



کلراید هیدروژن

کارت ایمنی مواد

HYDROGEN CHLORIDE

ICSC: 0163

CAS # 7647-01-0 RTECS # MW4025000 UN # 1050 EC # 017-002-00-2		هیدروژن کلراید بدون آب اسید هیدروکلریک، بدون آب (کپسول) فرمول شیمیایی: HCl وزن مولکولی: ۳۶/۵	
نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک های اولیه / اطفاء حریق
آتش :	غیر قابل احتراق		در صورت بروز آتش سوزی در اطراف، استفاده از تمام عوامل خاموش کنندگی مجاز می باشد.
انفجار :			در صورت خطر انفجار، کپسول را با اسپری آب خنک نگهدارید.
مواجهه :		از هرگونه برخورد و تماس با این ماده خودداری نمایید.	در صورت هرگونه تماس به پزشک مراجعه شود.
استنشاق :	خورنده، سوزاننده، سرفه، مشکل در تنفس، کوتاه شدن تنفس، سوزش گلو. این علائم ممکن است تاخیری باشند. (نکات قابل توجه را ملاحظه نمایید)	تهویه عمومی تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	هوای تازه، استراحت. اگر لازم باشد تنفس مصنوعی بدهید. وضعیت نیمه نشسته. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.
پوست :	در برخورد با مایعات: سوزش، خورندگی، سوختگی های عمیق و شدید پوست، درد.	دستکش های عایق سرمایی، لباس های حفاظتی	ابتدا مقدار زیادی آب بزنید. سپس لباس های آلوده شده را در بیاورید و مجدداً آب بزنید.
چشم ها :	خورنده، تساری دید، درد، سوختگی های عمیق و شدید	عینک ایمنی یا حفاظت چشم به همراه وسیله حفاظت تنفسی	ابتدا برای چندین دقیقه چشم ها را با مقدار زیادی آب بشوئید. اگر به سادگی امکان پذیر باشد لنزهای تماسی را بیورید. سپس فرد را نزد پزشک ببرید.
گوارشی:			

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
<p>T symbol C symbol R: 23-35 S: (1/2-9-26-36/37/39-45 UN Hazard Class: 2.3 UN Subsidiary Risks: 8</p>	<p>دور از مواد قابل احتراق نگهداری نمائید. دور از اکسیدان های قوی، قلیاهای قوی و فلزات نگهداری نمائید. ر محل خشک و خنک با تهویه مناسب نگهداری نمائید.</p>	<p>ناحیه خطر را تخلیه نمائید. با یک فرد با تجربه مشورت نمائید. از تهویه استفاده نمائید. برای خارج کردن گاز از اسپری آب استفاده نمائید. (وسیله حفاظت فردی ویژه: لباس حفاظتی کامل مجهز به ماسک تنفسی)</p>
<p>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری : گاز مایع شده و یا تحت فشار بی رنگ همراه با بوی تند</p> <p>خطرات فیزیکی : این گاز از هوا سنگین تر است.</p> <p>خطرات شیمیایی : بصورت محلول در آب اسید قوی تولید می کند، که با مواد واکنش داده و خورنده می شود. با اکسیدان ها واکنش شدید داده و گاز سمی ایجاد می کند (کلرین 0126 ICSC). در تماس با فلزات، در مجاورت آب گازهای قابل احتراق تولید می کند (هیدروژن 0001 ICSC).</p> <p>حدود مجاز شغلی : TLV: 5 ppm; as (ceiling values) (ACGIH 1999).</p> <p>راه های مواجهه : این ماده از طریق تنفس جذب بدن می شود.</p> <p>خطرات استنشاق : در یک غلظت خطرناک در هوا به سرعت باعث آلودگی می شود.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت : تبخیر سریع مایع، سبب سرمازدگی شده و اثر خورندگی روی چشم، پوست و راه تنفسی دارد. تنفس غلظت بالای گاز سبب پنوموکونیوز و ادم ریوی می شود، در نتیجه در راه هوایی سندروم هابی دیده می شود (بخش نکات قابل توجه را ملاحظه نمائید). اثرات این ماده ممکن است تاخیری باشند. مشاهدات پزشکی می تواند موثر باشد.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر : یکی از اثرات طولانی مدت این ماده برونشیت مزمن است. این ماده روی دندان ها می تواند اثر بگذارد.</p>		<h1>اطلاعات مهم</h1>

	<p>خواص فیزیکی :</p> <p>نقطه جوش: ۸۵- درجه سانتیگراد نقطه ذوب: ۱۱۴- درجه سانتیگراد دانسیتة نسبی (گاز): ۱/۰۰۰۴۵ گرم بر لیتر حلالیت در آب: ۶۷ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر آب در ۳۰ درجه سانتیگراد دانسیتة بخار نسبی (هوا = ۱): ۱/۳ ضریب جداسازی اکتانول / آب بر حسب Log-Pow: ۰/۲۵</p>
	<p>اطلاعات زیست محیطی :</p>
<p>نکات قابل توجه</p>	
<p>تماس های شغلی با این ماده نباید بصورت مواجهه مستمر باشد. علامه ادم ریوی اغلب اتفاق نمی افتد، مگر اینکه شخص در تماس فیزیکی با این ماده قرار گیرد. استراحت و معاینات پزشکی الزامی است. تجویز سریع یک اسپری مناسب توسط پزشک یا جانشین وی بایستی مورد توجه قرار گیرد. از اسپری آب بر روی کپسول سوراخ خودداری نمائید. در کپسول سوراخ از خروج گاز جلوگیری نمائید.</p> <p>Transport Emergency Card: TEC (R)-135 NFPA Code: H3; F0; R0;</p>	
<p>دیگر اطلاعات</p>	
<p>ICSC: 0163</p>	<p>HYDROGEN CHLORIDE</p>

بهداشت و درمان تهران - طب صنعتی
مرکز طب صنعتی شرکت پالایش نفت تهران
واحد مهندسی بهداشت حرفه ای

تهیه : مهندس امیر غفاری