


استیک اسید
ICSC: 0363 (2010-05) ACETIC ACID Glacial acetic acid Ethanoic acid Ethylic acid Methanecarboxylic acid
CAS #: 64-19-7 UN #: 2789 EC #: 200-580-7

اطفاء حریق	پیشگیری	مخاطرات حاد	آتش سوزی و انفجار
از پودر، فوم مقاوم به الکل، اسپری آب، دی اکسید کربن استفاده کنید. در صورت بروز آتش سوزی: ظروف استوانه‌ای و غیره را با پاشیدن آب خنک نگه دارید.	شعله ایجاد نکنید، جرقه ایجاد نکنید، و سیگار نکشید. در بالای 39 درجه سلسیوس از یک سیستم بسته، تهویه و تجهیزات الکتریکی ضد انفجار استفاده کنید.	قابل اشتعال. ممکن است در بالای 39 درجه سلسیوس مخلوط های منفجره بخار/ هوا ایجاد کند. خطر آتش سوزی و انفجار در تماس با اکسیدان های قوی.	

از هر نوع تماس خودداری کنید!			
کمک های اولیه	پیشگیری	علامت	استنشاق
هوای تازه، استراحت. وضعیت نیمه ایستاده. بلافاصله برای مراقبت پزشکی مراجعه کنید.	از تهویه، مکنده موضعی یا حفاظت تنفسی استفاده کنید.	گلو درد. سرفه. احساس سوزش. سردرد. سرگیجه. کوتاهی نفس. تنفس سخت.	
لباس های آلوده را در بیاورید. آبکشی کنید و سپس پوست را با آب و صابون بشویید. پوست را با مقدار زیادی آب بشویید یا حداقل برای 15 دقیقه دوش بگیرید. فوراً برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	دستکش های حفاظتی بپوشید. لباس های حفاظتی بپوشید.	درد. قرمزی. سوختگی های پوست. تاول ها.	
با مقدار زیادی آب بشویید (چنانچه ممکن است لنزهای تماسی را خارج کنید). فوراً برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	محافظ صورت یا محافظ چشم را همراه با محافظ تنفسی بپوشید.	قرمزی. درد. سوختگی های شدید. از دست دادن بینایی.	
دهان را آب بکشید. خود را وادار به استفراغ نکنید. چنانچه چند دقیقه از بلعیدن گذشته است یک لیوان کوچک آب برای نوشیدن بدهید. فوراً برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	هنگام کار نخورید، نیشامید و سیگار نکشید.	گلو درد. احساس سوزش. درد شکمی. استفراغ. شوک یا غش کردن.	

طبقه بندی و برچسب گذاری	دفع نشستی
<p>بر اساس معیارهای سیستم هماهنگ جهانی طبقه بندی و برچسب گذاری مواد شیمیایی سازمان ملل (UN GHS)</p>  <p style="text-align: center;">خطر</p> <p>بخار و مایع قابل اشتعال زیان آور در صورت تماس با پوست یا استنشاق ممکن است در صورت بلعیدن زیان آور باشد باعث سوختگی های شدید پوستی و آسیب به چشم می شود ممکن است باعث تحریک تنفسی شود اگر استنشاق شود باعث آسیب به مجرای تنفسی از طریق مکرر یا طولانی می شود زیان آور برای حیات آبریان</p> <p style="text-align: center;">حمل و نقل طبقه بندی سازمان ملل (UN) طبقه مخاطره سازمان ملل: 8; خطرات جانبی سازمان ملل: 3; گروه بسته بندی سازمان ملل: II</p>	<p>تمام منابع ایجاد شعله را حذف کنید. حفاظت فردی: لباس سرهمی محافظ مواد شیمیایی دارای تجهیزات تنفسی استفاده کنید. از ورود این ماده شیمیایی به محیط جلوگیری کنید. مایع نشت کرده را در ظروف غیر قابل نشت جمع آوری کنید. مایع ریخته شده را با احتیاط با کربنات سدیم فقط تحت نظارت فرد متخصص خنثی کنید.</p>
	ذخیره سازی
	<p>ضد حریق. از مواد غذایی و خوراک حیوانات، اکسیدان های قوی، اسیدهای قوی و بازهای قوی جدا نگه دارید. فقط در ظرف اصلی ذخیره کنید. به خوبی بسته شود. در اتاقی با تهویه مناسب نگهداری کنید. در مکانی بدون کف شور و فاضلاب رو ذخیره کنید.</p>
	بسته بندی
	همراه با مواد غذایی و خوراک حیوانات حمل نشود.



