

SAFETY DATA SHEET - Dimethyl disulfide



شرکت کاسپین شیمی

دی متیل دی سولفید

ICSC: 1586

اطلاعات فیزیکی و شیمیایی دی متیل دی سولفید	
حالت فیزیکی؛ ظاهر مایع با بوی خاص . خطرات فیزیکی این بخار به خوبی با هوا ترکیب می شود، مخلوط های قابل انفجار به راحتی تشکیل می گردد . خطرات شیمیایی هنگام سوختن تجزیه می شود. این امر دمه (فیوم)های سمی و خورنده شامل اکسیدهای سولفور تولید می کند. به شدت با اکسیدان ها واکنش می دهد. این امر خطر انفجار و آتش سوزی ایجاد می کند .	فرمول: $C_2H_6S_2$ جرم مولکولی: 94.2 نقطه جوش: 110 درجه سلسیوس نقطه ذوب: -85 درجه سلسیوس چگالی نسبی (آب = 1): 1.06 حلالیت در آب در 20 درجه سلسیوس) g/l 2.5: ضعیف فشار بخار در 25 درجه سلسیوس 3.8 kPa : چگالی نسبی مخلوط بخار/هوا در 20 درجه سلسیوس (هوا=1): 1.08 نقطه اشتعال: 10 C.C. درجه سلسیوس دمای اشتعال خودبخودی >300: درجه سلسیوس حدود انفجاری، % حجمی در هوا: 1.1-16 ضریب تقسیم اکتانول/آب) به صورت 1.77: log Pow چگالی نسبی بخار(هوا=1): 3.2 چسبناکی: 0.58 mm²/s در 20 درجه سلسیوس

فرآیند کراکینگ کاتالیزوری بستر سیال از فرآیندهای مهم در پالایشگاه های نفت محسوب می شود. این نوع از کراکینگ اولین بار در سال ۱۹۴۲ در پالایشگاه استفاده شده است. همانند روش های دیگر کراکینگ، هیدروکربن های پیچیده و بزرگ که باقیمانده ی واحدهای دیگر به شمار می روند، به عنوان خوراک این واحد در نظر گرفته می شوند. محصولات این فرایند نیز برش های سبک تری نسبت به خوراک هستند که به عنوان خوراک برای فرآیند و مواد اولیه واحدهای پتروشیمی به کار گرفته می شوند.

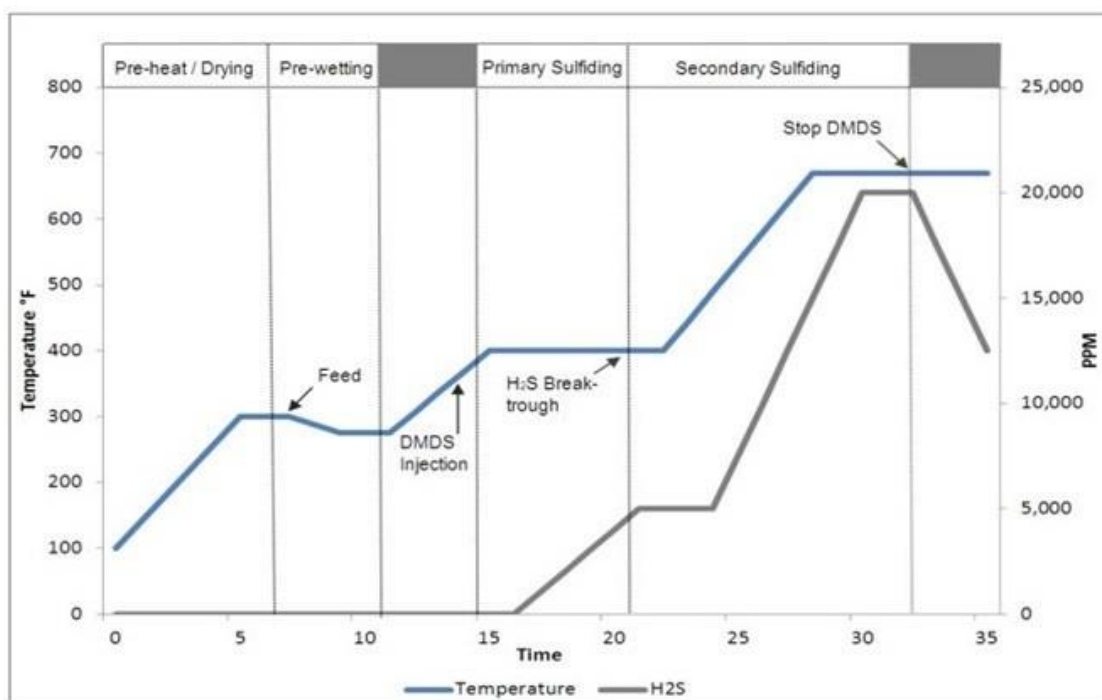
Caspian Chemistry Co.

