



مرکز آموزشی درمانی کامکار-عرب نیا
KAMKAR ARAB NIA HOSPITAL

کتابچه راهنمای استفاده از

مواد شیمیایی

((آزمایشگاه))



مهندس مریم صفرنخایش: کارشناس بهداشت حرفه ای

مهندس اعظم سادات کبیری نیک: کارشناس بهداشت محیط

مهندس مریم فرجامی: کارشناس بهداشت محیط

فهرست عناوین

۴.....	مواد شیمیایی
۴.....	اطلاعات ایمنی مواد شیمیایی
۵.....	لوزی خطر
۷.....	لیست مواد شیمیایی موجود به تفکیک بخش ها و واحدها
۸.....	نکات قابل توجه در ارتباط با مواد شیمیایی
۸.....	احتیاط های شخصی
۹.....	راهنمای ایمنی در استفاده از هود
۱۰.....	اقدامات لازم قبل از ترک آزمایشگاه
۱۰.....	استفاده از وسایل حفاظت فردی
۱۱.....	کار با مواد شیمیایی
۱۲.....	ایمنی تجهیزات و وسایل
۱۳.....	وسایل تیز و برنده
۱۳.....	روش های ایمن در هنگام کار با وسایل شیشه ای
۱۳.....	پیشگیری از حریق و وجود تجهیزات ایمنی
۱۳.....	ذخیره سازی مواد
۱۴.....	هشدارها و علائم ایمنی
۱۴.....	ریختن مواد شیمیایی
۱۵.....	پسماندهای شیمیایی
۱۵.....	اصول نگهداری و جابجایی پسماندهای شیمیایی
۱۶.....	مواد شوینده و ضدعفونی کننده
۱۶.....	شستشو
۱۶.....	گندزدایی
۱۶.....	ویژگی های لازم برای یک ماده گندزدای مناسب
۱۷.....	مسمومیت های ناشی از استنشاق مواد شوینده
۱۷.....	توصیه های ایمنی
۱۸.....	سموم
۱۸.....	سم

۱۸	راه های ورود سم به بدن
۱۸	موارد مصرف سموم
۱۸	اصول ایمنی در کار با آفت کشها
۱۹	رعایت نکات ایمنی در هنگام سم پاشی
۱۹	نکات ایمنی بعد از انجام سم پاشی
۱۹	سموم مورد استفاده در بیمارستان
۲۰	محلول هیپوکلریت سدیم (مایع سفید کننده)
۲۱	محلول بتادین
۲۳	الکل
۲۵	محلول سورفامد
۲۷	محلول درموسپت
۲۸	پودر تالک
۲۹	اکسیژن
۳۱	محلول اسید سولفوریک
۳۳	اسید نیتریک
۳۵	محلول هیدروکسید پتاسیم
۳۷	محلول هیدروکسید سدیم
۳۹	اوره
۴۰	سالیسیلیک اسید
۴۱	گزیلول
۴۳	سم آیکون
۴۵	سم سایپرترین
۴۶	سم فایکام
۴۶	سم سولفاک

مواد شیمیایی



اطلاعات ایمنی مواد شیمیایی :

MSDS یا برگه اطلاعات ایمنی مواد ، از حروف اول کلمات Material (مواد) Safety (ایمنی) ، Data (اطلاعات) و Sheet (برگه یا ورقه تشکیل یافته و به برگه یا ورقه ای اطلاق می شود که اطلاعات ایمنی ماده روی آن درج شده باشد . هنگامی که با مواد شیمیایی مختلف کار می کنیم امکان بروز حوادث مختلف نظیر تماس پوستی ، بلع ، استنشام ، آزاد یا ریخته شدن مواد در محیط و غیره وجود دارد .

بنابراین بسیار مهم است که بدانیم در مقابله با این حوادث چگونه باید عمل نمود . اطلاعات لازم برای این منظور در برگه هایی به نام برگه های اطلاعات ایمنی مواد یا همان MSDS جمع آوری می گردد که در موارد اضطراری می توان از آنها استفاده نمود . برگه اطلاعات ایمنی مواد ، اطلاعات پایه ای درباره مواد یا فرآورده های شیمیایی را در بر می گیرد . این برگه ، دارای اطلاعاتی پیرامون خصوصیات ، پتانسیل آسیب زایی مواد ، نحوه استفاده و چگونگی برخورد در مواقع اضطراری است . MSDS متشکل از متن ها و عبارت های ایمن استاندارد بوده و اطلاعات بهداشتی و ایمنی مواد شیمیایی را بطور خلاصه بیان می کند . این اطلاعات توسط کارشناسان مجرب سازمان های بین المللی از شرکت های سازنده و مراکز کنترل سموم ، جمع آوری و اصلاح و بررسی شده است . این برگه ها ، برگه های اطلاعات فنی هستند و اطلاعات مربوط به خطرات ویژه ، کارکردن ایمن و دستورالعمل های اضطراری و اطلاعات اساسی مواد شیمیایی را برای مصرف و کاربرد آن ها در محیط کار توسط کاربران فراهم می نماید .

MSDS شامل موارد زیر است :

- خطرات بهداشتی : به عنوان مثال تماس پوست با اسید باعث سوختگی می گردد .
- خطرات حریق : به عنوان مثال پروپان خیلی آسان می سوزد و ممکن است منفجر شود .
- خطرات واکنش پذیری : به عنوان مثال ترکیب آمونیاک و سفید کننده های خانگی باعث انتشار گاز های مضر می گردد .

➤ ترکیبات خطرزا :

تمامی ترکیبات موجود در ماده شیمیایی که دارای پتانسیل خطرزایی هستند باید در MSDS لیست شوند .

➤ اطلاعات فیزیکی :

بخش داده های فیزیکی ، اطلاعات فنی و خصوصیات مواد را به ما می دهد . این خصوصیات شامل موارد زیر است :
حد بویایی ، وزن مخصوص ، فشار بخار ، دانسیته بخار ، میزان تبخیر ، نقطه جوش ، نقطه انجماد ، PH و ضریب توزیع آب .
اطلاعات موجود در این بخش جهت کمک به تعیین وضعیت هایی که تحت آن ماده ممکن است خطرناک شود ، به کار می رود . در واقع اطلاعات مربوط به این بخش می تواند تعیین کننده شرایط ایمن محل نگهداری برای ماده مورد نظر باشد .

➤ اطلاعات در مورد خطر حریق و انفجار :

هدف این بخش تشریح هر گونه خطرات حریق و انفجار مرتبط با مواد است . این اطلاعات با اطلاعاتی از داده های بخش واکنش پذیری ترکیب می شود و می تواند در تعیین محلی مطمئن برای انبار سازی مورد استفاده قرار گیرد . (مانند مایعات اشتعال پذیر) اطلاعات این بخش همچنین می تواند برای برنامه ریزی تعیین نوع مناسب و محل قرار گیری خاموش کننده های حریق بکار رود . مقداری از اطلاعات این بخش برای مبارزه با آتش و پاسخ اضطراری پرسنل می باشد . اگر ماده دارای پتانسیل حریق است باید احتیاط های ویژه حمل و نقل یا سایر ارزیابی های کنترلی لازم برای پیشگیری از حریق مد نظر قرار داده شود .

➤ اطلاعات واکنش پذیری :

بخش داده های واکنش پذیری ، هر وضعیتی که تحت آن ماده ناپایدار گشته یا می تواند خطرناک شود را تشریح می کند . مواد ناپایدار ممکن است تجزیه شوند و باعث حریق ، انفجار یا ایجاد شکلی جدید از ماده که خطرات مختلفی دارد ، می شود . به عنوان مثال مواد شیمیایی جدید ممکن است دارای سمیتی بیشتر یا اشتعال پذیرتر از ماده اصلی باشد . وضعیت هایی از قبیل گرما ، نور خورشید و طول عمر ماده شیمیایی می تواند باعث ناپایدار شدن شیمیایی یا تجزیه ماده گردد . بنابراین ممکن است این مواد احتیاج به انبار سازی ویژه و احتیاط های حمل و نقل داشته باشند .

مواد ناسازگار موادی هستند که ممکن است در صورت مخلوط شدن با هم یا در کنار هم قرار گرفتن ، واکنش شدید دهند یا منفجر شوند . این مواد باید جداگانه نگهداری شوند و نباید مخلوط شوند مگر اینکه احتیاط های ویژه در نظر گرفته شود . بنابراین باید از اطلاعات این بخش آگهی کافی در دست باشد تا حمل و نقل و انبارش به طور ایمن انجام شده و از مخلوط شدن مواد ناسازگار پیشگیری شود .

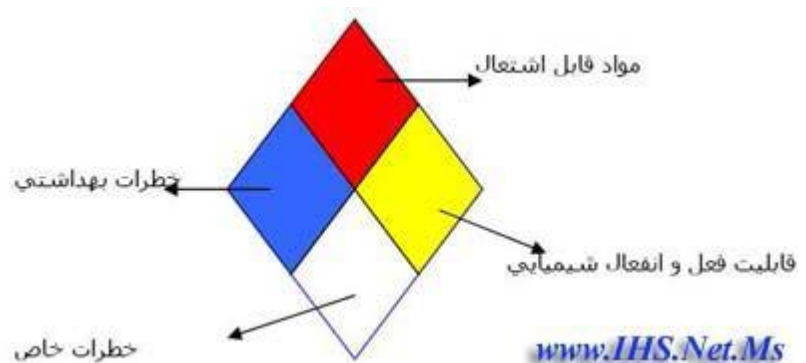
➤ خصوصیات سم شناسی (داده های مربوط به خطر سلامتی) :

این بخش اثرات مضر مواجهه با مواد شیمیایی را بیان می کند . در این قسمت باید اثرات ناشی از استنشاق بخارات ماده و تماس آن با چشم ، پوست ، دست ، صورت و ... بررسی گردد . علاوه بر این روش استفاده از ماده و میزان خطرات بهداشتی ناشی از آن ، نیز اهمیت دارد .

➤ کمک های اولیه :

بخش کمک های اولیه کار هایی که می بایست بلافاصله در موارد مواجهه با مواد انجام شود را توضیح می دهد . هدف کمک های اولیه کاهش جراحات و اختلالات بعدی می باشد . در موارد جدی ، کمک های اولیه ممکن است برای زنده نگه داشتن مصدومین ضروری باشد .

لوزی خطر :



لوزی خطر روشی برای طبقه بندی خطرات یک ماده شیمیایی است که توسط تدوین NFPA شده است . علامت لوزی که توسط NFPA طراحی شده است روشی بین المللی برای شناسایی خطرات مربوط به یک ماده شیمیایی خاص است تا کارکنان با استفاده از اطلاعات آن دچار صدمه و آسیب نشوند . این علامت خیلی مواقع در آزمایشگاه ها ، مکان های نگهداری مواد شیمیایی یا روی ظروف مواد شیمیایی پیدا می شود .

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

رنگ قرمز: نشان دهنده قابلیت اشتعال می باشد .

رنگ آبی: نشان دهنده خطرات بهداشتی (خطر ماده شیمیایی بر سلامتی) می باشد .

رنگ زرد: قابلیت فعل و انفعال شیمیایی (پایدار و از نظر ترکیب با آب) را نشان می دهد .

رنگ سفید: دارنده نشان های ویژه برای خطرهای خاص می باشد .

هر کدام از موارد (قابلیت فعل و انفعال شیمیایی ، قابلیت اشتعال ، خطرات بهداشتی) به پنج درجه از درجه (صفر تا درجه ۴) تقسیم می شوند بطوریکه درجه صفر نشان دهنده بی خطری و درجه ۴ نشان دهنده خطر بسیار شدید می باشد این درجه بندی در مورد خطرات خاص وجود ندارد .

قابلیت اشتعال مواد شیمیایی :

درجه ۴ : گازهای شدیداً قابل اشتعال و مایعات بسیار فرار قابل اشتعال و موادی که در حالت گرد و غبار در هوا ، تشکیل مخلوط انفجاری می دهند .

درجه ۳ : مایعاتی که تقریباً در حرارت نرمال مشتعل می شوند .

درجه ۲ : مایعاتی که جهت مشتعل شدن ، باید مقداری حرارت ببینند و جامداتی که تولید بخارات قابل اشتعال می نماید

درجه ۱ : موادی که قبل از اشتعال باید حرارت زیادی ببینند .

درجه صفر : موادی که مشتعل نمی شوند .

قابلیت فعل و انفعال شیمیایی :

میزان پایداری و ترکیب ماده شیمیایی با آب را نشان می دهد .

درجه ۴ : خطر : ماده قابل انفجار در درجه حرارت اطاق .

درجه ۳ : خطر : در صورت تکان شدید گرم شده و تحت شرایط یا اختلاط با آب گرم میتواند منفجر شود .

درجه ۲ : هشدار : در صورت اختلاط با آب نا پایدار بوده و یا می تواند شدیداً واکنش دهد .

درجه ۱ : احتیاط : گرم شدن یا اختلاط آن با آب می تواند باعث ایجاد واکنش بصورت شدید شود .

درجه صفر : پایدار : در هنگام اختلاط با آب واکنش ایجاد نمی کند .

خطر بهداشتی مواد :

منظور از خطرات بهداشتی همان خطرات و مضرات مواد شیمیایی بر سلامتی انسان است .

درجه ۴ : خطر : در تماس کوتاه مدت می تواند کشنده باشد و به تجهیزات حفاظتی خاص نیاز دارد .

درجه ۳ : هشدار : خورنده یا سمی است . از تماس با پوست یا استنشاق خودداری شود .

درجه ۲ : هشدار : در صورت استنشاق یا ورود به بدن می تواند زیان آور باشد .

درجه ۱ : احتیاط : می تواند باعث التهاب شود .

درجه صفر خطرات غیر عادی در بر ندارد .

خطرات خاص :

W : واکنش با آب غیر عادی است یا وضعیت خطرناکی را ایجاد می کند .

OXY یا OX : اکسیدکننده است .

COR : خورنده است ، یک اسید یا باز قوی است . گاهی اوقات برای تشخیص بهتر از علائم ACID برای اسیدها و ALK برای بازها استفاده می کنند .

BIO : خطر زیستی دارد .

POI : سمی است .

CRYO یا CRY : بسیار سرد است .

نکته : فقط علائم OX/OXY و W جز علائم رسمی استاندارد NFPA 704 است و بقیه علائم بصورت غیر رسمی استفاده می شود.

در تمام بخش های (MSDS) کاردکس برگه اطلاعات ایمنی مواد بیمارستان موجود است .

لیست مواد شیمیایی موجود به تفکیک بخش ها و واحدها

بخش و واحد															
ردیف	ماده شیمیایی	بخش های بستری	اتاق عمل	مراقبت های ویژه	آندوسکوپی	رادیولوژی	آزمایشگاه	دیالیز	شیمی درمانی	CSR	درمانگاه	تاسیسات	آشپزخانه	انرژی	واحدهای اداری
۱	هیپوکلریت سدیم (وایتکس)	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۲	محلول من	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۳	بنادین	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۴	الکل (اتانول)	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۵	سورفامد	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۶	درموسپت	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۷	پودر تالک	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۸	گاز اکسیژن	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۹	فرمالدهید	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۱۰	ایزوفلوران	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۱۱	N2O	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۱۲	گلو تار آلدئید (سایدکس)	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۱۳	فرمالین	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۱۴	اسید سولفوریک	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۱۵	اسید نیتریک	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۱۶	هیدروکسید سدیم (سود)	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۱۷	هیدروکسید پتاسیم	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۱۸	کیت های آزمایشگاهی	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۱۹	اوره	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۲۰	سولفوسالسیلیک اسید	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۲۱	گزیلول	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۲۲	آب اکسیژنه	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۲۳	گاز CO2	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۲۴	پروکسان	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۲۵	اسید استیک	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۲۶	Devalex	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۲۷	Fixaplus	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
۲۸	میکروزد اولترا	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*

- ✓ هرگونه حوادث و اتفاقات خطرناک را سریعاً به اطلاع سرپرست آزمایشگاه و مسئولین ذیربط برسانید .
- ✓ کف آزمایشگاه را در همه اوقات خشک نگهدارید .
- ✓ در صورت ریزش هرگونه مواد شیمیایی یا آب ، کف آزمایشگاه را بلافاصله تمیز کرده و با قراردادن علائم هشدار ، دیگران را نسبت به خطرات بالقوه سرخوردن آگاه نمایید .
- ✓ استفاده از لنز تماسی چشمی ، بدون استفاده از عینک محافظ ، در آزمایشگاه توصیه نمی گردد .
- ✓ سیفون های کف آزمایشگاه و سینک ها بایستی به طور مرتب تخلیه شده و شسته شوند تا از خروج گازهای نامطبوع یا آزاد شدن بوی مواد شیمیایی در جلوگیری شود .
- ✓ درب های آزمایشگاه و انبار باید دارای قفل و کلید مجزا بوده و فقط افراد صلاحیت دار مجاز به ورود باشند .
- ✓ محل و نحوه استفاده وسایل ایمنی و حفاظتی را بدانید :

- ایستگاه چشم شوی
- جعبه کمک های اولیه
- دوش ایمنی
- کپسول / تجهیزات اطفاء حریق
- مواد پاک کننده محلول های ریخته شده



راهنمای ایمنی در استفاده از هود :

- تمام کارها حداقل در فاصله 15 سانتیمتری در داخل هود انجام دهید . در قسمت جلویی دهانه هود قدرت ربایش هود ممکن است که 100 % نباشد .



