

اسید سولفوریک		Sulfuric acid	
98.1	وزن مولکولی	Battery acid, Hydrogen Sulfate	
H2SO4	فرمول شیمیایی	7664-93-9	
		شماره CAS	
		وضعیت ظاهری	
		مایعی بی بو، روغنی، بی رنگ تا قهوه ای تیره	
		اطلاعات عمومی	
		سمی	
		آتش گیر	
		محرک	
		خورنده	
		مضر	
		خطرناک برای محیط زیست	
		اکسید کننده	
هشدارهای حفاظتی - کمکهای اولیه و اقدامات لازم در شرایط بحران و اورژانس			
		تماس با چشم	
		- استفاده از عینک با حفاظ کناری الزامی است. تماس این ماده با چشم باعث کوری و سوختگی شدید چشم (درجه سوم) می شود.	
		- پلک چشم را کاملاً باز کرده و سریعاً چشم را به مدت ۱۵ دقیقه با آب شستشو دهید. سریعاً به پزشک مراجعه نمایید.	
		تماس با پوست	
		- استفاده از دستکش حفاظتی مناسب الزامی است. تماس با این ماده باعث سوختگی درجه سوم می شود.	
		- 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 خطرناک بوده و باعث آسیب دائم به سیستم گوارشی و ایجاد سوختگی معده ای- روده ای ایجاد می شود.	
		- 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.	
		تنفس	
		- استنشاق این ماده بسیار خطرناک می باشد و می تواند باعث ایجاد ناراحتی بینی و گلو، تنگی تنفس و سرفه شود. کار با این ماده باید در زیر هود انجام شود.	
		- فرد را به هوای آزاد منتقل کنید. اگر تنفس قطع شده بود به وی تنفس مصنوعی بدهید، در صورت ایست قلبی احیاء، قلبی ریوی انجام دهید.	
		حریق	
		- این ماده به مقدار ناچیزی قابلیت اشتعال دارد و وجود هر گونه منبع تولید جرقه و شعله در هنگام استفاده از این ماده ممنوع است.	
		- در صورت بروز حریق باید تمام منابع تولید جرقه را قطع نمود از ریختن آب به طور مستقیم بر روی آتش خودداری شود زیرا آب میتواند مقدار زیادی فیوم اسید سولفوریک و گرما تولید کند. فرد با تجربه با رعایت فاصله ایمن و تجهیز به وسایل حفاظت فردی مناسب از کپسول های پودر خشک شیمیایی، CO2 جهت اطفاء حریق باید استفاده نماید.	
		اثرات زیست محیطی و رفع آلودگی	
		- اسید سولفوریک غلیظ در سیستم فاضلاب دفع نگردد. مقدار کم این ماده را مر توان با مقدار زیاد آب رقیق کرده و سپس در سیستم فاضلاب دور ریخت.	
		- کارکنان دیگر را با زدن علامت خطر بر روی درب آزمایشگاه مطلع کنید. افراد باید ضمن پوشیدن وسایل مناسب حفاظتی مانند ماسک، چکمه، دستکش چرمی 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 نمیدهد جمع آوری نمایید. حجم زیاد از این ماده توسط افراد متخصص توسط دستگاه های وکیوم کننده جمع آوری می گردد. زباله های آلوده به این ماده باید تحت روش های کنترلی خاص سوزانده شود.	
		احتیاط	
		همیشه اسید را به آب اضافه کنید. تماس اسید با سطوح فلزی گاز قابل انفجار و اشتعال تولید می کند.	
		اطلاعات پزشکی: ناراحتی بینی، گلو، چشم از عوارض تماس با این ماده است. تماس مداوم با این ماده ممکن است باعث درد قفسه سینه، ادم ریوی، بروشیت، آمفیزیم، خوردگی دندان، سوختگی پوست و درماتیت شود.	
		این ماده جزو کلاس I سرطانزایی طبقه بندی می شود و در انسان می تواند سرطان بینی، سینوس، حنجره و ریه ایجاد کند.	