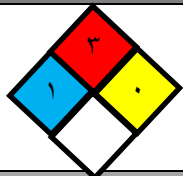
قابلیت آتش زایی این ماده:	شدیداً قابل اشتعال است.
حدود آتش زایی این ماده:	۱۷-۱۳ سانتی گراد

خطر انفجار:	بخارات ناشی از این مایع مخلوط های انفجاری را با هوا ایجاد می نماید.
مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده و دستورالعمل آن:	دی اکسید کربن، پودر شیمیایی خشک، فوم الکل یا پلیمر
<b>قسمت ۵: اقدامات لازم دزر زمان نشت و پخش تصادفی این ماده - Accidental Release Measures</b>	
در صورت پخش این ماده در محیط:	در هنگام نشت و ریزش از مواد جاذب نظیر ورمیکولیت (نوعی سیلیکاژل) - شن و ماسه و خاک برای جمع آوری آن استفاده کنید. بعد از جذب مواد را با ابزار ضد جرقه جمع کرده و بمنظور دفع بهداشتی در ظروف مخصوص مواد شیمیایی بریزید. در محل نگهداری آن باید تهویه مناسب موجود باشد.
<b>قسمت ۶: جابجایی و انبارش این ماده - Handling and Storage</b>	
روش صحیح انبارش این مواد:	دور از شعله - حرارت و جرقه نگهداری کنید - در محیطی خنک و خشک و دارای تهویه مناسب انبارنمائید - دور از ترکیبات ناسازگاری شامل مواد اکسیدکننده - پرکلراتها - پراکسیدها - اسید کرومیک و اسید نیتریک نگهداری کنید. در ظروف محتوی مایع باید همیشه کاملاً بسته باشد.
<b>قسمت ۷: کنترل های تماسی و حفاظت فردی در برابر این ماده - Exposure Controls/Personal Protection</b>	
کنترل های مهندسی:	تهویه مکانیکی رقتی و موضعی ضد جرقه
وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:	<b>محدودیت تماس:</b> طبق مقدار مجاز توصیه شده (حداکثر غلظت بخارات این ماده در هوای محیط کار برابر با ۱۰۰۰ پی پی ام طی ۸ ساعت کار میباشد. <b>حفاظت از دست:</b> استفاده از دستکش مناسب و مقاوم در برابر الکل <b>حفاظت از پوست:</b> از لباس کار مناسب و مقاوم در برابر پاشش مایعات استفاده کنید. <b>حفاظت از چشم:</b> استفاده از عینک ایمنی معمولی یا داری قاب محافظ دور چشم
<b>قسمت ۸: ویژگی های فیزیکی و شیمیایی این ماده - Physical and Chemical Properties</b>	
حالت فیزیکی و شکل ظاهری:	مایع بی رنگ
بو:	بوی نامطبوع
طعم:	سوزاننده
وزن مولکولی:	۴۶/۰۷Mw
رنگ:	بی رنگ
نقطه ی جوش:	۷۸/۳BP
نقطه ی ذوب:	-۱۴۴MP
وزن مخصوص:	۰.۷۸۹gr/cm(20c) - ۰.۸۱۶ gr/cm(15/6c)
فشار بخار:	۴۴/۳
چگالی بخار:	۱/۵۹
فراریت:	فرار
حلالیت:	به هر نسبتی محلول در آب، محلول در اتر، کلروفرم، استون، هیدروکربن ها و اسیده
<b>قسمت ۱۰: پایداری و واکنش پذیری این ماده - Stability and Reactivity Data</b>	
پایداری:	پایدار

مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	دوراز ترکیبات ناسازگاری شامل مواد اکسیدکننده قوی-پرکلراتها- پراکسیدها- اسید کرومیک و اسید نیتریک
قسمت ۱۱: اطلاعات سم شناسی این ماده Toxicological Information-	
راههای ورود این ماده به بدن:	پوست - استنشاق - بلعیدن
قسمت ۱۲: اطلاعات بوم شناختی این ماده Ecological Informaition -	
سمیت زیست محیطی:	در آب حل می شود و برای بعضی ماهی ها کشنده است، باعث تجزیه میکروارگانیسمهای خاک می شود، در هوا به سرعت تجزیه شده و موجب آلودگی هوا میشود.
قسمت ۱۳: توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده Disposal Considerations -	
دفع مواد زائد:	از ورود مواد به مجاری فاضلاب، آبراهها یا فضاهای محبوس خودداری کنید. مواد را به منظور دفع در شرایط مشخصی ذخیره نمایید سپس آنها را بسوزانید یا در زمین دفع نمایید.
قسمت ۱۴: اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده Transport Informaition -	
دسته بندی DOT:	نام بسته بندی اتانول، اتیل الکل، محلول های اتانول یا محلول های اتیل الکل گروه خطر ۳ (مایع قابل اشتعال) - (II) گروه هبسته بندی
قسمت ۱۵: آیین نامه های مهم در مورد این ماده Regulatory Information -	
آیین نامه های مهم:	شماره شناسایی UN1170
قسمت ۱۶: اطلاعات دیگر other Informaition -	
زمان تهیه این سند:	۹۶/۱۰/۲۱
زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:	۹۸/۲/۷
تهیه کننده:	الناز رنجبر
منبع:	سایت های مرتبط

اقدامات احتیاطی: بخارات ناشی از این مایع مخلوط های انفجاری را با هوا ایجاد می نماید.	CAS NO: ۶۴-۱۷-۵	
واکنش در شرایط اضطراری: جمع آوری با مواد جاذب نظیر ورمیکولیت (نوعی سیلیکاژل) - شن و ماسه و خاک و شستشوی محل - جمع آوری در ظروف همراه با تهویه مناسب	نام ماده شیمیایی: اتیل الکل ۷۰ درصد	مشخصات سازنده: مجتمع صنایع شیمیایی دکتر مجللی
کمک های اولیه: چشمی: شستشوی چشم به مدت ۲۰ دقیقه پوست: شستشوی پوست به مدت ۵ دقیقه استنشاق: دور کردن منبع آلودگی یا انتقال مصدوم به هوای تازه بلعیدن: دادن ۲۴۰ تا ۳۰۰ میلی لیتر آب	<b>DANGER:</b> تنفس: سرفه، خشکی گلو انقباض موقت برونشیاها چشمی: تحریک، اشک ریزو سوزش بلعیدن: مقادیر زیاد سرکوبی سیستم اعصاب مرکزی، تهوع، استفراغ و بی هوشی و مرگ ناشی از نقصان تنفسی و گردش خون	
نحوه انبارش و نگهداری: دور از شعله - حرارت و جرقه نگهداری کنید - در محیطی خنک و خشک و دارای تهویه مناسب انبار نمایید		

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)



قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی Chemical Product and Company Identification

Thinner	Product Name(In English)
تینر	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
۸۰۰۶-۶۴-۲	CAS#
تورب - تور پنتین پشم - اسپیریت تور پنتین	نام های مترادف
C <sub>10</sub> -H <sub>16</sub>	فرمول شیمیایی:
مجتمع صنایع شیمیایی دکتر مجللی	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:

قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده Hazards Identification

<p>چشم: ایجاد قرمزی پوست: سوختگی، جوش و خارش پوست استنشاق: تحریک سیستم اعصاب مرکزی- تحریک بینی و گلو سردرد و سرفه استفراغ بلعیدن: ۲۴۰ میلی لیتر آن کشنده- تحریک معده، تهوع، استفراغ</p>	تأثیرات حاد این ماده بر سلامت:
TLV-TWA:100ppm(556mg/m3)	حدود آستانه مجاز:

قسمت ۳: اقدامات کمک اولیه در مواجهه با این ماده - First Aid Measures

با آب ولرم برای مدت ۲۰ دقیقه بشوئید تاماده را از چشم پاک نماید.	در صورت تماس این ماده با چشم:
محل آغشته را با آب وصابون نرم بشوئید.	در صورت تماس این ماده با پوست:
در صورت ایست قلبی تنفسی شروع عملیات احیاء	در صورت استنشاق این ماده:
به مصدوم چیزی خورانده نشود و مصدوم دهانش را با آب بشوئید- مصدوم وادار به استفراغ نگردد و آب خورانده شود- هرگز تنفس دهان به دهان انجام نشود وسریعا به بیمارستان منتقل گردد.	در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:

قسمت ۴: اطلاعات آتش و انفجار این ماده - Fire and Explosion Data

بسیار اشتعال پذیر	قابلیت آتش زایی این ماده:
	نقطه ای افروزش این ماده:
۳۵ درجه سانتی گراد	حدود آتش زایی این ماده :
ظروف حاوی این مواد قابل انفجار هستند واز حرارت دور نگه دارید	خطر انفجار:
دی اکسید کربن- پودر شیمیایی خشک - فوم-اسپری آب یا فوگ حریق را از وزش باد دور نگه دارید، جهت اجتناب از بخارات سمی)- از	مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده ودستور العمل آن :

نشست آن جلوگیری کنید- ظروف در مجاورت گرما منفجر می شود آنها را به جای امن انتقال دهید.	
قسمت ۵ : اقدامات لازم در زمان نشت و پخش تصادفی این ماده Accidental Release Measures –	
مواد ریخته شده را با خاک ، شن و یا مواد جاذب بیوشانید- این مواد در ظروف درب دار و پوشیده قرار گیرد، محل را با آب بشوئید- در ریزش های زیاد حتما به مرکز آتش نشانی و ایمنی اطلاع داده شود.	در صورت پخش این ماده در محیط :
قسمت ۶ : جابجایی و انبارش این ماده Handling and Storage –	
از کلیه مکان های گرم واز کنار مواد آتشگیر دور نگه داشته شود- در جای خشک و خنک و تهویه دار و دور از نور خورشید نگهداری شود- بخارات آن وارد محل کار نگردد- تابلوی سیگار کشیدن ممنوع در محل نصب گردد.	روش صحیح انبارش این مواد:
قسمت ۷ : کنترل های تماسی و حفاظت فردی در برابر این ماده Exposure Controls/Personal Protection –	
تهویه موضعی و ضد جرقه	کنترل های مهندسی :
تنفسی : در غلظت بیش از ۸۰۰ ppm سیستم هواده استفاده شود پوستی : دستکش - چکمه-روپوش وسایر البسه محافظ شیمیایی چشمی : عینک شیمیایی - شیلد صورت	وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:
قسمت ۸ : ویژگی های فیزیکی و شیمیایی این ماده Physical and Chemical Properties –	
مایع بدون رنگ	حالت فیزیکی و شکل ظاهری:
بوی مخصوص درخت کاج یا آروماتیک	بو:
۱۳۶	وزن مولکولی:
بدون رنگ	رنگ:
۱۸۰-۱۵۰ درجه سانتی گراد	نقطه ی جوش:
۶۰-۵۰ درجه سانتی گراد	نقطه ی ذوب:
۰٫۸۷۵-۰٫۸۶ گرم بر سانتی متر مکعب	وزن مخصوص:
5mmHg	فشار بخار:
۴/۷	چگالی بخار:
در آب غیر حل می باشد، در الکل ، بنزن، کلروفرم، اتر، دی سولفید کربن و روغن ها حل میشود	حلالیت:
قسمت ۹ : پایداری و واکنش پذیری این ماده Stability and Reactivity Data –	
پایدار	پایداری:
هالوژن ها(فلوئور، کلر ، ید) - اکسید کننده ها(تری اکسید کروم، هیپو کلریت سدیم)	مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:
قسمت ۱۰ : اطلاعات سم شناسی این ماده Toxicological Information –	
استنشاق- پوست - بلعیدن - چشم	راههای ورود این ماده به بدن:
قسمت ۱۱ : اطلاعات بوم شناختی این ماده Ecological Informaition –	
	سمیت زیست محیطی:
قسمت ۱۲ : توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده Disposal Considerations –	
از تولید بخار و میست جلوگیری شود	دفع مواد زائد:
قسمت ۱۳ : اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده Transport Informaition –	

دوره بندی DOT:	دور از مواد ناسازگار حمل گردد.
قسمت ۱۴: آیین نامه های مهم در مورد این ماده - Regulatory Information	
آیین نامه های مهم:	شماره شناسایی UN1006
قسمت ۱۵: اطلاعات دیگر - other Information	
زمان تهیه این سند:	۹۶/۱۰/۲۱
زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:	۹۸/۲/۷
تهیه کننده:	الناز رنجبر
منبع:	سایت های مرتبط

اقدامات احتیاطی: ظروف حاوی این مواد قابل انفجار هستند و از حرارت دور نگه دارید.	CAS NO: ۸۰۰۶-۶۴-۲	
واکنش در شرایط اضطراری: مواد ریخته شده را با خاک، شن و یا مواد جاذب بیوشانید- این مواد در ظروف درب دار و پوشیده قرار گیرند، محل را با آب بشوئید	نام ماده شیمیایی : تینر مشخصات سازنده : مجتمع صنایع شیمیایی دکتر مجلی	
کمک های اولیه: چشمی: با آب ولرم برای مدت ۲۰ دقیقه بشوئید پوستی: محل آغشته را با آب و صابون نرم بشوئید. استنشاق: در صورت ایست قلبی تنفسی شروع عملیات احیاء بلعیدن: به مصدوم چیزی خوراندن نشود و مصدوم دهانش را با آب بشوئید- مصدوم وادار به استفراغ نگردد و آب خوراندن نشود- هرگز تنفس دهان به دهان انجام نشود و سریعاً به بیمارستان منتقل گردد.		
نحوه انبارش و نگهداری: در جای خشک و خنک و تهویه دار و دور از نور خورشید نگهداری شود- بخارات آن وارد محل کار نگردد- تابلوی سیگار کشیدن ممنوع در محل نصب گردد	<b> DANGER:</b> چشم: ایجاد قرمزی پوست: سوختگی، جوش و خارش پوست استنشاق: تحریک سیستم اعصاب مرکزی- تحریک بینی و گلو سردرد و سرفه استفراغ بلعیدن: ۲۴۰ میلی لیتر آن کشنده- تحریک معده، تهوع، استفراغ	



