

گلو تارالدهید			Glutaraldehyde			
100.1	وزن مولکولی	Glutaric dialdehyde 1-5-pentandialdehyde				نامهای مترادف
CHO(CH ₂) ₃ CHO	فرمول شیمیایی	111-30-8				شماره CAS
مایع بیرنگ با بوی تند						وضعیت ظاهری
اکسید کننده	منفجر شونده	خطرناک برای محیط زیست	مضر	خورنده	محرک	سمی
هشدارهای حفاظتی - کمکهای اولیه و اقدامات لازم در شرایط بحران و اورژانس						
- استفاده از حفاظ چشم و صورت الزامی است. این ماده در صورت تماس با چشم می تواند باعث زخم قرنیه، آب سیاه، آب مروارید، کوری دائم 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 چشم
- استفاده از دستکش حفاظتی مناسب (نیتریل، بوتیل) الزامی است. این ماده از راه پوست میتواند سریعاً وارد بدن شود. تماس میتواند باعث سوختگی شدید، سوزش و لکه دار شدن پوست شود. - می توان محل آلوده پوست را سریعاً با آب و صابون به مدت ۱۵ دقیقه شستشو داده در صورت مشاهده عوارض به پزشک مراجعه نمائید.						تماس با پوست
- در صورتی که فرد هوشیار است دهان او را با آب شستشو داده و ۲-۴ 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.						بلعیدن- خوردن
- این ماده محرک بینی، گلو و ریه می باشد کار با این ماده باید با احتیاط کامل و در زیر هود انجام شود. تماس مداوم میتواند باعث ادم ریوی، التهاب شعب ریوی و کاهش فعالیت تنفسی 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. به مصدوم اجازه حرکات غیر ضروری ندهید.						تنفس
- این ماده جزو مواد قابل اشتعال طبقه بندی نمی شود. - 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، CO ₂ یا آب جهت اطفاء حریق استفاده نمایید.						حریق
- این ماده برای آبیان و محیط زیست آنها خطرناک است. - در صورت کم بودن حجم: آلودگی را با حوله جاذب یا مواد خنثی مثل ورمیکولیت، خاک، شن، ماسه و یا هر ماده جاذبی که با آن واکنش نمیدهد جمع آوری نمایید (از خاک اره استفاده نکنید). سپس آن را خنثی نمایید. - در صورت زیاد بودن حجم: افراد را با زدن علامت خطر بر روی درب آزمایشگاه مطلع کنید. به مسئول آزمایشگاه یا مسئول ایمنی اطلاع دهید. فرد باید ضمن استفاده از ماسک شیمیایی مناسب فیلتر دار، گان، چکمه، لباس غیر قابل نفوذ استفاده نماید ابتدا آن را خنثی نموده و سپس در سیستم فاضلاب دفع نماید.						اثرات زیست محیطی و آلودگی
۱- استفاده از سدیم سولفات (SBS): یکروش شیمیایی موثر جهت خنثی سازی گلو تارآلدئید تا غلظت ۵% اضافه کردن سدیم بی سولفات (SBS) می باشد. جهت اطمینان از خنثی سازی کامل و سریع توصیه می شود که ۲-۳ قسمت (وزنی) از SBS به اضای هر قسمت از گلو تارآلدئید اضافه گردد. این کار باعث کاهش سریع غلظت این ماده در ۵ دقیقه در محلول تا کمتر از ۲ppm می شود و محلول پس از خنثی سازی باید به روش صحیح دفع شود. نکته: از آنجا که SBS با سایر آلدئیدها و کتونها واکنش نشان می دهد در صورت وجود آنها باید SBS زیادتری جهت خنثی سازی اضافه شود. ۲- استفاده از هیدروکسید سدیم (سود) خنثی سازی گلو تارآلدئید تا غلظت ۲% به وسیله اضافه نمودن مقدار کافی از هیدروکسید سدیم و دستیابی به PH=12 امکان پذیر است و در عرض ۸ ساعت در دمای اتاق باعث کاهش مقدار این ماده در محلول می شود فراهم نمودن PH=12 یا بالاتر بسیار ضروری است زیرا در PH کمتر از ۱۲ خنثی سازی بسیار کند می شود. سپس محلول خنثی شده که دارای غلظت بسیار کم گلو تارآلدئید می باشد باید به PH خنثی با اضافه کردن اسیدهای غیرآلی (مانند هیدروکلریک و...) قبل از دفع برسد. این کار باید به روش مناسب و با احتیاط صورت گیرد.						روش خنثی سازی: دو روش جهت خنثی سازی این ماده با توجه به غلظت آن وجود دارد.