

برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)

مشخصات	
نام ماده:	سولفید سدیم
فرمول شیمیایی:	$\text{Na}_2\text{S} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
نام گذاری آیوپاک:	Sodium Sulfide
شماره ثبت CSD:	1313-82-2
اسامی مترادف:	سولفور سدیم، دی سدیم سولفید

خصوصیات	
وزن مولکولی:	78.0452 (anhydrous) g/mol 240.18 (nonahydrate) g/mol
خلوص:	%57-60
نقطه ذوب:	1176 °C (anhydrous) 100 °C (pentahydrate) 50 °C (nonhydrate)
شکل ظاهری:	Yellow Solid (Flake)
بوی:	rotten eggs
چگالی:	1.856 g/cm ³ (anhydrous) 1.58 g/cm ³ (pentahydrate) 1.43 g/cm ³ (nonohydrate)
انحلال پذیری در آب:	12.4 g/100 mL (0 °C) 18.6 g/100 mL (20 °C) 39 g/100 mL (50 °C)
نقطه اشتعال:	combustible

تولید و فروش مواد شیمیایی

تاریخ: _____
شماره: _____
پیوست: _____

خطرات
(۱) خود گرمایش؛ ممکن است آتش بگیرد. (۲) ممکن است برای فلزات خورنده باشد. (۳) در صورت بلعیده شدن یا تماس با پوست سمی است. (۴) باعث سوختگی شدید پوست و آسیب چشم می شود. (۵) برای آبزیان بسیار سمی است.

کمک های اولیه

در مواجهه استنشاقی:	هوای تازه، با پزشک تماس بگیرید.
در مواجهه پوستی:	بلافاصله تمام لباس های آلوده را در آورید. پوست را با آب بشوید فوراً با پزشک مراجعه کنید.
در مواجهه چشمی:	با آب فراوان بشوید. فوراً به چشم پزشک مراجعه کنید.
در مواجهه گوارشی:	آب بنوشید (حداکثر دو لیوان). فوراً به دنبال مشاوره پزشکی باشید. فقط در موارد استثنایی، اگر مراقبت های پزشکی در عرض یک ساعت در دسترس نباشد، استفراغ ایجاد کنید.

اطفاء حریق

مواد خاموش کننده:	از اقدامات اطفای حریق متناسب با شرایط و شرایط محلی استفاده کنید.
خطر انفجار یا آتش سوزی:	خطرات ویژه ناشی از ماده یا مخلوط اکسیدهای گوگرد، اکسیدهای سدیم قابل احتراق نیست. آتش محیطی ممکن است بخارهای خطرناکی را آزاد کند. فقط با دستگاه تنفس مستقل در منطقه خطر بمانید. جلوگیری از تماس پوستی توسط رعایت فاصله ایمن یا پوشیدن لباس محافظ مناسب.
توصیه هایی برای آتش نشانان:	گازها/بخارها/مه ها را با یک جت اسپری آب سرکوب کنید.

۲

احتیاط

گردد و غبار تنفس نکنید.
از دستکش محافظ / لباس محافظ / محافظ چشم / حفاظت صورت استفاده کنید.
در صورت روی پوست (یا مو): تمام موارد آلوده (تن پوش) را فوراً خارج کنید و پوست را با آب بشویید.
در صورت استنشاق: فرد را به هوای تازه ببرید، برای تنفس فوراً با مرکز مسمومیت/پزشک تماس بگیرید.
در صورت ورود به چشم: چند دقیقه با احتیاط با آب بشویید، لنزهای تماسی را در صورت وجود بردارید و شستشو را ادامه دهید.



برچسب خطرات

پایداری و واکنش پذیری ماده

واکنش پذیری	(۱) خود گرمایش؛ ممکن است آتش بگیرد. (۲) تماس با اسیدها باعث آزاد شدن گاز سمی می شود.
پایداری شیمیایی	(۱) این محصول در شرایط محیطی استاندارد (دمای اتاق) از نظر شیمیایی پایدار است. (۲) امکان واکنش های خطرناک گازها یا دودهای خطرناک در تماس با: اسیدها
شرایطی که باید اجتناب کرد	از رطوبت هوا اجتناب کنید.
مواد ناسازگار	عوامل اکسید کننده، مس، روی، اسیدها

راه های پیشگیری و حفاظت ویژه

استفاده از تجهیزات حفاظت فردی برای محافظت از بدن از جمله:
عینک ایمنی، لباس های محافظ، حفاظت تنفسی و....

ارزیابی ایمنی شیمیایی

- (۱) تماس با اسیدها باعث آزاد شدن گاز سمی می شود.
- (۲) خود گرمایشی؛ ممکن است آتش بگیرد.
- (۳) ممکن است برای فلزات خورنده باشد.
- (۴) در صورت بلعیده شدن سمی است.
- (۵) در صورت بلعیده شدن یا تماس با پوست سمی است.
- (۶) در تماس با پوست سمی است.
- (۷) باعث سوختگی شدید پوست و آسیب چشم می شود.
- (۸) باعث آسیب جدی به چشم می شود.
- (۹) برای آیزیان بسیار سمی است.

حمل و نقل و انبار

- (۱) دور از گرما و منابع اشتعال.
- (۲) در قفل یا در یک منطقه نگه دارید فقط برای افراد واجد شرایط یا مجاز قابل دسترسی است.
- (۳) در نزدیکی اسیدها ذخیره نکنید.
- (۴) رطوبت سنجی حساس به هوا و نور.
- (۵) مواد خطرناک آتش زا و خود گرم شونده

۴