

سولفور سدیم چیست ؟

- نام شیمیایی : سولفور سدیم.
- اسامی مترادف با سولفور سدیم : سولفید سدیم.
- گرید محصول : ۱. سولفور سدیم صنعتی. ۲. سولفور سدیم آزمایشگاهی.
- فرمول شیمیایی : Na_2S .
- خلوص : سولفور سدیم ۹۹٪.
- شکل ظاهری : ماده زرد رنگ متمایل به قرمز است که در آب و الکل حل می شود با اکسیژن واکنش داده و به صورت مایع ، پرک و کلوخه تولید می شود.
- حلالیت در آب : در آب و الکل حل می شود.

موارد مصرف و کاربرد:

سولفور سدیم در صنایع کاربرد بسیار دارد:

۱. دباغی : موبری پوست.
۲. صنایع معدن : جداسازی سنگ فلز (فلوتاسیون).
۳. صنایع کاغذ سازی : ساخت و تولید خمیر کاغذ.
۴. صنایع شیمیایی : تولید رنگ های گوگردی.
۵. صنایع نساجی : کاهش عناصر رنگ های گوگردی.
۶. سولفور سدیم آتش زا می باشد و با آب ، رطوبت و سایر مواد شیمیایی و فلزی واکنش داده ، لذا بایستی در جای خشک و خنک و دور از تابش خورشید و در انبارهای سر پوشیده نگهداری شوند.



تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

تهران - خیابان ۱۷ شهریور جنوبی - خیابان قاسم مهاجر - پلاک ۵۶

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

تولید: اصولاً سولفید سدیم به سه روش تولید می شود:

۱. واکنش سولفید هیدروژن و سود سوزآور.
۲. احیا سولفات سدیم با ذغال یا گاز.
۳. الکترولیز نمک طعام، ترکیب ملغمه سدیم حاصل با گوگرد.

با توجه به دسترسی به مواد اولیه، نوع فرآیند، کیفیت محصول تولیدی، راندمان واکنش و بالاخره جنبه اقتصادی فرآیند، روش اول مناسب ترین حالت می باشد. در این روش گاز سولفید هیدروژن H_2S از مخزن مربوطه به برج جذب انتقال داده می شود.

سود سرمایه ۴۰٪ در تانک های ذخیره به سود ۳۸٪ تبدیل شده و به داخل برج تزریق می گردد و با گاز سولفور هیدروژن وارد واکنش شده و در نتیجه سولفیدات سدیم محلول تولید می گردد. بدین ترتیب سولفید هیدروژن سدیم بدست آمده پس از تکمیل عمل جذب توسط پمپ وارد مرحله بعدی فرآیند می گردد. لازم به ذکر است در صورت نیاز می توان محصول را به دو قسمت تقسیم نمود و قسمتی را به صورت سولفید هیدروژن سدیم ۴۰٪ بفروش رساند که در این صورت قسمت اول وارد یک تانک شده و به عنوان اولین محصول ذخیره می گردد که در صورت لزوم قابل تغلیظ و پرک شدن می باشد. در این طرح به علت بازار مصرفی مناسب سولفید، تمامی محصولات به صورت سولفید سدیم ۶۰٪ پرک تولید می گردد بنابراین سولفید هیدروژن سدیم که وارد راکتور شده است با سود ۳۸٪ مجدداً واکنش داده و منجر به تولید محلول Na_2S می گردد.

بسته بندی: سولفور سدیم پرک در کیسه های ۲۵ کیلوگرمی موجود می باشد.

ایمنی سولفور سدیم:

با توجه به احتمال متصاعد شدن گازهای خطرناک، تهویه هوا باید به خوبی انجام پذیرد و از استنشاق کردن غبار آن خودداری گردد و از دستکش و کفش لاستیکی، ماسک، عینک، لباس کار کاملاً پوشیده، کلاه بلند پارچه ای و سایر تجهیزات ایمنی استفاده شود.

در صورت تماس با چشم و یا پوست می بایستی سریعاً با آب به مدت حداقل ۱۵ دقیقه شستشو دهید و به پزشک مراجعه نمایید. در صورت تنفس و یا بلعیدن آن، مقدار زیادی شیر و مایعات مصرف کرده و سریعاً به پزشک مراجعه نمایید. در محیط های کاری وجود دوش و چشم شور الزامی است.

تلفن: ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس: ۳۶۳۱۷۵۸۸

تهران - خیابان ۱۷ شهریور جنوبی - خیابان قاسم مهاجر - پلاک ۵۶

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

سود سوزآور برای محیط خطرزا بوده و خوردگی بسیار بالایی دارد.
از تماس سولفور سدیم با آب و سایر مواد شیمیایی و فلزی بپرهیزید.

انبارش :

۱. روش نگهداری سولفور سدیم

در جای خنک و دور از رطوبت نگهداری شود.

خارج از اشعه خورشید نگهداری شود.

هنگام استفاده از دستکش های مخصوص استفاده شود.

در محل انبار مسقف و در درجه حرارت حدود ۲۰ درجه سانتیگراد نگهداری شود.

دور از دسترس کودکان نگهداری شود.

در صورت تماس با چشم پس از شستشو سریع با آب بسیار ، سریعاً به چشم پزشک مراجعه شود.

در صورت احساس ناراحتی به هر نحو که امکان ایجاد از تماس با این مواد باشد سریعاً به پزشک مراجعه شود.

سایر استانداردهای مربوط به نگهداری و مصرف رعایت شود.

۲. شرایط پایداری و واکنش زایی

پایداری : در دمای اتاق ثابت است ولی در حین واکنش می تواند مواد خطرناکی تولید کند.

مواد خطرناک حاصل از واکنش : سولفید هیدروژن و دی اکسید سولفور.

شرایطی که باید از آنها بپرهیز کرد : از تماس این محصول با گرما ، منابع آتش و موادی که در قسمت ب-۴ آورده شده

پرهیز کنید . این مواد باعث خورده شدن ظروفی می شود که از موادی به غیر از استیل و آهن است.

موادی که نباید در مجاورت این محصول قرار گیرد : از تماس دادن این محصول با آب ، اسیدها ، دی اکسیدهای کربن ،

اکسید روی و فلزهای غیر آهنی (آلومینیوم ، مس و روی) بپرهیزید.

۳. آتش زایی و روش های مهار آن

خطرات انفجار و آتش سوزی : اگر رطوبت این محصول به کمتر از ۲۵ درصد برسد به طور طبیعی آتش می گیرد و در

طی این واکنش گاز و بخارات خطرناک (d920C-1688F) تشکیل می شود. این محصولات در تماس با آب یا هوای

مرطوب گازهای قابل اشتعال تولید می کنند.

روشهای معمول مهار آتش : استفاده از فوم و پودر.

این مطلب راجع به سولفور سدیم، سولفور سدیم چیست، سولفور سدیم ایران، سولفور سدیم توحید، سولفور سدیم چیست، روش تولید سولفور سدیم، سولفور سدیم ایران، قیمت سولفور سدیم، تهران سولفور، سولفیت سدیم، سولفیت، سولفات، می باشد.

این مطلب توسط شرکت کیمیا تهران اسید جمع آوری گردیده است.

سایت : www.tacid.ir

www.tehranacid.com

KIMIA TEHRAN ACID

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

تهران - خیابان ۱۷ شهریور جنوبی - خیابان قاسم مهاجر - پلاک ۵۶

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR