

批发燕化苯酚 燕山石化 燕山石化

产品名称	批发燕化苯酚 燕山石化 燕山石化
公司名称	历城区恒诚化工经营部
价格	14200.00/吨
规格参数	型号:燕山石化 品牌:燕山石化 产地/产商:燕山石化
公司地址	济南市历城区佳园化工市场北区A2-8号
联系电话	086-053182341928 15066689178

产品详情

型号	燕山石化	品牌	燕山石化
产地/产商	燕山石化	含量	99.9 (%)
产品等级	优级品	用途	抚摸子
包装规格	220KG	CAS	国标

【中文名称】苯酚；石炭酸【英文名称】phenol【结构或分子式】所有c原子均以sp²杂化轨道形成 键，o原子以sp²杂化轨道形成 键,剩余p轨道与苯环的大 键进行共轭。现代量子理论和现代测试技术表明：苯分子高度对称，12个原子处于同一平面内。六元环是等边的；6个碳碳键完全相同，键长比普通单键短，比普通双键长。【相对分子量或原子量】94.11【密度】1.071【熔点 ()】43

【沸点 ()】182【折射率】1.5425 (41)【毒性ld50(mg/kg)】大鼠经口530。【性状】

无色或白色晶体，有特殊气味。在空气中因为被氧化而显粉红色【溶解情况】

溶于乙醇、乙醚、氯仿、甘油、二硫化碳等。

易溶于有机溶液，常温下微溶于水，当温度高于65 时，能跟水以任意比例互溶。【用途】用于制染料合成树脂、塑料、合成纤维和农药、水杨酸等。作外科消毒剂消毒能力大小的标准（石炭酸系数）。

【制备或来源】由煤焦油经分馏，由苯磺酸经碱熔。由氯苯经水解，由异丙苯经氧化重排。【其他】加热至65 以上时能溶于水（在室温下，在水中的溶解度是9.3g，当温度高于65 时能与水混溶），有毒，具有腐蚀性如不慎滴落到皮肤上应马上用酒精（乙醇）清洗，在空气中易被氧化而变粉红色。在民间有土方用石炭酸来治皮肤顽疾，以毒攻毒，如用来治脚底起泡。

编辑本段化学特性

一种重要的苯系中间体[1]。又称石炭酸。低熔点(43)无色晶体，在空气中放置及光照下变粉红，有特

殊气味，沸点181.84。对人有毒，有腐蚀性，要注意防止触及皮肤。工业上主要由异丙苯制得。苯酚产量大，1984年，世界总生产能力约为5兆吨。苯酚用途广泛。第一次世界大战前，苯酚的唯一来源是从煤焦油中提取。目前绝大部分是通过合成方法得到。有磺化法、氯苯法、异丙苯法等方法。分子结构：苯环上的c原子以sp²杂化轨道成键，o原子以sp²杂化轨道成键。

苯酚主要用于制造酚醛树脂，双酚a及己内酰胺。其中生产酚醛树脂是其最大用途，占苯酚产量一半以上。此外，有相当数量的苯酚用于生产卤代酚类。从一氯苯酚到五氯苯酚，它们可用于生产2,4-二氯苯氧乙酸(2,4-滴)和2,4,5-三氯苯氧乙酸(2,4,5-涕)等除草剂；五氯苯酚是木材防腐剂；其他卤代酚衍生物可作为杀螨剂、皮革防腐剂和杀菌剂。由苯酚所制得的烷基苯酚是制备烷基酚-甲醛类聚合物的单体，并可作为抗氧化剂、非离子表面活性剂、增塑剂、石油产品添加剂。苯酚也是很多医药(如水杨酸、阿司匹林及磺胺药等)、合成香料、染料(如分散红3b)的原料。此外，苯酚的稀水溶液可直接用作防腐剂和消毒剂。苯酚俗名石炭酸，分子式c₆h₅oh，比重1.071，熔点43，沸点182，燃点79。无色结晶或结晶熔块，具有特殊气味(与浆糊的味道相似)。置露空气中或日光下被氧化逐渐变成粉红色至红色，在潮湿空气中，吸湿后，由结晶变成液体。酸性极弱(弱于h₂co₃，即碳酸)，有毒，有强腐蚀性。[皮肤接触纯phoh会变白，然后变黑，腐蚀性极强，要注意安全。]室温微溶于水，能溶于苯及碱性溶液，易溶于乙醇、乙醚、氯仿、甘油等有机溶剂中，难溶于石油醚。常用于测定硝酸盐、亚硝酸盐及作有机合成原料等。实验室可用溴(生成白色沉淀2,4,6-三溴苯酚，十分灵敏)及fecl₃(生成[fe(c₆h₅o)₆]₃-络离子呈紫色)检验。【中文名称】苯酚；石炭酸

