

## برگه اطلاعات ایمنی پارافین کلره

### ۱- نام محصول و مشخصات شرکت سازنده

نام محصول : پارافین کلره CPW 50/52

مشخصات شرکت

نام شرکت سازنده : کلرپارس

آدرس شرکت: تبریز - کیلومتر بیست جاده تبریز - تهران . جاده باسمنج

شماره تلفن: ۰۶۰۹۰۳۶۳۰ (۰۴۱) ۹۸+

شماره فکس: ۰۶۱۱۰۳۶۳۰ (۰۴۱) ۹۸+

وب سایت [www.chlorpars.com](http://www.chlorpars.com)

### ۲- مشخصات و شناسایی ماده

نام محصول : پارافین کلره

کاربرد اصلی: پلاستی سایزر و افزودنی در مواد بعنوان مقاوم کننده در برابر آتش

کاربرد فرعی: حلال

کد شناسایی شیمیایی (CAS No) : 85535-84-8

فرمول شیمیایی:  $C_nH_{2n+2-y}Cl_y$  (n=10-13) , Cl= 52 - 50%

اجزا سازنده و شکل ظاهری: ۵۲ درصد کلر و مایع

خانواده شیمیایی: از خانواده پارافین های کلردار یا آلکانهای کلردار

۳- هشدارهای حفاظتی

تماس با چشم	بخارات این ماده سبب تحریک و سوزش چشم میشود
تماس با پوست	تماس مکرر و طولانی مدت این ترکیب سبب تحریک و درماتیت میشود
بلعیدن و خوردن	این ماده می تواند سبب اسهال ، تهوع و استفراغ شود همچنین ممکن است دردهای شکمی و بطنی به همراه داشته باشد
تنفس	این ماده محرک دستگاه تنفسی است و موجب سرفه میشود استنشاق بخارات این ماده می تواند سبب پنومونی در آسیبیره شدن شود
حریق	بخارات آن حاوی HCl و منوکسید کربن است

۴- اقدامات لازم جهت کمکهای اولیه

چشم	بلافاصله چشم های آلوده را به صورتی که پلکها باز است با مقدار زیادی آب ولرم به مدت ۱۵ دقیقه شستشو داده تا آلودگی برطرف شود. مصدوم بایستی به پزشک مراجعه نماید.	
پوست	سریعا محل آلودگی با آب و صابون به مدت ۱۵ دقیقه شستشو داده شده تا آلودگی برطرف شود. در صورت سوزش به پزشک مراجعه شود.	
خوردن و بلعیدن	به فرد مصدوم آب داده و او را وادار به استفراغ نمایید. مصدوم بایستی به پزشک مراجعه نماید	
تنفس	فرد از محل آلودگی به هوای آزاد انتقال داده شده، لباسهای آلوده از بدن مصدوم بیرون آورده شود. در صورت مصدومیت شدید از فوریتهای پزشکی نظیر ماسک اکسیژن ، تنفس مصنوعی و ارجاع به پزشک استفاده شود.	
نکات مهم پزشکی	نبض و فشار و سایر اقدامات اولیه پزشکی روی فرد مصدوم کنترل شود.	

۵- اطفاء حریق

<p>نقطه اشتعال و روشهای مورد کاربرد دمایی: <math>232^{\circ}\text{C}</math></p>	<p>اطلاعات عمومی</p>	
<p>قابلیت اشتعال یا محدود دمای احتراق و انفجار: نامشخص</p>		
<p>دمای تخریب: بالاتر از ۱۸۰ درجه سانتیگراد همراه با آزاد شدن گاز HCl، منواکسید کربن</p>		
<p>فوم و پودرهای خشک شیمیایی نظیر کربن دی اکسید در هنگام آتش سوزی بسیار مناسب می باشد.</p>	<p>نحوه اطفاء حریق</p>	
<p>هنگام سوختن پارافین کلره گازهای سمی خطرناک نظیر گاز کلرید هیدروژن، دی اکسید سولفور و اکسیدهای کربن در هوا منتشر میشود.</p>	<p>گازهای خطرناک حاصل از احتراق</p>	
<p>در صورت بروز حادثه تا حد ممکن ظروف و بشکه مواد از مسیر آتش سوزی بایستی دور گردد. آتش نشان و افراد مورد نظر در محل حادثه باید مجهز به ماسک گازی با کانسیترهای (محفظه محتوای کربن اکتیو) مخصوص بخارات مواد آلی، کفش، دست کش و لباسهای ضد حریق باشند زیرا گازهای حاصل از سوختن سمی و خطرناک می باشد.</p>	<p>هشدار برای آتش نشان و حراست</p>	
<p>در هنگام حریق استفاده از کلیه وسایل حفاظتی از قبیل لباسهای تمام بدن محافظ در برابر حریق و سیستم حفاظت تنفسی پیشنهادی NIOSH که شامل ماسک تمام صورت است و دارای فشار مثبت هوا است پیشنهاد می گردد.</p>	<p>سایر توضیحات</p>	

