

سپهر گاز کابیان

برگه اطلاعات ایمنی

سولفور هگزا فلوراید

مشخصات ماده و اجزائی تشکیل دهنده آن:

146.05 g/mol	وزن مولکولی	سولفور هگزا فلوراید	نام شیمیائی
Sulfur hexafluoride	نام لاتین	سولفور فلوراید	نام های مترادف:
Sulfur fluoride	نام متعارف لاتین	2551-62-4	CAS Number
SF6	فرمول شیمیائی	UN1080	UN Number
Nonflammable Gas	DOT Hazard class (USA)	NFG	DOT Label (USA)

لوزی خطر گاز سولفور هگزا فلوراید:

مواد خورنده	واکنش پذیری	درجه آتش گیری	میزان سمیت	 <p>Flammability Instability Special</p>
	میزان اکسید کنندگی	درجه خطر انفجار	درجه خطر برای محیط زیست	
			ایجاد گرمای گزافه ای و افزایش دمای زمین می نماید	

کابیان

سپهر گاز کابویان

راهنما لوزی خطر:

چون به خاطر سپردن خطرهای مواد شیمیایی گوناگون و چگونگی مقابله با آنها برای هر کسی امکان پذیر نیست، برای سهولت در آگاهی بخشی درباره خطرهای هر ماده شیمیایی از یک لوزی چهارخانه استفاده می شود تا هر کاربری با توجه به آشنایی قبلی از این لوزی از خطرهای آن ماده شیمیایی آگاه گردد. لوزی خطر دارای چهار خانه است:

خانه **قرمز**: خانه بالایی مربوط به اشتعال پذیری جسم می باشد.
خانه **زرد**: خانه سمت راست واکنش پذیری (پایداری و انحلال در آب) را نشان می دهد.
خانه **آبی**: خانه سمت چپ لوزی خطرهای بهداشتی را نشان می دهد.
خانه **سفید**: خانه پایینی که نشان دهنده خطرهای خاص می باشد.
هر یک از موارد فوق (اشتعال پذیری، واکنش پذیری و خطرهای بهداشتی) به پنج درجه تقسیم می شوند: از درجه صفر تا درجه 4. به طوری که درجه صفر نشان دهنده بی خطری و درجه 4 نشان دهنده خطر بسیار شدید می باشد. این درجه بندی برای خطرهای خاص وجود ندارد.

اشتعال پذیری

درجه 4: گازها و مایعات بسیار فرار به شدت اشتعال پذیر و موادی که در حالت گرد و غبار در هوا مخلوط انفجاری تشکیل می دهند. مانند سولفید هیدروژن، استالدهید و اسید پیکریک.
درجه 3: مایعاتی که تقریباً در دمای معمولی مشتعل می شوند. مانند هیدروکسیل آمین، فسفر سفید و استایرن.
درجه 2: مایعاتی که برای مشتعل شدن باید مقداری گرم بشوند و جامداتی که بخارهای اشتعال پذیر تولید می نمایند. مانند اسید استیک، نفتالن و فرمالدهید.
درجه 1: موادی که پیش از اشتعال باید حرارت ببینند. مانند گلیسرین.
درجه صفر: موادی که مشتعل نمی شوند. مانند: اسید نیتریک، پراکسید سدیم و اسید سولفوریک.

خطر بهداشتی

درجه 4: موادی که مقدار کمی از بخارات آنها می تواند سبب مرگ شود. مانند هیدروژن سیانید HCN
درجه 3: موادی که خطرات فوق العاده برای سلامتی دارند. مانند سولفید هیدروژن H₂S، هیدروکسید سدیم NaOH و فسفر سفید.
درجه 2: موادی که برای سلامتی خطرناک هستند. مانند اکسید اتیلن C₂H₄O و نفتالین C₁₀H₈
درجه 1: موادی که خطرات کمی برای سلامتی دارند. مانند کلسیم.

درجه صفر: موادی که در شرایط حریق نیز خطری برای سلامتی ندارند. مانند برنز و فسفر قرمز.

سپهر گاز کاویان

برگه اطلاعات ایمنی

واکنش پذیری

درجه 4: موادی که در دما و فشار معمولی قادر به تجزیه یا واکنش انفجاری هستند. مانند اسید پیکریک و تری نیترو تولوئن.

درجه 3: موادی که قادر به تجزیه یا واکنش انفجاری بوده ولی به چاشنی یا دمای کافی نیاز دارند. مانند فلئور.

درجه 2: موادی که در حالت عادی ناپایدارند و دستخوش تغییر شیمیایی می‌شوند. ولی منفجر نمی‌شوند.

درجه 1: موادی که در حالت عادی پایدارند ولی در دما و فشار بالا ممکن است ناپایدار شوند و در واکنش با آب انرژی آزاد نمایند. مانند روی.

درجه صفر: موادی که در حالت عادی (حتا در شعله) پایدار هستند و با آب واکنش نمی‌دهند. مانند زغال چوب.

خطرهای خاص

خطرهای خاص شامل خطر واکنش با آب، پلی‌مریزاسیون و یا خطر مواد رادیواکتیو می‌باشند.

اگر منظور، خطر استفاده از آب جهت نشان دادن آتش باشد مثل خاموش کردن حریق سدیم با آب، در خانه پایین یک W که خطی از مرکز آن گذشته است، درج می‌شود و اگر جسم در شرایطی پلی‌مریزه شود، کلمه پلی‌مریزه در این خانه درج می‌گردد.

تماس با چشم	خروج سریع مایع سرد می‌تواند به چشم آسیب جدی وارد نماید و موجب سوختگی چشم شود.
تماس با پوست	خروج سریع مایع سرد می‌تواند به چشم آسیب جدی وارد نماید و موجب سوختگی پوست شود..
بلعیدن و خوردن	
تنفس	در غلظت های بالاتر از 1000 PPM ایجاد مسمومیت می نماید.
حریق	این گاز غیر قابل اشتعال است.
انفجار	در صورتیکه سیلندرهای تحت فشار این گاز در مجاورت آتش قرار بگیرند منفجر می گردند.
اثرات زیست محیطی	اثر گلخانه ای بسیار زیادی دارد.

کمکهای اولیه:

تماس با چشم	سریعا چشم را با آب ولرم بشوئید و در این حالت پلک ها را بالا و پایین نمائید. و به پزشک مراجعه شود.
تماس با پوست	سریعا موضع را با آب ولرم بشوئید و به پزشک مراجعه شود.
بلعیدن و خوردن	خوردن این گاز متداول نمی باشد.
تنفس	مصدوم را به محیط باز منتقل نمائید و در صورت نیاز از روش تنفس مصنوعی جهت احیاء استفاده کنید. سریعا فرد را به مرکز امداد منتقل نمائید.
اطلاعات پزشکی	علائم حیاتی فرد (دما ، فشار خون و ...) را مرتب کنترل نمائید و فرد مصدوم می بایست کمترین حرکت فیزیکی را انجام دهد.

اطفاء حریق:

خطر آتش گیری	سولفور هگزا فلوراید قابل انفجار نمی باشد اما سیلندرهای آن در اثر بالا رفتن دما و نتیجتا بالا رفتن فشار منفجر می گردند.
نحوه مناسب اطفاء	پودر خشک ، فوم ، مه ، دی اکسید کربن
سایر اطلاعات	برای خاموش کردن آتش باید فاصله ایمن را رعایت کرد و یا مواد قابل انفجار را در جای ایمن یا تا حد امکان دور نگه داری نمود.

مراقبت های شخصی در زمان کار با ماده :

حفاظت از پوست	از دستکش ، لباس ، کفش ایمنی استفاده نمائید.
حفاظت از چشم	از عینک ایمنی مخصوص مواد شیمیائی استفاده شود ، از لباس مناسب استفاده نمائید .
حفاظت از بدن	استفاده گردد. SF6 از ماسک مخصوص می بایست از انتشار سولفور هگزا فلوراید در محیط کار جلوگیری به عمل آید.
حفاظت تنفسی	از ماسک تمام صورت SCBA استفاده کنید.

عملیات امداد در هنگام یخش تصادفی گاز در محیط کار :

حفاظت از محیط کار	ابتدا در صورت امکان شیر اصلی را ببندید.
نظافت محیط آلوده	جلوی نشت مواد را بطور ایمن بگیرید.

جابجائی و انبارش :

احتیاط های جابجائی	در هنگام حمل ، درپوش روی سیلندر می بایست بصورت کامل بسته شود.
--------------------	---

جهت حمل از چرخ دستی استفاده گردد و سیلندر با زنجیر روی چرخ مهار گردد.	
در پوش سیلندر در اطلاعات ایمنی نیاز است بسته بماند. سیلندرها به دور از اشعه مستقیم خورشید و گرما و کلیه منابع مشتعل و محترق شونده انبار نمایند. تهویه محیط نگهداری می بایست مناسب باشد. سیلندرها در محل نگهداری می بایست بصورت ایمن مهار گردند	شرایط انبارداری
محل نگهداری کلیه سیلندرها تحت فشار می بایست به دور از آتش باشد. محل نگهداری کلیه سیلندرها تحت فشار جهت جلوگیری از پوسیدگی آلیاژ سیلندرها می بایست خشک باشد. کلیه سیلندرها تحت فشار در محل نگهداری می بایست در مقابل خطرات آسیب فیزیکی به بدنه شیر و سیلندر حفاظت گردند. در مقادیر کوچک و در محل هائی با تهویه مناسب نگهداری گردد.	
تنها در سیلندرهاى مخصوص گاز کلر نگهداری گردد. سیلندرهاى نگهداری کلیه گازهای تحت فشار که از جنس فولادی بدون درز می باشند بصورت دوره ای هر پنج سال یک بار مطابق استاندارد ملی ایران با شماره 6792 نیاز است مورد آزمون قرار گیرند	بسته بندی مناسب

اطلاعات زیست و بوم شناختی :

	ملاحظات عمومی
--	---------------

اطلاعات سم شناختی :

گاز سولفور هگزا فلوراید در غلظت های بیش از 1000 ppm سمی می باشد،

<p>در صورت بالا رفتن غلظت. میزان تاثیر گازها بر روی بدن به سه عامل بستگی دارد .</p> <p>1- میزان سمیت گاز</p> <p>2- درصد گاز پخش شده در محیط</p> <p>3- زمان تنفس مصدوم</p>	مسمومیت تنفسی
---	---------------

پایداری و واکنش پذیری :

در شرایط معمولی پایدار است.	پایداری مواد
-----------------------------	--------------

ناسازگار	سپهر گاز کاویان
سایر اطلاعات	دمای نگهداری می بایست کمتر از 52°C باشد.
برگه اطلاعات ایمنی	
سولفور مگزا فلورااید	

سپهر گاز کاویان