

纯苯 甲苯 优级品

产品名称	纯苯 甲苯 优级品
公司名称	淄博丽硕化工有限公司
价格	1.00/吨
规格参数	品牌:丽硕化工 标准:国标 等级:优等品
公司地址	山东省淄博市张店高新区
联系电话	13853380763

产品详情

成分	甲苯	产品等级	优级品
产地/产商		含量	99.9 (%)
密度	866.9 (g/cm ³)	执行质量标准	GB3406
包装规格	散水	CAS	71-43-2

苯 (benzene, c₆h₆) 在常温下为一种无色、有甜味的透明液体，并具有强烈的芳香气味。苯可燃，有毒，也是一种致癌物质。苯是一种碳氢化合物也是最简单的芳烃。它难溶于水，易溶于有机溶剂，本身也可作为有机溶剂。苯是一种石油化工基本原料。苯的产量和生产的水平是一个国家石油化工发展水平的标志之一。苯具有的环系叫苯环，是最简单的芳环。苯分子去掉一个氢以后的结构叫苯基，用ph表示。因此苯也可表示为phh。

化学式c₆h₆。摩尔质量 78.11 g mol⁻¹。密度 0.8786 g/ml。相对蒸气密度(空气=1) : 2.77。
蒸气压 (26.1) : 13.33kpa。临界压力 : 4.92mpa。熔点 278.65 k (5.51)。沸点 353.25 k (80.1)。
在水中的溶解度 0.18 g/ 100 ml 水。标准摩尔熵so₂₉₈ 173.26 j/mol · k。标准摩尔热容 c_{po} 135.69 j/mol · k (298.15 k)。闪点 -10.11 (闭杯)。自燃温度 562.22。结构 平面六边形。最小点火能 : 0.20mj。
爆炸上限 (体积分数) : 8%。爆炸下限 (体积分数) : 1.2%。燃烧热 : 3264.4kj/mol。
溶解性 : 微溶于水，可与乙醇、yimi、乙酸、汽油、丙酮、silvhuatan和二硫化碳等有机溶剂互溶。

苯最早是在19世纪初研究将煤气作为照明用气时合成出来的。1803年 ~ 1819年g. t. accum制出了许多产品，其中一些样品用现代的分析方法检测出有少量的苯。

1825年,迈克尔·法拉第(michael

faraday)从鱼油等类似物质的热裂解产品中分离出了较高纯度的苯，称之为“氢的重碳化物”(bicarburet of hydrogen)。并且测定了苯的一些物理性质和它的化学组成，阐述了苯分子的碳氢比为c : h = 1 : 1，实验式(最简式)为ch。1833年，milscherlich确定了苯分子中6个碳和6个氢原子的实验式 (c₆h₆)。

1845年德国化学家霍夫曼从煤焦油的轻馏分中发现了苯，他的学生c. mansfield随后进行了加工提纯。后来他又发明了结晶法精制苯。他还进行工业应用的研究，开创了苯的加工利用途径。

1861年，化学家约翰·约瑟夫·洛斯密德 (johann jasef

loschmidt) 首次提出了苯的单, 双键交替结构, 但他的成果未受到重视。

1865年, 弗里德里希·凯库勒在论文《关于芳香族化合物的研究》中, 再次确认了四年前苯的结构, 为此, 苯的这种结构被命名为“凯库勒式”。他对这一结构作出解释说环中双键位置不是固定的, 可以迅速移动, 所以造成6个碳等价。他通过对苯的一氯代物、二氯代物种类的研究, 发现苯是环形结构, 每个碳连接一个氢。

此外, 詹姆斯·杜瓦发现了一种苯的类似物; 命名为“杜瓦苯”, 现已被证实, 可由苯经光照得到。1865年, 苯成为一种工业产品。最初是从煤焦油中回收。随着它的用途的扩大, 产量不断上升, 到1930年已经成为世界shida吨位产品之一。苯最早是在19世纪初研究将煤气作为照明用气时合成出来的。

1803年~1819年g. t. accum制出了许多产品, 其中一些样品用现代的分析方法检测出有少量的苯。

1825年, 迈克尔·法拉第(michael faraday)从鱼油等类似物质的热裂解产品中分离出了较高纯度的苯, 称之为“氢的重碳化物”(bicarburet of hydrogen)。并且测定了苯的一些物理性质和它的化学组成, 阐述了苯分子的碳氢比为 $c:h=1:1$, 实验式(最简式)为ch。

1833年, milscherlich确定了苯分子中6个碳和6个氢原子的实验式(c_6h_6)。

1845年德国化学家霍夫曼从煤焦油的轻馏分中发现了苯, 他的学生c. mansfield随后进行了加工提纯。后来他又发明了结晶法精制苯。他还进行工业应用的研究, 开创了苯的加工利用途径。

1861年, 化学家约翰·约瑟夫·洛斯密德(johann jasef loschmidt) 首次提出了苯的单, 双键交替结构, 但他的成果未受到重视。

凯库勒双键摆动模型

1865年, 弗里德里希·凯库勒在论文《关于芳香族化合物的研究》中, 再次确认了四年前苯的结构, 为此, 苯的这种结构被命名为“凯库勒式”。他对这一结构作出解释说环中双键位置不是固定的, 可以迅速移动, 所以造成6个碳等价。他通过对苯的一氯代物、二氯代物种类的研究, 发现苯是环形结构, 每个碳连接一个氢。

此外, 詹姆斯·杜瓦发现了一种苯的类似物; 命名为“杜瓦苯”, 现已被证实, 可由苯经光照得到。

1865年, 苯成为一种工业产品。最初是从煤焦油中回收。随着它的用途的扩大, 产量不断上升, 到1930年已经成为世界shida吨位产品之一。