

登录 <http://www.basechem.org/> ，平台结构如图

WINGCH 化学品数据库  
WINGCH  
首页 化学品 专题  
热线电话：400-700-  
帮助中心

收录数量：56183 种

请输入化学品名称  搜索

热门搜索：N-异丙基丙酰胺 糖水甘菊 甲基内磺酰胺乙醇 硝基乙醇

近红外七甲川花菁染料

最新化学品 更多 > 推荐化学品 更多 > 网站公告 更多 >

一键搜索

热门化学品 更多 > 最受关注化学品 更多 > 常用化学品 更多 >

元素周期表  
结构和基团  
化学名词词典

常用工具

合作伙伴  
SGST.CN  
上海联宜公共服务有限公司

快速导航：A B C D E F G H I J K L M N O P Q R S T U V W X Y Z 0 1 2 3 4 5 6 7 8 9  
CAS快速导航：1 2 3 4 5 6 7 8 9

告诉我们 您想找哪种化学品？  告诉我们

关于数据库 关于物化 法律声明 联系我们 热门关键词  
© 2008-2011 IP: 102. 08115995号

导航检索

感谢您留言，我们将尽快回复您！

## 化学品数据库使用指南

物竞化学品数据库的基本使用可以分为5个部分，分别是一键搜索、化学品专题、常用工具、导航检索、帮助中心。

### 1、 一键搜索

第一步：按需要输入要查询的化学品信息，可以是CAS号、中英文名称或简称、分类的关键词等等，并点击搜索。例如：甲醛

收录数量：**56163**种

甲醛

热门搜索：[N-异丙基丙烯酰胺](#) [缩水甘油](#) [甲基丙烯酸羟乙酯](#) [巯基乙酸](#)

第二步：搜索的结果中选中自己要找的化学品，并点击。

WINGCH 化学品数据库 Beta

热线电话：400-700-1514

帮助中心 [加关注](#)

首页 化学品 专题

甲醛  热门搜索：[N-异丙基丙烯酰胺](#) [缩水甘油](#) [甲基丙烯酸羟乙酯](#) [巯基乙酸](#)

您的位置：[首页](#) > [化学品](#) > [甲醛](#)

物竞数据库搜索到 908 种相关的化学品 [上一页](#) | [下一页](#)

	<b>甲醛</b> Formaldehyde 分子式：CH <sub>2</sub> O 物竞编号：0131 CAS号：50-00-0
	<b>甲醛肟</b> Formoxime 分子式：CH <sub>3</sub> NO 物竞编号：0174 CAS号：75-17-2
	<b>1-萘甲醛</b> 1-Naphthaldehyde 分子式：C <sub>11</sub> H <sub>8</sub> O 物竞编号：0129 CAS号：66-77-3

专题 [更多](#)

近红外七甲川花菁染料

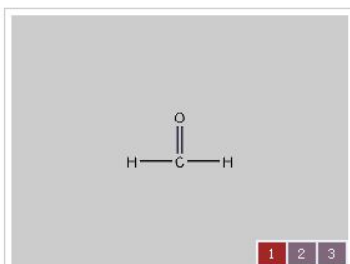
近红外七甲川花菁染料

推荐化学品 [更多](#)

- 3-甲基-4-硝基苯酚
- 甘油
- 苯甲酸

第三步：查看相应的数据

# 甲 醛



**物竞编号:** 0131  
**中文名称:** 甲醛  
**英文名称:** Formaldehyde  
**别名名称:** 福尔马林 蚁醛 亚甲基氧化物  
**更多别名:** Methyl aldehyde Methylene oxide Formalin  
Formicaldehyde Methanal solution Oxymethylene  
Dormol  
**分子式:** CH<sub>2</sub>O  
**分子量:** 30.03

## 目录

- [1. 编号系统](#)
- [2. 物性数据](#)
- [3. 毒理学数据](#)
- [4. 生态学数据](#)
- [5. 分子结构数据](#)

▼ [更多](#)

## 编号系统

**CAS号:** 50-00-0  
**MDL号:** MFCD00003274  
**EINECS号:** 200-001-8  
**KTECS号:** LP8925000  
**BRN号:** 1209228  
**PubChem号:** 24894976

## 物性数据

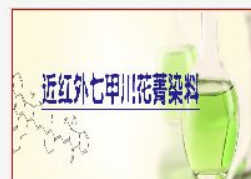
- 性状: 一种无色, 有强烈刺激性和窒息性气味的气体。
- 蒸气相对密度 (g/mL, 空气=1): 1.081-1.085
- 相对密度 (g/mL, 水=1): 0.82
- 折射率 (n<sub>D</sub>20): 1.3755-1.3775
- 闪点 (°C): 56 (气体); 83 (37%水溶液, 闭杯)
- 沸点 (°C): -19.5 (气体); 98 (37%水溶液)
- 熔点 (°C): -92
- 自燃温度 (°C): 430
- 蒸气压 (kPa, -57.3°C): 13.33
- 爆炸极限 (V/V): 空气中7%~73%
- 油水 (辛醇/水) 分配系数的对数值 (logP): 0.35
- 临界温度 (°C): 137.2~141.2
- 临界压力 (MPa): 6.784~6.637
- 黏度 (mPa·s, -20°C): 0.242
- 爆炸下限 (% V/V): 7.0
- 爆炸上限 (% V/V): 73
- 溶解性: 易溶于水 and 乙醇。水溶液浓度最高可达55%。能与水、乙醇、丙酮任意混溶。在空气中能逐渐被氧化为甲酸, 是强还原剂。其蒸气与空气形成爆炸性混合物, 遇明火、高热可引起燃烧爆炸。在一般商品中, 都加入10%~12%的甲醇作为抑制剂, 否则会发生聚合。
- 气相标准燃烧热 (ΔH) (kJ·mol<sup>-1</sup>): -570.77
- 气相标准生成热 (ΔH) (kJ·mol<sup>-1</sup>): -108.57
- 气相标准熵 (J·mol<sup>-1</sup>·K<sup>-1</sup>): 218.76
- 气相标准生成自由能 (kJ·mol<sup>-1</sup>): -102.5
- 气相标准热焓 (J·mol<sup>-1</sup>·K<sup>-1</sup>): 35.39

## 相关词条

2,4-二甲基苯胺  
2-氨基-4,6-二氯嘧啶  
2-氨基-4,6-二羟基嘧啶  
4-叔丁基甲苯  
2-氯-6-硝基甲苯  
对羟基苯磺酸  
2-苯并噻唑酮  
1,2-二氯-4-硝基苯  
1-苯基氨基脲  
2-溴乙基苯

## 专题

[更多](#)



近红外七甲川花菁染料

### 毒理学数据

1. 急性毒性：LD<sub>50</sub>:800mg/kg(大鼠经口)，2700mg/kg(兔经皮)；LC<sub>50</sub>:590mg/m<sup>3</sup>(大鼠吸入)；  
人吸入60~120mg/m<sup>3</sup>，发生支气管炎、肺部严重损害；  
人吸入12~24mg/m<sup>3</sup>，鼻、咽粘膜严重灼伤、流泪、咳嗽；人经口10~20ml，致死。
2. 亚急性和慢性毒性：大鼠吸入50~70mg/m<sup>3</sup>，1小时/天，3天/周，35周，发现气管及支气管基底细胞增生及生化改变；  
人吸入20~70mg/m<sup>3</sup>长时间，食欲丧失、体重减轻、无力、头痛、失眠；  
人吸入12mg/m<sup>3</sup>长期接触，嗜睡、无力、头痛、手指震颤、视力减退。
3. 致突变性：微生物致突变：鼠伤寒沙门氏菌4mg/L。哺乳动物体细胞突变：人淋巴细胞130μmol/L。姊妹染色体交换：人淋巴细胞37ppb。
4. 生殖毒性：大鼠经口最低中毒剂量(TDL<sub>0</sub>)：200mg/kg(1天，雄性)，对精子生存有影响。大鼠吸入最低中毒浓度(TCL<sub>0</sub>)：12mg/m<sup>3</sup>，24小时(孕1~22天)，引起新生鼠生化和代谢改变。
5. 致畸性：IARC致畸性评论：动物阳性；人类不明确。
6. 甲醛对眼睛、呼吸道及皮肤有强烈刺激性。接触甲醛蒸气引起结膜炎、角膜炎、鼻炎、支气管炎等。重点发生喉痉挛、声门水肿、肺炎、肺水肿。对皮肤有原发性刺激和致敏作用。可致皮炎。浓溶液可引起皮肤凝固性坏死。口服灼伤口腔和消化道，可发生胃肠道穿孔、休克和肝肾损害。长期接触低浓度甲醛可有轻度眼及上呼吸道刺激症状、皮肤干燥、皲裂。工作场所空气中有毒物质最高容许浓度为0.5mg/m<sup>3</sup>。

