

## 二甲苯，国标，石化级，含量99以上

产品名称	二甲苯，国标，石化级，含量99以上
公司名称	温州吉康化工有限公司
价格	.00/件
规格参数	
公司地址	浙江省温州市平阳县万全工业区
联系电话	18875822180

### 产品详情

二甲苯（dimethylbenzene）为无色透明液体；是苯环上两个氢被甲基取代的产物，存在邻、间、对三种异构体，在工业上，二甲苯即指上述异构体的混合物。二甲苯具特臭、易燃，与乙醇、氯仿或\*\*能任意混合，在水中不溶。沸点为137~140。二甲苯毒性中等，也有一定致癌性。二甲苯的污染主要来自于合成纤维、塑料、燃料、橡胶，各种涂料的添加剂以及各种胶粘剂、防水材料中，还可来自燃料和烟叶的燃烧气。

结构简式： $C_6H_4(CH_3)_2$ 外观：二甲苯是一种无色透明液体密度：0.86熔点：邻二甲苯：-25.2，间二甲苯：-47.9，对二甲苯：13.2 沸点：137~144 溶解性：不溶于水，溶于乙醇和\*\*。有毒。有刺激性！可通过皮肤吸入！一般为对二甲苯、邻二甲苯、间二甲苯及乙基苯的混合物。级别一般为净水3和5馏程的优级品和一级品性状：无色透明液体。有芳香烃的特殊气味。系由45%~70%的间二甲苯、15%~25%的对二甲苯和10%~15%邻二甲苯三种异构体所组成的混合物。易流动。能与无水乙醇、\*\*和其他许多有机溶剂混溶，几乎不溶于水。相对密度约0.86。沸点137~140。折光率( $n_D^{20}$ )1.4970。闪点29。易燃，蒸气能与空气形成混合物，极限约为1%~7%(体积)。低毒，半数致死浓度(大鼠，吸入)0.67%/4h。有刺激性。蒸气高浓度时有麻醉性。生产方法：1、由炼焦副产品回收二甲苯。二甲苯是生产苯的联产品，根据粗苯各组分的沸点不同，用精馏的方法提取沸程135~145的馏分，得二甲苯。2、铂重整法用常压蒸馏得到的轻汽油（初馏点约138），截取大于65馏分，先经含钼催化剂，催化加氢脱出有害杂质，再经铂催化剂进行重整，用二乙二醇醚溶剂萃取，然后再逐塔精馏，得到苯、甲苯、二甲苯等产物。3、甲苯歧化法。此法是在催化剂作用下，使一个甲苯的甲基转移到另一个甲苯上，生成苯和二甲苯。反应是用DF-166催化剂（缺铝氢型丝光沸石），以重整甲苯（硝化级）和重整循环氢（85%~90%）为原料，反应温度 $400 \pm 2$ ，压力为2MPa左右等条件下，反应制得苯和二甲苯。4、将石油轻馏分混合苯经过加氢精制，催化重整，分离而得二甲苯。或将焦化粗苯经洗涤、分馏而得。测定许多有机化合物中水分。显微镜清洁剂。硅元件和热敏电阻等的清洗剂、脱氢制造苯乙烯、在医药上用作合霉素的中间体、也可用作硝基喷漆的稀释剂、有机合成溶剂与乙醇和乙酸乙酯混合后成为纤维素醚的良好溶剂。广泛用于涂料、树脂、染料、油墨等行业做溶剂；用于医药、农药等行业做合成单体或溶剂；也可作为高辛烷值汽油组分，是有机化工的重要原料。还可以用于去除车身的沥青。医院病理科主要使用制剂。主要用于脱水、脱蜡。健康危害二甲苯具有中等毒性。经皮肤吸收后，对健康的影响远比苯小。若不慎口服了二甲苯或含有二甲苯溶剂时，即强烈刺激食道和胃，并引起呕吐，还可能引起血性肺炎，应立即饮入液体石蜡，延医诊治。二甲苯蒸气对小鼠的LC为 $6000 \times 10^{-6}$ ，大鼠经口\*低致死量4000mg/kg。二甲苯对