اطلاعات اصلی به زبان انگلیسی توسط گروهی از متخصصان از سوی سازمان بین المللی کار و سازمان جهانی بهداشت، با کمک مالی اتحادیه اروپا فراهم شده است.
© سازمان بین المللی کار و سازمان جهانی بهداشت 2018



**World Health
Organization**



**International
Labour
Organization**

استیک اسید	
ICSC: 0363	
اطلاعات فیزیکی و شیمیایی	
<p>فرمول: $C_2H_4O_2 / CH_3COOH$ جرم مولکولی: 60.1 نقطه جوش: 118 درجه سلسیوس نقطه ذوب: 16.7 درجه سلسیوس چگالی نسبی (آب = 1): 1.05 حلالیت در آب: قابل اختلاط فشار بخار در 20 درجه سلسیوس: 1.5 kPa چگالی نسبی بخار (هوای=1): 2.1 چگالی نسبی مخلوط بخار/هوا در 20 درجه سلسیوس (هوای=1): 1.02 نقطه اشتعال: 39 c.c. درجه سلسیوس دمای اشتعال خودبخودی: 485 درجه سلسیوس حدود انفجاری، % حجمی در هوا: 6.0-17 ضریب تقسیم اکتانول/آب (به صورت log Pow): -0.17</p>	<p>حالت فیزیکی؛ ظاهر مایع بی رنگ با بوی تند.</p> <p>خطرات فیزیکی داده ای وجود ندارد.</p> <p>خطرات شیمیایی این ماده یک اسید ضعیف است. به شدت با اکسیدان های قوی واکنش می دهد. این امر خطر انفجار و آتش سوزی ایجاد می کند. به شدت با بازهای قوی، اسیدهای قوی و بسیاری از ترکیبات دیگر واکنش می دهد. به برخی شکل های پلاستیکی، لاستیک و پوشش ها حمله می کند.</p>

مواجهه و اثرات سلامتی	
<p>خطر استنشاق تبخیر نسبتاً سریع این ماده در 20 درجه سلسیوس منجر به آلودگی زیان آور در هوا می گردد.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر تماس مکرر یا طولانی مدت با پوست ممکن است باعث درماتیت شود. ریه ها ممکن است در مواجهه مکرر یا طولانی مدت با آئروسول این ماده تحت تاثیر قرار بگیرند. خطر پوسیدگی دندان در مواجهه مکرر یا طولانی مدت با آئروسول این ماده.</p>	<p>مسیرهای مواجهه اثرات موضعی جدی از طریق همه راه های مواجهه.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت این ماده خورنده برای چشم ها، پوست و مجرای تنفسی است. خورنده در صورت بلعیدن. استنشاق ممکن است باعث ادم ریه، تنها پس از آشکار شدن اثرات خورنده اولیه بر چشم ها و/یا راه های هوایی، شود.</p>

حدود مواجهه شغلی	
<p>EU-OEL: 25mg/m³, 10ppm مجوز کاربرد نهایی به صورت میانگین وزنی زمانی (TWA)؛ 50mg/m³, 20ppm مجوز کاربرد نهایی به صورت حد مواجهه کوتاه مدت شغلی (STEL)؛</p> <p>MAK: 25mg/m³, 10ppm حداکثر غلظت در محل کار؛ رده محدودیت اوج: (2)؛ گروه خطر بارداری: C؛</p> <p>TLV: 10ppm مقدار حد آستانه شغلی به صورت میانگین وزنی زمانی (TWA)؛ 15ppm مقدار حد آستانه شغلی به صورت حد مواجهه کوتاه مدت شغلی (STEL)؛</p>	

محیط زیست	
این ماده برای ارگانسیم های آبی زیان آور است.	

توضیحات	
<p>شماره UN 2789 برای اسید استیک، یخی یا محلول اسید استیک، با جرم بیش از 80% اسید.</p> <p>شماره های دیگر UN: UN 2790 محلول اسید استیک (استیک اسید 10-80%)؛ طبقه مخاطره 8 UN، گروه بسته بندی III-II.</p>	

اطلاعات بیشتر	
<p>طبقه بندی EC نشانه: B (1/2)-23-26-45; C; R: 10-35; S:</p>	

<p>سازمان بین المللی کار، سازمان جهانی بهداشت، و اتحادیه اروپا هیچ گونه مسئولیتی در قبال کیفیت یا صحت ترجمه، همچنین استفاده ای که ممکن است از این اطلاعات صورت بگیرد، ندارند.</p> <p>© نسخه فارسی، پژوهشکده محیط زیست دانشگاه علوم پزشکی تهران، 2018</p>	<p>پژوهشکده محیط زیست دانشگاه علوم پزشکی تهران</p> <p>عضو شبکه ارزیابی خطر شیمیایی سازمان جهانی بهداشت</p>	
--	--	--