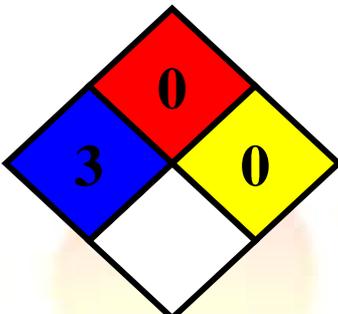


اسید کلریدریک CHLORIDRIC ACID

<p>CAS # 7647-10-0 ICSC # 0163 RTECS # MW4025000 UN # 1050 EC # 017-002-00-2</p>		<p>کلرید هیدروژن کلرید هیدروژن انیدروس اسید کلریدریک انیدروس فرمول شیمیایی: HCl جرم مولکولی: ۳۶/۵</p>	
کمک های اولیه / اطفاء حریق	پیشگیری	خطرات حاد / علائم	نوع خطر / مواجهه
<p>در صورت حریق فراگیر، تمام عوامل خاموش کننده مجاز است.</p>		<p>غیر قابل اشتعال</p>	<p>آتش</p>
<p>در موقع حریق، مخزن را با اسپری آب، خنک نگهدارید.</p>			<p>انفجار</p>
<p>در تمامی موارد با یک پزشک مشورت کنید.</p>	<p>از هرگونه تماس اجتناب کنید!</p>		<p>مواجهه</p>
<p>استراحت در هوای پاک در حالت خوابیده به پهلوی راست - تنفس مصنوعی - مراجعه به پزشک</p>	<p>تهویه، تخلیه موضعی، یا حفاظت تنفسی</p>	<p>خورنده - احساس سوزش - سرفه - تنفس مشکل - کوتاهی نفس - گلودرد - علائم ممکن است به تأخیر بیفتد. (مراجعه به قسمت «توجه»)</p>	<p>استنشاق</p>
<p>ابتدا شستشو با آب فراوان سپس در آوردن لباس های آلوده و شستشوی مجدد. مراجعه به پزشک</p>	<p>دستکش های عایق در برابر سرما، لباس های حفاظتی</p>	<p>در صورت تماس با مایع: یخ زدگی. خورنده - سوختگی شدید پوست - درد</p>	<p>پوست</p>
<p>ابتدا برای چند دقیقه شستشو با آب فراوان (در صورت امکان در آوردن لنزهای تماسی) سپس مراجعه به پزشک</p>	<p>عینکهای ایمنی یا حفاظت چشم توأم با حفاظت تنفسی</p>	<p>خورنده - درد - تاری دید - سوختگیهای شدید و عمیق</p>	<p>چشم ها</p>
			<p>گوارشی</p>

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن و حمل و نقل	دفع ضایعات
R:23-35 S(1/2-)9-26-36/37/39-45 UN:2.3 مخلفات جانبی UN:8	جدای از مواد قابل احتراق و کاهنده ، اکسید کننده های قوی ، بازهای قوی ، فلزات . در فضای تهویه شده ، خنک و خشک نگهداری شود.	منطقه خطر را تخلیه کنید. با یک کارشناس مشورت کنید. تهویه محل را تامین نمایید. گاز را با اسپری آب دفع کنید .
<p style="text-align: center;">حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری: گاز مایع شده فشرده بی رنگ، با بوی تند .</p> <p style="text-align: center;">خطرات فیزیکی: این گاز ممکن است از هوا سنگین تر باشد.</p> <p style="text-align: center;">خطرات شیمیایی: این محلول در آب یک اسید قوی می باشد که به شدت با بازها واکنش میدهد و خورنده است . به شدت با اکسید کننده ها واکنش می دهد و تشکیل گاز سمی (کلرین) می دهد . به بسیاری از فلزات در حضور آب حمله می کند و تشکیل گاز قابل اشتعالی (هیدروژن)رامی دهد.</p> <p style="text-align: center;">حدود مجاز شغلی:</p> <p style="text-align: center;">TLV:5ppm;(ceiling values) (ACGIH 1999)</p> <p style="text-align: center;">راه های مواجهه: استنشاق</p> <p style="text-align: center;">خطرات استنشاق: غلظت زیان آوری از این گاز به سرعت در صورت فقدان کنترل، ایجاد میشود.</p> <p style="text-align: center;">اثرات مواجهه کوتاه مدت: تبخیر سریع این مایع ممکن است باعث یخ زدگی شود. این ماده برای چشمها ، پوست و دستگاه تنفسی خورنده است. استنشاق غلظت بالای این گاز می تواند باعث پنوموکنیوزیس و ادم ریه شود که منجر به سندرم نقص عملکرد راههای هوایی واکنشزا می شود .</p> <p style="text-align: center;">(مراجعه به قسمت «توجه»)، این اثرات ممکن است به تأخیر بیفتند. نظارت پزشکی توصیه می شود .</p> <p style="text-align: center;">اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر: اثراتی بر روی ریه ها دارد که منجر به برونشیت مزمن می شود . اثراتی بر روی دندانها دارد که منجر به فساد آنها می شود .</p>		
چگالی: ۱/۰۰۰۴۵ gr/l (گاز) ضریب حلالیت (جداسازی) اکتانول / آب به صورت log Pow: ۰/۲۵	<p style="text-align: center;">خواص فیزیکی:</p> <p>نقطه جوش: ۸۵- درجه سانتیگراد</p> <p>نقطه ذوب: ۱۱۴- درجه سانتیگراد</p> <p>حلا لیت در آب، gr/100ml در ۳۰ درجه سانتیگراد: ۶۷</p> <p>چگالی نسبی بخار(آب=۱): ۱/۳</p>	
<p style="text-align: center;">اطلاعات زیست محیطی:</p>		
<p style="text-align: center;">نکات قابل توجه: حدود مواجهه شغلی کاربردی در طول هیچ یک از بخش های مواجهه کاری نباید از حد معین تجاوز کند . علائم ادم ریوی اغلب تا گذشت چند ساعت ، آشکار نمی شوند و با انجام تلاش بدنی بدتر می شوند . بنابراین استراحت و نظارت پزشکی ضروری است . آب را بر روی سیلندر در حال نشت نپاشید (تا از خوردگی سیلندر جلوگیری شود) . سیلندر در حال نشت و مایع ریخته شده را برگردانید تا از فرار گاز از حالت مایع جلوگیری شود . سایر شماره های UN: 2186 (مایع سرد شده) درجه خطر : 2.3 خطر جانبی : 8، 1789، (اسید هیدروکلریک) درجه خطر : 8، گروه بسته بندی I یا II. محلول های مایع ممکن است تا ۳۸٪ کلرید هیدروژن داشته باشند.</p>		

اطلاعات مهم

تهیه کننده: واحد بهداشت