



COUPSYL® WRS

۱- مشخصات فیزیکی و شیمیایی

COUPSYL® WRS بصورت مایع شفاف، بدون رنگ و بو می باشد.

ویژگی	استاندارد	مقدار
شکل ظاهری		مایع شفاف
خلوص		≥ 99
pH		12- 14
چگالی	DIN 51757	1.3
درصد جامد		$42 \pm 1 \text{ wt. } \%$

۲- لوازم ایمنی شخصی

در حین کار با این ماده استفاده از عینک ایمنی مواد شیمیایی، لباس های محافظ بدن، دستکش مقاوم در برابر مواد شیمیایی و چکمه های لاستیکی ضروری می باشد.

۳- خطرات

این ماده به صورت مایع بی رنگ و بی بو می باشد. باعث تحریک متوسط چشم، سوزش پوست در حد متوسط، سوزش دستگاه گوارش و غبار آن باعث تحریک دستگاه تنفسی می شود. با توجه به pH بالا این محصول، در صورت نشت به آب های سطحی به آزیان آسیب می رساند. در صورت ریختن باعث لغزندگی سطح می شود. با اسیدها، نمک های آمونیوم، فلزات واکنش پذیر و برخی ترکیبات آلی واکنش می دهد.

تماس با چشم: باعث تحریک متوسط چشم می شود.

تماس با پوست: باعث تحریک متوسط پوست می شود.

استنشاق: تحریک کننده دستگاه تنفسی است.

خوردن: باعث سوزش دهان، مری و معده می شود.

خطرات فیزیکی: باعث لغزندگی سطح می شود.

۴- اقدامات کمک های اولیه

چشم: در صورت تماس، فوراً چشم را با مقدار زیادی آب به مدت حداقل ۱۵ دقیقه شستشو دهید. دریافت مراقبت های پزشکی.



پوست: در صورت تماس، فوراً پوست را با آب فراوان بشویید و لباس و کفش آلوده را دریاورید. دریافت مراقبت‌های پزشکی.
استنشاق: در صورت استنشاق مصدوم را به هوای تازه انتقال دهید و اگر نفس نمی‌کشد، به او تنفس مصنوعی دهید. دریافت مراقبت‌های پزشکی.

خوردن: اگر بلعیده گردید، مصدوم را وادار به استفراغ نکنید. بلافاصله دریافت مراقبت‌های پزشکی.

۵- آتش‌گیری

این ماده قابل اشتعال نیست.

تجهیزات آتش‌نشانی: در زمانی که این ماده در منطقه آتش موجود است تجهیزات حفاظتی زیر برای آتش‌نشانان توصیه می‌شود:
عینک شیمیایی، لباس‌های محافظ بدن، دستکش مقاوم در برابر مواد شیمیایی، و چکمه‌های لاستیکی.

۶- حمل و نقل و ذخیره‌سازی

از تماس مستقیم با چشم، پوست و تنفس غبار اسپری اجتناب شود.

ذخیره‌سازی: در ظروف پلاستیکی دربسته جدا از اسیدها، فلزات واکنش‌پذیر و نمک‌های آمونیوم و در دمای ۴۰- تا ۱۵ درجه سانتی‌گراد نگهداری گردد.

در ظروف از جنس آلومینیوم، مس، برنج، روی و یا ظروف گالوانیزه ذخیره نگردد.

۷- پایداری و واکنش‌پذیری

این ماده تحت شرایط معمولی بسیار پایدار است.

در صورت مخلوط شدن با اسیدها تخریب می‌شود.

در اثر قرار گرفتن در معرض هوا دی‌اکسید کربن جذب می‌کند.

ممکن است در تماس با آلومینیوم، قلع، سرب و روی گاز هیدروژن قابل اشتعال تولید شود.