۶- احتیاطهای شخصی

از عینک مخصوص مواد شیمیایی استفاده شود.	حفاظت چشم	
از دستکش حفاظتی برای جلوگیری از تماس پوستی استفاده شود.	حفاظت پوست	
از البسه ایمنی برای محافظت از پوست بدن استفاده شود.	حفاظت بدن	
از سیستم های حفاظتی تنفسی OSHA استفاده شود	حفاظت تنفسی	

۷- احتیاط در محیط و رفع آلودگی

محیط آلوده را با تجهیزات لازم تحت پوشش قرار داده و محیط عمل را محدود نمایید. کلیه منابع احتراق و قابل اشتعال را از محیط دور کرده و از ورود مواد به آبراه ها جلوگیری نمایید. جلوی نشت مواد به طور ایمن گرفته شود.	حفاظت محیط
مواد ریخته شده را با شن خاک و مواد جاذبی که با این ماده واکنش نمی دهد جمع آوری کرده ، با بیل داخل ظروف خشک و برچسب دار ریخته و محیط را با آب شستشو دهید. محیط را توسط افراد آموزش دیده پاکسازی نمایید افراد بایستی از وسایل ایمنی فردی استفاده نمایند.	پاکسازی محیط آلوده

۸- روشهای دفع ضایعات

مطابق با قوانین محیط زیست کشوری عمل نمائید	دفع ضایعات
--	------------

۹- انبار و جابجایی

<p>در درون ظروف سربسته پلی اتیلنی جابجایی صورت می گیرد محیط کار باید مجهز به سیستم تهویه باشد. نکات ایمنی موقع حمل و نقل رعایت گردد</p>	<p>جابجایی</p>	
<p>نگهداری پارافین کلره در ظروف فولادی دارای پوشش لاک و ظروف پلی اتیلن چگالی بالا مناسب می باشد. ظروف PVC و آلیاژهای فولادی پایین و نامرغوب برای نگهداری این ترکیب نامناسب می باشد.</p>	<p>ظروف نگهداری و ذخیره سازی</p>	
<p>فلزات قلیایی و قلیایی خاکی با کلر واکنش داده و موجب تخریب پارافین کلره میشود. اکسیدکننده ها و احیا کننده ها موجب حذف کلر از زنجیره این ترکیب می شود.</p>	<p>دوری از مواد مضر و واکنش دهنده</p>	
<p>این ترکیب در بشکه های دربسته پلی اتیلنی، در جای خنک، خشک و حاوی سیستم تهویه هوا نگهداری میشود</p>	<p>شرایط انبار داری</p>	

۱۰- مشخصات فیزیکی و شیمیایی

Physical state:	Liquid
Odour:	Low
Solubility:	Insoluble in water.
Specific Gravity:	1.30 @ 25°C
Flash Point (°C):	166
Flammability Limits (%):	Not available
Autoignition Temperature (°C):	Not available
Boiling Point/Range (°C):	>200. Decomposes below boiling point
Freezing Point/Range (°C):	-30 - -10 (Pour Point)

۱۱- پایداری و برهمکنشها

<p>در دمای معمولی پایدار می باشد</p>	<p>پایداری</p>
<p>دمای تخریب بالاتر از ۱۸۰ درجه سانتیگراد همراه با آزاد شده HCl، دی اکسید کربن و دی اکسید گوگرد</p>	<p>دمای تخریب</p>
<p>ندارد</p>	<p>خطر پلیمریزاسیون</p>
<p>اجتناب از گرما و مواد واکنش دهنده نظیر آهن، روی، آلومینیوم، فلزات قلیایی ، قلیایی خاکی، اکسیدکننده و احیا کننده</p>	<p>سایر موارد</p>

۱۲-اطلاعات سم شناسی

Oral LD50 > 4000 mg/Kg	مسمومیت غذایی
محرک پوست و حساسیت زا	مسمومیت از پوست
محرک چشمی	مسمومیت از چشم

۱۳-خطرات زیست محیطی

آلوده کننده آب	سمیت در محیط زیست
این ماده برای موجودات آبی بسیار سمی می باشد. ممکن است موجب عوارض جانبی طولانی مدت در محیط های آبی می شود.	مسمومیت آبیان

۱۴-حمل و نقل

در خصوص حمل نقل زمینی ، دریایی و هوایی مقررات خاصی وجود ندارد

۱۵-منابع

R, 36/37/38	اطلاعات مربوط به محرک چشم، دستگاه تنفسی و پوستی
S 24/25	اطلاعات در خصوص تهویه مطبوع و لباس مناسب

۱۶-سایر اطلاعات

مطابق با انجمن ملی حفاظت از خطر آتش سوزی در خصوص پارافین کلره

۱+	بیماری
۰	خود اشتعال بودن
۰	واکنش خودبخودی