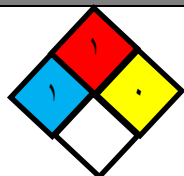
برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)	
	
قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی Chemical Product and Company Identification	
Povidon idone	Product Name(In English)
پووایدون یدین ۱۰ درصد و I-pvp	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
۷۷۳۲-۱۸-۵	CAS#
بتادین، پووایدین ۱۰ درصد	نام های مترادف
۱- اتیل ۲- پیروولیدینون ۳- همو پلیمر ترکیب شده با ید	فرمول شیمیایی:
شرکت های داروسازی	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:
قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده Hazards Identification	
در صورت تنفس - بلعیدن - تماس پوستی و چشمی خطرناک و محرک است همچنین قادر به جذب از سیستم تنفس پوست و گوارش شده و بر عملکرد کلیه ها و غده تیروئید اثرگذار دارد تنفس بخارات آن ممکن است برای سلامتی افراد مضر باشد و نیاز به تجهیزات حفاظت فردی مناسب میباشد.	تأثیرات حاد این ماده بر سلامت:
قسمت ۳: اقدامات کمک اولیه در مواجهه با این ماده First Aid Measures	
فورا چشمها را به مدت 10 دقیقه با آب بشویید. حین شستشو پلکها باید باز باشند.	در صورت تماس این ماده با چشم:
لباسها آلوده را در آورید. پوست آلوده شده را با آب و صابون بشوئید.	در صورت تماس این ماده با پوست:
به سرعت محل آلوده شده را پاک کنید. شخص مصدوم را به حالت دراز کشیده به صورت تکیه سرش بالاتر از بدنش قرار گرفته باشد به محلی با تهویه مناسب و ساکت انتقال دهید. در همه موارد بایک پزشک مشورت کنید	در صورت استنشاق این ماده:
اگر شخص کاملا هوشیار است، به او آب و شیر بنوشانید اما گریه هوش است سبب استفراغ نشوید و به پزشک مراجعه شود.	در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:
قسمت ۴: اطلاعات آتش و انفجار این ماده - Fire and Explosion Data	
قابل اشتعال نیست	قابلیت آتش زایی این ماده:
اطلاعاتی در دسترس نمی باشد.	حدود آتش زایی این ماده:
قابل انفجار نیست.	خطر انفجار:
قابل احتراق نیست اما در صورت وقوع آتش سوزی در محیط ظروف محتوی بتادین را از محل خارج کرده در غیر این صورت تنفس بخاران آن میتواند برای سلامتی انسان مضر باشد.	مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده و دستورالعمل آن :
قسمت ۵: اقدامات لازم در زمان نشت و پخش تصادفی این ماده - Accidental Release Measures	

در صورت پخش این ماده در محیط :	از ورود مایع به مقدار زیاد به مجاری فاضلاب و آبراه ها جلوگیری کنید . برای پیشگیری از آلودگی های وسیع در مسیر جریان مایع از مانع و سد استفاده نمائید. در هنگام پاکسازی محل ابتدا تجهیزات حفاظت فردی مناسب ( لباس - دستکش-عینک... ) برتن کرده و در هنگام آلودگی زدائی از ایجاد آئروسول پرهیز نمائید. مواد جمع آوری شده را داخل ظروف مناسبی برای دفن بهداشتی قرار دهید پس از پایان کار محل را بطور کامل با آب و ماده پاک کننده بشوئید. برای دفن بهداشتی ضایعات از قوانین کشوری تبعیت نمائید
<b>قسمت ۶ : جابجایی و انبارش این ماده Handling and Storage –</b>	
روش صحیح انبارش این مواد:	ظروف محتوی مایع را در هوای معمولی اتاق و دور از مواد اکسید کننده نگهداری کنید . ظروف نگهداری باید غیر قابل نفوذ نسبت به هوا بوده و درب آنها کاملا بسته باشد.
<b>قسمت ۷ : کنترل های تماسی و حفاظت فردی در برابر این ماده Exposure Controls/Personal Protection –</b>	
کنترل های مهندسی :	استفاده از مناسب
وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:	<b>محدودیت تماس:</b> بر مبنای غلظت ذرات ید در هوا تعیین شده <b>حفاظت از دست:</b> در هنگام کار دستها را با دستکش مناسب حفاظت کنید. <b>حفاظت از پوست:</b> روپوش آزمایشگاهی مقاوم در برابر پاشش مایعات - پوشش روی کفش و پیشبند بپوشید. در صورت نیاز به حفاظت بیشتر بامسئول ایمنی محل کار خود مشورت نمائید. <b>حفاظت از چشم:</b> در هنگام کار از عینک ایمنی همراه با حفاظ کناری استفاده کنید. در مواقعی که احتمال پاشش مایع وجود دارد از شیلد محافظ صورت هم استفاده کنید
<b>قسمت ۸ : ویژگی های فیزیکی و شیمیایی این ماده Physical and Chemical Properties –</b>	
حالت فیزیکی و شکل ظاهری:	مایع
رنگ:	قهوه ای مایل به قرمز
حلالیت:	کاملا محلول در آب و الکل
<b>قسمت ۹ : پایداری و واکنش پذیری این ماده Stability and Reactivity Data –</b>	
پایداری:	پایدار
مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	مواد اکسید کننده
<b>قسمت ۱۰ : اطلاعات سم شناسی این ماده Toxicological Information –</b>	
راههای ورود این ماده به بدن:	استنشاق - پوست - بلعین و خوردن
<b>قسمت ۱۱ : اطلاعات بوم شناختی این ماده Ecological Information –</b>	
سمیت زیست محیطی:	این ماده ممکن است برای محیط خطرناک باشد . توجه ویژه به میکروارگانیسمهای آبی شود.
<b>قسمت ۱۲ : توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده Disposal Considerations –</b>	
دفع مواد زائد:	هدایت آن به داخل سیستم بازیابی فاضلاب
<b>قسمت ۱۳ : اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده Transport Information –</b>	
دسته بندی DOT:	
<b>قسمت ۱۴ : آیین نامه های مهم در مورد این ماده Regulatory Information –</b>	
آیین نامه های مهم:	
<b>قسمت ۱۵ : اطلاعات دیگر other Information –</b>	

زمان تهیه این سند:	۹۶/۸/۵
زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:	۹۸/۲/۷
تهیه کننده:	الناز رنجبر
منبع:	سایت های مرتبط

<p>اقدامات احتیاطی: ظروف محتوی مایع را در هوای معمولی اتاق و دور از مواد اکسید کننده نگهداری کنید</p>	<p>CAS NO: ۷۷۳۲-۱۸-۵</p>	
<p>واکنش در شرایط اضطراری: از ورود مایع به مقدار زیاد به مجاری فاضلاب و آبراه ها جلوگیری کنید. برای پیشگیری از آلودگی های وسیع در مسیر جریان مایع از مانع و سد استفاده نمایید. محل را با آب بشوئید. کمک های اولیه:</p> <p>چشمی و پوستی: شستشو با مقدار زیاد آب ۱۰ دقیقه</p> <p>تنفسی: بیمار را از محل دور کنید و او را بیرون ببرید. سر رو به بالا باشد.</p> <p>بلعیدن: دهان را بشوئید. شخص را وادار به استفراغ نکنید. خوردن شیر یا آب. مراجعه به پزشک</p>		<p>نام ماده شیمیایی: بتادین</p> <p>مشخصات سازنده:</p> <p>شرکت های داروسازی</p>
<p>حوزه انبارش و نگهداری: ظروف نگهداری باید غیر قابل نفوذ نسبت به هوا بوده و درب آنها کاملا بسته باشد</p>	<p><b>DANGER:</b></p>	<p>در صورت تنفس - بلعیدن - تماس پوستی و چشمی خطر ناکومحرک استهمچنین قادر به جذب باز سیستم تنفسی پوستی گوارش شده و بر عملکرد کلیه ها و غده تیروئید اثر بگذارد.</p>
<p>علائم ایمنی:</p> 		

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد(SDS)



قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی Chemical Product and Company Identification

SAIA SEPT HI	Product Name(In English)
سایا سپت اچ آی	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
	Cas#
۱-دی دسیل دی متیل آمونیوم کلراید ۲-پلی هگزا متیلن بیگوانید هیدرو کلراید	اجزاء سازنده:
دارویی به بهان شیمی- استان گلستان شهرک صنعتی آق قلا	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:

قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده Hazards Identification

<p>تماس با چشم : باعث سوزش شدید چشم می شود.</p> <p>تماس با پوست : ممکن است باعث سوزش پوست و غشاهای مخاطی شود.</p> <p>بلعیدن و خوردن : در صورت بلعیدن باعث سوختگی شدید دهان و گلو می شود.همچنین خطر سوراخ شدن مری و معده نیز وجود دارد.</p> <p>تنفس:ممکن است باعث بروز تحریک سیستم تنفسی شود.</p>	تأثیرات حاد این ماده بر سلامت:
---	حدود آستانه مجاز:
<p>۲۷۵۰ mg/kg مسمومیت حاد دهانی:LD50در موش</p> <p>۲۰/۴mg/kg مسمومیت حاد تنفسی LC50/4h</p>	سرطان زایی این ماده:

قسمت ۳: اقدامات کمک اولیه در مواجهه با این ماده - First Aid Measures

چشم ها را باز نگهدارید و در همان حال آنها را برای چند دقیقه با آب خنک بشوئید.با پزشک مشورت کنید.	در صورت تماس این ماده با چشم:
در آوردن البسه آلوده- فوراً پوست را با آب و صابون بشوئید و کاملاً آبکشی نمایید- مراجعه به پزشک	در صورت تماس این ماده با پوست:
بیمار را از محل دور کنید.او را بیرون ببرید. اگر شخص قادر به نفس کشیدن نیست از تنفس مصنوعی ، در صورت امکان و ترجیحاً دهان به دهان ،استفاده کنید .با پزشک مشورت کنید.	در صورت استنشاق این ماده:
دهان را بشوئید. و مقدار زیادی آب بنوشید .برای درمان فوراً با یک پزشک مشورت کنید.هرگز شخص را وادار به استفراغ نکنید. هرگز چیزی به دهان فرد بیهوش ندهید..	در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:

قسمت ۴: اطلاعات آتش و انفجار این ماده -Fire and Explosion Data

قابل اشتعال	قابلیت آتش زایی این ماده:
زیر ۹۸	حدود آتش زایی این ماده :
قابل انفجار نیست.	خطر انفجار:

مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده ودستورالعمل آن :	پودر خشک ، جت اب و دی اکسید کربن برای آتش سوزی در مقیاس بزرگتر از جت آب استفاده شود.
<b>قسمت ۵ : جابجایی وانبارش این ماده Handling and Storage –</b>	
روش صحیح انبارش این مواد:	در جای سرد و خنک و دارای تهویه مناسب نگهداری شود. درب ظروف محتوی محصول را کاملا بسته نگهدارید.
<b>قسمت ۶ : کنترل های تماسی وحفاظت فردی در برابر این ماده Exposure Controls/Personal Protection –</b>	
کنترل های مهندسی :	از تهویه مناسب و کافی در ساختمان استفاده کنید.
وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:	حفاظت چشم : از محافظ ایمنی چشم، صورت و عینک استفاده شود. حفاظت تنفسی : در صورت لزوم از ماسک جاذب استفاده شود. حفاظت پوست : از دستکش های محافظ مربوط به مواد شیمیایی بالیبل استفاده شود. از لباس یکسره استفاده شود.
<b>قسمت ۷ : ویژگی های فیزیکی وشیمیایی این ماده Physical and Chemical Properties –</b>	
حالت فیزیکی وشکل ظاهری:	مایع آبی رنگ
PH	6-8
دانسیته:	۱/۰۴g/ml
نقطه ی اشتعال :	زیر ۹۸
حلالیت:	بسیار انحلال پذیر
<b>قسمت ۸ : پایداری و واکنش پذیری این ماده Stability and Reactivity Data –</b>	
پایداری:	در شرایط نگهداری پایدار است.
شرایط ناپایداری:	واکنش خطر ناکي در رابطه با محصول شناخته نشده است.
مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	شناخته نشده است.
<b>قسمت ۹ :اطلاعات سم شناسی این ماده Toxicological Information-</b>	
راههای ورود این ماده به بدن:	استنشاق – پوست – بلعیدن و خوردن
سمیت در حیوانات:	مسمومیت حاد دهانی :LD50در موش ۲۷۵۰ mg/kg مسمومیت حاد تنفسی : LC50/4h: ۲۰/۴mg/kg
<b>قسمت ۱۰ :اطلاعات بوم شناختی این ماده Ecological Informaition –</b>	
سمیت زیست محیطی:	برای آبزیان زیان آور است.
<b>قسمت ۱۱ :اطلاعات دیگر other Informaition –</b>	
زمان تهیه این سند:	۹۶/۱۰/۲۱
زمان آخرین بازبینی ووبرایش این سند:	۹۸/۲/۷
تهیه کننده:	الناز رنجبر
منبع:	شرکت دارویی به بان شیمی

<p>اقدامات احتیاطی:</p> <p>حفاظت چشم : از محافظ ایمنی چشم، صورت و عینک استفاده شود. حفاظت تنفسی : در صورت لزوم از ماسک جاذب استفاده شود. حفاظت پوست : از دستکش های محافظ مربوط به مواد شیمیایی بالیبل CE استفاده شود.</p>	
<p>کمک های اولیه:</p> <p><b>چشمی و پوستی:</b> چشم ها را باز نگهدارید و در همان حال آنها را برای چند دقیقه با آب خنک بشوئید. با پزشک مشورت کنید</p> <p><b>تنفسی:</b> بیمار را از محل دور کنید و او را بیرون ببرید. اگر شخص قادر به نفس کشیدن نیست از تنفس مصنوعی ، در صورت امکان و ترجیحا دهان به دهان ، استفاده کنید . با پزشک مشورت کنید</p> <p><b>بلعیدن:</b> دهان را بشوئید. و مقدار زیادی آب بنوشید . برای درمان فورا با یک پزشک مشورت کنید</p>	<p>نام ماده شیمیایی : سا یا سپت اچ آی</p> <p>مشخصات سازنده : شرکت دارویی به بان شیمی</p>
<p>نحوه انبارش و نگهداری: در جای سرد و خنک و دارای تهویه مناسب نگهداری شود. درب ظروف محتوی محصول را کاملا بسته نگهدارید.</p>	<p><b>DANGER:</b></p> <p>تماس با چشم : باعث سوزش شدید چشم می شود. تماس با پوست : ممکن است باعث سوزش پوست و غشاهای مخاطی شود. بلعیدن و خوردن : در صورت بلعیدن باعث سوختگی شدید دهان و گلو می شود. همچنین خطر سوراخ شدن مری و معده نیز وجود دارد. تنفس : باعث بروز تحریک سیستم تنفسی میشود.</p>
 	

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)	
	 
قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی Chemical Product and Company Identification	
Product Name(In English)	گلو تار آلدهید 50 درصد GIUTARALDEHYDE
نام شیمیایی این ماده به پارسی:	ایزوفلوران
CAS#	8-30-111
نام های مترادف	Terrell Attane Isoflurane Escain Isofane
فرمول شیمیایی:	C5H8O2
آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:	
قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده Hazards Identification	
تاثیرات حاد این ماده بر سلامت:	باعث تحریک ، قرمزی درد و سوزش چشم میشود. باعث تحریک و سوزش پوست میشود. در معرض بالای بخارات از راه تنفس ممکن است باعث آسیب موقتی سیستم عصبی و تاثیرات آنستیتیک مانند: گیجی،سرفه، سر درد، آشفتهگی، خس خس سینه ناهماهنگی و در غلظت بالاتر از 20% ممکن است باعث تغییر در فعالیت الکتریکی قلب با ضربان نامنظم، تپش، جریان غیر کافی می شود. در صورت بلعیدن باعث درد شکم، تهوع، اسهال و استفراغ میشود
سرطان زایی این ماده:	
در صورت تماس این ماده با چشم:	به سرعت و با استفاده از مقادیر زیادی از آب ولرم و قابل شرب پلکها را بالا نگهداشته و چشمها را بشویید و بلافاصله به پزشک مراجعه شو
در صورت تماس این ماده با پوست:	با استفاده از صابون و آب فراوان پوست را بشویید حتی آلودگی را از لباس و کفش برطرف کنید به پزشک مراجعه شود، اگر اثرات محرک و سوزآور ادامه یافت. همچنین قبل از استفاده مجدد آلودگی را از لباس و کفش پاک و خشک نمایی
در صورت استنشاق این ماده:	اگر در معرض تنفس غلظت بالای از ماده باشد به سرعت از محیط آلوده بیرون برده. در هوای تازه قرار داده در صورت قطع تنفس، تنفس مصنوعی داده و به سرعت به پزشک در صورت مشاهده نشانه بیماری مراجعه نمایید. در صورت استفراغ طبیعی برای کاهش ریسک آسپیراژن فرد مصدوم را به سمت جلو خم کنید تا آسپیراژن صورت نگیرد
در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:	بدون نظر پزشک و اداریه استفراغ نکنید. هرگز از راه دهان هیچ چیزی به افراد بیهوش ندهید. اگر مقدار زیادی بلعیده شود، به سرعت به

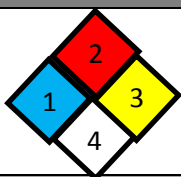
پزشک مراجعه نمایی	
<b>قسمت ۴ : اطلاعات آتش و انفجار این ماده – Fire and Explosion Data</b>	
قابلیت آتش زایی این ماده:	در اطفاء حریق ظروف را از محدوده آتش جابجا کنید. اگر بدون ریسک بتوان انجام داد. اجتناب کنید از تنفس مواد یا آنچه را که در فرایند سوختن تولید می شود. آتش نشان ها و افراد دیگر که در این امر شرکت می کنند باید از تجهیزات تنفسی فشار مثبت مصوب NIOSH، رسپراتورهای با هوای تنفسی مستقل (SCBA)) استفاده شود
خطر انفجار:	به دلیل گرما و فشار داخلی بالا، خطر انفجار وجود دارد و بخارهای سمی تولید می کنند
مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده و دستورالعمل آن :	در هنگام حریق استفاده از تمامی خاموش کننده ها مجاز می باشد
<b>قسمت ۵ : اقدامات لازم در زمان نشت و پخش تصادفی این ماده – Accidental Release Measures</b>	
در صورت پخش این ماده در محیط :	با خاک و سایر مواد غیر سوختنی مواد ریخته شده را جذب کرده و جمع آوری کرده. مواد آتش گیر را در ظروف اختصاصی برای انهدام جمع آوری کنید. محل را تخلیه کرده و تهویه نمایید. سیلندر را اگر ممکن است بسته و منبع را از گرما دور کنید
<b>قسمت ۶ : جابجایی و انبارش این ماده – Handling and Storage</b>	
روش صحیح انبارش این مواد:	در مکان خشک و خنک و دارای تهویه نگهداری کنید در ظروف محکم و در بسته نگهداری کنید و کلاهک سیلندر را بر روی سیلندر بگذارید. در دمای 15 تا 30 درجه سانتیگراد نگهداری کنی
<b>قسمت ۷ : کنترل های تماسی و حفاظت فردی در برابر این ماده – Exposure Controls/Personal Protection</b>	
کنترل های مهندسی :	در هنگام تجزیه ماده در اثر گرما باعث انتشار فیوم های سمی می شود. باید از لوازم حفاظت فردی استفاده نمایید. ضمن اینکه باید از وجود سیستم تهویه مناسب در محل کار استفاده کرد
وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:	حفاظت پوست: دستکش مقاوم در برابر مواد شیمیایی و نفوذ ناپذیر استفاده شود که باعث اجتناب طولانی یا در معرض مواجهه مکرر می گردد. حفاظت چشم: از goggles مقاوم در برابر ترشح با شیلدهای صورت استفاده شود. و از چشم شوی استفاده شود حفاظت بدن: دستکش، لباس و کفش و... که مقاوم در برابر مواد شیمیایی است. و کفش ایمنی در زمان جابجایی سیلندر استفاده شود. حفاظت تنفسی: در شرایط اورژانسی و غیر معمول از رسپراتورهای با هوای تنفسی مستقل (SCBA)) استفاده شود
حدود مواجهه	
<b>قسمت ۸ : ویژگی های فیزیکی و شیمیایی این ماده – Physical and Chemical Properties</b>	
حالت فیزیکی و شکل ظاهری:	مایع



بو:	بوی تند و زننده
وزن مولکولی:	–
رنگ:	
نقطه ی جوش:	48/5 درجه سانتیگراد
فشار بخار:	330 میلی متر جیوه است
حلالیت:	0.275% in water جزئی محول
قسمت ۹: پایداری و واکنش پذیری این ماده – Stability and Reactivity Data	
پایداری:	پایدار در شرایط فشار و دمای معمول
شرایط ناپایداری:	
مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	هیچ تحدید ویژه ای در در انبار با مواد دیگر ندارد. به جزء پرکسیدها
قسمت ۱۰: اطلاعات سم شناسی این ماده – Toxicological Information	
راههای ورود این ماده به بدن:	
سمیت در حیوانات:	
قسمت ۱۱: اطلاعات بوم شناختی این ماده – Ecological Information	
سمیت زیست محیطی:	از ورود این ماده به راههای آبی جلوگیری کنید. با این ماده بعنوان زباله خطرناک رفتار کنید
قسمت ۱۲: توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده – Disposal Considerations	
دفع مواد زائد:	ز ماده جاذب برای جمع آوری ماده استفاده کنید. ماده جاذب و مایع جمع آوری شده را در کیسه های پلاستیکی بریزید. منطقه آلوده کاملاً با آب شسته شود
قسمت ۱۳: اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده – Transport Information	
دسته بندی DOT:	
قسمت ۱۴: آیین نامه های مهم در مورد این ماده – Regulatory Information	
آیین نامه های مهم:	
قسمت ۱۵: اطلاعات دیگر – other Information	
زمان تهیه این سند:	۹۸/۲/۷
زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:	۹۸/۲/۷
تهیه کننده:	الناز رنجبر
منبع:	سایت های معتبر

<p><b>اقدامات احتیاطی</b></p> <p>حفاظت چشم : قرمزی ، درد</p> <p>حفاظت تنفسی سرفه ، سردرد، تنفس بریده، تهوع، خس خس سینه</p> <p>حفاظت پوست : قرمزی</p>	
<p><b>کمک های اولیه:</b></p> <p>چشم: به سرعت و با استفاده از مقادیر زیادی از آب ولرم و قابل شرب پلکها را بالا نگهداشته و چشمها را بشویید و بلافاصله به پزشک مراجعه شود</p> <p>پوست: با استفاده از صابون و آب فراوان پوست را بشویید حتی آلودگی را از لباس و کفش برطرف کنید به پزشک مراجعه شود</p> <p>بلعیدن: بدون نظر پزشک واداربه استفراغ نکنید.هرگز از راه دهان هیچ چیزی به افراد بیهوش ندهید. اگر مقدار زیادی بلعیده شود. به سرعت به پزشک مراجعه نمایید</p>	<p><b>نام ماده شیمیایی</b></p> <p>ایزوفلوران</p> <p><b>مشخصات سازنده</b></p>
<p><b>نحوه انبارش و نگهداری:</b></p> <p>در مکان خشک و خنک و دارای تهویه نگهداری کنید.در ظروف محکم و در بسته نگهداری کنید و کلاهمک سیلندر را بر روی سیلندر بگذارید.در دمای 15 تا 30 درجه سانتیگراد نگهداری کنید</p>	<p><b>DANGER:</b></p> <p>تأثیرات بر سیستم تنفسی: باعث کوتاهی تنفس</p> <p>تأثیرات بر سیستم گوارشی: باعث تهوع، به هم ریختگی مزاج، کاهش اشتها</p> <p>تأثیرات بر سیستم گردش خون و قلب: باعث نوسان در ضربان قلب، تغییر در فشار خون، درد قفسه سینه</p> <p>تأثیرات بر سیستم عصبی: آتاکسی، لرزش، اضطراب در صحبت کردن، سردرد، گیجی، خواب آلودگی، blurred vision.</p>
 	

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)



قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی Chemical Product and Company Identification

فرمالین ۱۰ درصد	Product Name(In English)
فرمالین	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
۰-۰۰-۵۰	CAS#
فرمالدئید	نام های مترادف
CH2O	فرمول شیمیایی:
WI 53956 شرکت هاکو رندولف،	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:

قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده Hazards Identification

در صورت بلعیده شدن و یا در تماس با پوست خطرناک است. منجر به سوختگی شدید پوست و آسیب به چشمان می شود. آسیب جدی چشم را ایجاد می کند.	تأثیرات حاد این ماده بر سلامت:
این ماده سرطان زا است	سرطان زایی این ماده:

چشم ها را باز نگه دارید و به آرامی با آب برای ۱۵ ت ۲۰ دقیقه بشویید. در صورت وجود لنزهای تماسی را بعد از ۵ دقیقه بردارید سپس به شست و شوی چشم ها ادامه دهید. با ۵۷۴۳-۴۹۸-۸۰۰-۱ که یک مرکز کنترل سم است یا بالا فاصله با دکتر تماس بگیرید.	در صورت تماس این ماده با چشم:
در صورت تماس با پوست یا لباس: لباس های الوده را از بین ببرید. پوست را با آب و صابون بشویید.	در صورت تماس این ماده با پوست:
قابل اجرا نیست	در صورت استنشاق این ماده:
با ۵۷۴۳-۴۹۸-۸۰۰-۱ که یک مرکز کنترل سم است یا بالا فاصله با دکتر تماس بگیرید. اگر فردی که بلعیده بتوان یک لیوان آب بنوشد خوب است در صورت استفراغ سپس با مرکز ۵۷۴۳-۴۹۸-۸۰۰-۱ که مرکز کنترل سم است تماس بگیرید. هیچ چیزی را از طریق دهان وارد دهان فرد بی هوش نکنید.	در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:

قسمت ۴: اطلاعات آتش و انفجار این ماده -Fire and Explosion Data

قابلیت اشتعال دارد	قابلیت آتش زایی این ماده:
	خطر انفجار:

<p>از مواد شیمیایی خشک-فوم یا کپسول آتشنشانی کربن دی کسیدی استفاده کنید. اگر از آب در مقابل آتش استفاده می شود زباله ها را جمع کنید.</p> <p>خطرات خاص: در تولید آتش سوزی ممکن است گازهای سمی از طریق احتراق تولید شوند.</p>	<p>مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده ودستورالعمل آن :</p>
<p>قسمت ۵ : اقدامات لازم دزر زمان نشت وپخش تصادفی این ماده Accidental Release Measures –</p>	
<p>رد پراکندگی را در منبع آن کنترل کنید .بلافاصله پس از تمیز کردن، رعایت نکات احتیاطی در قسمت ۸ انجام دهید.</p> <p>موادی را که سازگار با دفن هستند جارو کنید. هنگامی که همه مواد جمع آوری شدند ظرف را ببندید.</p>	<p>در صورت پخش این ماده در محیط :</p>
<p>قسمت ۶ : جابجایی وانبارش این ماده Handling and Storage –</p>	
<p>مواد را در یک تهویه خوب تهویه مناسب نگهداری کنید و در دسترس کودکان و حیوانات خانگی قرار نگیرید.</p> <p>غذا، نوشیدنی ها یا محصولات تنباکو را در منطقه ذخیره سازی ذخیره نکنید. ز خوردن، نوشیدن، مصرف دخانیات و استفاده از لوازم آرایشی در مناطقی که احتمال بالقوه قرار گرفتن در معرض مواد وجود دارد اجتناب کنید. پس از کار به طور کامل با آب و صابون بشویید.</p>	<p>روش صحیح انبارش این مواد:</p>
<p>قسمت ۷: کنترل های تماسی وحفاظت فردی در برابر این ماده Exposure Controls/Personal Protection –</p>	
<p>در صورت فرو بردن: از خوردن، نوشیدن، مصرف دخانیات و استفاده از لوازم آرایشی در مناطقی که امکان بالقوه وجود دارد که در معرض مواد قرار گرفته باشند جلوگیری کنید. پس از کار به طور کامل با آب و صابون بشویید.</p> <p>تماس چشمی: حفاظت از چشم برای کنترل نرمال مورد نیاز نیست.</p> <p>تماس با پوست: بری کنترل نرمال دستکش مورد نیاز نیست.</p> <p>استنشاق: دستگاه تنفس مصنوعی برای کنترل نرمال نیاز نیست.</p>	<p>کنترل های مهندسی :</p>
<p>ام در زمان استفاده از مواد شیمیایی از عینک های خاص استفاده کنید.</p> <p>در جایی که احتمال تماس سنگین وجود دارد. دستکش های مقاوم به مواد شیمیایی بپوشید.</p> <p>در صورتی که در معرض گرد و غبار های غیر معمول قرار گرفتید از دستگاه هی تنفسی مهندسی شده استفاده کنید.</p>	<p>وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:</p>
<p>میزان غلظت سم این محصول احتمالا توسط پوست انسان جذب نمی شود.</p> <p>هیچ اثر سم شناسی در رابطه با استنشاق گرد و غبار ناشی از این</p>	<p>حدود مواجهه</p>

محصول در دسترس نیست. هیچ گونه تماس غیر عادی در تماس با چشم انسان گزارش نشده است. احتمال منجر به هیچ خارش در پوست انسان نمی شود.	
<b>قسمت ۸: ویژگی های فیزیکی و شیمیایی این ماده – Physical and Chemical Properties</b>	
حالت فیزیکی و شکل ظاهری:	مایع
بو:	بوی عطر و بوی فرمالدئید
وزن مولکولی:	–
رنگ:	–
نقطه ی جوش:	۱۰۰°C
فشار بخار:	۷۰ میلی متر جیوه
حلالیت:	محلول است
<b>قسمت ۹: پایداری و واکنش پذیری این ماده – Stability and Reactivity Data</b>	
پایداری:	پایدار در شرایط نرمال و شرایط ذخیره سازی ممکن است واکنش های خطرناک رخ دهد
شرایط ناپایداری:	گرما بیش از حد فرمالدئید و / یا اکسید نیتروژن را آزاد می کند
مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	اسیدها، پایه ها و مواد اکسید کننده
<b>قسمت ۱۰: اطلاعات سم شناسی این ماده – Toxicological Information</b>	
راههای ورود این ماده به بدن:	پوست، استنشاق، چشم، مصرف
سمیت در حیوانات:	در صورت بلعیده شدن یا جذب از طریق پوست دور از کودکان، حیوانات خانگی و حیوانات خانگی نگه دارید.
<b>قسمت ۱۱: اطلاعات بوم شناختی این ماده – Ecological Informaition</b>	
سمیت زیست محیطی:	این ماده شیمیایی یک محصول آفت کش است که توسط آژانس حفاظت از محیط زیست ثبت شده است و تحت الزامات خاصی از برچسب زدن تحت قوانین آفت کش های فدرال قرار دارد. این الزامات از معیارهای طبقه بندی و اطلاعات خطر مورد نیاز برای اطلاعات ایمنی و برچسب های محل کار مواد شیمیایی غیر آفت کش متفاوت است. در زیر اطلاعات خطر به عنوان مورد نیاز در برچسب آفت کش ها است. خروج از محلول این محصول را مستقیما به آب تخلیه نکنید. هنگام دفع آب شستشو شده آب آب را آلوده نکنید.
<b>قسمت ۱۲: توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده – Disposal Considerations</b>	
دفع مواد زائد:	ظرف مخزن را مجددا استفاده نکنید به جز برای نگهداری محصول اضافی. زباله های مشخص: قبل اجرا نیست لیست ضایعات: قابل اجرا نیست
<b>قسمت ۱۳: اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده – Transport Informaition</b>	

	دسته بندی DOT:
قسمت ۱۴: آیین نامه های مهم در مورد این ماده - Regulatory Information	
	آیین نامه های مهم:
قسمت ۱۵: اطلاعات دیگر - other Information	
۹۸/۳/۵	زمان تهیه این سند:
۹۸/۳/۵	زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:
الناز رنجبر	تهیه کننده:
سایت های معتبر	منبع:

<p>اقدامات احتیاطی</p> <p>بیابیه های احتیاطی: از گرما / جرقه / شعله های آتش / گرم دور نگه دارید. سیگار کشیدن ممنوع. بعد از دست زدن به دست ها و صورت را بشویید. هنگام استفاده از محصول چیزی ننوشید-نخورید. فقط از فضای بیرونی یا محیط خوب تهویه استفاده کنید. از دستکش های محافظ، لباس های محافظ، حفاظت چشم استفاده کنید. اگر بر روی پوست ریخت: با مقدار زیادی از صابون و آب را بشویید. در صورت استنشاق فرد را به سمت هوای تازه ببرید تا نفس عمیق بکشد.. بلافاصله تمام لباس های آلوده را بیرون بیاورید و قبل از استفاده مجدد بشویید.</p>	
<p>کمک های اولیه:</p> <p>فرو بردن: اگر فردی که بلعیده بتوان یک لیوان آب بنوشد هیچ چیزی را از طریق دهان وارد دهان فرد بی هوش نکنید.</p> <p>تماس چشمی: چشم ها را باز نگه دارید و به آرامی با آب برای ۱۵ ت ۲۰ دقیقه بشویید.</p> <p>در صورت وجود لنزهای تماسی را بعد از ۵ دقیقه بردارید سپس به شست و شوی چشم ها ادامه دهید..</p> <p>تماس پوستی: در صورت تماس با پوست یا لباس: لباس های الوده را از بین ببرید. پوست را با آب و صابون بشویید.</p>	<p>نام ماده شیمیایی فرمالین</p> <p>مشخصات سازنده</p> <p>شرکت هاکو رندولف، WI 53956</p>
<p>بحوه انبارش و نگهداری:</p> <p>مواد را در یک تهویه خوب تهویه مناسب نگهداری کنید و در دسترس کودکان و حیوانات خانگی قرار نگیرید.</p> <p>از خوردن، نوشیدن، مصرف دخانیات و استفاده از لوازم آرایشی در مناطقی که احتمال بالقوه قرار گرفتن در معرض مواد وجود دارد اجتناب کنید. پس از کار به طور کامل با آب و صابون بشویید.</p>	<p><b>DANGER:</b></p> <p>خوراکی: LD50 دهانی پوستی: LD50 پوستی: در دسترس نیست استنشاق: LC50: در دسترس نیست. تماس چشمی: باعث خارش و آسیب به چشم می شود. تماس پوستی: خارش خفیف پوستی حساسیت پوستی: در دسترس نیست.</p>
	

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)	
	
Chemical Product and Company Identification قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی	
Nitrous oxide	Product Name(In English)
نیتروس اکساید(گاز بی هوشی)	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
۷۵-۵۰-۳	CAS#
دی نیتروژن مونواکسید، گاز خنده آور، نیتروژن اکسید، هیپو نیتروس اسید آنیدرید، دی نیتروژن اکسید	نام های مترادف
N2O	فرمول شیمیایی:
	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:
Hazards Identification قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده	
رارگرفتن در معرض گاز نیتروس اکساید منجر به کاهش توانائی های سمعی و بصری و مهارت های حرکتی فرد در کوتاه مدت می شود در صورتی که فرد مدت زمان بیشتری در معرض گاز نیتروس اکساید باشد با مشکلاتی مثل کمبود ویتامین B12 ، بی حسی ، عوارض جانبی بارداری و ... مواجه خواهد شد	تاثیرات حاد این ماده بر سلامت:
	سرطان زایی این ماده:
تماس با این ماده سبب قرمزی و درد چشم می شود.	در صورت تماس این ماده با چشم:
تماس با مایع ممکن است باعث ایجاد سرمازدگی شود که علائم آن تغییر در رنگ پوست به رنگ سفید یا زرد مایل به خاکستری است.	در صورت تماس این ماده با پوست:
تماس با غلظت های بالای این گاز باعث خواب آلودگی، ضعف، تهوع، استفراغ، از دست دادن هماهنگی و هوشیاری می شود. در تماس بیش از حد ممکن است رنگ پوست فرد آبی (سیانوز) شود و تحت شرایطی موجب مرگ شود. در تماس طولانی یا مکرر سبب صدمه به سیستم عصبی می شود .	در صورت استنشاق این ماده:
–	در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:
–Fire and Explosion Data قسمت ۴: اطلاعات آتش وانفجار این ماده	
غیر قابل اشتعال است	قابلیت آتش زایی این ماده:
مخلوط بخار ماده با هوا قابل انفجار است.	خطر انفجار:
از پودر، اسپری آب، کف، دی اکسید کربن استفاده شود سایر توضیحات : در هنگام حریق سیلندرها را توسط اسپری آب با حریق پردازید. خنک نگه دارید ، از یک جای امن به مقابله	مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده ودستورالعمل آن :
قسمت ۵: اقدامات لازم دزر زمان نشت وپخش تصادفی این ماده – Accidental Release Measures	



در صورت پخش این ماده در محیط :	محل خطر را تخلیه کنید، محل را تهویه نمایید، تمیز کردن محیط آلوده را فقط توسط افراد آموزش دیده انجام دهید افراد باید از کلیه تجهیزات ایمنی فردی مورد نیاز استفاده کنند.
<b>قسمت ۶ : جابجایی و انبارش این ماده Handling and Storage –</b>	
روش صحیح انبارش این مواد:	احتیاطات جابجایی: هنگام حمل سیلندرها به صورت معلق از تسمه یا زنجیر مناسب استفاده شود. فرد مسئول، هنگام حمل سیلندرها از لباس، دستکش و کفش ایمنی مناسب استفاده کند. شرایط انبارداری : هنگام حمل سیلندرها به صورت معلق از تسمه یا زنجیر مناسب استفاده شود. فرد مسئول، هنگام حمل سیلندرها از لباس، دستکش و کفش ایمنی مناسب استفاده کند.
<b>قسمت ۷ : کنترل های تماسی و حفاظت فردی در برابر این ماده Exposure Controls/Personal Protection –</b>	
کنترل های مهندسی :	اگر ماده بصورت مایع است آن را بوسیله خاک اره یا دیگر مواد جاذب قابل اشتعال جذب نکنید، هرگز آب را مستقیماً روی ماده نریزید.
وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:	حفاظت پوست : هنگام کار با مایع این ماده از دستکشهای مقاوم در برابر سرما استفاده شود. زمان حمل سیلندرها از دستکش مناسب استفاده کنید. دستکش ها باید عاری از روغن و گریس باشد. حفاظت چشم : از عینکهای ایمنی یا حفاظ چشم استفاده شود. حفاظت بدن : از تماس این ماده با بدن خودداری شود. از لباسهای مقاوم در برابر مواد شیمیایی استفاده شود. هنگام حمل سیلندرها از کفش ایمنی، استفاده کنید. حفاظت تنفسی : در محل کار سیستم تهویه عمومی یا موضعی باید نصب شده باشد. در صورت نیاز از حفاظت تنفسی استفاده شود
حدود مواجهه	ACGIH :TLV(TWA) : 50ppm 90mg/m3 NIOSH : (REL) : 25ppm 46 mg/m3
<b>قسمت ۸ : ویژگی های فیزیکی و شیمیایی این ماده Physical and Chemical Properties –</b>	
حالت فیزیکی و شکل ظاهری:	گاز مایع تحت فشار
بو:	بوی شیرین
وزن مولکولی:	44.013gr/mol
رنگ:	بی رنگ
نقطه ی جوش:	-88.48°C
فشار بخار:	۱۰۵۰ kPa (20 °C)
حلالیت:	انحلال پذیری در آب (دمای ۱۵ درجه) 0.15gr/100ml
<b>قسمت ۹ : پایداری و واکنش پذیری این ماده Stability and Reactivity Data –</b>	
پایداری:	معمولاً پایدار
شرایط ناپایداری:	در دمای اتاق بی اثر است و واکنش پذیری کمی دارد اما افزایش دما سبب افزایش واکنش پذیری آن می گردد
مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	این ماده به شدت با انیدرید سولفور، برم آبدار، فسفین، اترها،

<p>آلومینیوم، هیدرازین، فنیل لیتیومو کاربرد تنگستن واکنش می دهد و خطر حریق و انفجار دارد، این ماده یک اکسید کننده قوی است و بالاتر از دمای ۳۰۰ درجه سانتی گراد ممکن است با آمونیاک ، منوکسید کربن، سولفید هیدروژن، روغن، گریس و سوخت ها مخلوط قابل انفجاری را تشکیل می دهد.</p>	
<b>قسمت ۱۰: اطلاعات سم شناسی این ماده Toxicological Information-</b>	
<p>اثرات تماس کوتاه مدت(حاد) : این ماده باعث ایجاد سرما زدگی می شود، این ماده ممکن است دارای عوارضی بر روی سیستم اعصاب مرکزی باشد. اثرات تماس بلند مدت (مزمن) : این ماده ممکن است دارای عوارضی بر روی مغز استخوان باشد، امکان ایجاد عوارض سمی بر روی دستگاه تولید مثل انسان وجود دارد.</p>	<p>راههای ورود این ماده به بدن:</p>
	<p>سمیت در حیوانات:</p>
<b>قسمت ۱۱: اطلاعات بوم شناختی این ماده Ecological Informaition –</b>	
<p>برای اجتناب از آلودگی محیط روش های اضطراری را برای نشت های تصادفی گاز در محل در نظر بگیرید.اگر ماده باعث آلودگی محیط(آب ، خاک ، فاضلاب و...)گردید به مسئولین مربوطه اطلاع دهید.</p>	<p>سمیت زیست محیطی:</p>
<b>قسمت ۱۲: توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده Disposal Considerations –</b>	
<p>فورا با پرسنل تیم اضطراری تماس بگیرید ، نشت را متوقف کنید.اگر میتوانید این کار را بدون خطر انجام دهید.از ابزار و وسایل ضد جرقه و ضد انفجار استفاده کنید.</p>	<p>دفع مواد زائد:</p>
<b>قسمت ۱۳: اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده Transport Informaition –</b>	
	<p>دسته بندی DOT:</p>
<b>قسمت ۱۴: آیین نامه های مهم در مورد این ماده Regulatory Information –</b>	
	<p>آیین نامه های مهم:</p>
<b>قسمت ۱۵: اطلاعات دیگر other Informaition –</b>	
<p>۹۸/۳/۵</p>	<p>زمان تهیه این سند:</p>
<p>۹۸/۳/۵</p>	<p>زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:</p>
<p>الناز رنجبر</p>	<p>تهیه کننده:</p>
<p>سایت های معتبر</p>	<p>منبع:</p>

<p>اقدامات احتیاطی</p> <p>ظرف محتوی گاز تحت فشار است. از مواجهه با چشم لباس و پوست خودداری شود. از تنفس گاز اجتناب شود. دور از مواد ناسازگار و قابل اشتعال نگهداری شود. از وسیله حفاظت تنفسی مناسب استفاده کنید.</p>	
<p>کمک های اولیه:</p> <p>مواجهه با چشم: فوراً چشم هارا با مقدار زیادی آب بشوئید. شستن را حداقل به مدت ۱۰ دقیقه ادامه دهید. لنزهای تماسی را خارج کنید</p> <p>مواجهه تنفسی: مصدوم را به هوای تازه و به حالت استراحت ببرید. اگر تنفس ندارد تنفس مصنوعی یا اکسیژن بدهید. تنفس دهان به دهان ممکن است برای امدادگر خطرناک باشد. اگر فرد بی هوش است او را در وضعیت احیا قرار دهید.</p> <p>مواجهه پوستی: پوست آلوده شده را با مقدار زیادی آب بشوئید. لباس و کفش هارا قبل از استفاده مجدد به طور کامل بشوئید</p>	<p>نام ماده شیمیایی</p> <p>N2o</p> <p>مشخصات سازنده</p>
<p>نحوه انبارش و نگهداری:</p> <p>تجهیزات حفاظت فردی مناسب بپوشید. وارد محل انبار یا فضای بسته نشوید مگر اینکه تهویه کافی داشته باشد. سیلندر را نکشید نغلطانید سر ندهید سیلندر نباید آسیب فیزیکی ببیند.</p>	<p><b>DANGER:</b></p> <p>محتوی گاز تحت فشار در صورت گرم شدن احتمال انفجار دارد ممکن است سبب حریق یا تشدید حریق شود ممکن است سبب گیجی و خواب آلودگی شود</p>
	

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)	
	 
Chemical Product and Company Identification قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی	
Isept HC	Product Name(In English)
آی سپت اچ سی (محلول ضد عفونی کننده دست)	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
۶۴-۱۷-۵	CAS#
Ethanol	نام های مترادف
H 225, H 319	فرمول شیمیایی:
بزرگراه تهران ساوه، شهرک صنعتی مامونیه، کمربندی جنوبی، خیابان سی و سوم، شرکت آیریا برنا	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:
Hazards Identification قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده	
ماده آتشگیر، آسیب جدي / تحريك چشم "محلول و بخارات آن، كاملا آتشگیر هستند". "باعث تحريك جدي چشم میشود."	تأثيرات حاد این ماده بر سلامت:
	سرطان زایی این ماده:
کمک های اولیه	
در صورت تماس با چشم، فوراً چشم ها را بمدت ۱۰ الي ۱۵ دقیقه با جریان آب پاکیزه و روان بشویید. پلك ها را بازنگه‌دارید. متعاقباً با يك چشم پزشك مشورت كنید.	در صورت تماس این ماده با چشم:
-	در صورت تماس این ماده با پوست:
هوای تازه فراهم شود.	در صورت استنشاق این ماده:
بیمار را وادار به استفرآغ نکنید. دهان را فوراً بشویید و مقادیر زیاد آب به او بنوشانید.	در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:
قسمت ۴: اطلاعات آتش و انفجار این ماده – Fire and Explosion Data	
بشدت قابل اشتعال	قابلیت آتش زایی این ماده:
اختلاط فرآورده با هوا در شرایط خاص (مانند مه پاشی، نشتی در ابعاد زیاد و محیط گرم و بدون گردش هوای مناسب) ممکن است منجر به شکل گیری مخلوطی با قابلیت انفجار شود.	خطر انفجار:
واتر جت، پودر خاموش کننده، دي اكسيد كربن، كف مقاوم در برابر الكل.	مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده و دستورالعمل آن:
قسمت ۵: اقدامات لازم دزر زمان نشت و پخش تصادفی این ماده – Accidental Release Measures	
اقدامات احتیاطی مربوط به پرسنل، وسایل حفاظت شخصی و اقدامات اضطراری: تجهیزات محافظت شخصی بپوشید. گردش هوای کافی فراهم کنید. دور از منابع احتراق و اشتعال باشید. استعمال دخانیات ممنوع است. احتیاطات مربوط به محیط: به مواد اجازه نشت و ورود به آبهای سطحی و آبگذرها ندهید. روش ها و مواد مناسب برای مهار و پاکسازی: از مواد جاذب (مانند پارچه و الیاف) یا مواد بی اثر مانند ماسه، زل سیلیکا و خاک اره استفاده کنید.	در صورت پخش این ماده در محیط:

قسمت ۶: جابجایی و انبارش این ماده – Handling and Storage	
<p>روش صحیح انبارش این مواد:</p> <p>جریان هوای کافی برقرار کنید و در نقاط بحرانی از هواکش استفاده نمایید. درب ظرف محتوی را کاملاً ببندید. در تماس محلول الکلی با مواد حساس به الکل (مثلاً زیور آلات لاکه یا ساعت هایی که با پلاستیک های خاص ساخته شده اند) احتیاط کنید.</p> <p>دور از مواد غذایی، آشامیدنی و وسایل تغذیه انسان و حیوان نگهداری شود. الیسه آلوده به محلول سریعاً تعویض شوند. از برخورد محلول با چشم جلوگیری کنید. بخارات از هوا سنگین ترند. در ظروف اصلی، با درب کاملاً بسته و در محیط با گردش هوای مناسب نگهداری شود. محصول، از یخ زدگی و انجماد حفظ شود. دور از دید و دسترس اطفال نگهداشته شود.</p> <p>بخارات ممکن است با هوا مخلوط قابل انفجار ایجاد کنند. آنها از هوا سنگین تر هستند پس از گردش هوای مناسب حتی در نزدیکی سطح زمین مطمئن شوید. نگهداری دور از منابع احتراق و انفجار و همچنین اتصالات الکتریکی باشد، همچنین اقدامات احتیاطی برای جلوگیری از ایجاد و انباشتگی الکتریسیته ساکن در نظر گرفته شود. از استعمال دخانیات خودداری شود. از نور مستقیم خورشید محافظت شود. دور از مواد غذایی، آشامیدنی و وسایل تغذیه انسان و حیوان نگهداری شود.</p>	
قسمت ۷: کنترل های تماسی و حفاظت فردی در برابر این ماده – Exposure Controls/Personal Protection	
<p>کنترل های مهندسی:</p> <p>دور از مواد غذایی، آشامیدنی و وسایل تغذیه ای حیوانات نگهداری شود. الیسه آغشته و الوده به محلول را فوراً از تن خارج کنید. دستها را قبل از استراحت و پس از اتمام کار بشویید. از تماس فرآورده با چشم ها جلوگیری کنید.</p>	
<p>وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:</p> <p>محافظت از چشم / صورت: برای محافظت از چشم ها میتوان از عینک ایمنی استفاده کرد.</p> <p>محافظت از دست ها: جهت محافظت از پوست دست در محیط های حرفه ای – صرفنظر از تماس حاد با مواد شیمیایی ضد عفونی کننده – توصیه میشود که در صورت لزوم از یک کرم محافظ پوست با جذب سریع در فواصل کاری، یا از یک کرم با چربی بالا پس از شستشو یا انتهای شیفت کاری و پیش از استراحت استفاده شود.</p> <p>محافظت تنفسی: در صورت وجود تهویه کافی نیاز نیست، گردش مناسب هوا را برقرار نمایید. در صورت تهویه ناکافی از محافظ تنفسی استفاده نمایید.</p>	
<p>حدود مواجهه</p> <p>Ethanol (64-17-5) 1000 1920 TWA (8 h) WEL STEL (15 min) WEL</p>	
قسمت ۸: ویژگی های فیزیکی و شیمیایی این ماده – Physical and Chemical Properties	
حالت فیزیکی و شکل ظاهری:	مایع بی رنگ
بو:	خاص (شبیه الکل)
وزن مولکولی:	0.9 g / cm3 (approx..)
رنگ:	بی رنگ
نقطه ی جوش:	22 C / 78 C
فشار بخار:	
حلالیت:	براحتی و بهر نسبت
قسمت ۹: پایداری و واکنش پذیری این ماده – Stability and Reactivity Data	
پایداری:	فرآورده پایدار است. در شرایط استفاده و نگهداری توصیه شده، واکنش خطرناک محتمل نیست.
شرایط ناپایداری:	فرآورده در شرایط مطلوب انبارش، مصرف و دما بلحاظ شیمیایی پایدار است.
	به بخش ۶ مراجعه نمایید

مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	از گرما، سطوح داغ، جرقه، شعله روباز و سایر منابع احتراق و اشتعال دور نگهدارید. استعمال دخانیات ممنوع است.
قسمت ۱۰: اطلاعات سم شناسی این ماده - Toxicological Information	
راههای ورود این ماده به بدن:	استنشاق، بلع، چشم
سمیت در حیوانات:	دور از مواد غذایی، آشامیدنی و وسایل تغذیه ای حیوانات نگهداری شود.
قسمت ۱۱: اطلاعات بوم شناختی این ماده - Ecological Informaition	
سمیت زیست محیطی:	
قسمت ۱۲: توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده - Disposal Considerations	
دفع مواد زائد:	فرآورده دورریختنی و همچنین بسته بندی کاملاً خالی شده، می بایست بر اساس قوانین کشوری به عوامل بازیافت ذیربط تحویل شوند. بسته بندی هایی که آلوده نیستند، قابل بازیافت می باشند.
قسمت ۱۳: اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده - Transport Informaition	
دسته بندی DOT:	
قسمت ۱۴: آیین نامه های مهم در مورد این ماده - Regulatory Information	
آیین نامه های مهم:	
قسمت ۱۵: اطلاعات دیگر - other Informaition	
زمان تهیه این سند:	۹۹/۸/۱
زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:	۹۹/۸/۱
تهیه کننده:	الناز رنجبر
منبع:	اطلاعات ایمنی شرکت سازنده

<p><b>اقدامات احتیاطی</b></p> <p>ماده آتشگیر. آسیب جدی / تحریک چشم  "محلول و بخارات آن، کاملاً آتشگیر هستند". "باعث تحریک جدی چشم میشود."  در صورت تداوم تحریک چشم، توصیه های پزشکی را جویا شوید  درب ظرف محتوی فرآورده را کاملاً ببندید  از گرما، سطوح داغ، جرقه، شعله روباز و سایر منابع احتراق و  اشتعال دور نگهدارید. استعمال دخانیات ممنوع است  دور از دسترس اطفال نگهداری شود  اختلاط فرآورده با هوا در شرایط خاص (مانند مه پاشی، نشستی در  ابعاد زیاد و محیط گرم و بدون گردش هوای مناسب) ممکن  است منجر به شکل گیری مخلوطی با قابلیت انفجار شود.</p>	
<p><b>کمک های اولیه:</b></p> <p>در صورت تماس با چشم: در صورت تماس با چشم، فوراً چشم ها را  بمدت ۱۰ الی ۱۵ دقیقه با جریان آب پاکیزه و روان بشویید. پلک ها را  باز نگهدارید. متعاقباً با یک چشم پزشک مشورت کنید  در صورت استنشاق: هوای تازه فراهم شود.  در صورت بلع: بیمار را وادار به استفراغ نکنید. دهان را فوراً بشویید و  مقادیر زیاد آب به او بنوشانید.</p>	<p>نام ماده شیمیایی Isept HC</p> <p>مشخصات سازنده</p>
<p>نحوه انبارش و نگهداری: جریان هوای کافی برقرار کنید و در نقاط  بحرانی از هواکش استفاده نمایید. درب ظرف محتوی را کاملاً ببندید..  دور از مواد غذایی، آشامیدنی و وسایل تغذیه انسان و حیوان نگهداری  شود. بخارات از هوا سنگین ترند. در ظروف اصلی، با درب کاملاً  بسته و در محیط با گردش هوای مناسب نگهداری شود. محصول، از  بخ زدگی و انجماد حفظ شود. دور از دید و دسترس اطفال نگهداشته  شود.  بخارات ممکن است با هوا مخلوط قابل انفجار ایجاد کنند. نگهداری دور  از منابع احتراق و انفجار. از استعمال دخانیات خودداری شود. از نور  مستقیم خورشید محافظت شود.</p>	<p><b> DANGER:</b></p> <p>محلول به شدت آتشگیر است  از برخورد محلول با چشم جلوگیری کنید</p>
	

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)	
	
Chemical Product and Company Identification قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی	
Isept benzox	Product Name(In English)
آی سپت بنزوکس (محلول ضد عفونی کننده کنسانتره سطوح)	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
Benzyl-alkyldimethylammonium, chlorides (8001-54-5) Phenoxyethanol (122-99-6) Ethanol (67-63-0)	CAS#
	نام های مترادف
	فرمول شیمیایی:
بزرگراه تهران ساوه، شهرک صنعتی مامونیه، کمربندی جنوبی، خیابان سی و سوم، شرکت آیریا برنا	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:
Hazards Identification قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده	
خورنده است و در مصرف خوراکی مضر است و باعث ایجاد سوختگی می شود و برای حیات موجودات آبی بسیار سمی است و خطرات دراز مدت دار.	تأثیرات حاد این ماده بر سلامت:
	سرطان زایی این ماده:
کمک های اولیه	
در صورت تماس با چشم، فوراً چشم ها را با آب فراوان آبکشی کنید و توصیه های پزشکی را جویا شوید..	در صورت تماس این ماده با چشم:
فورا با آب فراوان و لااقل برای مدت ۱۵ دقیقه آبکشی کنید.	در صورت تماس این ماده با پوست:
مصدوم را به هوای تازه انتقال دهید و او را آرام نگه دارید. اگر غیر هوشیار است او را در حالت recovery قرار دهید. و پزشکی را جویا شوید. در صورت توادم نشانه ها، با پزشک تماس بگیرید.	در صورت استنشاق این ماده:
بیمار را وادار به استفراغ نکنید. دهان را فورا بشویید و مقادیر زیاد آب به او بنوشانید.	در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:
– Fire and Explosion Data قسمت ۴: اطلاعات آتش و انفجار این ماده	
محلول داغ بخارات احتراق پذیر متسع می کند.	قابلیت آتش زایی این ماده:
	خطر انفجار:
آب، پودرخشک، کف، دی اکسید کربن	مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده و دستورالعمل آن:
– Accidental Release Measures قسمت ۵: اقدامات لازم در زمان نشت و پخش تصادفی این ماده	
افزایش احتمال سر خوردن در صورت نشت یا پاشش فرآورده بر زمین وجود دارد. از رها شدن مواد در آبهای سطحی و سیستم بهداشتی فاضلاب جلوگیری کنید. از نفوذ فرآورده به لایه های خاک جلوگیری کنید. روش های پاک کردن: از مواد جاذب (مانند پارچه یا مواد جاذب بی اثر مانند شن، ژل سیلیکا و خاک اره) استفاده کنید.	در صورت پخش این ماده در محیط:
– Handling and Storage قسمت ۶: جابجایی و انبارش این ماده	

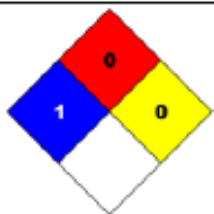


روش صحیح انبارش این مواد:	دور از حرارت و نور مستقیم خورشید نگهداری شود. در ظرف با درب کاملاً بسته نگهداری شود. دور از مواد غذایی و آشامیدنی نگهداری شود.
<b>قسمت ۷: کنترل های تماسی و حفاظت فردی در برابر این ماده Exposure Controls/Personal Protection</b>	
کنترل های مهندسی:	اقدامات بهداشتی: دور از مواد غذایی و آشامیدنی نگهداری شود. از برخورد با چشم ها و پوست جلوگیری شود.
وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:	حفاظت تنفسی: تنها در صورتیکه دوری از حدود مواجهه شغلی قابل تأمین نیستند و آنهم بمدت کوتاه استفاده از محافظ تنفسی مجهز به فیلتر نوع A توصیه می شود. برای محافظت از پائشش اتفاقی روی دست ها استفاده از دستکش های یکبار مصرف از جنس نیتریل ضخامت ۰.۱۱ mm توصیه می شود. برای حفظ دست ها از تماس های طولانی مدت (بیش از ۴۸۰ دقیقه)، دستکش های از جنس نیتریل (ضخامت بیش از ۰.۴ mm) یا بوتیل (ضخامت بالای 0.7 mm) قابل ذکر هستند. محافظ چشم: از چشم پوش های ایمنی که کاملاً به چشم یا صورت فیکس می شوند استفاده شود.
حدود مواجهه	Phenoxyethanol 20 ppm 110 mg/m3 Ethanol 1000 ppm 1920 mg/m3
<b>قسمت ۸: ویژگی های فیزیکی و شیمیایی این ماده Physical and Chemical Properties</b>	
حالت فیزیکی و شکل ظاهری:	مایع تقریباً ویسکوز
بو:	مطبوع
وزن مولکولی:	در ۲۰ درجه سانتی گراد ۱ g/cm3
رنگ:	سبز
نقطه ی جوش:	حدود ۹۰ درجه سانتی گراد
فشار بخار:	
حلالیت:	در ۲۰ درجه سانتی گراد به هر نسبت
<b>قسمت ۹: پایداری و واکنش پذیری این ماده Stability and Reactivity Data</b>	
پایداری:	این ترکیب در شرایط قید شده و مناسب برای نگهداری پایدار است. در واکنش پذیری، هیچ مورد مدلی پیش بینی نشده است. هیچ ترکیب مخاطره امیز ناشی از تجزیه بصورت منطقی قابل پیش بینی نیست.
شرایط ناپایداری:	از حرارت و نور مستقیم خورشید دور باشد.
مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	با اسیدهای قوی و عوامل اکسید کننده ناسازگار است.
<b>قسمت ۱۰: اطلاعات سم شناسی این ماده -Toxicological Information</b>	
راههای ورود این ماده به بدن:	استنشاق، بلع، چشم
سمیت در حیوانات:	بسیار سمی برای موجودات آبی
<b>قسمت ۱۱: اطلاعات بوم شناختی این ماده Ecological Informaition</b>	
سمیت زیست محیطی:	از رها شدن مواد در آبهای سطحی و سیستم بهداشتی فاضلاب جلوگیری کنید. از نفوذ فرآورده به لایه های خاک جلوگیری کنید.
<b>قسمت ۱۲: توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده Disposal Considerations</b>	
دفع مواد زائد:	از رها ساختن فرآورده کنسانتره به آبهای سطحی و آبگزرها کاملاً بپرهیزید. بسته بندی کاملاً خالی شده را بر اساس قوانین کشوری به شرکت های خاص امحاء زباله تحویل دهید.
<b>قسمت ۱۳: اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده Transport Informaition</b>	

	دسته بندی DOT:
قسمت ۱۴: آیین نامه های مهم در مورد این ماده – Regulatory Information	
	آیین نامه های مهم:
قسمت ۱۵: اطلاعات دیگر – other Information	
۹۹/۸/۱	زمان تهیه این سند:
۹۹/۸/۱	زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:
الناز رنجبر	تهیه کننده:
اطلاعات ایمنی شرکت سازنده	منبع:

<p><b>اقدامات احتیاطی</b></p> <p>مضر در صورت تماس با پوست و اگر بلعیده شود مضر اگر بلعیده شود سبب سوختگی می شود محرک چشم احتمال صدمه جدی به چشم بسیار سمی برای موجودات آبی بخارات حاصل از فرآورده ممکن است سبب خواب آلودگی و گیجی شود</p>	 <p>نام ماده شیمیایی Isept benzox</p> <p>مشخصات سازنده</p>
<p><b>کمک های اولیه:</b></p> <p>در صورت تماس با چشم، فوراً چشم ها را با آب فراوان آبکشی کنید و توصیه های پزشکی را جویا شوید. در صورت تماس با پوست: فوراً با آب فراوان و لایقاً برای مدت ۱۵ دقیقه آبکشی کنید. در صورت استنشاق مصدوم را به هوای تازه انتقال دهید و او را آرام نگه دارید. اگر غیر هوشیار است او را در حالت recovery قرار دهید. و پزشکی را جویا شوید. در صورت توام نشانه ها، با پزشک تماس بگیرید. در صورت بلع بیمار را وادار به استفراغ نکنید. دهان را فوراً بشویید و مقادیر زیاد آب به او بنوشانید.</p>	<p><b>DANGER:</b></p> <p>سبب سوختگی می شود محرک چشم بسیار سمی برای موجودات آبی بخارات حاصل از فرآورده ممکن است سبب خواب آلودگی و گیجی شود</p>
	

نام ماده: آی سپت آ اف، ضدعفونی کننده / پاک کننده آماده مصرف و غیر الکلی سطوح کوچک تجهیزات و ملزومات پزشکی  
 CAS of Active Material: BAC (68424 – 85 – 1), DDAC (7173 – 51 – 5), Alkyl amine (2372 – 82 – 9)



عبارت هشدار: DANGER

خطرات: از تماس مستقیم محلول با چشم، گوش و بینی جلوگیری شود.  
 از استنشاق عمدی و مستقیم بخارات، ذرات حامل از پاشش و ... فرآورده پرهیزید.

کمکهای اولیه (می بایست فوراً انجام شوند):

پس از استنشاق: فرد را به هوای آزاد منتقل کنید. در مواجهات شدید و در صورتی بروز ناخوشی جدی، مراقبتهای پزشکی را جویا شوید. استنشاق طولانی و زیاد بخارات فرآورده ممکن است باعث گیجی، منگی و خواب آلودگی شود.  
 پس از تماس با چشم: چشم های باز را با مقدار زیاد آب پاکیزه و به مدت چند دقیقه شستشو دهید. در صورت بروز ناخوشی خدمات پزشکی را جویا شوید. طی این مدت، شستشوی چشم ادامه یابد.  
 پس از بلع: دهان را شستشو دهید. فرد را وادار به نوشیدن مقادیر زیاد آب یا شیر کنید. او را وادار به استفراغ نکنید مگر آنکه دستور پزشک باشد. در صورت کاهش سطح هوشیاری فرد را وادار به خوردن چیزی نکنید.  
 پس از تماس با پوست: پوست را با مقادیر زیاد آب پاکیزه شستشو دهید. کلیه البسه آلوده سریعاً خارج و کاملاً شسته شوند.

احتیاطات ایمنی: این فرآورده قابل اشتعال نیست. اما در صورت سوختن، بخارات و گازهای سمی متصاعد میکند.  
 احتیاطات ایمنی مربوط به افراد: همچنین گردش هوای کافی در محل کار توصیه میشود.  
 احتیاطات مربوط به محیط: از ورود فرآورده به آبگذرها، آب راه ها، آب های سطحی و منابع آب جلوگیری کنید. با مقادیر زیاد آب رقیق شود.

روش دفع:

فرآورده: این محصول نباید همراه با زباله های خانگی دفع شود. به فرآورده اجازه راهیابی به فاضلاب داده نشود. دفع این فرآورده میبایست بر اساس قوانین رسمی (محلی) صورت گیرد.  
 بسته بندی های آلوده: آنها را کاملاً از محلول خالی نمایید. آنها پس از پاکسازی کامل و دقیق قابلیت بازیافت دارند. از آب میتوان به عنوان عامل پاک کننده مناسب استفاده کرد.

وسایل حفاظت فردی:

محافظت عمومی و اقدامات بهداشتی: احتیاطات معمول مربوط به استفاده و جابه جایی مواد شیمیایی می بایست مورد ملاحظه قرار گیرد. توصیه میشود، حین کار با محلول از دستکش و پوشش مناسب محافظ چشم و صورت استفاده شود.

شرکت سازنده / وارد کننده:

ساخت و بسته بندی در سایت تولید شرکت AyriaBorna، (شهرک صنعتی مامونیه) ..... (۰۲۱ – ۸۸۹۸ ۶۷۳۰)

<p>اقدامات احتیاطی</p> <p>از تماس مستقیم محصول با چشم و گوش و بینی جلوگیری شود. از استنشاق عمدی و مستقیم بخارات و ذرات حاصل از پاشش بپرهیزید</p>	
<p>کمک های اولیه:</p> <p>استنشاق: هوای تازه</p> <p>چشم: شست و شو با آب پاکیزه به مدت چند دقیقه</p> <p>بلع: دهان را شست و شو دهید، فرد هوشیار را وادار به خوردن مقدار زیادی آب یا شیر کنید، وادار به استفراغ نکنید</p> <p>پوست: شست و شو با آب زیاد و دفع لباس های آلوده</p>	<p>نام ماده شیمیایی</p> <p>Isept AF</p> <p>مشخصات سازنده</p>
<p>نحوه انبارش و نگهداری:</p> <p>گردش هوای کافی در محل کار</p>	<p><b>DANGER:</b></p> <p>این فرآورده قابل اشتعال نیست اما در صورت سوختن بخارات و گازهای سمی متصاعد میکند</p>
	

## آی سپت جی تی ای 2.5% iSept GTA 2.5%

(ضد عفونی کننده سطح بالای ابزار و وسایل پزشکی و جراحی)

۱- شناسایی ماده/ترکیب و کمپانی سازنده

۱.۱ نام محصول: آی سپت جی تی ای 2.5% iSept GTA 2.5%

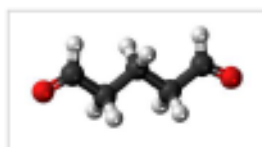
ماده موثره: Glutaraldehyde

با نام علمی: 1 – 5, Pentanedial

و سایر نام های: Glutaric dialdehyde و Glutaric aldehyde ، Glutaric acid dialdehyde

فرمول بسته مولکولی: C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub>

ساختار مولولی:



۱.۲ کاربرد فرآورده / محصول: ضد عفونی کننده سطح بالای ابزار و وسایل پزشکی و جراحی (ابزار نیمه بحرانی/بحرانی حساس به دما)

آی سپت جی تی ای 2.5% یک "High level Disinfectant / Medical Device" است.

۱.۳ نام کمپانی سازنده: شرکت آیریا برنا سهامی خاص "AyriaBorna P.J.S. Co."

آدرس: بزرگراه تهران ساوه، شهرک صنعتی مامونیه، کمربندی جنوبی، خیابان سی و سوم، شرکت آیریا برنا

تلفن: 08645251109 تلفاکس: 08645251105 تلفن اورژانس: 09121000187

۱.۴ تلفن شرایط اضطرار: 09127983257 ایمیل فرد رابط: [office@ayriaborns.com](mailto:office@ayriaborns.com)

۲-اطلاعات راجع به ترکیبات فرآورده: از نقطه نظر کلی هیچ ماده ای با غلظت خطرناک در فرآورده موجود نیست. سایر ترکیبات موجود با خطر احتمالی به شرح زیرند:

1- Pentanedial 1,5	CAS No.: 111-30-8	less than 3%
2- Methanol	CAS No.: 67-58-1	less than 0.05%

(تعداد بدون پایه رکننده ماده اولیه)

۳- شناسایی مخاطرات: این فرآورده در رده قابل اشتعال طبقه بندی نمی شود. امکان آسیب جدی چشم وجود دارد. فرآورده سبب حساسیت پوست و ارگانهای تنفسی می شود. این فرآورده همچنین سبب تحریک پوست می شود. تماس طولانی تر احتمالاً منجر به شدیدتر شدن اثرات می شود. امکان ایجاد اثرات زیان آور با نشانه هایی از مسمومیت ملایم با بلعیدن و استنشاق وجود دارد.

۴-کمکها و اقدامات اولیه: بعنوان یک قاعده کلی در صورت تردید و یا تداوم حضور نشانه ها همیشه با پزشک تماس بگیرید. هرگز شخص غیر هوشیار را وادار به بلع نکنید. نکته قابل یادآوری آنکه، هر فرد بیهوش می بایست در وضعیت Recovery بخل قرار داده شود. در صورت مواجهه استنشاقی: اگر مقدار زیادی استنشاق شده، بیمار را به محلی با هوای تازه انتقال دهید و او را گرم و آرام نگه دارید. اگر تنفس بصورت غیر منظم است یا قطع شده، احیا دهان به دهان انجام دهید و با پزشک تماس بگیرید. از طریق دهان (خوراکی) چیزی به بیمار ندهید.

در صورت پاشش یا تماس اتفاقی با چشم: در صورت وجود، لنزهای تماسی را خارج کنید به مدت ۱۵ دقیقه با آب تمیز تمام چشم را شستشو دهید. پلکها را باز نگه دارید. در صورت بروز قرمزی، درد یا مشکلات بینایی با یک چشم پزشک مشورت کنید.

در صورت پاشش یا تماس اتفاقی با پوست: تمام البسه آلوده را فوراً خارج کنید. آنها را تا رفع آلودگی دوباره استفاده نکنید. فوراً با آب کاملاً آبکشی کنید. در صورت بروز تحریک پوستی، توصیه های پزشکی را جویا شوید.

در صورت بلع اتفاقی: دهان را آبکشی کنید، مصدوم را وادار به استفراغ نکنید. شخص را آرام کنید و فوراً به نزد پزشک یا یک درمانگاه انتقال دهید. برچسب را به پزشک نشان دهید.

۵- اقدامات خاموش کردن آتش: ماده به خودی خود آتش نمی گیرد.

در صورت آتشسوزی، موادی که برای خاموش کردن آن پیشنهاد می شوند عبارتند از: هرگونه ماده مجاز برای خاموش کردن آتش مانند کف، شن، دی اکسیدکربن، آب و پودر.

تجهیزات مورد نیاز آتش نشان ها: بعثت سمیت ناشی از تجزیه فرآورده بخاطر دما، آتش نشانان نیاز به تجهیزات تنفسی خودکار ایزوله و لباس کامل محافظ دارند.

۶- اقداماتی که باید در هنگام انتشار تصادفی فرآورده انجام داد: اقدامات احتیاطی شخصی، از استنشاق بخارات خودداری کنید. به فهرست اقدامات ایمنی ذیل عناوین ۷ و ۸ مراجعه کنید.

اقدامات احتیاطی محیطی: هر گونه نشت مواد را با استفاده از مواد جاذب غیر قابل اشتعال مانند شن، خاک، ورمیکولیت و دیاتومه کنترل کرده و حاصل را در مخزن دفع مواد زاید بریزید. از ورود هر گونه مواد به فاضلاب و آبگذرها جلوگیری کنید. برای دفع مواد زاید مطابق قوانین و مقررات (بند ۱۳) - از مخزن مخصوص این مواد استفاده کنید. در صورت ورود فرآورده به کانال های آب، رودخانه ها یا فاضلاب، مطابق با رویه قانونی به مسئولان مربوط اطلاع دهید.

روش های پاک کردن: در صورت پخش تصادفی فرآورده، مواد بازیافتی را بقصد استفاده مجدد در داخل ظرف اصلی نریزید. مایع پاشیده شده را با کمک مواد جاذب غیر قابل اشتعال جذب کرده و با ابزاری مانند مانند بیل یا خاک انداز آنها را از محل پاک کنید. ضایعات را در داخل مخزن مخصوص دفع بریزید و آنها را با سایر زباله ها مخلوط نکنید. سطح آلوده را به خوبی با آب شستشو دهید.

۷- جابجایی، مصرف و انبارداری: افرادی که سابقه آسم، آلرژی، مشکلات تنفسی دوره ای یا مزمن دارند نباید بهیچوجه از چنین ترکیباتی استفاده کنند. هر فردی که دارای سابقه حساسیت پوستی است نیز نباید تماسی با چنین فرآورده هایی داشته باشد. جابجایی: از این محصول در اماکنی با تهویه مناسب استفاده شود. محصول برای مصرف خارجی است. بلعیده نشود. از هرگونه تماس با پوست و چشم جلوگیری شود.

احتیاطات حین آتش سوزی: از نزدیک شدن کارمندان غیر مجاز جلوگیری شود.

تجهیزات توصیه شده: برای ایمنی شخصی بند ۸ را مطالعه کنید. احتیاطات درج شده روی برچسب و هم چنین قواعد ایمنی صنعتی را رعایت نمایید. از بوئیدن بخارات اجتناب نمایید. محصول نباید با چشم تماسی داشته باشد. مایع شستشوی چشم و شیر آب در نزدیکی محل الزامی است.

نگهداشت یا انبارداری: در ظرف با درب کاملاً بسته و در یک مکان خشک نگهداری شود. دور از غذا و نوشیدنی (حتی غذای حیوانات) نگهداری شود. دمای انبارش فرآورده بین ۵ تا ۲۵ درجه سانتی گراد، در محلی خشک و با تهویه خوب و مناسب باشد. فقط در ظرف اصلی نگهداری شود. بعد از تاریخ انقضا ذکر شده روی بسته بندی استفاده نشود. دور از دسترس کودکان نگهداری شود.

۸- محافظت شخصی: هر فردی با سابقه حساسیت پوستی، آسم، آلرژی، مشکلات مزمن یا دوره ای سیستم تنفسی بهیچوجه نباید از چنین فرآورده هایی استفاده کند.

دستگاه ایمنی برای تنفس: در مورد این فرآورده خاص، از استنشاق بخارات اجتناب کنید. در صورت ناکارآمدی تهویه (تهویه ناکافی) ماسک های مجهز به فیلتر مخصوص بخارات آلی را بکار گیرید (محافظت نوع A).

محافظت از دستها: دستکش مناسب (دستکش های بوتیل یا نیتریل) دست کنید.

محافظ چشم و صورت: از برخورد فرآورده با چشم ها جلوگیری شود. جایی که فرآورده بصورت مداوم مصرف می شود، چشم شوی تعبیه شود.

محافظت از پوست: لطفاً از پوشش مناسب استفاده شود.

اقدامات مربوط به سلامت: در طی مصرف از خوردن، آشامیدن و استعمال دخانیات پرهیزید. پس از هر استفاده دست ها و تمام ملزومات محافظتی را بشویید.

۹- خواص شیمیایی و فیزیکی:

چگالی: حدود یک (1.007 g/cc)

خواص اسیدی و بازی: اسید ضعیف

انحلال پذیری در آب: بهر نسبت قابل حل

حالت فیزیکی: مایع سیال، زلال و آبی رنگ

وقتی که امکان اندازه گیری PH باشد: ۵/۵ الی ۶/۵

بو: خاص آلدئیدی / معطر شده

۱۰- پایداری و واکنش پذیری: فرآورده با شرایط قید شده در بند ۷ برگه اطلاعات ایمنی در مصرف، جابجایی و انبارش پایدار است.

شرایطی که می بایست از آنها اجتناب کرد: با مواد دیگر مخلوط نشود.

ترکیبات مخاطره آمیز حاصل از تجزیه محصول: در دماهای بالاتر ممکن است ترکیبات خطرناک ناشی از تجزیه محصول تولید شوند. ترکیبات مانند دود و بخارات، دی و متواکسید کربن و اکسید نیتروژن.

۱۱- اطلاعات سم شناسی:

LD50 Oral Rat 3450 mg/kg

LD50 Dermal Rabbit >2000 mg/kg

Name of substance	CAS No	Exposure route	ATE
Glutaraldehyde	111-30-8	oral	100 mg/kg
Glutaraldehyde	111-30-8	inhalation vapour	0,5 mg/dh
Methanol	67-58-1	oral	100 mg/kg
Methanol	67-58-1	dermal	200 mg/kg
Methanol	67-58-1	inhalation vapour	3 mg/dh

در صورت مواجهه استنشاقی: استنشاق احتمالاً منجر به تحریک دستگاه تنفسی می گردد. گلو درد، سرفه، نفس تنگی و ناراحتی تنفسی امکان بروز دارند.

در صورت بلع اتفاقی: خوردن ممکن است منجر به تحریک سیستم گوارشی، درد شکمی، سردرد و حالت تهوع گردد.

در صورت پاشش یا تماس با پوست: فرآورده تحریکی روی پوست ایجاد نمی کند.

در صورت پاشش محلول و تماس اتفاقی با چشمها: این فرآورده محرک شدید چشمها است.

دیگر جزئیات: مواجهه مکرر یا طولانی مدت ممکن است سبب حساسیت زایی در سیستم تنفسی (خطر ابتلا به آسم) و پوست (خطر ابتلا به اگزما) شود.

۱۲- اطلاعات زیست محیطی: اطلاعات زیست محیطی در مورد خود فرآورده در دست نیست. محصول نباید در فاضلاب و آبگذرها رها شود.

امپاشتیگی: تجمع زیستی برای این محصول متصور نیست.



۱۳- ملاحظات مربوط به دفع: آن را داخل آبگذرها نریزید. حجم زیاد فرآورده را در محل های تخلیه (فاضلاب) رها نکنید. پسماند: پسماندهای آن مطابق با قوانین زیست محیطی حاکم، توسط شرکت های بازیافت مجاز، بازیافت و یا دور ریخته شود. خاک و آب را با دفع محصول در محیط آلوده نکنید.

بسته بندی آلوده: ظرف فرآورده را کاملا خالی کنید، برچسب روی ظروف نگه داری شود. این زباله جهت دفع به کمپانی ذی صلاح تحویل شود.

۱۴- الزامات قانونی: این محصول به لحاظ طبقه بندی قابل اشتعال نیست. طبقه بندی مربوط به فرآورده "HARMFUL" می باشد. مخاطرات ویژه مرتبط با محلول و توصیه های ایمنی (R & S phrases): R42/43: در صورت استنشاق و تماس با پوست ممکن است سبب حساسیت زایی شود. R 37/38: محرک سیستم تنفسی و پوست. R20/22: در صورت تنفس و بلعیدن مضر است. R41: احتمال آسیب جدی به چشم. S23: گاز یا بخارات حاصل از فرآورده را تنفس نکنید. S26: در صورت تماس با چشم فوراً با آب فراوان آبکشی کنید و توصیه های پزشکی را جویا شوید. S36/37/39: لباس مناسب محافظ، دستکش و محافظ چشم / صورت بپوشید. S45: در صورت بروز حادثه یا احساس ناخوشی، فوراً توصیه پزشکی را جویا شوید (برچسب فرآورده را نشان دهید). S38: در صورت تهویه ناگهانی (ناگوارآمدن)، تجهیزات تنفسی مناسب استفاده کنید. S9: ظرف را در مکانی با تهویه مناسب نگهدارید. S2: دور از دسترس اطفال نگهداشته شود.

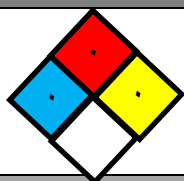
<p>اقدامات احتیاطی امکان آسیب جدی چشم محرک پوست استفاده از دستکش های بوتیل یا نیتریل و ماسک های مجهز به فیلتر مخصوص بخارات آلی</p>	
<p>کمک های اولیه: استنشاق: هوای تازه، فرد را گرم و آرام نگه دارید چشم: شست و شو با آب تمیز به مدت ۱۵ دقیقه، پلک ها را باز نگه دارید پوست: شست و شو با آب و دفع لباس های آلوده بلع: دهان را آبکشی کنید و فرد را وادار به استفراغ نکنید، مراجعه به پزشک</p>	<p>نام ماده شیمیایی Isept GTA  مشخصات سازنده</p>
<p>نحوه انبارش و نگهداری: در ظروف در بسته و مکان خشک با تهویه مناسب دور از مواد غذایی بین دمای ۵ تا ۲۵ درجه</p>	<p><b> DANGER:</b> افرادی که سابقه آسم، آلرژی، مشکلات تنفسی یا مشکلات پوستی دارند به هیچ وجه از این ماده استفاده نکنند</p>



برگه اطلاعات ایمنی (MSDS)		کد برگه اطلاعات ایمنی (MSDS) : تاریخ تدوین :	
<b>اسید سولفوسالسیلیک</b> <b>Sulfosalicylic Acid</b>			
فرمول شیمیایی :	حالت فیزیکی : جامد	رنگ : در دسترس نیست	وزن مولکولی : -
بو : در دسترس نیست	وضعیت اشتعال : غیر قابل اشتعال	نقطه جوش : ۱۰۰ درجه سانتی گراد	
حلالیت در آب	شکل فیزیکی : پودر سفید	نام های تجاری : -	
نوع مواجهه	اثرات	کمک های اولیه	پیشگیری
چشم	در دسترس نیست	شستشو با آب سرد بمدت ۱۵ دقیقه مراجعه به پزشک	احتیاط و در صورت نیاز استفاده از عینک و شیلد ایمنی
پوست	محرک پوست بدون خورندگی و حساسیت	شستشو با آب و صابون دفع لباسهای آلوده	استفاده از لباس کار و دستکش مناسب
خوردن	اختلالات سیستم گوارشی	شستشوی دهان و مصرف آب بسیار عدم اصرار به استفراغ مراجعه به پزشک	خوردن، آشامیدن و استعمال دخانیات ممنوع
استنشاق	تحریک سیستم تنفسی	هوای آزاد، تنفس مصنوعی (عدم تنفس دهان به دهان) مراجعه به پزشک	تهویه عمومی و موضعی در صورت نیاز استفاده از ماسک
آتشگیری	در غلظت های بالا قابل احتراق است	قطع نشی از منبع آلودگی	دوری از شعله روباتر و جرقه و استعمال دخانیات
نحوه اطفاء	-	استفاده از انواع خاموش کننده	عدم سیگار کشیدن، عدم تماس با شعله
اثرات بر محیط زیست	-	-	نکهداری در ظروف پلاستیکی
احتیاطات			
بر اساس منابع بین المللی، تأثیرات و مضرات ماده نامشخص و در دسترس نمی باشد، به همین منظور در هنگام استفاده احتیاط های لازم صورت گیرد			
-		-	
مواد سمی	خورنده	خطر زیستی	قابل اشتعال
لوزی خطر	سرطان زا	تحریک کننده	اکسید کننده

<p>اقدامات احتیاطی          محرک پوست          اختلالات سیستم گوارشی          تحریک سیستم تنفسی          قابل احتراق</p>	
<p>کمک های اولیه:          چشم: شست و شو با آب سرد به مدت ۱۵ دقیقه ، مراجعه به پزشک          پوست: شست و شو با آب و صابون و دفع لباس های آلوده          بلع: شست و شوی دهان و مصرف آب زیاد، عدم اصرار به استفراغ و مراجعه به پزشک          تنفس: هوای آزاد/تنفس مصنوعی</p>	<p>نام ماده شیمیایی          سولفوسالسیلیک اسید</p> <p>مشخصات سازنده</p>
<p>نحوه انبارش و نگهداری:          تهویه عمومی و موضعی          دوری از شعله روباز و جرقه و استعمال دخانیات          نگهداری در ظروف پلاستیکی</p>	<p><b>DANGER:</b></p> <p>استفاده از عینک و شیلد و ماسک و دستکش مناسب</p>
	

برگه ای اطلاعات ایمنی مواد (SDS)



قسمت ۱: شناسایی این ماده شیمیایی Chemical Product and Company Identification

Oxygen	Product Name(In English)
گاز اکسیژن	نام شیمیایی این ماده به پارسی:
۷-۴۴-۷۷۸۲	CAS#
۹-۹۵۶-۲۳۱	RTECS
اکسیژن مولکولی، اکسیژن، اکسیژن فشرده	نام های مترادف
O 2	فرمول شیمیایی:
شرکت های تامین کننده گازهای صنعتی	آدرس شرکت تولید کننده ی این ماده:

قسمت ۲: شناسایی خطرات این ماده Hazards Identification

تماس با چشم: تأثیری شناخته نشده است. گاز اکسیژن محرک چشم نیست. تماس با پوست: تأثیری شناخته نشده است. گاز اکسیژن محرک پوست نیست. بلعیدن و خوردن: مشخص نشده است. اکسیژن گاز است. تنفس: در بیشتر موارد تجهیزات حفاظت تنفسی مورد نیاز نیست ولی در مواردی که مواجهه با این گاز سنگین است (فشار گاز بالاست) ممکن است سیستم های حفاظت تنفسی مورد نیاز باشد.	تأثیرات حاد این ماده بر سلامت:
	سرطان زایی این ماده:

قسمت ۳: اقدامات کمک اولیه در مواجهه با این ماده - First Aid Measures

مشخص نشده است. این گاز محرک نیست.	در صورت تماس این ماده با چشم:
مشخص نشده است. این گاز محرک نیست.	در صورت تماس این ماده با پوست:
اگر علائم ومشکلات تنفسی نمایان شد، فرد مصدوم یا منبع مولد آلودگی رابه هوای آزاد برده وسریعاً به پزشک مراجعه نمائید.	در صورت استنشاق این ماده:
خوردن این گاز در مواجهه های شغلی متداول نیست.	در صورت بلعیدن و خوردن این ماده:

قسمت ۴: اطلاعات آتش وانفجار این ماده - Fire and Explosion Data

قابل اشتعال نیست.	قابلیت آتش زایی این ماده:
-----	نقطه ای افروزش این ماده:
-----	حدود آتش زایی این ماده:
تماس اکسیژن با مواد قابل احتراق می تواند باعث حریق یا انفجار شود	خطر انفجار:
از مقدار زیادی آب برای خاموش کردن حریقهایی که حاوی اکسیژن است، استفاده کنید.	مواد مناسب برای خاموش کردن آتش ناشی از این ماده ودستور العمل آن:

قسمت ۶: اقدامات لازم دزر زمان نشت وپخش تصادفی این ماده - Accidental Release Measures

در صورت پخش این ماده در محیط :	جلوی نشت مواد رابطور ایمن بگیرید.
<b>قسمت ۷ : جابجایی و انبارش این ماده Handling and Storage –</b>	
روش صحیح انبارش این مواد:	سیندر ها باید در جای خشک و خنک و با تهویه محیطی مناسب و بدور از آتش و مواد قابل احتراق و خورنده و بدور از پروسه تولید انبار نگه داری شود همچنین باید دور از اشعه مستقیم خورشید نگه داری شوند و در محل نیز باید تابلوی سیگار کشیدن ممنوع نصب شده باشد.
<b>قسمت ۸ : کنترل های تماسی و حفاظت فردی در برابر این ماده Exposure Controls/Personal Protection –</b>	
کنترل های مهندسی :	استفاده از تهویه محیطی مناسب
وسایل حفاظت فردی مورد نیاز:	حفاظت پوست: اطلاعاتی در دست نیست. حفاظت چشم: راهنمای خاصی در این مورد نشده است، اما برای ایمنی بیشتر بهتر است از گوگل های ایمنی مخصوص مواد شیمیایی استفاده شود. حفاظت بدن: اطلاعاتی در دست نیست. حفاظت تنفسی: در بیشتر موارد تجهیزات حفاظت تنفسی مورد نیاز نیست ولی در مواردی که مواجهه با این گاز سنگین است (فشار گاز بالاست) ممکن است سیستم های حفاظت تنفسی مورد نیاز باشد.
<b>قسمت ۹ : ویژگی های فیزیکی و شیمیایی این ماده Physical and Chemical Properties –</b>	
حالت فیزیکی و شکل ظاهری:	گاز بی رنگ
بو:	بی بو
وزن مولکولی:	۳۲/۰
رنگ:	بی رنگ
نقطه ی جوش:	۱۸۳ - درجه سانتیگراد
نقطه ی ذوب:	نقطه انجماد : ۲۱۸ / ۴ - درجه سانتیگراد (۳۶۱ - درجه فارنهایت)
وزن مخصوص:	مشخص نشده است . گاز است.
فشار بخار:	مشخص نشده است . اکسیژن دردمای اتاق به صورت گاز است.
فراریت:	فرار
آستانه بو:	بی بو
ضریب پخش ماده در آب / روغن:	در اتانول حل می شود و در سایر حلالهای آلی نیز قابل حل است .
حلالیت:	بهم مقدار کمی قابل حل است
<b>قسمت ۱۰ : پایداری و واکنش پذیری این ماده Stability and Reactivity Data –</b>	
پایداری:	پایداری معمولی دارد.
شرایط ناپایداری:	
مواد شیمیایی ناسازگار با این ماده:	اکسیژن سریعاً، شدیداً واکنش انفجاری با بسیاری از مواد آلی و غیر آلی شیمیایی می دهد که شامل : مواد قابل احتراق، قلیایی خاکی ها و فلزات قلیایی و مواد اکسید شونده
<b>قسمت ۱۱ : اطلاعات سم شناسی این ماده Toxicological Information –</b>	
راههای ورود این ماده به بدن:	مسمومیت تنفسی: مطالعاتی که بر روی حیوانات شد اثبات کرده که غلظت های بالای اکسیژن یا فشار بالای این گاز سبب تاثیر بر روی دستگاه تنفسی، سیستم

اعصاب مرکزی و دید میشود. مرگ و میر در حیوانات آزمایشگاهی بطور عمومی به علت آسیب ششها و ادم ریوی می باشد. <b>مسمومیت غذایی:</b> استانداردهای مقادیر سم شناسی حیوانات موجود نیست. <b>مسمومیت از پوست:</b> این ماده از راه تماس پوستی یا استنشاق، جذب پوستی می شود.	
مرگ و میر در حیوانات آزمایشگاهی بطور عمومی به علت آسیب ششها و ادم ریوی می باشد.	سمیت در حیوانات:
قسمت ۱۲: اطلاعات بوم شناختی این ماده Ecological Information –	
موضوع این مبحث در آینده توسعه پیدا خواهد کرد.	سمیت زیست محیطی:
قسمت ۱۳: توجهات در مورد روش صحیح دفع این ماده Disposal Considerations –	
اجازه دهید گازب صورت ایمن در اتمسفر آزاد شود . از آسیب سیلندرهای حاوی این گاز اجتناب کرد.	دفع مواد زائد:
قسمت ۱۴: اطلاعات مربوط به حمل و نقل این ماده Transport Information –	
کلاس خطر: ۲/۲- گاز غیر قابل اشتعال، غیر سمس و غیر خورنده، ماده اکسید کننده	دسته بندی DOT:
قسمت ۱۵: آیین نامه های مهم در مورد این ماده Regulatory Information –	
شماره شناسایی 1072UN	آیین نامه های مهم:
قسمت ۱۶: اطلاعات دیگر other Information –	
۹۶/۱۰/۲۱	زمان تهیه این سند:
۹۸/۲/۷	زمان آخرین بازبینی و ویرایش این سند:
الناز رنجبر	تهیه کننده:
صنایع ملی پتروشیمی ایران	منبع:

اقدامات احتیاطی: تماس اکسیژن با مواد قابل احتراق می تواند باعث حریق یا انفجار شود.	CAS NO: ۷۷۸۲-۴۴-۷	
واکنش در شرایط اضطراری: جلوی نشت مواد را به طور ایمن بگیرید.	نام ماده شیمیایی: گاز اکسیژن مشخصات سازنده: شرکت های تامین کننده گاز های صنعتی	
کمک های اولیه: گاز محرک نیست و در مسمومیت تنفسی انتقال به فضای باز و مراجعه به پزشک		
نحوه انبارش و نگهداری: نگه داری در جای خشک و خنک و با تهویه محیطی مناسب و بدور از آتش و مواد قابل احتراق و خورنده و دور از اشعه مستقیم خورشید .	<b>DANGER:</b> تماس با چشم: تأثیری شناخته نشده است . تماس با پوست: تأثیری شناخته نشده است . بلعیدن و خوردن: مشخص نشده است . اکسیژن گاز است . تنفس: در بیشتر موارد تجهیزات حفاظت تنفسی مورد نیاز نیست	
		