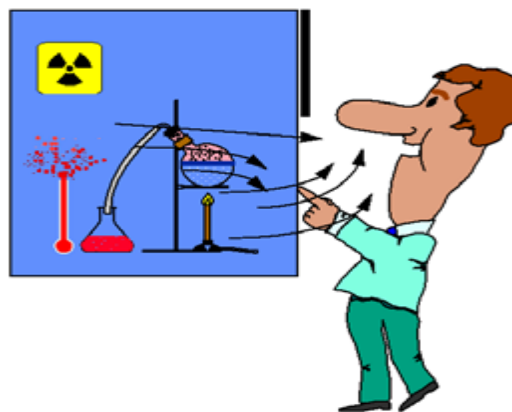
- زمانیکه مواد شیمیایی در داخل هود وجود دارد ، هرگز سر خود را به داخل هود مخصوص فیوم نبرید .
- وسایل را تا جایی که می توانید در قسمت انتهایی هود قرار دهید و کمتر از ۱۵- ۲۰ سانتیمتر با لبه درب هود فاصله نداشته باشند.
- لوازمی که در داخل هود قرار می گیرند ۵ الی ۵.۷ سانتیمتر بالاتر از سطح کار قرار داشته باشند تا جریان هوا از زیر آنها هم عبور کند .
- بعنوان یک قاعده کلی ، نایبستی بیشتر از 50 % سطح کار در داخل هود توسط و لازم و تجهیزات و ... اشغال شود .
- سیم ها و کابل های برق بایستی از داخل یک قطعه پلاستیکی به بیرون از هود عبور داده شود و به برق شهری وصل شود
- سر خود را خیلی نزدیک دهانه هود قرار ندهید .

➤ وقتی که گازها و بخارات و فیوم ها در داخل هود تولید می شوند ، به آرامی کار کنید و دست خود را به آرامی از داخل هود خارج کنید . حرکت در نزدیکی دهانه باز هود **wake zone** ایجاد می کند که باعث می گردد تا آلاینده ها از داخل هود به بیرون هدایت شوند .

➤ از حرکت سریع دست ها در نزدیکی دهانه باز هود بپرهیزید .

➤ در مواقعی که با هود کار نمی کنید درب هود را ببندید .

➤ در صورتیکه درب هود بیش از حد باز باشد دبی هود در حد خطرناکی کاهش می یابد .



➤ مواد ناسازگار را در کنار هم قرار ندهید .

➤ یادتان باشد که هرچقدر هود خالی باشد کارایی بیشتری دارد ؛ پس بعنوان محل نگهداری مواد از آن استفاده نکنید .

➤ مواد شیمیایی که در داخل هود ریخته شده اند را تمیز کنید .

➤ هیچگاه از هود برای دفع مواد شیمیایی استفاده نکنید .

اقدامات لازم قبل از ترک آزمایشگاه :

❖ تجهیزات و وسایل خراب را خاموش و با رعایت مقررات استاندارد از محیط کار و دسترس دیگران خارج کنید .

❖ سطوح کاری و کلیه تجهیزات مورد استفاده را ضدعفونی کنید .

❖ به هنگام اتمام کار و ترک آزمایشگاه ، تجهیزات و وسایل استفاده نشده را به محل اصلی خود بازگردانید .

❖ روپوش مخصوص آزمایشگاه را در داخل آزمایشگاه قرار دهید .

❖ از خاموش بودن تجهیزات برقی و گازی مورد استفاده اطمینان حاصل نمایید .

❖ دست های خود را با دقت بشویید .

استفاده از وسایل حفاظت فردی :

➤ در آزمایشگاه حتماً از پوشش مخصوص و دیگر وسایل حفاظتی از قبیل عینک ، دستکش ، ماسک در صورت لزوم استفاده کنید .

➤ برای کار با وسایل داغ از دستکش نسوز مخصوص استفاده کنید .

➤ در مواقع کار با خون ، ترشحات و ... از دستکش های لاتکس استفاده کنید .

➤ هنگام کار با اسید و رنگ ها از دستکش مناسب ، ماسک و عینک استفاده کنید .

➤ دستکش ها نباید شسته شده و مجدداً مورد استفاده قرار گیرند .

➤ بررسی ها نشان داده که آلودگی پوست در زمان استفاده از دو دستکش کمتر از زمان استفاده از یک دستکش اتفاق افتاده است . در صورت امکان از دو دستکش استفاده کنید .

➤ باید در موارد زیر دست ها شسته شوند :

- فوراً بعد از تماس اتفاقی پوست با خون ، مایعات بدن یا بافت های خود را بشویید .

- اگر تماسی با مواد آلوده از طریق پاره شدن دستکش ها اتفاق بیفتد باید بلافاصله دستکش ها را درآورد و دست ها را کاملاً شستشو دهید .

- قبل و بعد از تماس با بیماران و یا تماس با نمونه های آزمایشگاهی
- بعد از اتمام کار و قبل از ترک آزمایشگاه
- بعد از درآوردن دستکش ها و یا قبل از آنکه دستکش جدیدی پوشیده شود .
- قبل از خوردن ، آشامیدن ، قبل و بعد از توالی
- قبل از همه فعالیت هایی که در آنها تماس کامل دست با مخاط چشم ها یا خراش های پوست اتفاق می افتد .
- کفش هایی که استفاده می کنید باید راحت و دارای کف لاستیکی باشد و تمام پا را بپوشاند .
- هنگامی که احتمال ریختن مواد وجود دارد ، باید روکش های یکبار مصرفی که در مقابل نفوذ مایعات ، مقاوم می باشند ، بپوشید . نباید از کفش های پارچه ای استفاده کنید ، زیرا مواد شیمیایی یا مایعات عفونی و آلوده را به خود جذب می نماید .
- اگر این لباس ها با مواد خطرناک آلوده شوند ، باید بلافاصله تعویض کنید . نباید این گونه لباس ها را جهت شستشو به منزل ببرید.

کار با مواد شیمیایی :



- ✓ برای کلیه مواد شیمیایی (MSDS) اطلاعات ایمنی مواد را مطالعه کنید .
- ✓ کلیه مواد شیمیایی باید برچسب های اطلاعاتی لازم را داشته باشند .
- ✓ از انباشتن مواد شیمیایی مازاد در آزمایشگاه خودداری کنید .
- ✓ ظروف مواد شیمیایی در مکان هایی نگهداری گردد که احتمال برخورد افراد با آن ها وجود نداشته باشد .
- ✓ هرگز مواد شیمیایی را لمس نکنید .
- ✓ از بوئیدن محلول های شیمیایی مخصوصاً اگر ماده مورد نظر مجهول باشد ، اجتناب کنید .
- ✓ مواد شیمیایی را دور از منابع حرارت و نور خورشید قرار دهید .
- ✓ در حین انجام آزمایش برای مشاهده واکنش صورت خود را مستقیم بالای ظرف یا دستگاه قرار ندهید .
- ✓ هنگام گرم کردن ظرف یا لوله آزمایش دهانه آن را سمت خود یا دیگری نگیرید .
- ✓ سعی کنید دستتان با مواد شیمیایی آلوده نشود . برای برداشتن محلول های شیمیایی از پیپت های با سرپوش لاستیکی (پوار) استفاده کنید .
- ✓ موادی نظیر اسیدها ، گازها و مواد سمی را در صورت لزوم به اندازه مورد نیاز و با کمال احتیاط مصرف کنید .
- ✓ قبل از برداشتن ظرف محتوی ماده شیمیایی برچسب مشخصات و تاریخ تهیه آن را بخوانید و همیشه مقدار ماده را متناسب با مصرف انتخاب کنید .
- ✓ پس از برداشتن ماده مورد احتیاج ، ظرف ماده را در جای خود قرار دهید .
- ✓ ظروف فلزی را برای رقیق کردن اسید ها مورد استفاده قرار ندهید .
- ✓ پس از رقیق کردن اسید ، مدتی صبر کنید تا اسید به تدریج سرد شود سپس از آن استفاده نمایید .
- ✓ در عمل ، همیشه اسید را در آب ریخته ، نه آب را در اسید زیرا اگر آب روی اسید ریخته شود تولید حرارت نموده که با ایجاد حباب های هوا ذرات اسید را شدیداً به اطراف پخش می کند .
- ✓ در موقع اضافه نمودن اسید غلیظ به آب ، سعی کنید اسید را با پیپت بردارید و در موقع تخلیه در آب ، پیپت را به جداره داخلی ظرف تکیه داده و اسید را خالی کنید و سپس با هم زدن شیشه ای آن را مخلوط کنید .

- ✓ ظروف محتوی اسیدها بخصوص اسید سولفوریک را در معرض تابش نور آفتاب قرار ندهید . آنها را در شیشه های کدر و دور از آفتاب نگهداری کنید .
- ✓ هیچ وقت مواد شیمیایی را نچشید ؛ زیرا اکثراً سمی و خطرناک هستند . تنفس برخی گازها نیز ایجاد مسمومیت می کند از نزدیک کردن بینی خود به این گازها شدیداً احتراز کنید .
- ✓ مواد شیمیایی را هیچوقت با دست نباید گرفت و یا در کف دست ریخت . این کار را با انبرک یا و یا قاشق پلاستیکی انجام دهید .
- ✓ همیشه در ضمن کار ، لوله آزمایش را با گیره چوبی یا فلزی بگیرید .
- ✓ هیچگاه جسم جامد و غیر محلول و یا خرده شیشه و لاشه ی کاغذ را در حوضچه آزمایشگاه نریزید .
- ✓ در موقع ریختن مایعات از ظرفی به ظرف دیگر حتی المقدور از میله شیشه ای استفاده شود .
- ✓ در موقع جوشاندن مایعات و یا انجام هر آزمایش در لوله آزمایش دهانه آن را بطرف خود و یا دیگران نگیرید .
- ✓ برای تمیز کردن میز آزمایشگاه از اسفنج استفاده شود که اثری از مواد شیمیایی در آن باقی نماند .
- ✓ در موقع توزین مواد یا ظرف ها مستقیماً آنها را روی کفه نگذارید قبلاً روی کفه تکه کاغذ قرار دهید .
- ✓ وقتی مواد شیمیایی را از ظرفی به ظرف دیگر می ریزید ، بازوهایتان را کاملاً باز کنید و ظروف را دور از صورتتان نگهدارید
- ✓ باید مایعات خطرناک مانند اسیدها یا قلیاها در قفسه هایی با ارتفاع زیر سطح چشمی ذخیره شوند .
- ✓ ذخیره سازی محفظه های بزرگ باید نزدیک زمین باشد .
- ✓ در صورت استفاده از ظروف شیشه ای برای حمل و نقل مواد ، درب آن محکم و غیرقابل نشت بوده و در یک ظرف نشکن دیگری قرار داده شود .
- ✓ از نگهداری موادی که با آب واکنش می دهند در اطراف سینک دستشویی یا نزدیکی محلول های آبی خودداری کنید .
- ✓ هرگز درعمل برداشت مایعات با پبیت ، از دهان استفاده نکنید .
- ✓ مواد و محلول های خطرناک و آلاینده محیط زیست را در فاضلاب یا سطل زباله خالی نکنید .
- ✓ از قفسه بندی های ضد زنگ و مقاوم به مواد شیمیایی با لبه های حفاظتی و قدرت تحمل بار کافی با اتصالات مناسب استفاده گردد
- ✓ مواد جامد غیر فرار و غیر واکنش پذیر در کابینت ها یا قفسه های باز لبه دار ، نگهداری گردند .
- ✓ مایعات یا مواد خطرناک نباید در قفسه هایی که بالاتر از سطح چشم هستند نگهداری شوند .

ایمنی تجهیزات و وسایل :

- قبل از استفاده از تجهیزات و دستگاه های آزمایشگاه از عملکرد درست دستگاه مطمئن شوید .
- نگهداری و سرویس دوره ای برای کلیه تجهیزات باید انجام گیرد .
- کلیه سیستم های حرارت زایی که در روند کار تولید گاز می نمایند باید جهت تخلیه گازهای ایجاد شده مجهز به سیستم تهویه مناسب بوده و یا داخل هود قرار گیرند .
- بر روی همه ماشین آلات و تجهیزات تحت تعمیر یا تنظیم ، برچسب هشدار نصب گردد .
- کلیه امور خدمات و نگهداری بایستی توسط پرسنل متخصص و مجاز انجام پذیرد .
- کلیه تجهیزات برقی سیار و ثابت باید به نحو مناسب به سیستم اتصال به زمین مجهز گردند .
- کلیه ادوات و ابزار انتقال برق نظیر کابل ها و اتصالات مربوطه باید سالم و پوشش عایق داشته باشد .
- قفل ، فشارسنج و دماسنج اتوکلاو باید روزانه کنترل شود و از قرار دادن مواد شیمیایی و آتش زا در آن خودداری گردد .
- الزاماً از لوله های درب دار در سانتریفوژها استفاده گردد .
- ابزار آلات معیوب و غیر استاندارد نباید مورد استفاده قرار گیرند .

وسایل تیز و برنده :

- سوزن های استفاده شده را خم نکرده و یا نشکنید .
- سوزن ها و وسایل تیز را دست کاری نکنید .
- درپوش سوزن ها را مجدداً روی سوزن ها (No Recapping) قرار ندهید .
- سرسوزن ها و وسایل نوک تیز را در ظروف ایمنی (Safty Box) دفع کنید .

روش های ایمن در هنگام کار با وسایل شیشه ای :

- لوازم شیشه ای باید قبل از استفاده ، از نظر وجود شکستگی و ترک مورد بازرسی قرار گیرند .
- ظروف شیشه ای شکسته یا ترک خورده را دور بریزید .
- هرگز درب ظروف شیشه ای را با قدرت باز نکنید ، درهایی که چسبیده یا فرو رفته اند ، باید بریده شوند .
- قطعات شکسته و یا دور ریختنی را در یک محفظه مخصوص و مقاوم قرار دهید .
- ظروف شیشه ای داغ را با دستکش های مقاوم به حرارت جابجا کنید .
- وسایل شیشه ای شکسته شده را فقط با روش های مکانیکی جابجا کنید .

پیشگیری از حریق و وجود تجهیزات ایمنی :

- ❖ از استعمال دخانیات در محیط آزمایشگاه جلوگیری کنید .
- ❖ از قراردادن حلال های قابل اشتعال در کنار شعله جلوگیری کنید .
- ❖ از ترک هر شعله ای که روشن است خودداری کنید .
- ❖ از ریختن مایعات قابل اشتعال به داخل ظرفشویی یا فاضلاب جلوگیری کنید .
- ❖ لوله های گازرسانی را بازرسی کنید تا در صورت داشتن مشکل ، برطرف گردد .
- ❖ در صورت بوز آتش سوزی از وسایل اطفاء حریق مناسب استفاده کنید .
- ❖ محل کپسول های آتش نشانی را شناسایی کرده و روش استفاده از آنها را بیاموزید .
- ❖ قبل از ترک محیط کار از بسته بودن پنجره ها ، جریان آب و گاز و منابع روشنایی و الکتریکی اطمینان حاصل کنید .
- ❖ چنانچه لازم است از شعله استفاده کنید پیشگیری های زیر را به عمل آورید :
 - هرگز یک مایع قابل اشتعال را در ظرف باز حرارت ندهید .
 - هنگامی که مایع قابل اشتعالی را در حالت تقطیر یا رفلکس حرارت می دهید اطمینان حاصل کنید که تمام رابط ها محکم و عاری از فشار باشند .
 - هرگز مایعات قابل اشتعال را در نزدیکی شعله از ظرفی به ظرف دیگر منتقل نکنید .
 - محل نزدیکترین کپسول آتشنشانی را یاد بگیرید .

ذخیره سازی مواد :

- در ذخیره سازی مواد ضروری است که بدانید ماهیت شان ، پیامد حوادثی از قبیل ریختن یا انفجار یا حریق که در اثر آن مواد بوقوع می پیوندد چیست .
- مواد شیمیایی که واکنش می دهند یا آتش سوزی باعث می شوند یا ترکیبات خطرناک در شرایطی که به آنها اجازه مخلوط شدن داده می شود و حوادث رخ می دهد را با هم انبار نکنید .
- ترجیحاً مواد خطرناک را در یک محل مشخص انبار نمایید .
- حلال های آلی مانند الکل ها را به طور مجزا در انبارهای خنک نگهداری کنید .

هشدارها و علائم ایمنی :

برای اینکه بتوانید در برخورد با مواد خطرناک ، بخوبی از برجسب های ایمنی الصاق شده بر روی آنها استفاده کنید باید با مفهوم شکل ها و حروف نشان داده شده در جدول های زیر آشنا باشید :

به شدت قابل اشتعال		منفجر شونده	
اکسید کننده		خورنده	
خیلی سمی		سمی	
خطرناک برای محیط زیست		مضر	
قابلیت اشتعال زیاد		تحریک کننده	

ریختن مواد شیمیایی

بعضی مواقع بطور سهوی یا پافشاری بر یک ایده و روش کار ناصحیح ، ممکن است باعث بروز حادثه شود . عمده ترین حادثه ریختن مواد شیمیایی است .

دستورات ذیل در صورتی که **میزان ماده شیمیایی ریخته شد کم باشد** باید انجام شود :

- ۱) افراد حاضر در آزمایشگاه را بلافاصله مطلع کنید .
- ۲) از استنشاق بخارات ماده ریخته شده اجتناب کنید .
- ۳) از تجهیزات ایمنی فردی مانند محافظ چشم و صورت ، دستکش و لباس استفاده کنید .
- ۴) ماده ریخته شده را در یک مکان کوچک محدود کنید .
- ۵) از مواد مناسب برای خنثی کردن و جذب اسیدها و بازهای معدنی استفاده کنید .
- ۶) باقیمانده بی اثر را جمع آوری کرده و بعد از قرار دادن در ظرف مناسب به همراه پسماندهای شیمیایی معدوم کنید .
- ۷) برای سایر مواد شیمیایی ، می توان از بسته های مخصوص جمع آوری یا جاذب مناسب یا ماسه خشک استفاده کرد .
- ۸) بعد از جمع آوری ماده ریخته شده ، سطوح با آب شسته شود .

در صورتیکه **میزان ماده شیمیایی ریخته شده زیاد باشد** انجام اقدامات زیر ضروری است :

- ۱) کمک به اشخاص مصدوم یا آلوده شده با مواد شیمیایی ، برای خارج کردن آنها از محیط آلوده .
- ۲) در صورتیکه مواد ریخته شده قابل اشتعال هستند ، تمام منابع حرارتی و شعله ها باید خاموش شود .
- ۳) برای پیشگیری از سرایت به سایر فضاها ، تمامی درب ها بسته شود .
- ۴) اطلاع به افراد ذیصلاح برای انجام اقدامات اورژانسی .

پسماندهای شیمیایی

تمام آزمایشگاه ها باید دستورالعمل مربوط به شیوه صحیح امحاء پسماندهای شیمیایی را رعایت کنند . بنابراین ضروری است تا یک برنامه مدیریتی صحیح جهت پسماندهای شیمیایی به مورد اجرا گذاشته شود .

اصول نگهداری و جابجایی پسماندهای شیمیایی :

- ۱) درب ظروف نگهداری پسماندهای شیمیایی باید همیشه بسته باشد .
- ۲) ظروف حاوی پسماندهای شیمیایی باید حتماً برچسب داشته باشند . بر روی برچسب باید حتماً کلمه پسماند و نام ماده شیمیایی قید گردد .
- ۳) به منظور پیشگیری از شکستن و ریختن پسماندهای شیمیایی ، ظروف شیشه ای حاوی این مواد را روی زمین و در جایی که امکان صدمه به آن وجود دارد قرار ندهید . در صورتیکه مجبور به این کار هستید ظروف شیشه ای را در یک ظرف مطمئن دیگر قرار دهید .
- ۴) پسماندهای شیمیایی را مدت زمان طولانی نگهداری نکنید .

مواد شوینده و ضدعفونی کننده



شستشو (Cleaning) :

برطرف کردن کلیه مواد اضافه نظیر گرد و غبار، خون، مخاط و ... از روی وسایل که اغلب با استفاده از آب و یک نوع ماده صابونی انجام می گیرد. این مرحله بایستی برای کلیه وسایل پزشکی که نیاز به گندزدایی و یا سترون سازی دارند نیز حتما انجام شود زیرا می تواند به طور موثری باعث کاهش مقدار میکرو ارگانیسم های موجود روی وسایل آلوده شود و در نتیجه مراحل بعدی (گندزدایی یا سترون سازی) سریع تر و موثرتر انجام شود .

گندزدایی (Disinfection) :

برطرف کردن بسیاری یا همه میکرو ارگانیسم های پاتوژن نظیر باکتری های زایا، قارچ ها، انگل ها و ویروس ها به جز اندوسپور باکتری ها از روی وسایل می باشد. این مرحله تحت تأثیر فاکتورهای مختلفی نظیر شستشو، مقدار مواد آلی موجود روی وسیله، نوع و مقدار آلودگی با میکرو ارگانیسم ها، غلظت و مدت زمان ماده ضدعفونی کننده می باشد.

ویژگی های لازم برای یک ماده گندزدای مناسب :

- ❖ گستره اثر وسیع داشته باشد .
- ❖ در آب محلول باشد .
- ❖ برای پوست چشم و تنفس محرک نباشد .
- ❖ ارگانیسم ها به آن مقاوم نباشند .
- ❖ باعث خوردگی فلزات نشود . به پارچه و وسایل پزشکی آسیب نرساند .
- ❖ به سرعت اثر کند .
- ❖ فاقد بوی زننده باشد .
- ❖ روش استفاده از آن آسان باشد .
- ❖ از خود لایه ای باقی بگذارد .
- ❖ استفاده همزمان آن با مواد پاک کننده میسر باشد .
- ❖ در مراحل انبارسازی با ثبات باشد . در خلال مراحل انبارداری و استفاده تمایلی به ته نشین شدن و یا جامد شدن نداشته باشد .
- ❖ سمی نباشد .
- ❖ ارزان باشد .
- ❖ خاصیت خود را در مقابل مواد آلی مثل خون، خلط، ادرار و مدفوع حفظ کند .

مسمومیت های ناشی از استنشاق مواد شوینده :

بیشتر موارد مسمومیت با شوینده ها از نوع استنشاقی است . استفاده از مواد سفیدکننده در فضای بسته حمام و دستشویی به علت ایجاد گاز کلر موجب تحریک راه های هوایی شده و علائم مسمومیت در افراد بروز می کند و سرفه ، خس خس سینه و تنگی نفس بویژه در افراد دارای زمینه بیماری های ریوی از جمله علائم مسمومیت با این مواد است .

گاهی کارکنان خدمات برای پاکیزگی بیشتر سطوح و کف سالن ها از مخلوط وایتکس و ترکیبات اسیدی قوی مثل جوهرنمک استفاده می کنند که به علت برخی فعل و انفعالات شیمیایی موجب آزاد شدن بیشتر گاز کلر و در نتیجه شدت علائم مسمومیت می شود و در صورت بالا بودن سن و داشتن زمینه بیماری های ریوی و قلبی ، می تواند منجر به مرگ شود .

تماس مکرر با سفید کننده ها موجب از بین رفتن چربی پوست در محل تماس شده و به دنبال آن خارش ، سوزش ، زخم ، ترشحات آبکی و چرکی ایجاد می شود . بهترین راه برای جلوگیری از خشکی پوست و عود این ضایعات ، استفاده از کرم های حاوی گلیسیرین ، وازلین و غیره است .

باید هنگام استفاده از مواد شوینده ، پاک کننده و سفید کننده حتماً از دستکش استفاده کنند و به علت احتمال ایجاد حساسیت به دستکش های لاستیکی باید ابتدا دستکش نخی و سپس از دستکش پلاستیکی استفاده کرد .

توصیه های ایمنی :

- ❖ هنگام استفاده از شوینده های شیمیایی ، حتماً از ماسک و دستکش مناسب استفاده کنید .
- ❖ ترکیب جوهرنمک و وایتکس بسیار خطرناک است ؛ خصوصاً برای چشم ، پوست و ریه . توصیه می شود از ترکیب این دو ماده خودداری کنید .
- ❖ از مخلوط کردن موادی نظیر پرکلرین ، گردهای رنگ بر ، آب ژاول یا مواد سفید کننده دیگر با هر ماده اسیدی باید خودداری نمایید .
- ❖ محصولات شیمیایی و شوینده را همیشه در ظرف اصلی آن نگهداری کنید هیچگاه این مواد را در ظرف مواد خوراکی (مانند بطری نوشابه) نگه داری نکنید . این عمل سبب خورده شدن اشتباهی این مواد توسط کودکان می شود .
- ❖ همیشه پس از استفاده از مواد شیمیایی سریعاً درب آن را ببندید .
- ❖ اگر از مواد سفید کننده و انواع اسیدها استفاده می کنید ، مراقب باشید که به پوست ، چشم و حتی لباس شما نپاشد .
- ❖ هنگامی که برای شست و شوی سرویس های بهداشتی از مواد فوق استفاده می کنید ، حتماً پنجره ای را در آن مکان باز کرده و در صورت وجود هواکش ، آن را روشن کنید .
- ❖ تمام هشدارها و موارد احتیاطی روی برچسب مواد شیمیایی را مورد توجه قرار دهید .
- ❖ در صورت لزوم بر حسب دستور برچسب ماده شیمیایی ، باید از لباس های محافظ نظیر دستکش و عینک استفاده کرد .
- ❖ موقع استفاده از مواد شیمیایی خطرناک مانند آفت کش ها ، هرگز نباید چیزی خورد و یا آشامید .
- ❖ در صورت تماس دست و پا با مواد شیمیایی فوراً محل را با آب کاملاً شستشو دهید .

سموم



سم :

سم به شکل مایع ، جامد یا گاز تهیه می شود . سم اگر به مقدار خیلی کم خورده یا به پوست مالیده شود و یا انسان بخار و بوی آن را تنفس کند باعث ناراحتی ، بیماری و مسمومیت شده و یا منجر به مرگ می گردد .
مسمومیت ممکن است خیلی شدید باشد ، به طوری که شخص مسموم و اطرافیان فوری متوجه شوند (مسمومیت حاد) و یا کم کم به صورت ناراحتی و مریضی ظاهر گردد ، به طوری که حتی شخص مسموم و اطرافیان متوجه دلیل ناراحتی و بیماری او نشوند (مسمومیت مزمن) .

راه های ورود سم به بدن :

- ۱) سم می تواند از راه نفس کشیدن وارد ریه ها شود .
- ۲) سم می تواند از طریق پوست وارد بدن شود .
- ۳) سم می تواند از راه دهان و خوردن وارد بدن شود .

درجه شدت یا ضعف زیان آوری سموم بستگی به موارد زیر دارد :

- ۱) نوع ماده شیمیایی
- ۲) راه ورود به بدن
- ۳) مدت تماس بدن با ماده شیمیایی

موارد مصرف سموم :

استفاده از سموم تنها راه حل مبارزه با حشرات نیست ، بلکه راه حل اساسی مبارزه با حشرات و جوندگان بهسازی محیط و رعایت نظافت و بهداشت محیط است . در صورتی که این مسایل رعایت نشود ، مدتی پس از سمپاشی مجددا محیط آلوده به حشرات و ناقلین خواهد شد .

اصول ایمنی در کار با آفت کشها :

- کلیه ظروف حاوی سموم و آفت کشها بایستی دارای برچسبی باشند که بر روی این برچسب ها اطلاعاتی شامل نام و نوع سم ، درجه سمیت ، خصوصیات فیزیکی ، شیمیایی ، اطلاعات بهداشتی سم ، توصیه هایی در مورد کمک های اولیه ، شرایط نگهداری و حریق ، آن ماده درج شده باشد .
- تمام افرادی که از سموم دفع آفات استفاده می کنند باید قبل از مصرف اطلاعات کافی را در مورد ماده مورد نظر کسب کرده و از عوارض ناشی از تماس با سم اطلاع کافی داشته باشند .

- در هنگام سم پاشی بایستی اطلاعاتی به ساکنین منطقه و یا محل در مورد زمان سم پاشی و نوع سموم مصرفی داده شده و به آنها گفته شود که اگر عوارض خاصی را مشاهده کنند سریعاً "موارد" را گزارش نمایند .
- کف انبار نگهداری سم بایستی از جنس بتون و غیر قابل نفوذ باشد ، باتهویه کافی بوده و سموم در ظروف کاملاً "در بسته" ، بدور از مواد غذایی و بر روی پالت ، ن گهداری شود . در دسترس بودن کپسول های اطفاء حریق و جعبه کمک های اولیه در این محل ضروری است .

رعایت نکات ایمنی در هنگام سم پاشی :

- ❖ استفاده از وسایل حفاظت فردی مناسب شامل لباس کار یکسره با آستر نخی ، پیش بند از جنس نئو پرن ، دستکش پلاستیکی ساق بلند با آسترپنبه ای ، چکمه پلاستیکی با جوراب های نخی ، کلاه ، عینک و شیلد صورت ، ماسک تنفسی مناسب (برای اینکه سم با دست و بدن تماس پیدا نکند باید حتماً شخصی که سمپاشی می کند از لباس ، کلاه و دستکش پلاستیکی که بدن ، دست ها و موهای او را کاملاً بپوشاند استفاده نماید)
- ❖ چون ممکن است هنگام سمپاشی قطرات سم به چشم بیفتد ، فرد سمپاش باید از عینک مخصوص که چشم را کاملاً محافظت می کند ، استفاده کند . ذرات سم به صورت بخار یا پودر وارد دهان شده ، در اثر تنفس به ریه ها می رود . بنابراین موقع سمپاشی باید حتماً از ماسک و یا پارچه تمیز برای پوشاندن دهان و بینی استفاده شود .
- ❖ برای اینکه موقع سمپاشی قطرات سم روی پاها نریزد و یا وقتی روی محل سمپاشی شده راه می روند ته کفش به سم آلوده نشود باید از چکمه بلند استفاده نمایند .
- ❖ خودداری از مصرف هر گونه مواد خوراکی ، آشامیدنی و کشیدن سیگار در طول مدت سمپاشی .
- ❖ دور نگهداشتن افراد بخصوص کودکان از محل سمپاشی و خارج کردن حیوانات و پرندگان از محل سمپاشی .
- ❖ سمپاشی نبایستی در جهت وزش باد و یا در هنگام بارندگی انجام شود .
- ❖ خودداری از ورود افراد به محیط سمپاشی شده برای مدت 24 ساعت .
- ❖ سمومی که برای کشتن موش ها استفاده می شود برای انسان بسیار خطرناک بوده و باید سم موش ، در محل هایی که دور از دسترس بچه ها و افراد دیگر است به کار رفته و از ریختن آنها در نزدیکی مواد غذایی و یا محل هایی که گاو و گوسفند ، مرغ یا پرندگان نگهداری می شوند اجتناب نمایند . در صورتی که حیوانات این سم ها را بخورند و بمیرند و گوشت آنها مورد استفاده قرار بگیرد باعث مسمومیت شده و خطرناک است .

نکات ایمنی بعد از انجام سم پاشی :

- ❖ تمیز کردن و شستشوی وسایل سمپاشی در پایان کار روزانه و عدم رها کردن باقی مانده سموم موجود در پمپ سم پاشی در ورودخانه ها و یا آب های راکد و یا جاری .
- ❖ عدم استفاده از ظروف خالی سم به عنوان ظروف نگهداری مواد غذایی یا استفاده برای نگهداری غذای حیوانات .
- ❖ انجام معاینات دوره ای هر 6 ماه یکبار برای کارگران سم پاشی .
- ❖ استحمام پس از پایان کار و تعویض کلیه لباس ها و شستشوی کلیه وسایل حفاظتی مورد استفاده با آب و صابون .

سموم مورد استفاده در بیمارستان :

- (۱) سم آیکون
- (۲) سم سایپرومترین
- (۳) سم فایکام
- (۴) سم سولفاک

محلول هیپوکلریت سدیم (مایع سفید کننده) :

۱- اطلاعات عمومی :

اسامی رایج : آب ژاول ، وایتکس ، کلرکسین ، کلروکس ، آنتی فرمین ، میلتن ، هیکلوریت ، نوکلینر ، نئوسپتال کلر، پارازون و...
 نام شیمیائی : هیپوکلریت سدیم
 موارد استفاده : سفید کننده ، از بین بردن لکه ، نظافت و گند زدائی .

۲- علائم حفاظتی :

لوزی خطر	مواد محرک	مواد خورنده	مواد سمی
			

۳- خواص فیزیکی- شیمیایی :

شکل ظاهری	محلول بی رنگ با بوی قوی
نقطه جوش	40 درجه سلسیوس
قابلیت اشتعال	ندارد
میزان حلالیت	در آب کاملاً محلول است .
پایداری	در صورت نگهداری در شرایط استاندارد (بند 6 این دستورالعمل) پایدار است .
ترکیبات ناسازگار	اسیدها ، آمین ها ، آمونیاک ، نمک های آمونیوم ، فلزات ، آزیریدین ، متانل، اسیدفرمیک ، فنیل استونیتریل .

۴- مخاطرات :

اثر بر سلامتی انسان	باعث سوختگی پوست و چشم می شود . بلعیدن ، تنفس و جذب پوستی آن می تواند آسیب جدی وارد کند . باعث تحریک پوستی می شود . شدت آسیب وارده بستگی به میزان غلظت محلول دارد .
اثر بر محیط	بشدت خورنده است و بیشتر اشیا را تخریب می کند .

۵- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

تماس با چشم	به سرعت و با استفاده از چشم شوی یا پیست محتوی آب تمیز، چشم ها را بشوئید و بلافاصله به پزشک مراجعه نمائید.
تماس با پوست	بلافاصله همه لباس های آلوده به این ماده را از تن خارج کنید و پوست را با آب شست و شو دهید . در صورت مشاهده هرگونه تحریک پوستی به پزشک مراجعه کنید.
بلعیدن و خوردن	دهان را با مقادیر زیادی آب پاکیزه بشوئید بعد مقادیر زیادی بنوشید فرد مسموم را وادار به استفراغ نکنید و بسرعت به پزشک مراجعه نمائید.
تنفس	تنفس بخارات این محلول سمی است و باعث مسمومیت می شود .
حریق	قابل اشتعال نیست.
انفجار	خطر انفجار ندارد.

۶- احتیاط در زمان وقوع حادثه :

حفاظت فردی	با اسید ها مخلوط نکنید چون بشدت واکنش داده و گاز سمی کلر آزاد می کند .
حفاظت محیطی و نظافت	ریخت و پاش در محل را بسرعت و با مقادیر زیاد آب شسته و از طریق فاضلاب بطریق بهداشتی دفع نمائید . (بعلت خاصیت خورندگی و آزاد سازی گاز کلر این ماده برای محیط زیست میتواند بشدت مضر

	و سمی باشد)
--	-------------

۷- جابجائی (دستی) و انبارداری :

جابجائی (دستی)	در هنگام جابجائی دقت کنید هیچگونه نشستی نداشته و درب ظروف کاملا بسته باشد ، نشست آن باعث خوردگی سریع و شدید اشیاء مختلف می شود.
انبارداری	دور از نور و در محل تاریک در ظروف تیره رنگ نگهداری شود.

۸- حفاظت فردی :

حفاظت مهندسی	در هنگام کار با این ماده حتما از سیستم تهویه مناسب و قوی استفاده کنید.
حفاظت از دست ها	با استفاده از دستکش های معمولی یا لاتکس از تماس آن با پوست دست محافظت نمائید.
حفاظت از چشم ها	از عینک یا حفاظ مناسب استفاده کنید.

۹- اطلاعات سم شناسی :

تماس با چشم	سوختگی و تخریب بافتی ایجاد می کند که بسته به غلظت آن شدت تخریب متفاوت است.
تماس با پوست	باعث تحریک پوست شده و می تواند از طریق پوست جذب شود.
بلعیدن	در صورت نوشیدن می تواند خطر جدی داشته باشد.
تنفس	تنفس بخارات آن بعلت داشتن گاز کلر سمی بوده و حتی می تواند منجر به تخریب بافت ریه و مرگ شود.

محلول بتادین :

۱- اطلاعات عمومی :

اسامی رایج : پووادین یدین 10 درصد
موارد استفاده : ضد عفونی کننده و آنتی سپتیک

۲- علائم حفاظتی :

ماده محرک	
-----------	---

۳- خواص فیزیکی- شیمیایی :

شکل ظاهری	مایع قهوه ای مایل به قرمز
نقطه جوش	تعیین نشده
قابلیت اشتعال	قابل اشتعال نیست
میزان حلالیت در آب	محلول در آب و الکل است .
پایداری	پایدار است .
ترکیبات ناسازگار	ترکیبات اکسیدکننده

۴- مخاطرات :

اثر بر سلامتی	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 اثر بگذارد.
اثر بر محیط کار	تعیین نشده
اثر بر محیط زیست	اطلاعات کافی در این زمینه وجود ندارد .

۵- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

تماس با چشم	در صورت امکان ابتدا لنزهای تماسی را از چشم خارج کرده سپس بمدت حداقل 15 دقیقه چشم ها را با آب کاملا بشوئید.
تماس با پوست	لباسهای آغشته به مایع را از تن خارج کرده و پوست را با مقادیر زیاد آب و صابون بشوئید .
بلعیدن و خوردن	فرد مسموم را وادار به استفراغ نکنید و در صورتی که هوشیار است چندین لیوان آب یا شیر به او بنوشانید و در صورتی که بیهوش است چیزی به او نخورانید و او را به پزشک برسانید.
تنفس	فرد مسموم را به هوای تازه برسانید اگر تنفس با مشکل انجام می شود تنفس مصنوعی داده و اگر تنفس انجام نمی شود به او اکسیژن وصل نمائید.
حریق	قابل اشتعال نیست . در صورت وقوع آتش سوزی در محل نگهداری ظروف محتوی بتادین در صورت امکان ظروف را از محیط خارج نمائید . در غیر اینصورت تنفس بخارات آن ممکن است برای سلامتی افراد مضر باشد و نیاز به استفاده از تجهیزات حفاظت فردی مناسب می باشد.
انفجار	قابل انفجار نیست .

۶- احتیاط در زمان وقوع حادثه :

حفاظت فردی	در زمان نشت و ریزش و یا وقوع آتش سوزی با استفاده از لوازم حفاظت فردی مناسب و تجهیزات ایمنی در برابر حریق اقدام به پاکسازی محل یا اطفاء حریق نمائید .
حفاظت محیطی	از ورود مایع به مقدار زیاد به مجاری فاضلاب جلوگیری کنید . برای پیشگیری از آلودگی های وسیع در مسیر جریان مایع از مانع و سد استفاده نمائید .
نظافت	در هنگام پاکسازی محل ابتدا تجهیزات حفاظت فردی مناسب (لباس ، دستکش ، عینک و...) بر تن کرده و در هنگام آلودگی زدائی از ایجاد آئروسل پرهیز نمائید . مواد جمع آوری شده را داخل ظروف مناسبی برای دفن بهداشتی قرار دهید . پس از پایان کار محل را به طور کامل با آب و مواد پاک کننده بشوئید . برای دفع بهداشتی ضایعات از قوانین کشوری تبعیت کنید .

۷- جابجائی (دستی) و انبارداری :

جابجائی (دستی)	در هنگام حمل از فعالیت هایی که منجر به تولید آئروسل می شود پرهیز نموده و دقت کنید که مایع با لباس ، چشم و پوست شما تماس نداشته باشد . در محل از وجود تهویه مناسب مطمئن باشد . بعد از هر بار استفاده درب ظروف را محکم ببندید .
انبارداری	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.

۸- حفاظت فردی :

محدودیت تماس	برمبنای غلظت ذرات ید در هوا تعیین شده .
حفاظت مهندسی	در محل کار با این ماده باید حتما تهویه (طبیعی یا مصنوعی) برقرار باشد .
حفاظت از دست ها	در هنگام کار دست ها را با دستکش مناسب حفاظت کنید.
حفاظت از چشم ها	در هنگام کار از عینک ایمنی استفاده کنید . در مواقعی که احتمال پاشش مایع وجود دارد از شیلد محافظ صورت هم استفاده کنید.
حفاظت از پوست	روپوش آزمایشگاهی مقاوم در برابر پاشش مایعات ، پوشش روی کفش و پیش بند بپوشید . در صورت نیاز به حفاظت بیشتر با مسئول ایمنی محل کار خود مشورت نمائید.

۹- اطلاعات سم شناسی :





در زمینه مسمومیت مزمن انسان هیچگونه اطلاعاتی وجود ندارد . در خصوص مسمومیت حاد در بند 3 و 4 این برگه مطالبی درج شده است .

الکل :

۱- اطلاعات عمومی :

اسامی رایج : الکل ، اتیل هیدرات ، اتیل هیدروکساید ، الکل غلات و...
نام شیمیائی : اتیل الکل 70 درصد
موارد استفاده : گند زدائی - حلال و رقیق کننده

۲- علائم حفاظتی :

لوزی خطر	مواد سمی	مواد محرک	مواد آتش گیر
			

۳- خواص فیزیکی - شیمیایی :

شکل ظاهری	مایع بی رنگ و شفاف با بوی مشخص و شناخته شده که نه تنها آزاردهنده نیست بلکه برای بعضی افراد خوشایند است.
نقطه جوش	78 درجه سلسیوس
نقطه اشتعال	16,6 درجه سلسیوس
نقطه اشتعال خودبخودی	363
نقطه انجماد	114.1- درجه سلسیوس
قابلیت اشتعال	شدیدا قابل اشتعال است .
میزان حلالیت در آب	کاملا محلول .
پایداری	به شرط نگهداری در شرایط معمولی و عدم مجاورت با حرارت و شعله و مواد اکسیدکننده پایدار است .
ترکیبات ناسازگار	اکسید کننده های قوی و فلزات قلیایی .

۴- مخاطرات :

اثر بر سلامتی انسان	ایجاد حالت خواب آلودگی در سیستم اعصاب مرکزی می کند ، بشدت برای چشم محرک بوده و موجب تحریک دستگاه تنفسی می شود ، برای پوست نسبتا محرک است و باعث بروز تغییرات و ناهنجاری در جنین انسان می گردد . در تماس های مزمین به سیستم اعصاب مرکزی ، قلب ، کبد و کلیه ها آسیب جدی وارد می کند .
اثر بر محیط کار	شدیدا قابل اشتعال است .
اثر بر محیط زیست	آب : در آب تبخیر یا توسط میکروارگانیسم ها تجزیه می شود اما در محیط آبی رسوب نکرده و در بدن ماهی ها تجمع نمی کند ، برای برخی از گونه های ماهی ها و آبزیان سمی و کشنده است . خاک : تبخیر یا توسط میکروارگانیسم ها تجزیه می شود . ممکن است به آب های زیرزمینی راه پیدا کند . در خصوص اثرات آن بر آب های زیرزمینی مطالعات کافی انجام نشده . هوا : طی چند ساعت توسط نور تجزیه و باعث افزایش آلودگی هوای مناطق شهری می شود . بطور متوسط بین 4 تا 6 روز از میزان آلودگی آن در هوا کاسته شده و در شرایط جوی مساعد موجب ریزش باران شیمیایی می شود

۵- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

تماس با چشم	پلک ها را کاملا از هم باز نگهداشته و چشم ها را با مقادیر زیادی آب به مدت حداقل 15 دقیقه بشوئید
تماس با پوست	فورا لباس های آلوده را از تن خارج کرده به سرعت پوست را با مقادیر زیادی آب و صابون بمدت حداقل 15 دقیقه بشوئید قبل از استفاده مجدد از لباس ها آن ها را آبکشی نمائید.

بلعیدن و خوردن	فرد مسموم را وادار به استفراغ نکنید ، اگر هوشیار است به او 2 فنجان آب یا شیر بنوشانید . اگر فرد بیهوش است به او چیزی نخورانید . در صورتی که بدحال است اورا به پزشک برسانید .
تنفس	فرد مسموم را به هوای آزاد منتقل کرده . در صورت قطع تنفس به او تنفس مصنوعی دهید (دهان به دهان باعث مسمومیت فرد کمک دهنده می شود) در صورتی که تنفس با مشکل انجام می شود به او اکسیژن وصل کرده و اگر بهتر نشد او را به اورژانس برسانید .
حریق	ظروف نگهداری آن باید در برابر حرارت دارای مقاومت کافی باشد . در مواقع آتش سوزی باید از حفاظت کامل فردی و رسیپراتورتنفسی استاندارد استفاده نمود . بخارات آن حتی در دمای کمتر از نقطه اشتعال هم با هوا ، مخلوط قابل اشتعال تولید می کند . بخارات آن از سمت ظروف نگهداری می تواند به سمت منبع حرارت حرکت کرده و موجب آتش سوزی در ظروف شوند. در هنگام وقوع حریق بر روی ظروف محتوی آن ، آب سرد بپاشید. برای اطفاء حریق های کوچک از مواد شیمیایی خشک ، گاز CO 2 اما در آتش سوزی های بزرگ و وسیع از جریان آب بصورت مستقیم استفاده نکنید .
انفجار	ظروف محتوی آن در هنگام آتش سوزی ممکن است منفجر شوند.

۶- احتیاط در زمان وقوع حادثه :

حفاظت فردی	مطابق بند ۷ این برگه عمل کنید .
حفاظت محیطی و نظافت	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 .

۷- جابجائی (دستی) و انبارداری :

جابه جایی (دستی)	حمل باید در محیطی با تهویه مناسب صورت گیرد . در هنگام جابجائی ظروف محتوی مایع را در جای خود محکم مهار کرده بطوریکه امکان سقوط و ریزش نداشته باشند ، از تماس آن با چشم ، پوست و لباس جلوگیری کرده ، باقیمانده آن را چه بصورت مایع چه بخار از ظروف خالی کنید ، درب ظروف محتوی مایع کاملا و محکم بسته باشد ، از تماس ظروف پر و یا خالی آن با شعله ، جرقه و حرارت ممانعت کنید ، ظروف محتوی مایع را تحت فشار، برش ، جوشکاری ، لحیم کاری ، چکش کاری و سوراخ کردن قرار ندهید .
انبارداری	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 ، پرکلرات ها ، پراکسیدها ، اسیدکرومیک و اسیدنیتریک نگهداری کنید . درب ظروف محتوی مایع باید همیشه کاملا بسته باشد .

۸- حفاظت فردی :

محدودیت تماس	طبق مقدار مجاز توصیه شده توسط وزارت بهداشت (AOE - TWA) حداکثر غلظت بخارات این ماده در هوای محیط کار برابر با 1000 پی پی ام طی 8 ساعت کار می باشد .
حفاظت مهندسی	در محل استفاده یا نگهداری این ماده باید سیستم تهویه موضعی و عمومی (اگزوزفن) همچنین سیستم چشم شوی و دوش ایمنی موجود باشد .
حفاظت از دست ها	استفاده از دستکش مناسب و مقاوم در برابر الکل .
حفاظت از پوست	از لباس کار مناسب و مقاوم در برابر پاشش مایعات استفاده کنید .
حفاظت تنفسی	در صورتی که غلظت بخارات آن در محیط به حدی است که تنفس ممکن نیست باید از رسیپراتورهای استاندارد برای تامین اکسیژن مورد نیاز استفاده نمود .
حفاظت از چشم ها	استفاده از عینک ایمنی معمولی یا داری قاب محافظ دور چشم .

۹- اطلاعات سم شناسی :

تماس با چشم	شدیدا محرک است ، باعث حساسیت همراه با درد نسبت به نور می شود . باعث آسیب به قرنیه می
-------------	--

شود.	
در حد متوسط باعث تحریک پوست شده و در انتهای اندام ها ایجاد سیانوز می کند.	تماس با پوست
باعث تحریک معده ، حالت تهوع ، اسهال و استفراغ شده و قادر است مسمومیت سیستمیک ایجاد کرده و افزایش قندخون ، خواب آلودگی و تخدیر سیستم اعصاب مرکزی و هیجان پذیری ، سردرد ، سرگیجه ، خواب آلودگی ، تهوع ، بیهوشی ، کما و مرگ در اثر اختلال در عملکرد تنفسی نماید .	بلعیدن
استنشاق غلظت های زیاد آن علاوه بر تحریک دستگاه تنفس بر عملکرد سیستم اعصاب مرکزی تاثیر گذاشته و منجر به حالت های تهوع ، سردرد ، سرگیجه ، تخدیر ، بیهوشی و کما می شود . تنفس بخارات آن ایجاد سرگیجه و احساس خفگی می کند .	تنفس
در تماس های طولانی مدت قادر به ایجاد آسیب های جدی و برگشت ناپذیر به بافت کبد ، کلیه ها ، قلب ، سیستم اعصاب مرکزی بوده و موجب ناهنجارزائی در انسان می شود .	مسمومیت مزمن

محلول سورفامد :

۱- اطلاعات عمومی :

اسامی رایج : سورفامد

مواد اولیه موثره : یون نقره ، هیدروژن پراکسید

مواد جانبی : آب دیونیزه

۲- خواص فیزیکی - شیمیایی :

ندارد	قابلیت اشتعال
کاملا محلول در حلال های قطبی و آلی نیز قابل حل است .	میزان حلالیت در آب
مایع بی رنگ شفاف همانند آب با بوی اختصاصی	شکل ظاهری
۱.۱۵ - ۱.۲۵	دانسیته g/ml
۰.۳ - ۱.۵	PH
اسید ها ، باز ها ، فلزات ، نمک های فلزی ، عوامل گاهنده (اکسید شونده) ، مواد آلی ، مواد قابل اشتعال	ترکیبات ناسازگار
گرما و منابع گرمازا ، آلودگی ها	شرایطی که باید از آن احتراز نمود
میزان ثبات فرآورده در محیط : این محصول کاملاً تجزیه پذیر است و در هنگام تجزیه از خود بخار و گرما ساطع می کند . به هیچ عنوان آلوده کننده محیطی نیست . مواد مخاطره آمیز حاصل از تجزیه فرآورده : هیچ گونه بقایای سمی از خود بر جای نمی گذارد .	پایداری

۳- مخاطرات :

در تماس مستقیم با پوست می تواند منجر به سفید شدن موقتی موضع گردد .	پوست
تماس با چشم منجر به تحریک چشم ، آبریزش چشم و نیز تورم پلک ها شود .	چشم
این ماده قابل اشتعال نیست . اما می تواند باعث احتراق پذیر شدن سایر مواد قابل اشتعال شود که متعاقباً می تواند منجر به انفجالات و واکنش های شدید شود . خطرات خاص : ✓ در صورت وجود حریق در محیط ، اکسیژنی که در طی واکنش های گرمازا در محصول آزاد می شود ، می تواند باعث تشدید حریق در محیط گردد . ✓ عوامل اکسید کننده موجود در محصول می توانند باعث اشتعال و افروزش مواد قابل اشتعال محیط شوند .	حریق

✓ تماس مستقیم این مواد با مواد قابل اشتعال می تواند منجر به تولید حریق یا انفجار در محیط گردد .	
این ماده خطرناک در برخی موارد می تواند منجر به واکنش های انفجاری شود . در مقابل حلال های آلی احتمال واکنش و انفجار وجود دارد .	انفجار

۴- شناسایی مخاطره آمیز بودن ماده :

- R3 : باعث سوختگی می شود .
- R1/2 : دور از دسترس کودکان نگهداری شود .
- R8 : در صورت تماس با مواد محترقه باعث اشتعال می شود .
- S3 : در جای خنک نگهداری شود .
- S26 : پس از تماس با چشم فوراً آن را با مقدار زیادی آب شستشو داده و به پزشک مراجعه شود .
- S28 : پس از تماس با پوست ، فوراً با مقدار زیادی آب شستشو داده شود .
- S36/39 : در هنگام کار از دستکش و عینک محافظ چشم استفاده شود .
- S45 : در موارد تصادفی یا احساس ناراحتی سریعاً به پزشک مراجعه شود .

۵- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

<ul style="list-style-type: none"> • در تمامی این موارد سریعاً پزشک در جریان گذاشته شود . • فرد مورد نظر سریعاً به بیمارستان منتقل شود . • چنانچه فرد مورد نظر کاملاً به هوش باشد : <ul style="list-style-type: none"> ✓ دهان را با آب شیر پر فشار شستشو دهید . ✓ به هیچ عنوان فرد را وادار به استفراغ نکنید . • اگر فرد مورد نظر بی هوش است ، اقدامات اولیه را جهت احیا و به هوش آوردن او انجام دهید . 	بلعیدن و خوردن
همواره کپسول های آتش نشانی مناسب برای اطفاء حریق در محیط تعبیه شده باشد . وجود مقدار زیاد آب و اسپری آب	حریق

۶- احتیاط در زمان وقوع حادثه :

منطقه مورد نظر ایزوله شود . مواد و محصولاتی که ناسازگارند و قابل اشتعال هستند ، از ماده مورد نظر دور نگه داشته شوند . تا حد امکان پرسنل سعی کنند بدون تماس مستقیم ، سعی در برطرف ساختن نقص مربوطه نمایند .	رها شدن تصادفی در محیط
از بین بردن ضایعات باید با نظارت و همچنین بر طبق اصول و قوانین محیط زیست ، نهد ها و ارگان های ذریبط صورت پذیرد . مقادیر بسیار کم از این مواد را تا حجم ۰.۱٪ با آب رقیق می سازند . بعد از این اقدام ، می توان آن ها را وارد سیستم فاضلاب نمود . مقدار زیادی از این مواد را طبق دستور شرکت تولید کننده و قوانین دولتی و محیط زیست باید معدوم ساخت .	حذف ماده در محیط

۷- جابجائی (دستی) و انبارداری :

<ul style="list-style-type: none"> • جابه جایی و انتقالات در قسمت هایی صورت گیرد که از تهویه مناسب برخوردار باشد . • نقل و انتقالات دور از منابع گرمازا در بخش ها انجام پذیرد . • مواد و ترکیبات ناسازگار با نانوسیل باید از محل دور نگهداری شود . • تنها از تجهیزات و موادی استفاده شود که با این محصول سازگاری داشته باشند . • قبل از هر گونه اقدامی ، لوله های سیار و اتصالات آن ها مطابق دستورالعمل های شرکت های تولید کننده خنثی و سپس پاکسازی شود . 	جابجائی (دستی)
--	------------------

<p>هرگز محصولی را که مورد استفاده قرار نگرفته است ، به داخل تانک و یا کانتینر ذخیره آن برگرداننده نشود .</p> <p>کانتینر ها و تجهیزاتی که برای جابه جایی محصول به کار می روند باید اختصاصی همین محصول استفاده شوند .</p> <p>همواره باید اطمینان حاصل شود که در صورت رخ داد هر گونه اتفاق غیرمترقبه ، آب ذخیره شده به میزان کافی وجود دارد .</p>	
<p>در صورت نگهداری این ماده در کانتینر ها به صورت محدود و تحت فشار و در فضای بسته می تواند منجر به انفجار شود .</p> <p>محصول در محیطی با تهویه مناسب و دمای خنک نگهداری شود .</p> <p>دقت شود این ماده از منابع گرما زا دور نگهداری شود .</p> <p>باید این محصول از موادی که با آن ناسازگار است جدا نگهداری شود .</p> <p>نانوسیل باید از مواد محترقه و قابل اشتعال دور نگهداری شود .</p> <p>نگهداری نانو سیل در کانتینر هایی صورت بگیرد که دارای درب مناسب و تهویه دار باشند .</p> <p>سعی شود در بسته اصلی و همواره بسته نگهداری شود .</p> <p>مرتبا دما و شرایط کانتینر ها کنترل و چک شود .</p> <p>در اطراف محل نگهداری کانتینر های ذخیره سازی باید طناب و رشته هایی گذاشته شود تا فقط افراد متخصص تاسیسات اجازه ورود به این قسمت را داشته باشند .</p> <p>کلیه پرسنل باید از خطرات نانو سیل آگاهی داشته باشند .</p> <p>هرگز کانتینر ها را در مکان های سیار نگهداری نکنید یا در فضا های کاملا بسته نگهداری نکنید و یا از کانتینر هایی که درب آن ها دارای دریچه مناسب برای تهویه نیست ، استفاده نکنید .</p> <p>توصیه می شود در دمای ۲۵ نگهدای شود .</p> <p>در کانتینر های اصلی خود نگهداری شود .</p>	<p>انبارداری</p>

۸- اطلاعات سم شناسی :

سمیت این ماده به دلیل فعال بودن اجزای تشکیل دهنده آن می باشد . اثرات توکسیک این محصول مربوط به خوردن بودن ترکیبات آن است . اثرات کارسینوژنیک که در حیوانات مشاهده شده است ، در انسان اثبات نشده است .

محلول درموسپت :

۱- اطلاعات عمومی :

نام تجاری : درموسپت

ترکیبات : ایزوپروپیل الکل ، پروپانول ، اتانول ، گلیسرین و افزودنی های مجاز

کاربری : ضد عفونی بهداشتی . جراحی دست

خواص فیزیکی - شیمیایی :

حدودا ۷.۳	PH
محلول در آب	میزان حلالیت در آب
مایع ، آبی ملایم یا بی رنگ ، بوی الکی ملایم	شکل ظاهری

۲- مخاطرات :

آتش زا . در صورت بلعیده شدن و یا اسپری شدن در چشم آسیب زننده است . موجب تغییر رنگ پلکسی گلاس در دراز مدت می شود .	اثر بر سلامتی انسان
---	---------------------

۳- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

تماس با پوست	خطری ندارد . در استفاده دراز مدت از نرم کننده استفاده شود .
تنفس	تامین هوای تازه و کافی
حریق	آتش زا . برای اطفاء حریق از کف ، پودر خشک و کربن دی اکسید استفاده شود .
انفجار	قابل انفجار نیست .
تماس با چشم	با مقادیر فراوان آب شستشو شود .
بلعیدن و خوردن	فورا مراقبت پزشکی درخواست شود .

۴- جابجائی (دستی) و انبارداری :

جابه جایی و انبارش	با مراقبت حمل شود . آتش زا است . در محلی با شرایط متعارفی با تهویه مناسب انبار شود . درب ظرف کاملا بسته شود .
بسته بندی	ظروف نیم لیتری همراه پمپ و ظروف ۵ لیتری . محلول با ظرف پلی اتیلن واکنش شیمیایی ندارد .

پودر تالک :

۱- اطلاعات عمومی:

فرمول شیمیایی : $Mg_3Si_4O_{10}(OH)$

نام های مترادف : منیزیم سیلیکات آب دار، تالک استیتیت

کاربری : مورد استفاده در دستکش های لاتکس

۲- خواص فیزیکی- شیمیایی :

شکل ظاهری	پودر سفید بی بو
جرم مولکولی	نوسان دارد
حلالیت	نامحلول
مواد ناسازگار	موردی گزارش نشده است.
نقطه ذوب	1832 °F تا 1652 °F
فشار بخار	0 mmHg
جرم حجمی	2.70- 2.80
قابلیت اشتعال / احتراق	جامد غیر قابل احتراق

۳- مخاطرات :

مواجهه : استنشاقی، تماس پوستی و یا چشمی
علائم : تحریک چشم ها ، پنوموکونیوز فیبروتیک
ارگان هدف : چشم ها ، سیستم تنفس و CVS

۴- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

تنفس	تأمین هوای آزاد
تماس با چشم	شستشوی فوری با آب فراوان

۵- اقدامات حفاظتی :

حفاظت فردی	استفاده از وسایل حفاظت تنفسی مناسب .
------------	--------------------------------------

آتش سوزی	استفاده از پودر خشک ، CO2 ، اسپری آب ، فوگ یا فوم معمولی . عدم استفاده از جریان مستقیم آب . در صورت امکان دور کردن مخازن از محل آتش سوزی .
نشستی یا ریخت و پاش	استفاده از تجهیزات فردی مناسب و تماس نداشتن با مواد پاشیده شده . جلوگیری از ادامه نشستن در صورت امکان . پیشگیری از ورود جریان ماده به آبروها ، زیرزمین و فضاهای بسته . پیشگیری از ورود آب به داخل کانتینرها . استفاده از پوشش های پلاستیکی برای جلوگیری از پراکنده شدن مواد . جذب و پوشش با خاک ، شن خشک یا سایر مواد غیر قابل اشتعال و سپس جمع آوری آن توسط وسایل مناسب بدون تولید جرقه .

اکسیژن :

۱- اطلاعات عمومی :

نام شیمیایی : گاز اکسیژن

اسامی رایج : اکسیژن مولکولی ، اکسیژن ، اکسیژن فشرده

فرمول شیمیایی : O2

کاربرد ها : به عنوان گاز طبی استفاده می شود .

لوزی خطر	مواد اکسید کننده
	

۲- خواص فیزیکی - شیمیایی :

شکل ظاهری	گاز بی رنگ و بی بو
حلالیت در آب	به مقدار کمی قابل حل است . در حلال های آلی نیز قابل حل است .
سایر اطلاعات	هیچ اثر زیست محیطی ندارد .

۳- مخاطرات :

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	۱% از هوا بصورت طبیعی حاوی اکسیژن است و اکسیژن اساساً غیرسمی است . در تماس افراد با ۱۰۱ کیلوپاسکال (به مدت ۲۴ ساعت یا / غلظت های بالای ۵۰% اکسیژن در هوا در فشار ۱ اتمسفر) ، تأثیری بر روی سلامتی افراد مشاهده نشده است . استنشاق غلظت ۱۰۰% اکسیژن در هوا به مدت ۶ تا ۱۲ ساعت و یا بیشتر از ۱۷ ساعت اثری بر روی عملکرد ریه ها نداشته است . استنشاق اکسیژن خالص به مدت ۲۴ ساعت در فشار اتمسفر یا کمتر سبب تحریک ریه و ادم ریه می شود . در مواجهه های شغلی تماس با فشارهای بالای اکسیژن دیده شده است اما متداول نیست . غواص هایی که در عمق دریا کار می کنند ، کارگران مهمات سازی و ارتش ، کارگران تونل ها ، ممکن است در تماس با فشارهای زیاد این گاز قرار گیرند که در ابتدا سبب تأثیر بر دستگاه عصبی و سیستم تنفسی می شود . تأثیرات سیستم تنفسی شامل تنگی مجاری سینه ، افزایش درد و سوزش در سینه ، و اسپاسم و سرفه های غیرقابل کنترل . تأثیرات سیستم اعصاب مرکزی بعد از تأثیرات سیستم تنفسی مشاهده می شود که

علائم آن شامل حالت تهوع ، گیجی ، استفراغ ، خستگی ، فقدان هماهنگی ، سردرد مختصر ، تغییر حالت ، نشاط بی دلیل ، اغتشاش ، کاهش هوشیاری .	
این گاز غیر قابل اشتعال است .	حریق
تماس اکسیژن با مواد احتراق پذیر می تواند باعث حریق یا انفجار شود .	انفجار

۴- اطفاء حریق :

اکسیژن قابل اشتعال نیست (این ماده نمی سوزد) با این حال اکسیژن خالص با حالت گازی خطر جدی برای حریق و انفجار دارد زیرا سبب ترویج و بالا رفتن حریق می شوند .	خطر آتش گیری
از مقدار زیادی آب برای خاموش کردن حریق هایی که حاوی اکسیژن است ، نحوه مناسب اطفاء استفاده کنید .	نحوه مناسب اطفاء

۵- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

راهنمای خاصی در این مورد نشده است ، اما برای ایمنی بیشتر بهتر است از گوگل های ایمنی مخصوص مواد شیمیایی استفاده شود .	تماس با چشم
اطلاعاتی در دست نیست .	تماس با پوست
در اکثر موارد تجهیزات حفاظت تنفسی مورد نیاز نیست . راهنمای خاصی در این مورد وجود ندارد . در بعضی از موقعیت ها که مواجهه با این گاز سنگین است (فشار این گاز زیاد است) ممکن است سیستم های حفاظت تنفسی مورد نیاز باشد .	تنفس

۶- احتیاط در زمان وقوع حادثه :

در صورت پخش گاز اکسیژن خالص از کپسول های کلیه منابع مشتعل و محترق مثل سطوح روغنی و لباس های گریسی از محیط دور شوند . اجازه دهید کپسول دارای شیر معیوب به آرامی در هوا تخلیه شود .	حفاظت محیط کار
اجازه دهید گاز در هوا پخش شود .	نظافت محیط آلوده

۷- جابجائی (دستی) و انبارداری :

گاز اکسیژن ماده اکسید کننده است . در این حالت خطر حریق و انفجار جدی وجود دارد . قبل از حمل و نقل ، اقدامات کنترل مهندسی برای محافظت اپراتور بسیار مهم است . اپراتور باید به کلیه تجهیزات ایمنی مورد نیاز تجهیز شود . کلیه منابع مشتعل و محترق و هرگونه روغن و چربی باید از محیط دور شوند .	جابجائی (دستی)
سیلندرهای حاوی این مواد را در جای خنک ، خشک ، با تهویه محیطی مناسب ، به دور از آتش ، مواد قابل احتراق و خورنده و زیر درجه حرارت ۵۰ درجه انبار شوند . از هیچ روغن و گریسی بر روی شیر سیلندر استفاده نکنید . سیلندرها به صورت ایستاده در انبار قرار دهید و از افتادن و ضربه خوردن محافظت کنید . شی محافظ را با دست محکم ببندید . جهت جلوگیری از انبار شدن طولانی مدت سیلندرها از سیستم اول ورود اول خروج استفاده شود . شیر سیلندرها را بعد از هر بار مصرف حتی در حالت خالی ببندید .	انبارداری

۸- روش دفع ضایعات :

این گاز ضایعات ندارد .	دفع ضایعات این ماده
از کپسول های این گاز برای پر کردن مجدد بعد از انجام بازرسی استفاده کنید .	دفع ضایعات بسته بندی

۹- حفاظت فردی :

در بعضی مواقع که فشار گاز بالاست از وسایل حفاظتی استفاده کنید .	تنفس
اثری روی پوست مشاهده نشده است .	حفاظت از پوست

حفاظت از چشم	برای ایمنی بیشتر از عینک مخصوص مواد شیمیایی استفاده کنید .
حفاظت از بدن	لباس ایمنی مناسب بپوشید .

