


ICSC: 0891 (2013-04) FORMAMIDE Methanamide Carbamaldehyde	فرمامید
CAS #: 75-12-7 EC #: 200-842-0	

اطفاء حریق	پیشگیری	مخاطرات حاد	آتش سوزی و انفجار
از اسپری آب، فوم مقاوم به الکل، پودر، دی اکسید کربن استفاده کنید.	شعله ایجاد نکنید. خطرات شیمیایی را ببینید.	قابل احتراق. در آتش سوزی، دود (یا گاز) های تحریک کننده یا سمی متصاعد می کند.	

از تولید قطرات ریز (میست) جلوگیری کنید! از هر نوع تماس خودداری کنید!			
کمک های اولیه	پیشگیری	علائم	استنشاق
هوای تازه، استراحت. برای مراقبت پزشکی مراجعه کنید.	از تهویه، مکنده موضعی یا حفاظت تنفسی استفاده کنید.	خواب آلودگی. سردرد. تهوع. اسهال.	
لباس های آلوده را در بیاورید. پوست را با مقدار زیادی آب بشویید یا دوش بگیرید.	لباس های حفاظتی بپوشید. دستکش های حفاظتی بپوشید.	قرمزی.	پوست
برای چند دقیقه با مقدار زیادی آب بشویید (چنانچه ممکن است لنزهای تماسی را خارج کنید).	محافظ صورت را بپوشید.	قرمزی.	چشم ها
دهان را آب بکشید. برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	هنگام کار نخورید، نیاشامید و سیگار نکشید.	استنشاق را ببینید.	بلعیدن

طبقه بندی و برچسب گذاری	دفع نشستی
بر اساس معیارهای سیستم هماهنگ جهانی طبقه بندی و برچسب گذاری مواد شیمیایی سازمان ملل (UN GHS)  خطر ممکن است در صورت بلعیدن، تماس با پوست یا استنشاق زیان آور باشد باعث تحریک چشم و پوست می شود ممکن است باعث آسیب به باروری یا جنین شود حمل و نقل طبقه بندی سازمان ملل (UN)	حفاظت فردی: ریسپراتور (ماسک تنفسی) با فیلتر برای گاز های آلی و بخارات مطابق با غلظت هوابرد ماده استفاده کنید. تا حد ممکن مایع نشسته کرده و ریخته شده را در ظروف غیر قابل نشسته جمع آوری کنید. مایع باقیمانده را در ماسه خشک یا جاذب خنثی جذب کنید. بر اساس مقررات محلی ذخیره و دفع کنید. ذخیره سازی از اکسیدان ها، اسیدها و بازها جدا نگه دارید. خشک نگه دارید. بسته بندی

	<p>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</p>	 World Health Organization	 International Labour Organization
--	--	---	---

ICSC: 0891

فرماید

اطلاعات فیزیکی و شیمیایی

<p>فرمول: $\text{CH}_3\text{NO} / \text{HCONH}_2$ جرم مولکولی: 45.0 در 210 درجه سلسیوس تجزیه می شود نقطه ذوب: 2.5 درجه سلسیوس چگالی نسبی (آب = 1): 1.13 چگالی نسبی مخلوط بخار/هوا در 20 درجه سلسیوس (هوا=1): 1.00 حلالیت در آب: قابل اختلاط فشار بخار در 20 درجه سلسیوس: Pa 8 چگالی نسبی بخار(هوا=1): 1.6 نقطه اشتعال: c.c 120. درجه سلسیوس دمای اشتعال خودخودی: < 500 درجه سلسیوس ضریب تقسیم اکتانول/آب (به صورت log Pow): -1.51 حدود انفجاری، % حجمی در هوا: 19 - 2.7</p>	<p>حالت فیزیکی؛ ظاهر مایع بی رنگ هیگروسکوپیک چسبناک.</p> <p>خطرات فیزیکی این بخار از هوا سنگین تر است.</p> <p>خطرات شیمیایی در 180 درجه سلسیوس تجزیه می شود. گازهای سمی و خورنده شامل آمونیاک و سیانید هیدروژن تولید می کند. با اکسیدان ها، اسیدها و بازها واکنش می دهد. این امر خطر سمیت و آتش سوزی ایجاد می کند. به آلومینیوم، برنج (آلیاژ مس و روی)، مس، آهن، سرب و برخی شکل های پلاستیکی حمله می کند.</p>
---	--

مواجهه و اثرات سلامتی

<p>خطر استنشاق تبخیر این ماده در 20 درجه سلسیوس به آلودگی زیان آور در هوا منجر نخواهد شد یا آلودگی به آهستگی رخ خواهد داد.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر ممکن است باعث سمیت در تولید مثل یا نمو انسان شود.</p>	<p>مسیرهای مواجهه این ماده می تواند از طریق استنشاق بخار آن، از طریق پوست و از طریق بلعیدن جذب بدن شود.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت ماده برای چشم ها و پوست نسبتاً تحریک کننده است. این ماده ممکن است باعث اثراتی بر سیستم عصبی مرکزی شود.</p>
---	--

حدود مواجهه شغلی

<p>TLV: 1ppm مقدار حد آستانه شغلی به صورت میانگین وزنی زمانی (TWA)؛ (پوست)؛ A3 (سرطان زای قطعی در حیوان با ارتباط شناخته نشده در انسان)؛ MAK: جذب پوستی (H)؛</p>
--

محیط زیست

--

توضیحات

--

اطلاعات بیشتر

<p>طبقه بندی EC نشانه: T; R: 61; S: 53-45</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.

© نسخه فارسی، پژوهشگاه محیط زیست دانشگاه علوم پزشکی تهران، 2018

پژوهشگاه محیط زیست
دانشگاه علوم پزشکی تهران

عضو شبکه ارزیابی خطر شیمیایی سازمان جهانی بهداشت

