

ICSC: 1153 (2014-04)
ISOPENTANE

Ethyl dimethyl methane


2-Methylbutane

Isoamyl hydride

www.junyuanpetroleumgroup.com
info@junyuanpetroleumgroup.com
CAS #: 78-78-4
UN #: 1265
EC #: 201-142-8

اطفاء حریق	پیشگیری	مخاطرات حاد	
از پودر، دی اکسید کربن، فوم مقاوم به الکل، اسپری آب 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. سیستم بسته، تهویه، تجهیزات الکتریکی و روشنایی ضد انفجار استفاده کنید. از ایجاد بارهای الکترواستاتیک جلوگیری کنید (مانند استفاده از زمین). برای پر کردن، تخلیه یا جابجایی از هوای فشرده استفاده نکنید. از ابزار دستی بدون جرقه استفاده کنید.	به شدت قابل اشتعال. گرمادهی باعث افزایش فشار با خطر ترکیب شدن خواهد شد. مخلوط‌های بخار/ هوا منفجر شونده است.	آتش سوزی و انفجار

کمک های اولیه	پیشگیری	علائم	
هوای تازه، استراحت. برای مراقبت پزشکی مراجعه کنید.	از تهویه، مکنده موضعی یا حفاظت تنفسی استفاده کنید.	سرگیجه. خواب آلودگی. سردرد. عدم هوشیاری.	استنشاق
ابتدا حداقل به مدت 15 دقیقه با آب فراوان بشویید، سپس لباس‌های آلوده را در بیاورید و مجدداً آبکشی کنید.	دستکش‌های حفاظتی بپوشید.	خشکی پوست.	پوست
با مقدار زیادی آب بشویید (چنانچه ممکن است لنزهای تماسی را خارج کنید).	عینک ایمنی یا محافظ چشم را همراه با محافظ تنفسی بپوشید.	علائم حاد انتظار نمی‌رود.	چشم‌ها
دهان را آب بکشید. خود را وادار به استفراغ نکنید. فوراً برای مراقبت‌های پزشکی مراجعه کنید.	هنگام کار نخورید، نیاشامید و سیگار نکشید.	تهوع. استفراغ. خطر ورود جسم خارجی به راه‌های هوایی!	بلعیدن

طبقه بندی و برچسب گذاری	دفع نشستی
<p>بر اساس معیارهای سیستم هماهنگ جهانی طبقه بندی و برچسب گذاری مواد شیمیایی سازمان ملل (UN GHS)</p>  <p>خطر</p> <p>بخار و مایع به شدت قابل اشتعال ممکن است باعث خواب آلودگی یا سرگیجه شود ممکن است در صورت بلعیدن و ورود به مجاری هوایی کشنده باشد سمی برای حیات آبیان</p> <p>حمل و نقل طبقه بندی سازمان ملل (UN) طبقه مخاطره سازمان ملل: 3; گروه بسته بندی سازمان ملل: 1</p>	<p>منطقه خطر را تخلیه کنید! با کارشناس مشورت کنید! حفاظت فردی: ریسپراتور (ماسک تنفسی) با فیلتر برای گازهای آلی و بخارات با نقطه جوش پایین مطابق با غلظت هوا برد ماده استفاده کنید. تمام منابع ایجاد شعله را حذف کنید. از ورود این ماده شیمیایی به محیط جلوگیری کنید. تا حد ممکن مایع نشت کرده و ریخته شده را در ظروف غیرقابل نشت جمع‌آوری کنید. مایع باقیمانده را در ماسه یا جاذب خنثی جذب کنید. سپس بر اساس مقررات محلی ذخیره و دفع کنید. پساب شستشو به داخل شبکه فاضلاب دفع نشود.</p>
	ذخیره سازی
	<p>ضد حریق. به خوبی بسته شود. از اکسیدان‌های قوی جدا نگه دارید. در مکانی بدون کف شور و فاضلاب رو ذخیره کنید. تدابیری برای پرهیز از تماس با پساب اطفاء حریق پیش بینی کنید.</p>
	بسته بندی