۱۰- سم شناسی :

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 می شود .
مسمومیت غذایی	استانداردهای مقادیر سم شناسی حیوانات موجود نیست .
مسمومیت پوستی	این ماده از راه تماس پوستی یا استنشاق ، جذب پوستی می شود .
مسمومیت چشمی	ندارد .
اثرات حاد	ندارد .
سایر اطلاعات	اکسیژن هیچ اثر سمی ندارد .

۱۱- پایداری :

پایداری	پایدار است .
محیط های مورد اجتناب	کلیه منابعی که سبب اکسایش و اشتعال می شود از قبیل مواد سوختنی و ...
مواد نا سازگار	اکسیژن سریعاً و شدیداً با بسیاری از مواد آلی و غیر آلی واکنش انفجاری شیمیایی می دهد .
خطرات ناشی از تجزیه	تجزیه نمی شود .

محلول اسید سولفوریک :

۱- اطلاعات عمومی :

نام شیمیایی : اسید سولفوریک

اسامی رایج : جوهر گوگرد ، سولفات دی هیدروژن ، سولفات هیدروژن ، اسید باطری

خانواده شیمیایی : اسید غیر آلی ، اسید معدنی ، سولفات هیدروژن

فرمول شیمیایی : H_2SO_4

کاربرد ها : معرف آزمایشگاه

علائم جفاظتی :

لوزی خطر	مواد محرک	مواد خورنده

۲- خواص فیزیکی- شیمیایی :

شکل ظاهری	مایع روغنی بی رنگ . بی بو و سوزاننده .
PH	۰.۳ محلول ۱ نرمال ، ۱.۲ محلول ۰.۱ نرمال و ۲.۱ محلول ۰.۰۱ نرمال
حلالیت در آب	قابل حل .
وزن مخصوص	۱.۸۴
نقطه ذوب	۱۲- درجه سانتی گراد (غلظت ۷۷.۷٪) ، ۳۵- درجه سانتی گراد (غلظت ۹۳٪) ، ۱۱ درجه سانتی گراد (غلظت ۱۰۰٪)

نقطه جوش	۶۴۰-۶۰۰ درجه فارنهایت
فشار بخار	کمتر از ۰.۰۴ کیلو پاسکال در دمای ۲۵ درجه سانتی گراد .
سایر اطلاعات	شدیدا با آب واکنش می دهد .

۳- مخاطرات :

تماس با چشم	اغلب سبب صدمات شدید و کوری می شود.
تماس با پوست	سبب تحریک شدید پوست ، سوختگی شدید و درماتیت می شود.
بلعیدن و خوردن	سبب سوختگی های شدید در دهان ، مری و درد شکمی به همراه استفراغ و اسهال خونی می شود . دراثر ورم گلو ، خفگی رخ می دهد . سوراخ شدن معده و مری ممکن است رخ دهد .
تنفس	در تماس با غلظت $5\text{mg}/\text{m}^3$ علائم زیر ظاهر می شود : تحریک بینی و گلو ، سردرد ، کاهش میزان تنفس یا تخریب ظرفیت تهویه ای . علائم بعدی شامل : ادم ریه ، خشکی ریه ، سیانوز ، فشار پائین ، برونشیت یا آمفیژم .
حریق	قابل احتراق نیست ولی به هر حال در مجاورت با منابع گرم و تماس با مواد آتش زا امکان حریق حریق است . برای اطفاء از پودر خشک استفاده کنید . هرگز از آب استفاده نکنید زیرا آب با اسید واکنش شدید داده و مقدار زیادی فیوم اسید سولفوریک و گرما تولید می شود .

۴- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

تماس با چشم	فورا چشم ها را با مقدار زیادی آب به مدت ۱۵ دقیقه شستشو دهید . به پزشک مراجعه کنید .
تماس با پوست	لباس های آلوده را خارج کنید و موضع آلوده را با مقدار زیادی آب و صابون به مدت ۱۵ دقیقه شستشو دهید . به پزشک مراجعه کنید .
بلعیدن و خوردن	هرگز معده را شستشو ندهد و فرد را وادار به استفراغ نکنید . در صورت هوشیاری مصدوم میزان زیادی آب به فرد بخورانید . فورا به پزشک مراجعه کنید .
تنفس	فرد را به هوای آزاد منتقل کرده ، در صورت قطع تنفس ، به فرد تنفس مصنوعی تنفس داده به پزشک مراجعه کنید .

۵- احتیاط در زمان وقوع حادثه :

حفاظت محیط کار	محیط را تهویه کرده یا جلوی نشت مواد را بگیرید . از وسایل حفاظت فردی استفاده شود . محیط را ایزوله نمائید .
نظافت محیط آلوده	با ماسه یا سایر مواد جاذبی که قابلیت اشتعال ندارند آلودگی را از سطح پاک کرده و در داخل ظروف مناسب ریخته .

۶- جابجایی (دستی) و انبارداری :

جابجایی (دستی)	وقتی می خواهید اسید را رقیق کنید ، به آرامی اسید را به آب اضافه کنید . در صورتیکه آب را به اسید اضافه کنید گرمای شدیدی تولید می شود و امکان پاشیدن اسید به اطراف است .
انبارداری	از ضربات فیزیکی و آب دور باشد . از کاربیت ها ، کلرات ها ، فولمینات ها ، نیترات ها ، پیکریت ها ، پودر فلزات و سایر مواد قابل احتراق دور باشد . این ماده به بسیاری از فلزات حمله می کند و سبب آزاد شدن هیدروژن می شود .

۷- حفاظت فردی :

تنفس	اگر تهویه مناسب نباشد از ماسک های تنفسی مخصوص گاز و اسید ، استفاده شود .
حفاظت از پوست	از لباس ، دستکش و کفش مناسب استفاده کنید . بوتیل رابر برای این منظور دارای مقاومت خوبی است .
حفاظت از بدن	از لباس ، دستکش و کفش مناسب استفاده کنید . بوتیل رابر برای این منظور دارای مقاومت خوبی است .
حفاظت از چشم ها	از عینک ایمنی یا حفاظ صورت استفاده شود .

۸- سم شناسی :

Rat LC50 : 510 mg/m ³ /2H	مسمومیت تنفسی
Oral rat LD50 : 2140 mg/kg	مسمومیت غذایی
Eye rabbit 250ug (severe)	مسمومیت چشمی
3 mg/m ³ /2hrs از راه تنفسی برای انسان	اثرات حاد
بسیار خورنده و سوزاننده است برای چشم ها ، پوست و موکوس دستگاه گوارش و تنفسی و در مشاغلی که با میست آن سروکار دارند پوسیدگی دندان دیده شده است . آژانس بین المللی تحقیقات سرطان اسیدسولفوریک را در کلاس یک سرطان زائی تقسیم بندی کرده است و آن را برای انسان ها عامل سرطان بینی ، سینوس ها ، حنجره و ریه ها دانسته است.	سایر اطلاعات

۹- پایداری :

مقاوم ، در دمای ۳۴۰ درجه سانتیگراد به سولفور و آب تجزیه می شود.	پایداری
از تماس با آب جلوگیری شود.	محیط های مورد اجتناب
بسیاری از مواد بخصوص کربیت ها ، کلرات ها ، فولمینات ها ، نیترات ها ، براده فلزات و مواد قابل احتراق . مواد نا سازگار با فلزات واکنش داده و تولید گاز هیدروژن می کند..	مواد نا سازگار
در اثر تجزیه و سوختن منواکسیدکربن و یا دی اکسیدکربن و سایر مواد خطرناک دیگر تولید می کند.	خطرات ناشی از تجزیه
با آب و مواد آلی به شدت واکنش داده و گرما تولید می کند.	سایر اطلاعات

اسید نیتریک :

۱- اطلاعات عمومی :

نام شیمیایی : اسید نیتریک

اسامی رایج : نیتریک اسید ، ازوتیک اسید ، نیترات هیدروژن

خانواده شیمیایی : اسید غیر آلی ، نیترات

فرمول شیمیایی : HNO₃

علائم حفاظتی :

لوزی خطر	مواد اکسید کننده	مواد محرک	مواد خورنده
			

۲- خواص فیزیکی- شیمیایی :

شکل ظاهری	مایع شفاف ، زرد کم رنگ یا بی رنگ ، بوی زننده ، تند و خفه کننده .
PH	۱
حلالیت در آب	قابل حل .
وزن مخصوص	۱.۴۱
نقطه ذوب	۴۱- درجه سانتی گراد

نقطه جوش	۱۱۲ درجه سانتی گراد
فشار بخار	۵.۵ میلی متر جیوه
سایر اطلاعات	آستانه بویایی این ماده ۰.۷۵ تا ۲.۵ ppm است .

۳- مخاطرات :

تماس با چشم	سبب سوختگی شدید چشم ، اشک ریزش ، تحریک ، ورم ملتحمه و نابینایی می شود.
تماس با پوست	تماس با محلول این ماده سبب تحریکات مختصر پوست و ایجاد لکه هایی به رنگ زرد تا قهوه ای در پوست می شود . پوست قبل از صدمه دیدن سفت شده ، غلظت های بالای این ماده سبب درد و زخم های عمیق در پوست می شود . ممکن است جای زخم در پوست باقی بماند (اسکار) . اگر این ماده به مقدار زیادی بر روی پوست ریخته شود و سریعاً شسته نشود می تواند باعث مرگ شود.
بلعیدن و خوردن	سبب درد شدید و سوختگی شدید دهان ، حلق ، معده و سوراخ شدن معده ، حالت تهوع ، استفراغ ، شوک ، بیهوشی می شود.
تنفس	بخارات و میست این ماده سبب شوک ، سوختگی گلو یا تحریک دستگاه تنفسی، سرفه ، درد سینه ، سختی در تنفس تنفس، سیانوز ، احساس خفگی و ادم ریه می شود.
حریق	خطر حریق ندارد . اسیدنیتریک غلیظ یک اکسیدکننده قوی است و ایجاد گرما می کند . با عوامل کاهنده خطر آتش گیری و یا مواد آلی قابل احتراق می تواند واکنش دهد و بسوزد و یا منفجر شود. از اسپری آب یا مه برای خنک نگه داشتن ظروف و یا ساختمان های مواجهه با آتش.

۴- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

تماس با چشم	بلافاصله چشم ها را به مدت ۲۰ تا ۳۰ دقیقه با آب گرم شسته ، به پزشک مراجعه کنید.
تماس با پوست	بلافاصله موضع را به مدت ۲۰ تا ۳۰ دقیقه با آب گرم شسته ، به پزشک مراجعه کنید.
بلعیدن و خوردن	هرگز به فردی که بی هوش است چیزی از راه دهان نخورانید . به فرد ۲۴۰ تا ۳۰۰ میلی لیتر آب داده و سریعاً فرد را به پزشک رسانید.
تنفس	فرد را در معرض هوای تازه قرار دهید و به او تنفس مصنوعی بدهید و از اکسیژن پزشکی در صورت وجود استفاده نمائید و اگر ضربان قلب وجود ندارد احیاء قلبی ریوی را انجام داده و فوراً به پزشک مراجعه کنید.

۵- احتیاط در زمان وقوع حادثه :

حفاظت محیط کار	تا زمانیکه آلودگی بطور کامل برطرف نشده است ، محیط را محدود نمائید . نظافت محیط می بایست توسط افراد آموزش دیده انجام شود.
نظافت محیط آلوده	آلودگی خاک ممکن است با آهک ، شن و سایر مواد جاذبی که با اسیدنیتریک واکنش نمی دهد، خنثی شود از خاک ازه و سایر مواد آلی که با این ماده واکنش می دهند و خطر حریق را بالا می برند ، استفاده نشود . محیط را می توان با مقدار زیادی آب شستشو داد.

۶- جابجائی (دستی) و انبارداری :

جابجائی (دستی)	از بخارات و میست آن در محیط اجتناب شود . در بسته های کوچک با تهویه محیطی مناسبی جابه جا گردد و وسایل و تجهیزات ایمنی و اورژانسی در دسترس باشد.
انبارداری	در جای خنک ، خشک ، با تهویه محیطی مناسب ، به دور از اشعه مستقیم آفتاب و سایر منابع حرارتی نگهداری شود . درب ظروف محتوی این ماده بسته نگه داشته شود . در بسته های کوچک و در محیطی با تهویه مناسب قرار دهید.

۷- حفاظت فردی :

تنفس	از ماسک های پیشنهادی NIOSH استفاده شود . برای غلظت بیشتر از ۲۵ ppm : ماسک تمام صورت شیمیایی یا ماسک های ضد گاز یا ماسک تمام صورت استفاده شود .
------	--

از لباس های حفاظتی و دستکش های مقاوم ، کفش و سایر البسه مقاوم در برابر این ماده شیمیایی استفاده شود.	حفاظت از پوست
از لباس های حفاظتی و دستکش های مقاوم ، کفش و سایر البسه مقاوم در برابر این ماده شیمیایی استفاده شود.	حفاظت از بدن
از عینک های محافظ چشمی استفاده شود . حفاظ صورت در برخی موارد الزامی است تجهیزات شستشوی چشم در دسترس باشد.	حفاظت از چشم ها

۸- پایداری :

تقریبا پایدار است . محلول این ماده به آرامی به اکسید نیتروژن تجزیه می شود .	پایداری
حرارت بالا ، نور ، فضاهاى بسته .	محیط های مورد اجتناب
اسیدنیتریک یک عامل اکسیدکننده است و با بسیاری از مواد واکنش داده . بیشتر فلزات ، اکسید فلزات و پودر فلزی مثل آنتیموان ، بیسموت ، لیتیم ، منیزیم ، منگنز ، تیتانیوم که می تواند واکنش شدید داده و تولید گرمای فراوان کند ، همچنین می تواند اکسیدنیتروژن آزاد کند . مواد شیمیایی آلی مثل آنیدریدها ، کتن ها ، الکل ها ، نیتریل ها ، آمین ها ، آلدئیدها ، اترها ، هیدروکربن ها ، آلکین ها ، نیتروآرومات ها که می تواند واکنش شدید و انفجاری یا آتش سوزی خودبه خودی دهد . جامدات آلی مثل کاغذ ، لباس ، ذغال چوب ، خاک اره که می تواند واکنش انفجاری یا آتش سوزی شدید دهد این آتش سوزی می تواند سریعاً یا بعد از مدتی اتفاق بیافتد . انواع سولفیدها ، هیدرات های غیرفلزی و کاربیدها	مواد نا سازگار
اکسید نیتروژن آزاد می کند .	خطرات ناشی از تجزیه

محلول هیدروکسید پتاسیم :

۱- اطلاعات عمومی :

فرمول ماده شیمیایی : KOH

نام تجاری و نام های دیگر : هیدرات پتاسیم - پتاسا - آب قلیایی

۲- خواص فیزیکی - شیمیایی :

محلول سفید رنگ شفاف و بی بو	شکل ظاهری
۱۳۳	نقطه جوش
-۲۹	نقطه ذوب
۵۶/۱۱	جرم ملکولی
به هر نسبتی قابل حل	میزان حلالیت در آب
۱/۴۳۳	دانسیته
۲	حد مجاز تماس (mg/m3)
۲	فشار بخار (mmhg)

۳- مخاطرات :

راه های ورود به بدن : استنشاق و پوست خطرات استنشاقی : تحریک شدید دستگاه تنفسی ، ادم ریوی	اثر بر سلامتی انسان
-	اثر بر محیط زیست

۴- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

تماس با پوست	فورا پوست را با آب ولرم بشویید . لباس ها و کفش های آلوده را درآورید . به پزشک مراجعه نمایید .
بلعیدن و خوردن	هرگز به فرد بی هوش چیزی را از دهان نخورانید . از فرد بخواهید تا دهان خود را با آب بشوید . او را وادار به استفراغ نکنید . آب یا شیر به او بنوشانید . در صورتی که فرد استفراغ کرد تعداد دفعات نوشیدن آب را زیاد کنید . به پزشک مراجعه نمایید .
تنفس	منبع آلودگی را دور سازید . مصدوم را به هوای تازه منتقل کنید . در صورت توقف تنفس ، به او تنفس مصنوعی بدهید . در صورت اشکال در تنفس به او اکسیژن برسانید . مصدوم را بی حرکت نگه دارید . به پزشک مراجعه نمایید .
حریق	در صورت آتش سوزی استفاده از هر ماده خاموش کننده مجاز است .
انفجار	قابل انفجار نیست .
تماس با چشم	بلافاصله چشم ها را با آب ولرم فراوان به مدت حداقل ۶۰ دقیقه بشویید و همزمان پلک ها را باز نگه دارید . بلافاصله سرم نمکین را استفاده نمایید . از ورود آب آلوده به چشم جلوگیری نمایید . به پزشک مراجعه نمایید .

۵- احتیاط در زمان وقوع حادثه:

حفاظت فردی	تجهیزات حفاظت فردی مناسب استفاده کنید .
حفاظت محیطی و نظافت	محل را تهویه نمایید . مواد قابل اشتعال را از مجاورت نشستی دور سازید . از ورود مواد نشستی ، به داخل مجاری فاضلاب و آبراه ها جلوگیری کنید . مواد ریخته شده را با مواد خنثی مانند شن یا خاک جذب نمایید .

۶- جابجائی (دستی) و انبارداری :

بسته بندی و برجسب گذاری	به همراه مواد غذایی حمل نشود . در داخل ظروف نشکن حمل شود .
انبارداری	در محل خنک ، خشک ، تهویه شده و به درور از مواد ناسازگار و عملیات حرارتی و در داخل ظروف مناسب نگهداری نمایید . ماده را در مقادیر کم به کار برید و جابه جا نمایید . ظروف را از نظر نشستی و آسیب دیدگی بازرسی نمایید .

۷- حفاظت فردی :

حفاظت از دست ها	از دستکش های مقاوم و مناسب استفاده کنید .
حفاظت از چشم ها	عینک های ایمنی شیمیایی ضد گرد و غبار یا پاشش مایعات ، حفاظ کامل صورت
حفاظت از پوست	دستکش ها ، رو لباسی ها ، رو کفش ها و سایر لباس های مقاوم در برابر مواد شیمیایی
حفاظت تنفسی	تجهیزات تنفسی مناسب

۸- اطلاعات سم شناسی :

تماس با چشم	سوزش و تحریک شدید ، کوری دائمی
تماس با پوست	سوختگی شدید ، زخم های عمیق ، نفوذ به لایه های عمقی ، جراحات دائمی و احتمالا مرگ پوست
بلعیدن	ترشح زیاد بزاق ، استفراغ ، سوزش مری و معده
تنفس	تحریک شدید دستگاه تنفسی ، ادم ریوی
حریق	غیر قابل اشتعال . تماس ماده با آب یا رطوبت منجر به احتراق مواد قابل اشتعال می گردد .
انفجار	در اثر واکنش این ماده با فلزات (آلومینیوم ، قلع و روی) گاز قابل اشتعال هیدروژن آزاد می شود .

محلول هیدروکسید سدیم :

۱- اطلاعات عمومی :

نام شیمیایی : هیدروکسید سدیم




اسامی رایج : سودسوزآور، مایع سوزآور، قلیا ، سودا قلیایی ، هیدرات سدیم ، هیدروکسید دی سدیم ، هیدروکسیدسدیم

خانواده شیمیایی : هیدروکسید آلكال

فرمول شیمیایی : H-Na-O

کاربرد ها : این ماده در صنایع شیمیایی مورد استفاده قرار می گیرد . به عنوان مثال کنترل PH ، خنثی کردن اسید ، کاتالیست و پاک کردن گازها . همچنین در صنایع کاغذ سازی و خمیر کاغذ سازی ، صنعت پتروشیمی و خنثی کردن گازها (اسید های آلوده را در پروسه گازها و روغن ها ، دوباره مورد استفاده قرار می دهد) ، صنعت صابون سازی و مواد دترژنت مورد استفاده قرار می گیرد .

علائم حفاظتی :

لوزی خطر	مواد محرک	مواد خورنده
		

۲- خواص فیزیکی- شیمیایی :

شکل ظاهری	مایع غیر فرار شفاف ، سفید رنگ و بی بو.
PH	۱۲ (۰.۰۵٪) ، ۱۳ (۰.۵٪) ، ۱۴ (۵٪)
حلالیت در آب	قابل حل . و در اتانول ، متانول و گلیسرین به نسبت مساوی حل می شود .
وزن مخصوص	۲ در ۱۵.۵ درجه سانتی گراد
نقطعه اشتعال	نمی سوزد .
نقطه ذوب	۶۲ درجه سانتی گراد
نقطه جوش	۱۴۰ درجه سانتی گراد
فشار بخار	۱۴ میلی متر جیوه
ویسکوزیته	$1 <$

۳- مخاطرات :

تماس با چشم	این ماده بسیار خورنده است . صدمات آن شامل تحریکات شدید چشمی ، اسکار تا تاول ، متلاشی شدن چشم ، اسکارهای شدید و مات شدن دید. تاثیراتی که بر روی دید چشم دارد شبیه گلوکوم و آب مروارید است. در موارد شدید تخریب بافت چشم و نابینایی دائمی چشم اتفاق می افتد .
تماس با پوست	این ماده شدیداً خورنده است و می تواند سبب سوختگی شدید و عمیق و اسکارهای ماندگار در پوست شود. این ماده می تواند تا لایه های عمقی پوست نفوذ کند و سبب آسیب به لایه های عمقی پوست شود . میزان و شدت صدمات آن بستگی به غلظت و مدت زمان تماس دارد.
بلعیدن و خوردن	خوردن این ماده درصنعت شایع نمی باشد . خوردن این ماده در موارد غیرصنعتی ، سوختگی های شدید بافت دستگاه گوارشی ، دردهای شدید ، سوختن دهان ، گلو ، استفراغ ، تهوع و اسهال ، کما و مرگ را به همراه دارد .
تنفس	آئروسول های این ماده ممکن است سبب تحریک شدید دستگاه تنفسی شود . دریک مورد صدمات پایدار ریه ها گزارش شده است . این ماده سبب ادم ریه ها می شود .

حریق	نمی سوزد. ولی این ماده با آب و با مواد معمولی واکنش داده و تولید گرمای زیاد می نماید. این ماده می تواند با فلزاتی مثل آلومینیوم، روی واکنش داده و تولید گاز هیدروژن نماید.
------	--

۴- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

تماس با چشم	سریعا چشم ها را با آب ولرم به مدت ۶۰ دقیقه شستشو دهید تا آلودگی برطرف شود. پلک ها در مدت زمان شستشو باز نگه داشته شود. در صورت امکان محلول نمک طبیعی موثر است. سریعا به پزشک مراجعه شود.
تماس با پوست	سریعا موضع آلوده را با آب ولرم به مدت ۶۰ دقیقه شستشو دهید. تا آلودگی برطرف شود. سریعا به پزشک مراجعه شود.
بلعیدن و خوردن	هرگز به فردی که بیهوش است چیزی نخورانید. در صورت هوشیاری فرد دهان وی را با آب تمیز شستشو داده و فرد را وادار به استفراغ نکنید. به فرد هوشیار ۲۴۰-۳۰۰ تا میلی لیتر آب بخورانید. در صورت امکان، پس از خوردن آب به فرد شیر دهید. اگر استفراغ به صورت طبیعی اتفاق افتاد دوباره به فرد آب داده، به پزشک مراجعه شود.
تنفس	منبع مولد آلودگی یا فرد را به هوای آزاد برده. اگر تنفس فرد دچار اشکال شده بود به تنفس وی دستگاه اکسیژن پزشکی وصل کنید. سریعا به پزشک مراجعه شود.

۵- احتیاط در زمان وقوع حادثه :

حفاظت محیط کار	تا زمانیکه آلودگی بطور کامل برطرف نشده، محیط را محدود کنید. افراد می بایست از کلیه تجهیزات ایمنی فردی مورد نیاز استفاده کنند. محیط را تهویه کرده. کلیه مواد شیمیایی که با مواد ریخته شده واکنش می دهند را جمع نمائید.
نظافت محیط آلوده	جلوی نشت مواد را گرفته، مواد ریخته شده را داخل فاضلاب یا راه آب فاضلاب بریزید. جلوی مواد ریخته نظافت محیط آلوده شده را با موادی از قبیل شن و ماسه سد کنید.

۶- جابجائی (دستی) و انبارداری :

جابجائی (دستی)	در صورت امکان از بسته های کوچک در محیط هایی که تهویه مناسب دارند، استفاده نمائید. این مواد بسیار خورنده و قابلیت بالایی برای واکنش دارند. قبل از حمل و نقل، اقدامات کنترل مهندسی برای محافظت اپراتور بسیار مهم است. اپراتور می بایست به کلیه تجهیزات ایمنی فردی مورد نیاز، ایمن باشد. افرادی که با این مواد کار می کنند باید طرز کار ایمن و خطرات کار با این مواد را آموزش ببینند.
انبارداری	در محیط خشک، خنک و با تهویه محیطی مناسب و به دور از اشعه مستقیم آفتاب، گرما و سایر منابع مشتعل و محترق دیگر نگهداری شوند. این مواد باید به دور از مواد ناسازگار مثل مواد اکسیدکننده، مواد کاهنده و ... انبار شوند.
دفع بسته بندی مواد	در محیط خشک، خنک و با تهویه محیطی مناسب انبار شوند. مواد در بسته های کوچک نگهداری و انبار شوند.

۷- حفاظت فردی :

تنفس	از ماسک های مناسب استفاده شود.
حفاظت از پوست	دستکش، لباس و کفش مقاوم در برابر مواد شیمیایی.
حفاظت از بدن	دستکش، لباس و کفش مقاوم در برابر مواد شیمیایی. دوش و چشم شور ایمنی در حفاظت بدن محیط های کار با این ماده الزامی است.
حفاظت از چشم ها	از گوگل های مخصوص مواد شیمیایی استفاده شود. در بعضی موارد محافظ صورت حفاظت چشم ضروری است.

۸- پایداری :

پایداری	پایداری معمولی. این ماده به سرعت دی اکسید کربن هوا را جذب می کند.
---------	---

محیط های مورد اجتناب	آب
مواد نا سازگار	این ماده به شدت با بسیاری از مواد آلی و غیر آلی واکنش داده بعنوان مثال با اسیدهای قوی ، نیتروآروماتیک ، ترکیبات نیتروپارافین و ارگانوهالوژن ، گلیکول و پیرکسیدهای آلی.
خطرات ناشی از تجزیه	فیوم های سمی اکسید سدیم.
سایر اطلاعات	به آرامی در هوای اتاق، شیشه را از بین می برد.

اوره :

۱- اطلاعات عمومی:

نام های مترادف : کاربامید ، اسید کاربامیدیک ، کربونیل دی آمید ، ایزو اوره ، اوره فیل
فرمول شیمیایی : CH4N2O

۲- خواص فیزیکی- شیمیایی :

شکل ظاهری	کریستالهای ریز سفید رنگ
نقطه ذوب	۷/۱۳۳
جرم ملکولی	۰۶/۶۰
اطلاعات زیست محیطی	قابل ترکیب با عوامل اکسند قوی

۳- احتیاط های ایمنی و بهداشتی :

حریق	اسپری آب ، CO2 ، پودر خشک یا فوم مناسب .
تنفس	مصدوم را به هوای آزاد ببرید .
پوست	پوست را با آب و صابون بشوئید .
چشم	چشم ها را حداقل ۱۵ دقیقه با آب بشوئید.

۴- مخاطرات :

تماس با چشم	سوزاننده چشم
تماس با پوست	تحریک کننده پوست
تنفس	سوزاننده سیستم تنفسی
حریق	در مواقع حریق گاز سمی تولید می کند : CO2,CO و اکسیدهای نیتروژن

۵- حفاظت فردی :

تماس شغلی	دستکش ، هود ، چشم شور و دوش و گیره در موقع کار نیاز است .
حفاظت از چشم ها	از تماس با چشم ها جلوگیری کنید .
حفاظت از پوست	لباس مناسب بپوشید و از تماس آن با پوست جلوگیری کنید .
حفاظت تنفسی	غبار آن را تنفس نکنید .

۶- دفع و انبار داری :

روش دفع	ضایعات را جارو نموده و در بسته هایی دفع نمائید . مراقب غبارهای آن باشید . در محیط تهویه ایجاد کنید و آن را با آب بشوئید .
---------	---

روش انبارداری	در ظروف کاملا سر بسته نگهداری شود . در محل خشک و خنک نگهداری شود . بعد از حمل و نقل دست ها را کاملا بشوئید .
---------------	--

سالیسیلیک اسید :

۱- اطلاعات عمومی :

نام شیمیایی : سالیسیلیک اسید

اسامی مترادف : ۲- هیدروکسی بنزوئیک اسید ، اورتو هیدروکسی بنزوئیک - Keralyt – Retarder W – Sax –

Verrugen - SA

فرمول شیمیایی : $C_7H_6O_3$

۲- خواص فیزیکی شیمیایی :

شکل ظاهری	کریستال های ریز سفید رنگ
جرم ملکولی	۱۳۸.۱۲
نقطه اشتعال	۱۵۷
نقطه ذوب	۱۵۸.۷ تا ۱۶۱
ملاحظات	حساس به نور و رطوبت ، با بازهای قوی و اکسند قوی ناسازگار است = در اثر تجزیه تولید گازهای سمی CO و CO ₂ می کند .

۳- مخاطرات :

تماس با چشم	سوزش چشم ها
تماس با پوست	سوزش پوست
بلعیدن و خوردن	برای بلع خطرناک است
تنفس	سوزاننده سیستم تنفس

۴- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

تماس با چشم	شستشو با آب زیاد به مدت ۱۵ دقیقه
تماس با پوست	شستشو با آب به مدت ۱۵ دقیقه
تنفس	انتقال مصدوم به هوا آزاد و در صورت بروز مشکل تنفسی از اکسیژن استفاده نمائید
بلع و گوارش	دهان را با آب بشوئید
حریق	اسپری آب ، CO ₂ ، پودر شیمیایی خشک یا فوم مناسب
تماس شغلی	لباسهای آلوده را قبل از استفاده مجدد بشوئید ، شستن دست ها پس از کار

۵- روش دفع ضایعات :

دفع ضایعات این ماده	ضایعات را جارو نمود ، در بسته هایی برای دفع نگهدارید . مراقب غبارهای در حال نشست آن باشید ، در محیط تهویه ایجاد کنید و در پایان محیط را با آب بشوئید ، ضایعات را با یک ماده واکنش پذیر مناسب مخلوط کرده و تحت شرایط کنترل شده بسوزانید .
انبارداری	در ظروف کاملا سر بسته و در محل خشک و خنک نگهداری کنید ، به نور و رطوبت حساس است

۶- حفاظت فردی :

تنفس	غبار آن را تنفس نکنید
حریق	لباس محافظ ، وسایل تنفسی و ماسک لازم است
تماس شغلی	لباس محافظ مناسب ، دستکش و محافظ صورت نیاز است

۷- سم شناسی :

اثرات تماس کوتاه مدت	جامد خطرناک ، باعث تحریک و سوزش چشم ، پوست و بافت های مخاطی و اعضاء تنفسی می شود ، در صورت تنفس ، بلع یا جذب پوستی خطرناک است .
اثرات تماس بلند مدت	اعضاء هدف در بدن : سیستم اعصاب مرکزی ، خون ، شش ها ، کبد ، مو ، اثر مخرب بر جنین ، باعث سالیسیلیسم می شود ، علائم بیماری Salicylism : سردرد ، گیجی ، صدای زنگ در گوش ، مشکل شنوایی ، تاری دید ، اغتشاش فکر ، سستی ، خواب آلودگی ، عرق کردن ، عطش ، گر گرفتن یا کاهش دمای بدن ، تهوع و استفراغ و گاه اسهال . در حالت شدید این بیماری تشنج و کما ، جوش پوست ، بهم خوردن تعادل اسید و باز هم وجود دارد .

گزیلول :

۱- اطلاعات عمومی :

نام شیمیایی : گزیلول

۲- خواص فیزیکی- شیمیایی :

شکل ظاهری	مایع ، بی رنگ و شفاف ، بوی رایحه
حلالیت در آب	به آرامی در آب حل می شود
شرایط اجتناب	شرایط اجتناب : از گرمای زیاد دور نگهدارید . همچنین آتش . جرقه و محیط اکسیداسیون خطرناک اند .

۳- مخاطرات :

تماس با چشم	این محصول می تواند موجب تحریک و آزردهی بینایی گردد . و علائم آن شامل احساس سوزش ، آبریزش ، قرمزی چشم و متورم شدن چشم می باشد .
تماس با پوست	در این مورد با توجه به آزمایشات حیوانی و نمونه های ارسالی دیده شده که این مایع می تواند تاثیرات نامطلوبی بر پوست بدن بگذارد . علائم آن در تماس کوتاه مدت بدین شرح است : قرمزی پوست ، خارش و همچنین حالتی شبیه به سوزش در اثر سوختگی بوجود می آورد . این ماده اگر توسط پوست جذب شود باعث افسردگی CNS می گردد .
بلعیدن و خوردن	اگر اتفاقی این مایع خورده شود باعث آسیب رسیدن به غشای مخاطی می شود . علائم : احساس خارش در گلو ، دهان ، دل بهم زدگی ، دل بهم زدگی استفراغ کردن منگی سر گیجه خواب آلودگی از دست دادن هوشیاری هذیان گویی و همچنین تاثیرات خاص در سیستم عصبی و افسردگی CNS.
تنفس	تنفس کردن این مایع ممکن است صدمات تنفسی به همراه داشته باشد . مضرات آن شامل : هیجان ، حواس پرتی ، سرخوشی کاذب ، سردرد ، استفراغ کردن ، درد های شکمی ، بی اشتها ، ضعف عضلانی ، سر گیجه ، خستگی ، تهوع و به هم ریختگی سیستم عصبی باشد که بدنبال آن افسردگی بوجود می آید . افسردگی می تواند موجب بوجود آمدن منگی ، خواب آلودگی ، سرگیجه ، از دست حافظه ، کاستی و ضعف بینایی ، مشکلات تنفسی ، تشنج ، هشیاری ، فلجی و حتی مرگ می شود . بخار این مایع می تواند اکسیژن موجود در هوا را کاهش می دهد . مقدار ۲ ppm می تواند بین ۵-۱۰ دقیقه موجب مرگ شود . خطر حمله قلبی نیز می تواند در اثر تماس طولانی مدت فقط ۵ دقیقه با مقدار ۱۰۰۰۰ ppm صورت پذیرد .
تاثیر مزمن بر سلامتی	تاثیرات مزمن در اثر قورت دادن و و استنشاق مداوم ممکن ایجاد ذات الریه را سبب شود و همچنین عدم عملکرد صحیح ششها نیز از عواقب آن است . تماس مداوم با این مایع سبب کاهش عملکرد سیستم

<p>شنوایی عصبی می گردد .</p> <p>گزارشها حاکی از آن است که تماس مداوم سبب آسیب های شدید مغزی و عصبی که جبران ناپذیر هستند می گردد . بر اساس آزمایشاتی که بر روی حیوانات صورت گرفته است ترکیب آروماتیک C8 که (اتیل بنزن) باعث آلوده شدن جنین انسان می شود که پیامد آن سقط جنین و یا صدماتی از قبیل کاهش وزن نا گهانی جنین انسان خواهد شد . بدین ترتیب خانم ها بایستی کاملا مراقب باشند تا دچار چنین صدماتی نشوند . افرادی که سابقه بیماری های عصبی را داشته باشند و همچنین افرادی که سابقه بیماری های پوستی ، کاهش شنوایی ، نارحتی های کلیه و کبد و همچنین خانم های که سعی در بارداری شدن دارند در معرض خطر قرار دارند و بایستی از تماس با این مایع جدا خودداری کنند . تماس زیاد با این مواد ممکن است باعث حساس شدن قلب گردد .</p> <p>این مایع باعث آسیب رسیدن به شش ها می شود . همچنین آسیب به سیستم عصبی خصوصا سیستم عصبی شنوایی ، مغز غشای مخاطی پوست چشم ها خون کلیه کبد و اندام تناسلی می گردد .</p>	
<p>سوختن این مایع در اثر گرمای زیاد ممکن است دود تولید کند . منواکسید کربن و گازهای زیانبار دیگر تولید می نمایند .</p>	<p>حریق</p>

۴- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

<p>اگر شخص لنز دارد آن را بیرون بیاورید اگر در چشم شخص قرمزی مشاهده کردید چشم را با آب سرد و تمیز و با فشار کم تا حداقل ۱۵ دقیقه شستشو دهید . پلکها را بالا نگه دارید تا مطمئن شوید که دیگه قرمزی وجود ندارد . از پماد استفاده نکنید .</p>	<p>تماس با چشم</p>
<p>لباس های آغشته به مواد و همچنین کفش ها را از شخص خارج کنید مناطق آغشته شده را با آب فراوان بشویید .</p> <p>اگر آسیب دیدگی جدی است بدنبال مراقبت های پزشکی باشید . از از پماد و یا مرهم استفاده نکنید . اما اگر آسیب دیدگی جدی نیست می توانید با آب و صابون محل موردنظر را بشویید .</p>	<p>تماس با پوست</p>
<p>بلافاصله شخص را به هوای آزاد ببرید . اگر دیدید که نفس نمی کشد اقدام به تنفس مصنوعی کنید اگر که ضربان قلب ندارد و یا دچار ایست قلبی شده است کمکهای قلبی را آغاز کنید (CPR) اگر به سختی نفس می کشد بایستی از اکسیژن کاملا مرطوب استفاده کرد . مراقبتهای پزشکی را فوراً اعمال نمایید .</p>	<p>تنفس</p>
<p>اگر چنین موردی اتفاق افتاد سعی مکنید شخص را مجبور به استفرغ کنید . اگر تهوع ادامه پیدا کرد سر شخصرا بطرف پایین پایین نگه دارید . اگر شخص هوشیار نبود شخص را به طرف چپ او بخوابانید . هرگز چیزی را در دهان شخص قرار ندهید . شخص را به حال خود رها نکنید . و بدنبال مراقبت های پزشکی باشید .</p>	<p>بلع و گوارش</p>
<p>در آتش های کوچک از مواد شیمیایی خشک استفاده کنید مثل دی اکسید کربن ، فوم و نیتروژن در آتش های بزرگ از کف (FOAM) و یا آب افشان شدید و اسپری آن می تواند در سرد شدن محیط تاثیر داشته باشد .</p>	<p>حریق</p>

۵- جابجائی (دستی) و انبارداری :

<p>ریختن این مایع و نشت آن باعث آتش سوزی می شود . این مایع را در ظروف در بسته نگهداری کنید و از نزدیک کردن این ظروف به گرما ، جرقه و یا منابع دیگری که باعث آتش سوزی میشود پرهیز کنید . تمام تجهیزات جابجایی را در نزدیکی محلی که می خواهید انجام دهید و مرتب کنید . از موادی که اکسیده می شود برای تماس با این مایع استفاده نکنید بخار این مایع را تنفس نکنید . ازتجهیزات ووسایل تهویه استفاده کنید . هرگز این مایع را فوت نکنید و به داخل دهان نکشید .</p>	<p>جابجائی (دستی)</p>
<p>این مایع را طبق مقررات و قوانین حمل و نقل جابجا کنید .ظروف محتوی این مایع را در محل خشک ، خنک ، و دارای تهویه مناسب نگهداری کنید . در محل نگهداری این مایع وسایل حمل و نقل وجود نداشته باشد از قبیل اتومبیل ، لیفتراک و ... از منابع احتراق دور نگهدارید . ظروف در کنار هم بچینید و</p>	<p>انبارداری</p>

روی زمین این کار انجام دهید. ظروف بایستی مقاومت فشاری که در سرد شدن و یا گرم شدن در محیط به آنها وارد می آید را داشته باشند. این مایع و ظرف آن را در کابینت های جداگانه و مجزا نگهدارید. و ترجیحا در جای خنک باشد. تمام وسایل الکتریکی که در محل نگهداری این مایع وجود دارند بایستی بر طبق استاندارد N.F.P.A تصب گردند که دارای کد (nec) می باشند.
--

۶- حفاظت فردی :

تنفس	
حفاظت از پوست	از دست زدن به این مایع جدا خودداری کنید. سعی کنید از دستکش یکبار مصرف PVC مقاوم در برابر گرما و نور باشد قبل از غذا خوردن، نوشیدن، سیگار کشیدن، WC، دست خود را با آب و صابون بشویید. هرگز برای تمیز کردن دستها از بنزین و یا نفت سفید استفاده نکنید. یا حتی از لیفهایی که شدیداً روی پوست تاثیر می گذارند هم استفاده نکنید.
حفاظت از چشم	عینک محافظ با محافظ کناری که به قاب آن متصل است مورد نیاز می باشد. در طی مدتی که در حال انتقال مایع هستید برای جلوگیری از پاشیدن مایع در چشم از عینک های ایمنی ایمنی و محافظ صورت استفاده کنید. و مایع مناسبی جهت شستشوی چشم بایستی در دسترس باشد
حفاظت از بدن	از تماس با این مایع بپرهیزید. توصیه می شود از لباسهای ایمنی و ضد آتش استفاده کنید. اگر احتمال پاشیده شدن مایع وجود دارد از لباسهای محافظ tyvek و نئوپرن که در برابر گرما مقاوم هستند استفاده نمائید. حتی الامکان سعی کنید از لباسهایی استفاده کنید دارای آستین بلند باشد و سعی کنید از پیش بند های محافظ مخصوص استفاده کنید. و همچنین چکمه ایمنی و... اگر مایع بر روی لباسها ریخته شد فوراً لباس خیس شده تعویض کرده و دوش بگیرید.
حفاظت از چشم ها	برای بخارهای ناشناخته از وسایل scba استفاده کنید. برای حفاظت تنفسی از وسایل niosh استفاده کنید.

سم آیکون :

۱- اطلاعات عمومی :

نام تجاری : Icon 10 WP

موارد استفاده : سم حشره کش و سوسک کش

۲- خواص فیزیکی- شیمیایی :

میزان حلالیت در آب	محلول در آب
شکل ظاهری	پودر سفید رنگ
اطلاعات زیست محیطی	خطرناک برای محیط زیست و ماهی ها. در آب رودخانه یا محل نگهداری ماهی نپاشید. اضافی سم را در آب نریزید.

۳- مخاطرات :

حریق	موقع حریق گازهای سمی تولید می کند.
تنفس	از تماس با اسپری آن بپرهیزید.
پوست	سم حل شده در آب بر پوست اثر سوء دارد.
چشم	سم حل شده در آب بر چشم اثر سوء دارد.
بلع	سم را درون مواد غذایی نپاشید.

۴- احتیاط های ایمنی - بهداشتی :

تماس شغلی	کفش و لباس آلوده را در آورید . لباس ها را قبل از استفاده مجدد بشوئید .
تماس با چشم	۱۵ دقیقه شستشو با آب زیاد با پلک باز . اقدامات درمانی .
تماس با پوست	۱۵ دقیقه شستشو با آب زیاد و صابون .
بلعیدن و خوردن	دهان را با آب بشوئید . اقدامات درمانی . مصدوم وادار به استفراغ شود .
تنفس	هوای آزاد . در صورت نیاز از تنفس مصنوعی یا اکسیژن استفاده نمائید .

۵- دفع و انبارداری :

روش دفع	ظروف خالی سم را بسوزانید .
انبارداری	سم را دور از دسترس عموم قرار دهید . سم خشک اضافی را در ظرف اولیه ، دور از دسترس اطفال و مواد غذایی نگهداری کنید .

۶- حفاظت فردی:

تماس شغلی	لباس محافظ مناسب ، دستکش و دوش نیاز است . سم را دور از دسترس عموم قرار دهید . وقتی در آب حل شد ، درب ظرف را باز نکنید ، چرا که بر چشم و پوست اثر سوء دارد .
حفاظت گوارشی	پس از هر بار سمپاشی ، دست ها را با آب و صابون کاملاً بشوئید . خوردن ، آشامیدن و سیگار کشیدن حین سمپاشی ممنوع .
حفاظت از چشم ها	وارد چشم ها نشود . از ماسک صورت یا عینک استفاده نمایید . در محیط بسته و کار با اسپری محافظ چشم لازم است .
حفاظت از پوست	با پوست یا لباس تماس نداشته باشد . موقع سمپاشی حتماً از دستکش و ماسک صورت استفاده نمایید .
حفاظت تنفسی	غبار (سم حل نشده) آن را تنفس نکنید . موقع سمپاشی حتماً از ماسک تنفسی استفاده نمایید .



فرمول شیمیایی: $C_{22}N_{14}CL_7NO_7$

کلاس: حشره کش

گروه: پیرو تروئید

میزان سمیت: LD_{50} به صورت خوراکی برای موش صحرایی 1800mg/kg

فرمولاسیون ثبت شده در ایران: $EC\ 40\%w/v$

نام تجاری: Ripcorel رپیکورد

نحوه تاثیر: حشره کشی غیر سیستمیک تماس و گوارشی با اثر بقایای روی گیاه یا سمپاشی شده

موارد مصرف: دراسپری حشره کش های خانگی جزء عوامل اکسید کننده می باشد.

کمکهای اولیه: در صورت تماس پوستی ابتدا لباس، کفش آلوده را از بدن خود خارج نموده و سپس با آب فراوان

شسته و سپس به پزشک مراجعه شود و در صورت تماس تنفسی فرد را به هوای آزاد برده و در صورت قطع تنفسی

فرد را به دستگاه اکسیژن وصل نموده و سپس به پزشک مراجعه شود.

در هنگام تهیه سم و سم پاشی از ماسک، لباس و دستکش ها و عینکهای مقاوم در برابر مواد شیمیایی استفاده شود.

خاموش کننده های مناسب: دی اکسید کربن CO_2 ، اسپری آب، پودر خشک شیمیایی و یافوم

نگهداری و انبارداری: در محل خشک و خنک با تهویه مناسب نگهداری شود.

روش دفع: با توجه به برجسب از روشهای مناسب و مورد قبول محیط زیست دفع و معدوم گردد.



سم فایکام : Ficom

کلاس: حشره کش

گروه: کاربامات

فرمول شیمیایی: $C_{11}H_{13}NO_4$

نام تجاری: فایکام

میزان سمیت: LD_{50} به صورت خوراکی برای موش صحرایی 40mg/kg - ۱۵۶

پادزهر: سولفات آتروپین

فرمولاسیون ثبت شده در ایران: WP ۸۰% W/W

نحوه تاثیر: حشره کشی تماسی، گوارشی