

سدیم آزاید		Sodium Azide	
نامهای مترادف	Azide, azium, sodium salt of hydrazonic acid		75
شماره CAS	26628-22-8		وزن مولکولی
وضعیت ظاهری	بی بو، سفید تا بیرنگ، جامد کریستالی شکل		
اطلاعات عمومی	سمی	آتش گیر	محرک
	خورنده	مضر	خطرناک برای محیط زیست
	منفجر شونده	اکسید کننده	
<b>هشدارهای حفاظتی - کمکهای اولیه و اقدامات لازم در شرایط بحران و اورژانس</b>			
تماس با چشم	- استفاده از عینک با حفاظ کناری الزامی است. تماس با این ماده باعث تاری دید، تحریک، سوزش و قرمزی چشم می شود. - پلک چشم را کاملاً باز کرده و سریعاً چشم را به مدت ۱۵ دقیقه با آب شستشو دهید. در صورت مشاهده عوارض، در حین انتقال به پزشک شستشو را ادامه دهید.		
تماس با پوست	- استفاده از دستکش حفاظتی مناسب الزامی است. این ماده بسیار سمی بوده و از طریق پوست جذب می شود. تماس با پوست باعث ایجاد قرمزی، درد و تحریک می شود. - سریعاً لباس های آلوده را خارج نمایید(بهرتر است لباس را پاره نمود تا از سر در آورد). ناحیه آلوده را با آب و صابون به مدت ۱۵ دقیقه شستشو داده در صورت مشاهده عوارض به پزشک مراجعه نمایید. در هنگام کمک به فرد از وسایل حفاظت فردی مانند دستکش استفاده نمایید.		
بلعیدن- خوردن	- باعث قطع تنفس، ادم ریوی و افزایش سرعت ضربان قلب، بی قراری، تهوع و استفراغ، اسهال می شود. - در صورتی که فرد هوشیار است دهان او را با آب شستشو داده و ۲-۳ لیوان آب یا شیر به او بدهید. فرد را وادار به استفراغ نکنید در صورتی که فرد استفراغ نمود مجدداً به او آب یا شیر بدهید. فوراً به پزشک مراجعه کنید. تذکر به فردی که هوشیار نیست هرگز از راه خوراکی چیزی ندهید.		
تنفس	- کار با این ماده باید در زیر هود شیمیایی به همراه استفاده از وسایل حفاظت فردی مناسب انجام شود. - فرد را سریعاً به هوای آزاد منتقل کنید. اگر تنفس قطع شده بود به وی تنفس مصنوعی بدهید، در صورت ایست قلبی احیا قلبی ریوی انجام دهید.		
حریق	- این ماده قابل اشتعال می باشد و در صورت تماس با حرارت قابل انفجار است. - در صورت بروز حریق باید تمام منابع تولید جرقه را قطع نمود سپس با رعایت فاصله ایمن و تجهیز خود به وسایل حفاظت فردی مناسب از کپسول های پودر خشک شیمیایی، CO2 جهت اطفاء حریق استفاده نمایید از آب استفاده نکنید.		
اثرات زیست محیطی و رفع آلودگی	- انتظار نمی رود این ماده برای محیط زیست خطرناک باشد. و بر روی لوله های فلزی تأثیر میگذارد. دفع آن بعد از خنثی سازی در فاضلاب بلامانع است. - با زدن علامت خطر بر روی درب آزمایشگاه مطلع کنید. افراد باید ضمن پوشیدن وسایل مناسب حفاظتی و روشن نمودن سیستم تهویه مناسب، منابع قابل اشتعال و محترق را از محل دور نمایند. سپس آن را با مواد خنثی مثل ورمیکولیت، خاک، شن، ماسه و یا هر ماده جاذبی که با آن واکنش میدهد جمع آوری نمایید(از خاک اره استفاده نکنید). ماده را در ظروف در بسته نگهداری کنید. محیط را با آب بشویید. در صورت حجم های زیاد محیط را تا رسیدن کمک ترک نمایید.		
احتیاط	در صورت ترکیب این ماده با مواد شیمیایی باید دقت نمود زیرا با ترکیبات فلزی سنگین و ترکیبات هالوژنه به شدت واکنش میدهد و آزیدهای قابل انفجار و گازهایی سمی از جمله اکسیدهای نیتروژن تولید میکند. این ماده به علت ناپایداری حرارتی نباید گرم شود.		
اطلاعات پزشکی: می تواند باعث کم خونی، برادیکاردا، ناراحتی کلیوی و تأثیر روی سیستم اعصاب مرکزی شود.			