



لینک مربوطه با اشاره بر پیکان قابل مشاهده است.

گوگرد کلورخه

شکل ظاهری



کاربرد و خصوصیات



MSDS



شکل ظاهری



کاربرد گوگرد: گوگرد تولید شده در این شرکت گوگرد کلوخه با خلوص و کیفیت بالاست و مصارف عمده آن عبارتند از دفع آفات نباتی و صنایع نظامی. از دیگر مصارف آن می توان به تولید اسید و دارو اشاره نمود.

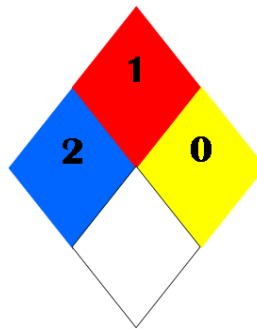
Property	Test method	Value	Unit
Purity (on dry basis)	BS 4113	99.79	wt. %
Bulk Density		1.24	gr/ml
Color		Yellow	
Ash Content		0.2	wt. %
Acidity (as H ₂ SO ₄)		0.001	wt. %
Hydrocarbon Content		0.01	wt. %

فرم مشخصات عمومی و نکات ایمنی مواد شیمیایی (MSDS)

مشخصات عمومی:

بلورهای زرد با بوی ملایمی از تخم مرغ گندیده، تقریباً نامحلول در آب، پایدار و قابل احتراق است.

درجه بندی خطرات بر اساس استاندارد NFPA:



تأثیر بر انسان:

- این ماده از راه چشم، پوست، استنشاق و بلع جذب می شود.
- تنفس گرد و غبار گوگرد باعث سرفه، عطسه و مقادیر زیاد این ماده موجب تنگی نفس می شود.
- تماسهای مداوم با گوگرد در انسانهای حساس سبب تحریک پوست می شود.
- بلعیدن گوگرد سمی نیست ولی خوردن مقدار زیاد این ماده موجب گلو درد، تهوع، سردرد می شود و در شرایط حاد ممکن است فرد بیهوش شود (ممکن است گوگرد در روده به سولفید هیدروژن تبدیل شود).
- گرد و غبار گوگرد در حد ۶-۸ جزء در میلیون میتواند موجب سوزش، تحریک، قرمزی و درد چشم شود.

حفاظت های فردی ، نکات ایمنی و بهداشتی:

- در صورت تماس با چشم حداقل ۱۵ دقیقه با آب ولرم فراوان در حالت پلک باز و توام با دوران کره چشم شستشو گردد و در صورت نیاز به پزشک مراجعه شود .
- در صورت تماس با پوست، محل آلوده بعد از جداسازی البسه با آب و صابون به مدت ۱۵ دقیقه شستشو داده شود.
- در صورت استنشاق، فرد به هوای آزاد برده شود و در صورت مشکل تنفسی با اورژانس مشورت گردد. (در هنگام کار در غلظت نامعلوم، استفاده از ماسک (SCABA) توصیه می شود و در غلظت مشخص و محدود استفاده از فیلتر جاذب غبار.
- در صورت بلعیده شدن، مصدوم وادار به استفراغ شود. سر او پایین تر از سطح بدن قرار گیرد و سریعاً به پزشک مراجعه گردد.
- جهت کار با این ماده باید حتماً از لباسکار و کفش ، دستکش، ماسک مناسب و عینک ایمنی استفاده شود.

➤ در فضاهای بسته برقراری تهویه کافی و مناسب ضروری است.

خطرات آتش سوزی و انفجار:

غبار حاصل از این ماده در برابر شعله یا جرقه به شدت مشتعل میشود و تولید اکسید گوگرد می کند.

در حضور منابع آتش زا (جرقه، شعله باز، حرارت) شکل گرانولی با شعله آبی میسوزد و غبار ریز گرد حاصل از آن منفجر (حد اشتعال ۱۴۰۰-۳۵ گرم بر مترمکعب) می شود. محصول احتراق گوگرد جامد SO_2 و در حالت مذاب گاز H_2S است.

اقدامات مقابله با حریق:

در صورت بروز حریق به نزدیکترین واحد آتش نشانی یا امداد و نجات اطلاع داده شود.
در هنگام اطفای حریق لباس ایمنی و تجهیزات تنفسی مناسب مورد استفاده قرار گیرد.
توجه: در فضاهای بسته احتمال وجود و حضور غبار ریز گرد قابل انفجار در ترکیب با هوا و پتانسیل تجمع بار الکتریسیته ساکن وجود دارد.

خاموش کننده ها:

استفاده از خاموش کننده های اطفای حریق با پودر شیمیایی خشک، دی اکسید کربن و اسپری آب جهت اطفای حریق پیشنهاد می شود.

اقدامات لازم حین نشتی و یا ریخته شدن مواد به محیط:

نظافت محیط آلوده، تجهیز به البسه حفاظتی، توقف نشتی بطریق ایمن، حذف منابع اشتعال زا (خصوصاً الکتریسیته ساکن)، مرطوب سازی با اسپری آب، ممانعت از تولید غبار، استفاده از پاروی چوبی برای جمع آوری و انتقال به ظروف، ممانعت از راه یابی به آبراه و مجاری تخلیه به فاضلاب از اقداماتی است که باید انجام شود.

شرایط حمل و نقل و نگهداری مواد:

حذف خطر تجمع بار الکتریسیته ساکن در فرایند انتقال ظرف به ظرف با استفاده از اتصال بدنه و زمین، عدم مجاورت در کنار مواد ناسازگار (عوامل اکسید کننده قوی، فلزات، آمونیاک، نیترات آمونیوم، آمونیوم پرکلرات، پتاسیم پرکلرات، پتاسیم، کلسیم، منیزیم، سدیم، باریم، برم، کلراتها، برومات نقره و آب، باریم کلراید، باریم کلرات، کلسیم فسفید، کلسیم کاربید، آیداتها) الزامی است.