【英文名称】phenol

【结构或分子式】

所有c原子均以sp²杂化轨道形成键，o原子以sp²杂化轨道形成键,剩余p轨道与苯环的大键进行共轭。

现代量子理论和现代测试技术表明：苯分子高度对称，12个原子处于同一平面内。六元环是等边的；6个碳碳键完全相同，键长比普通单键短，比普通双键长。

【相对分子量或原子量】94.11

【密度】1.071

【熔点()】43

【沸点()】182

【折射率】1.5425(41)

【毒性ld₅₀(mg/kg)】

大鼠经口530。

【性状】

无色或白色晶体，有特殊气味。在空气中因为被氧化而显粉红色

【溶解情况】

溶于乙醇、乙醚、氯仿、甘油、二硫化碳等。

易溶于有机溶液，常温下微溶于水，当温度高于65时，能跟水以任意比例互溶。

【用途】

用于制染料合成树脂、塑料、合成纤维和农药、水杨酸等。作外科消毒剂消毒能力大小的标准（石炭酸系数）。

【制备或来源】

由煤焦油经分馏，由苯磺酸经碱熔。由氯苯经水解，由异丙苯经氧化重排。

【其他】

加热至65℃以上时能溶于水（在室温下，在水中的溶解度是9.3g，当温度高于65℃时能与水混溶），有毒，具有腐蚀性如不慎滴落到皮肤上应马上用酒精（乙醇）清洗，在空气中易被氧化而变粉红色。在民间有土方用石炭酸来治皮肤顽疾，以毒攻毒，如用来治脚底起泡。

三维结构

一种重要的苯系中间体[1]。又称石炭酸。低熔点(43℃)无色晶体，在空气中放置及光照下变粉红，有特殊气味，沸点181.84℃。对人有毒，有腐蚀性，要注意防止触及皮肤。工业上主要由异丙苯制得。苯酚产量大，1984年，世界总生产能力约为5兆吨。苯酚用途广泛。第一次世界大战前，苯酚的唯一来源是从煤焦油中提取。目前绝大部分是通过合成方法得到。有磺化法、氯苯法、异丙苯法等方法。

分子结构：苯环上的c原子以sp²杂化轨道成键，o原子以sp²杂化轨道成键。

苯酚主要用于制造酚醛树脂，双酚a及己内酰胺。其中生产酚醛树脂是其最大用途，占苯酚产量一半以上。此外，有相当数量的苯酚用于生产卤代酚类。从一氯苯酚到五氯苯酚，它们可用于生产2,4-二氯苯氧乙酸（2,4-滴）和2,4,5-三氯苯氧乙酸（2,4,5-涕）等除草剂；五氯苯酚是木材防腐剂；其他卤代酚衍生物可作为杀螨剂、皮革防腐剂和杀菌剂。由苯酚所制得的烷基苯酚是制备烷基酚-甲醛类聚合物的单体，并可作为抗氧化剂、非离子表面活性剂、增塑剂、石油产品添加剂。苯酚也是很多医药（如水杨酸、阿司匹林及磺胺药等）、合成香料、染料（如分散红3b）的原料。此外，苯酚的稀水溶液可直接用作防腐剂和消毒剂。

苯酚俗名石炭酸，分子式c₆h₅oh，比重1.071，熔点43℃，沸点182℃，燃点79℃。无色结晶或结晶熔块，具有特殊气味（与浆糊的味道相似）。置露空气中或日光下被氧化逐渐变成粉红色至红色，在潮湿空气中，吸湿后，由结晶变成液体。酸性极弱（弱于h₂co₃，即碳酸），有毒，有强腐蚀性。[皮肤接触纯pho h会变白，然后变黑，腐蚀性极强，要注意安全。]室温微溶于水，能溶于苯及碱性溶液，易溶于乙醇、乙醚、氯仿、甘油等有机溶剂中，难溶于石油醚。常用于测定硝酸盐、亚硝酸盐及作有机合成原料等。实验室可用溴（生成白色沉淀2,4,6-三溴苯酚，十分灵敏）及fecl₃（生成[fe(c₆h₅o)₆]₃-络离子呈紫色）检验。