Info@Caspianchemistry.com – www.Caspianchemistry.com – (98)9124045100

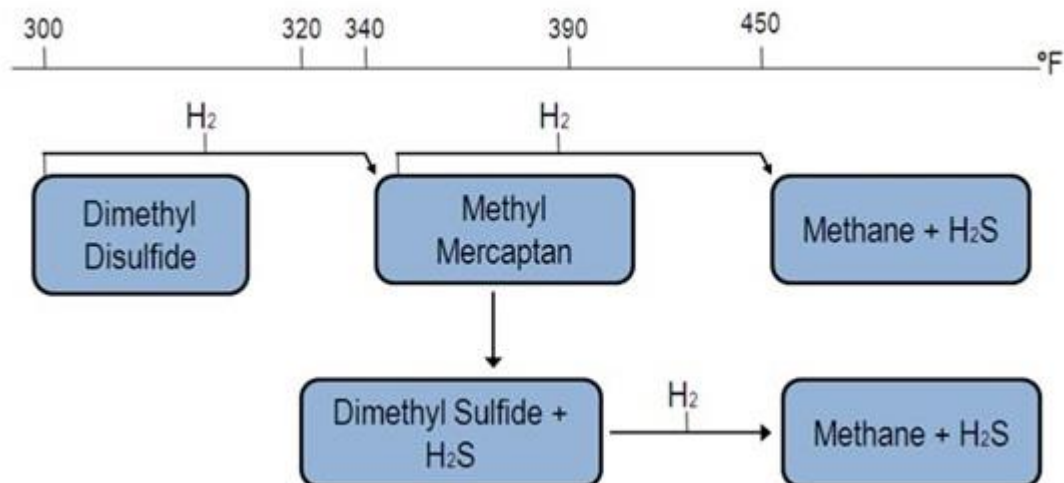
تفاوت میان خواص سه ماده DMDS، TBPS 454 و DMS به عنوان سه عامل سولفور دار افزودنی به کوره الفین

SULFIDING AGENT PROPERTIES			
PROPERTY	DMDS	TBPS 454	DMS
Sulfur %(wt)	68	54	52
Density (lbs/gal)	8.9	9.0	7.11
Freezing Point (°F)	-121	-54	-145
Boiling Point (°F)	229	N/A	99
Flash Point	59	217	-36
Vapor Pressure at 70°F (PSI)	0.45	<0.1	8.1
Decomposition Temperature* (°F)	392	320	482
Auto Ignition Temperature (°F)	575	437	403
Viscosity at 70(°F) (mPa.s)	0.62	12.8	.285

شکل‌های زیر نیز به ترتیب نشان دهنده فرآیند خوراک دهی ترکیب دارای سولفید به یک واحد اولفین و چگونگی تجزیه DMDS در حضور کاتالیست است.



چگونگی تجزیه DMDS در حضور کاتالیست



اطفاء حریق	پیشگیری	مخاطرات حاد	
از اسپری آب، پودر، فوم، دی اکسید کربن استفاده کنید. در صورت بروز آتش سوزی: ظروف استوانه‌ای و غیره را با پاشیدن آب خنک نگه دارید.	شعله ایجاد نکنید، جرقه ایجاد نکنید، و سیگار نکشید. در بالای 10 درجه سلسیوس از یک سیستم بسته، تهویه و تجهیزات الکتریکی ضد انفجار استفاده کنید.	قابلیت اشتعال بالا. در آتش سوزی، دود (یا گاز)های تحریک کننده یا سمی متصاعد می کند. ممکن است در بالای 10 درجه سلسیوس مخلوط های منفجره بخار / هوا ایجاد کند.	آتش سوزی و انفجار

از تولید قطرات ریز (میست) جلوگیری کنید !			
کمک های اولیه	پیشگیری	علائم	
هوای تازه، استراحت. برای مراقبت پزشکی مراجعه کنید .	از تهویه، مکنده موضعی یا حفاظت تنفسی استفاده کنید .	سرفه. گلو درد. سردرد. تهوع. سرگیجه. خواب آلودگی .	استنشاق
لباس های آلوده را در بیاورید. آبکشی کنید و سپس پوست را با آب و صابون بشوید. برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید .	دستکش های حفاظتی بپوشید. لباس های حفاظتی بپوشید .	به راحتی جذب می شود! قرمزی. بعلاوه استنشاق را ببینید .	پوست
در ابتدا برای چند دقیقه با مقدار زیادی آب بشوید (چنانچه ممکن است لنزهای تماسی را خارج کنید)، سپس برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید .	عینک ایمنی را بپوشید .	قرمزی. درد .	چشم ها
دهان را آب بکشید. خود را وادار به استفراغ نکنید. چیزی برای نوشیدن ندهید. برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید .	هنگام کار نخورید، نیاشامید و سیگار نکشید .	استنشاق را ببینید .	بلعیدن

طبقه بندی و برچسب گذاری	دفع نشتی
مواجهه و اثرات سلامتی	
خطر استنشاق هیچ نشانه ای در مورد میزان رسیدن به غلظت زیان آور این ماده در هوا با تبخیر در 20 درجه سلسیوس قابل ارائه نیست . اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر	مسیرهای مواجهه این ماده می تواند از طریق استنشاق، از طریق پوست و از طریق بلعیدن جذب بدن شود . اثرات مواجهه کوتاه مدت ماده برای چشم ها و مجرای تنفسی تحریک کننده است. ماده برای پوست کمی تحریک کننده است. در صورت بلعیده شدن ممکن است باعث استفراغ و منجر به پنومونیت ناشی از آسپیراسیون شود. این ماده ممکن است باعث اثراتی بر سیستم عصبی مرکزی شود .

محیط زیست

به شدت توصیه می شود که اجازه ورود ماده شیمیایی به محیط را ندهید. این ماده برای ارگانیسم های آبی بسیار سمی است. این ماده ممکن است در محیط آبی باعث اثرات طولانی مدت شود .