眼及上呼吸道有刺激作用，高浓度时，对中枢系统有麻醉作用。急性中毒：短期内吸入较高浓度本品可出现眼及上呼吸道明显刺激症状、眼结膜及咽充血、头晕、头痛、恶心、胸闷、四肢无力、意识模糊、步态蹒跚。重者可有躁动、抽搐或昏迷。有的有癔病样发作。慢性影响：长期接触有神经衰弱综合症，女性有可能导致月经异常。皮肤接触常发生皮肤干燥、皲裂、皮炎。泄漏应急处理：迅速撤离泄漏污染区人员至安全区，并进行隔离，严格限制出入。切断火源。建议应急处理人员戴自给正压式呼吸器，穿防毒服。尽可能切断泄漏源。防止流入下水道、排洪沟等限制性空间。小量泄漏：用活性炭或其它惰性材料吸收。也可以用不燃性分散剂制成的乳液刷洗，洗液稀释后放入废水系统。大量泄漏：构筑围堤或挖坑收容。用泡沫覆盖，降低蒸气灾害。用防爆泵转移至槽车或专用收集器内，回收或运至废物处理场所处置。操作注意事项：密闭操作，加强通风。操作人员必须经过专门培训，严格遵守操作规程。建议操作人员佩戴自吸过滤式防毒面具（半面罩），戴化学安全防护眼镜，穿防毒物渗透工作服，戴橡胶耐油手套。远离火种、热源，工作场所严禁吸烟。使用防爆型的通风系统和设备。防止蒸气泄漏到工作场所空气中。避免与氧化剂接触。灌装时应控制流速，且有接地装置，防止静电积聚。搬运时要轻装轻卸，防止包装及容器损坏。配备相应品种和数量的消防器材及泄漏应急处理设备。倒空的容器可能残留有害物。储存注意事项：储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。库温不宜超过30℃。保持容器密封。应与氧化剂分开存放，切忌混储。采用防爆型照明、通风设施。禁止使用易产生火花的机械设备和工具。储区应备有泄漏应急处理设备和合适的收容材料。防护措施呼吸系统防护：空气中浓度较高时，佩戴过滤式防毒面具（半面罩）。紧急事态抢救或撤离时，建议佩戴空气呼吸器。眼睛防护：戴化学安全防护眼镜。身体防护：穿防毒物渗透工作服。手防护：戴橡胶手套。其它：工作现场禁止吸烟、进食和饮水。工作毕，淋浴更衣。注意个人清洁卫生。危险特性易燃，其蒸气与空气可形成爆炸性混合物。遇明火、高热能引起燃烧爆炸。与氧化剂能发生强烈反应。流速过快，容易产生和积聚静电。其蒸气比空气重，能在较低处扩散至相当远的地方，遇明火会引着回燃。燃烧（分解）产物：一氧化碳、二氧化碳。二甲苯中毒致病原因：1. 制造、使用、贮存、运送甲苯、二甲苯的石油化工业，油漆涂料、染料、塑料、橡胶、皮革、糖精、人造麝香和合成纤维等生产中，发生管道、贮制度意外损坏、阀门漏气等情况下，较长时间大量吸入高浓度甲苯、二甲苯蒸气可以引起急性中毒。2. 在密闭型的贮罐槽内涂刷以甲苯、二甲苯为溶剂的防腐涂料，因无良好通风，大量甲苯、二甲苯蒸气积聚，可使作业工发生急性中毒。曾见报道针织厂窗紧完备的印花车间用含甲苯的洗液水清洗印花强桌面而引起7名女工发生急性甲苯中毒。一般甲苯、二甲苯空气浓度200~300 mg/立方米吸入8h即可产生轻度中毒症状，3.76g/立方米浓度吸入1h即发生急性中毒，71.4g/立方米浓度下数分钟可使吸入者迅速昏迷、死亡。3. 经皮或误服致急性中毒者，罕见报道。急救处理：1. 立即移至空气新鲜处，必要时给予吸氧。除去沾染衣物及皮肤上毒物。2. 解毒剂可用葡萄糖醛酸内酯（参见急性苯中毒）。3. 对症处理：口服维生素B族、防治脑水肿等。