اطلاعات فیزیکی و شیمیایی

<p>فرمول: $C_5H_{12} / (CH_3)_2-CH-CH_2-CH_3$</p> <p>جرم مولکولی: 72.2</p> <p>نقطه جوش: 28 درجه سلسیوس</p> <p>نقطه ذوب: 160 درجه سلسیوس</p> <p>چگالی نسبی (آب = 1): 0.6</p> <p>حلالیت در آب: اصلا</p> <p>فشار بخار در 20 درجه سلسیوس: 79 kPa</p> <p>چگالی نسبی بخار(هوای=1): 2.5</p> <p>چگالی نسبی مخلوط بخار/هوا در 20 درجه سلسیوس (هوای=1): 2.2</p> <p>نقطه اشتعال: $C.C 51 >$. درجه سلسیوس</p> <p>دمای اشتعال خودبخودی: 420 درجه سلسیوس</p> <p>حدود انفجاری، % حجمی در هوا: 7.6-1.4</p> <p>ضریب تقسیم اکتانول/آب (به صورت 2.3): log Pow</p> <p>چسبناکی: 0.3 mm²/s در 20 درجه سلسیوس</p>	<p>حالت فیزیکی؛ ظاهر</p> <p>مایع بی رنگ با بوی خاص.</p> <p>خطرات فیزیکی</p> <p>این بخار از هوا سنگین تر است و ممکن است در سطح زمین حرکت کند؛ امکان ایجاد شعله در دوردست. این بخار از هوا سنگین تر است و ممکن است در فضاهای پایین تجمع یافته و منجر به کمبود اکسیژن گردد.</p> <p>خطرات شیمیایی</p> <p>ممکن است با گرمادهی منفجر شود. با اکسیدان های قوی واکنش می دهد. این امر خطر انفجار یا آتش سوزی ایجاد می کند.</p>
--	--

مواجهه و اثرات سلامتی

<p>خطر استنشاق</p> <p>تبخیر نسبتاً سریع این ماده در 20 درجه سلسیوس منجر به آلودگی زیان آور در هوا می گردد.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر</p> <p>این ماده چربی پوست را از بین می برد که ممکن است باعث خشکی یا ترک خوردگی شود.</p>	<p>مسیرهای مواجهه</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت</p> <p>در صورت بلعیده شدن، ماده به راحتی وارد مجاری هوایی شده و می تواند منجر به پنومونیت ناشی از اسپیراسیون شود. استنشاق غلظت های بالای بخار ممکن است باعث سرکوب سیستم عصبی مرکزی شود.</p>
---	---

حدود مواجهه شغلی

<p>TLV: 1000ppm مقدار حد آستانه شغلی به صورت میانگین وزنی زمانی (TWA)؛</p> <p>MAK: 3000mg/m³, 1000ppm حداکثر غلظت در محل کار؛ رده محدودیت اوج: 2 (II)؛ گروه خطر بارداری: C؛</p> <p>EU-OEL: 3000mg/m³, 1000ppm مجوز کاربرد نهایی به صورت میانگین وزنی زمانی (TWA)؛</p>

محیط زیست

<p>این ماده برای ارگانسیم های آبی سمی است. به شدت توصیه می شود که اجازه ورود ماده شیمیایی به محیط را ندهید.</p>

توضیحات

<p>غلظت بالا در هوا باعث کمبود اکسیژن با خطر عدم هوشیاری یا مرگ می گردد.</p> <p>قبل از ورود به منطقه مقدار اکسیژن را بررسی کنید.</p>
--

اطلاعات بیشتر

<p>طبقه بندی EC</p>

Isopentane

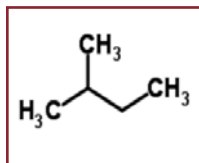
Isopentane, also called methylbutane or 2-methylbutane, is a branched-chain saturated hydrocarbon with five carbon atoms, with formula C_5H_{12} or $CH(CH_3)_2$. Isopentane is an extremely volatile and extremely flammable liquid at room temperature and pressure. It is also the least dense liquid at standard conditions.



Junyuan Petroleum Group is your premier choice for all your specialty solvent needs. We offer a broad line of solvent types and grades.

Molecular formula: C_5H_{12}
Molar mass: 72.149
CAS Registry Number: 78-78-4
Appearance: colourless liquid with a characteristic smell
Melting point: $-160\text{ }^{\circ}\text{C}$
Boiling point: $28\text{ }^{\circ}\text{C}$
Solubility: Water, 48 mg/L (25 deg C)

www.junyuanpetroleumgroup.com
info@junyuanpetroleumgroup.com



Our team of scientists has experience in all areas of research including Life Science, Material Science, Chemical Synthesis, Analytical and many others.



Isopentanes are some of the primary blowing agents used in the production of polystyrene foam and other foams.



Usually, a mixture of n-, i-, is used for this purpose.