

حلال استون صنعتی و آزمایشگاهی چیست؟

دیجی شیمی بزرگترین فروشگاه اینترنتی **فروش استون ۹۸ درصد صنعتی و آزمایشگاهی** (استون، حلال استون) در بسته بندی های متفاوت و بهترین قیمت و ارسال به سراسر کشور.

معرفی استون :

استون مایعی روشن، بی رنگ، خنثی و بسیار فرار می باشد. این حلال دارای بوی مشخصی است و به آسانی مشتعل می شود. استون با حلال های آلی و آب در تمام نسبت ها مخلوط می شود.



ترکیبات استون :

استون پروکسید از دسته مواد منفجره بسیار حساس و قدرتمند است که از ترکیب استون و هیدروژن پروکسید به نسبت ۵ به ۳ و یک کاتالیزگر مانند اسید سولفوریک یا اسید کلریدریک به نسبت ۳ استاین ماده بر دو نوع است استون تری اکسید و استون دی اکسید که استون تری اکسید پایدار تر از استون دی اکسید می باشد.

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

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

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

قدرت حلال :

استون حلال عالی برای رزین های نیتروسولوز، سلولوئید، سلولز استات، سلولز اترها، سلولز استوبوتیرات ها، لاستیک کلره، اکثر رزین های طبیعی، موویلیت (پلی وینیل استات)، پلی وینیل کلرید کلردار شده (از انواع لاک)، هوستافلکس M131 و M133 (وینیل کلرید / وینیل استات / دی کربوکسیلیک - اسید کopolymer)، اورزین (B کاربامات رزین)، پلی اکریلات ها، رزین های آلکید، نروولاک ها و تعدادی از رزین های مصنوعی دیگر می باشد. همچنین استون حلال خوبی برای چربی ها، روغن ها و نرم کننده های معمول می باشد.

دامار، شلاک، لاستیک، آسفالت، قیرها و پیچ، پلی ایزوبوتیلن، پلی استایرن (انواع لاک)، موویتال B3UT و B607 پلی وینیل بوتیرال ها، پلی وینیل کاربازول و رزین های فنولیک اصلاح شده با روزین تمام در استون غیر محلولند. پلی وینیل کلراید اصلاح نشده، رزول های بدون نرم کننده، رزین های فنل، ترپن، موویتال B3OH و BO6OH پلی وینیل بوتیرال ها) در استون فقط با اشکال حل می شوند. پلی وینیل فرمال در استون ورم می کند.

تاریخچه استون :

استون توسط حییم وایزمن کشف شده است. وی از سال ۱۹۱۶ تا ۱۹۱۹ رئیس یک آزمایشگاه شیمی بود و در جریان مسئولیت خود در آن طریقه ساخت ماده استون را کشف کرد.

کاربرد استون :

استون حلال بسیار فرار و ماده افزودنی با ارزشی برای لاک های بر پایه نیتروسولوز، سلولز استات و سلولز اترها می باشد، زیرا دارای قدرت حلال عالی است. این خاصیت هم چنین برای بسیاری از رزین های طبیعی و روغن ها خیلی با ارزش می باشد. محلول های سلولز، استرها در استون با ویسکوزیته خیلی کم مشخص می باشند. ویسکوزیته محلول های لاک بر پایه سلولز استرها را می توان به این ترتیب به طور محسوسی با اضافه کردن مقادیر کمی استون کاهش داد. استون به ویژه برای تهیه لاک های سریع خشک شونده مناسب است، زیرا دارای فراریت بالا می باشد. محلول های دارای جامدات خیلی زیاد را ممکن است با بکار بردن استون تهیه کرد. بنابراین استون اغلب برای اضافه کردن به ماستیک ها و چسب های ساخته شده از نیتروسولوزها یا سلولوئید مصرف می شود. در هر صورت در بیشتر موارد می توان به جای آن تماما متیل استات بکار برد.

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

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

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

استون عموماً به عنوان یک حلال با نقطه جوش پایین برای استخراج با حلال و تمیز کردن شناخته شده است. استون به لاستیک حمله نمی کند. مقادیر زیاد استون برای ژلاتینه کردن نیتروسولولز در ساخت باروت بی دود بکار می رود. استون تقریباً به عنوان یک حلال یا عامل متورم کننده در تولید ریون و فیلم غیر قابل اشتعال از سلولز استات ضروری است. استون در حدود ۳۰۰ برابر حجم خودش استیلن را حل می کند. این محلول به صورت جذب شده به داخل بعضی مواد دارای خلل و فرج در مخازن فولادی به نام گاز دیرسوز در بازار عرضه می شود. استون برای تعدادی واکنش های شیمیایی مصرف می شود. به ویژه به عنوان یک محیط واکنش در تهیه مواد به علت قدرت حلالیت خوب و پایداری اش در برابر اکسایش کاربرد دارد. انواعی مطابق با DAB6 و معرف DAB7R5 برای مصرف های شرح داده شده در بالا در بازار موجود است.

پاک کننده های لاک :

پاک کننده های لاک برای ناخن ها مضر هستند و به آنها آسیب می رسانند. برای پاک کردن لاک از پاک کننده هایی مانند استون که حلال ترکیبات لاک هستند می توانید استفاده کنید.

استون روغن و رطوبت را از سطح ناخن پاک کرده و آن را خشک و ورقه ورقه می کند. پس از استون هایی که دارای نرم کننده یا روغن هستند استفاده کنید. پاک کننده های لاک ناخن ممکن است به پوست شما آسیب برساند.

از تماس این ماده به دیگر بخش های بدن پرهیز نمایید. پس از استفاده از استون یا هر پاک کننده لاک حتماً دستان خود را بشویید. حتماً میزان پاک کننده ای را که برای پاک کردن لاک ناخن استفاده می کنید بیش از اندازه نباشد.



تولید استون :

ماده استون در فرایند کیومن تولید می شود. در گذشته از تقطیر خشک استات های نظیر استات کلسیم بدست می آید. در طی جنگ جهانی اول فرآیند تولید آن توسط تخمیر باکتریایی توسط **Chaim Weizman** توسعه پیدا کرد که محصولات این فرایند استون، بوتانول و... بود. به مرور زمان به علت راندمان ناچیز تولید این ماده در مقایسه با پسماندهای آلی، این فرآیند رو به فراموشی سپرده شد.

بسته بندی استون :

استون صنعتی در بشکه های ۱۶۰ کیلوگرمی با برند کمهو کره و گالن های ۲۰ لیتری و استون آزمایشگاهی در گالن های ۲،۵ لیتری موجود می باشد.

**قیمت فروش استون :**

فروش استون ۹۸ درصد صنعتی و آزمایشگاهی در بسته بندی های متنوع و با کیفیت عالی و نازل ترین قیمت با امکان حمل و ارسال به کلیه شهر های کشور در اسرع وقت.

جهت خرید استون و تماس با کارشناسان دیجی شیمی به بخش **تماس با ما** مراجعه فرمایید.

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

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

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR