

اتیديوم برومايد				Ethidium bromide			
394.33	وزن مولکولی			E.BR.	نامهای مترادف		
C <sub>21</sub> H <sub>20</sub> BRN <sub>3</sub>	فرمول شیمیایی			1239-45-8	شماره CAS		
وضعیت ظاهري							
جامد پودري و در صورت ترکیب با آب به صورت محلول در مي آید.							
اکسید کننده	منفجر شونده	خطرناک برای محیط زیست	مضر	خورنده	محرک	آتش گیر	سمی
اطلاعات عمومی							
<b>هشدارهای حفاظتی - کمکهای اولیه و اقدامات لازم در شرایط بحران و اورژانس</b>							
تماس با چشم							
- استفاده از عینک با حفاظ کناري الزامي است. محلول یا پودر این ماده میتواند باعث حساسیت چشمي شود.							
- پلک چشم را كاملاً باز کرده و سریعاً چشم را به مدت ۱۵ دقیقه با آب شستشو دهید. در صورت مشاهده عوارض، به پزشک مراجعه نمایید.							
تماس با پوست							
- استفاده از دستکش حفاظتي مناسب(نیتریل) الزامي است. تماس با محلول یا پودر این ماده باعث تحریک پوست مي گردد.							
- ناحیه آلوده را با آب و صابون به مدت ۱۵ دقیقه شستشو داده در صورت مشاهده عوارض به پزشک مراجعه نمایید.							
بلعیدن- خوردن							
- خوردن این ماده باعث عوارضي از جمله تهوع ، استفراغ، اسهال و ناراحتی دستگاہ گوارش، کلیه و کبد مي شود.							
- بلافاصله فرد را وادار به استفراغ کنید. به پزشک مراجعه کنید. تذکر به فردي که هوشیار نیست هرگز از راه خوراکی چیزی ندهید.							
تنفس							
- استنشاق غبار یا میست یا بخارات این ماده بسیار سمی بوده و باعث تحریک غشاء مخاطی دستگاہ تنفسي مي گردد. از دیگر عوارض آن سرفه، کوتاهی تنفس، ادم نای و برونش ها میشود.							
فرد را به هوای آزاد منتقل کنید. گر تنفس قطع شده بود به وي تنفس مصنوعی بدهید، در صورت ایست قلبی احیاء قلبی ریوی انجام دهید.							
حریق							
- این ماده جزو مواد قابل اشتعال طبقه بندی نمی شود. اما در هنگام آتش سوزی فیوم های سمی تولید میکند.							
- در صورت بروز حریق باید تمام منابع تولید جرقه را قطع نمودسپس با رعایت فاصله ایمن و تجهیز خود به وسایل حفاظت فردي مناسب از کیسول های پودر، خشک شیمیایی، CO <sub>2</sub> استفاده نمایید.							
- برای محیط زیست خطرناک می باشد.							
اثرات زیست محیطی و رفع آلودگی							
-در صورت ریخته شدن این ماده بایستی از روش خنثی سازی مندرج در کتابچه ایمنی و حفاظت صفحه ۲۱ الی ۲۵ استفاده شود. بدین صورت که:							
۱- سطوح آلوده به اتیديوم برومايد با دستمالهای حوله ای آغشته به محلول خنثی کننده ( حاوی ۴/۲ گرم از نیتریت سدیم + ۲۰ ml از اسید هیپوفسفریک ( ۵۰% ) در ۳۰۰ ml آب) شسته شود.							
۲- سپس آن محل را ۵ مرتبه با دستمال حوله ای خیس بشوئید ( هر بار از یک دستمال جدید استفاده شود).							
۳- پس از اتمام پاکسازی تمام دستمال های مورد استفاده باید قبل از دور انداختن به مدت یک ساعت در محلول خنثی کننده قرار داده شود.							
۴- برای اطمینان از آلودگی زدایی، محل آلوده را با استفاده از UVدستی (با طول موج بلند 360 نانومتر کنترل نمایید).							
توجه : محلول ضد عفونی کننده باید قبل از استفاده تهیه شود.							
احتیاط							
- این ماده باید دور از منابع تولید جرقه و احتراق قرار بگیرد زیرا در اثر حرارت مي تواند فیوم های قابل سمی مانند NO <sub>x</sub> ، هیدروژن برومايد، تولید مي نماید.							
- تانک را هنگامی که خالی است و یا از آن استفاده نمی شود بسته نگه دارید.							
اطلاعات پزشکی: این ماده موتاژنیک بوده و دارای خواص کارسینوژنیک و تراژنیک می باشد							