


**ICSC: 0950 (2014-04)**  
**SODIUM AZIDE**  
 Hydrazoic acid, sodium salt  
 Azide  
 Azium

**CAS #: 26628-22-8**  
**UN #: 1687**  
**EC #: 247-852-1**

اطفاء حریق	پیشگیری	مخاطرات حاد	آتش سوزی و انفجار
از شن خشک، پودر مخصوص استفاده کنید. در صورت بروز آتش سوزی: ظروف استوانه‌ای و غیره را با پاشیدن آب خنک نگه دارید.	با اسیدها یا فلزات سنگین تماس نداشته باشد. در معرض گرما، اصطکاک و شوک قرار ندهید.	قابل احتراق. در آتش سوزی، دود (یا گاز) های تحریک کننده یا سمی متصاعد می کند. خطر آتش سوزی و انفجار در تماس با اسیدها یا فلزات. گرمادهی باعث افزایش فشار با خطر ترکیدن خواهد شد.	

از پخش غبار جلوگیری کنید! مراقبت بهداشتی سختگیرانه!			
کمک های اولیه	پیشگیری	علامت	استنشاق
هوای تازه، استراحت. وضعیت نیمه ایستاده. بلافاصله برای مراقبت پزشکی مراجعه کنید.	از مکنده موضعی یا حفاظت تنفسی استفاده کنید.	سرفه، سردرد، گرفتگی بینی، افت فشار خون، کوتاهی نفس. توضیحات را ببینید.	
پوست را با مقدار زیادی آب بشویید یا دوش بگیرید. چنانچه احساس خوبی ندارید، مراقبت های پزشکی درخواست کنید.	دستکش های حفاظتی بپوشید.		پوست
در ابتدا برای چند دقیقه با مقدار زیادی آب بشویید (چنانچه ممکن است لنزهای تماسی را خارج کنید)، سپس برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	عینک ایمنی یا محافظ چشم را همراه با محافظ تنفسی بپوشید.	قرمزی، درد.	چشم ها
دهان را آب بکشید. خود را وادار به استفراغ نکنید. یک یا دو لیوان آب برای نوشیدن بدهید. فوراً برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	هنگام کار نخورید، نیاشامید و سیگار نکشید.	درد شکمی، تهوع، تحریک، افت فشارخون، افزایش ضربان قلب، ضعف، تاری دید، شوک یا غش کردن، اثرات مواجهه کوتاه مدت را ببینید.	بلعیدن

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><b>خطر</b></p> <p>کشنده در صورت بلعیدن باعث تحریک چشم می شود          ممکن است موجب تحریک تنفسی شود          ممکن است باعث آسیب به دستگاه قلبی عروقی گردد          بسیار سمی برای حیات آبیان</p> <p><b>حمل و نقل</b>  <b>طبقه بندی سازمان ملل (UN)</b>          طبقه مخاطره سازمان ملل: 6.1; گروه بسته بندی سازمان ملل: II</p>	<p>حفاظت فردی: ریسپراتور (ماسک تنفسی) با فیلتر ذره ای مطابق با غلظت هوابرد ماده استفاده کنید. از ورود این ماده شیمیایی به محیط جلوگیری کنید. ماده ریخته شده را به داخل ظروف پلاستیکی سرپوشیده جارو کنید. در صورت لزوم، ابتدا برای جلوگیری از غبار مرطوب کنید. باقیمانده را با دقت جمع آوری کنید. سپس بر اساس مقررات محلی ذخیره و دفع کنید.</p> <p><b>ذخیره سازی</b></p> <p>از مواد غذایی و خوراک حیوانات، اسیدها و فلزات جدا نگه دارید. خطرات شیمیایی را ببینید. تدابیری برای پرهیز از تماس با پساب اطفاء حریق پیش بینی کنید. در مکانی بدون کف شور و فاضلاب رو ذخیره کنید.</p> <p><b>بسته بندی</b></p> <p>همراه با مواد غذایی و خوراک حیوانات حمل نشود.</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



## اطلاعات فیزیکی و شیمیایی

<p>فرمول: <math>\text{NaN}_3</math> جرم مولکولی: 65.0 در 275 درجه سلسیوس تجزیه می شود چگالی نسبی (آب = 1): 1.85 حلالیت در آب در 17 درجه سلسیوس: 41.7 g/100ml (خوب) فشار بخار در 20 درجه سلسیوس: Pa 1</p>	<p><b>حالت فیزیکی؛ ظاهر</b> کریستال های بی رنگ شش ضلعی.</p> <p><b>خطرات فیزیکی</b> توضیحات را ببینید.</p> <p><b>خطرات شیمیایی</b> در دمای بیش از 275 درجه سلسیوس هنگام گرمادهی تجزیه می شود. این امر دمه (فیوم) های سمی تولید می کند. این امر خطر انفجار و آتش سوزی ایجاد می کند. با مس، سرب، نقره، جیوه و دی سولفید کربن واکنش می دهد. این ماده به خصوص ترکیبات حساس به شوک تولید می کند. با اسیدها واکنش می دهد. این ماده آزید هیدروژن منفجره و سمی تولید می کند. توضیحات را ببینید.</p>
--	--

## مواجهه و اثرات سلامتی

<p><b>خطر استنشاق</b> می تواند در هنگام پراکنده شدن به سرعت منجر به غلظت زیان آور ذرات معلق گردد، به ویژه در صورت پودر شدن.</p> <p><b>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر</b></p>	<p><b>مسیرهای مواجهه</b> این ماده می تواند از طریق استنشاق و از طریق بلعیدن جذب بدن شود.</p> <p><b>اثرات مواجهه کوتاه مدت</b> ماده برای چشم ها و مجرای تنفسی فوقانی کمی تحریک کننده است. این ماده ممکن است باعث اثراتی بر سیستم قلبی-عروقی و سیستم عصبی مرکزی شود. این امر ممکن است منجر به کاهش فشار خون، اختلالات قلبی و اختلالات سیستم عصبی مرکزی شود. بلعیدن در مقادیر زیاد می تواند باعث مرگ شود. استنشاق غبار ممکن است باعث واکنش های آسم مانند (RADS) شود.</p>
---	---

## حدود مواجهه شغلی

<p>TLV: 0.29mg/m<sup>3</sup> مقدار حد آستانه شغلی (مقدار سقف)؛ A4 (غیر قابل طبقه بندی به عنوان سرطان زا در انسان)؛ MAK: 0.2mg/m<sup>3</sup> حداکثر غلظت در محل کار؛ رده محدودیت اوج: (2)؛ I؛ گروه خطر بارداری: D؛ EU-OEL: 0.1mg/m<sup>3</sup> مجوز کاربرد نهایی به صورت میانگین وزنی زمانی (TWA)؛ 0.3mg/m<sup>3</sup> به صورت مواجهه کوتاه مدت شغلی (STEL)؛ (پوست)؛</p>
---

## محیط زیست

<p>این ماده برای ارگانسیم های آبی بسیار سمی است. این ماده در شرایط عادی وارد محیط می شود. با این وجود باید دقت زیادی کرد تا از هرگونه رها شدن اضافی جلوگیری شود، به عنوان مثال از طریق دفع نامناسب.</p>
---

## توضیحات

<p>در حضور گرما، اسیدها و آب، آزید سدیم به راحتی به هیدرازونیک اسید تبدیل می شود، بخار آن ممکن است هر زمان که نمک استفاده شود وجود داشته باشد. استنشاق غلظت های بالا از اسید هیدرازونیک ممکن است باعث تحریک شدید تنفسی از جمله ادم ریه شود. تجزیه سدیم آزید مقدار زیادی گاز تولید می کند. این امر در فضاهای محصور مخاطره انفجار ایجاد می کند.</p>
---

## اطلاعات بیشتر

<p><b>طبقه بندی EC</b> نشانه: T+, N; R: 28-32-50/53; S: (1/2)-28-45-60-61</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