### 生态学数据

1. 代谢和降解：环境中甲醛的主要污染源是有机合成、化工、合成纤维、染料、木材加工及制漆等行业排放的废水、废气等。某些有机化合物在环境中降解也产生甲醛，如氯乙烯的降解产物也包含甲醛。由于甲醛有强的还原性，在有氧化性物质存在条件下，能被氧化为甲酸。例如进入水体环境中的甲醛可被微生物氧化分解，因而能消耗水中的溶解氧。甲酸进一步的分解产物为二氧化碳和水。进入环境中的甲醛在物理、化学和生物等的共同作用下，被逐渐稀释氧化和降解。甲醛的氧化降解过程如下： $2\text{HCHO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{HCOOH}$   $2\text{HCOOH} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{CO}_2$
2. 残留与蓄积：资料记载，工业企业区土壤中吸附的甲醛含量可达180~720mg/kg干土。土壤的污染可导致地下水污染，水中甲醛含量可以比表层土高出10~20倍。  
甲醛在环境中较稳定，当水中甲醛浓度为5mg/L时(20℃)，观察结果表明，6天内可以保持恒定。水中甲醛浓度为<20mg/L时，可以被曝气池中经驯化的微生物降解消化，而含量为100mg/L时，能抑制微生物对有机物的氧化。当水中甲醛含量为500mg/L时，生物耗氧过程全部中止，水中微生物被杀死。
3. 迁移转化：甲醛由于沸点低又易溶于水，所以主要通过大气和水排放进入环境。生产甲醛的工厂其未处理的气体，当排放高度为18米时，其距工厂250~500米的大气样品中，甲醛含量均在0.035mg/m<sup>3</sup>以上。1000米远在大气中甲醛浓度在嗅阈以下。以甲醛作溶剂生产塑料的企业周围大气中的甲醛浓度在嗅阈以下。以甲醛作溶剂生产塑料的企业周围大气中的甲醛浓度距厂区100米内为0.012mg/m<sup>3</sup>，200米处36个样品中有15个浓度低于0.012mg/m<sup>3</sup>，400米处均低于0.012mg/m<sup>3</sup>。  
工业废水中排放的甲醛含量由于行业不同有很大差别，其中浓度最高的甲醛废水是生产酚醛树脂的上层焦油废水，含甲醛量高达2.5%。
4. 危险特性：其蒸气与空气形成爆炸性混合物，遇明火、高热可引起燃烧爆炸。若遇高热，容器内压增大，有开裂和爆炸的危险。  
燃烧(分解)产物：一氧化碳、二氧化碳。

### 分子结构数据

1. 摩尔折射率：6.53
2. 摩尔体积(m<sup>3</sup>/mol)：43.8
3. 等张比容(90.2K)：82.6
4. 表面张力(dyne/cm)：12.6
5. 偶极距(D)：2.33168(1D=3.33×10<sup>-30</sup>C·m)
6. 极化率(10<sup>-24</sup>cm<sup>3</sup>)：2.59

### 计算化学数据

- 1、 疏水参数计算参考值 (XLogP) : 0
- 2、 氢键供体数量: 0
- 3、 氢键受体数量: 1
- 4、 可旋转化学键数量: 0
- 5、 拓扑分子极性表面积 (TPSA) : 17.1
- 6、 重原子数量: 2
- 7、 表面电荷: 0
- 8、 复杂度: 2
- 9、 同位素原子数量: 0
- 10、 确定原子立构中心数量: 0
- 11、 不确定原子立构中心数量: 0
- 12、 确定化学键立构中心数量: 0
- 13、 共价键单元数量: 1

### 性质与稳定性

1. 甲醛是最简单的醛，通常把它归为饱和一元醛，但它又相当于二元醛。在与弱氧化剂的反应中，每摩尔 $\text{HCHO}$ 最多可还原出 $4\text{mol}$ 的 $\text{Ag}$ 或 $2\text{mol}$ 的氧化亚铜，这都是乙醛还原能力的两倍，故甲醛又像二元醛。工业品通常是40% (含8%甲醇) 的水溶液，俗称福尔马林。纯甲醛气体在 $-19^\circ\text{C}$ 能液化成液体。在较低温度下能与非极性溶剂 (如甲苯、乙醚、氯仿、乙酸乙酯等) 以任何比例混溶，其溶解度大小随温度上升而减少。甲醛能燃烧，蒸气与空气能形成爆炸性混合物。  
化学性质：纯甲醛有强还原作用，特别是在碱溶液中。甲醛自身能缓慢进行缩合反应，特别容易发生聚合反应。
2. 有毒，吸入甲醛蒸气会引起恶心、鼻炎、支气管炎和结膜炎等。当误服甲醛液时，应立即用水洗胃，再服用3%碳酸氢钠或15%醋酸铵100ml。甲醛接触皮肤，会引起灼伤，应用大量水冲洗，再用肥皂水或3%碳酸氢钠溶液洗涤。操作现场采用敞开式厂房，自然通风。空气中最大允许浓度 $10 \times 10^{-6}$ 。操作人员应穿戴防护用品。
3. 存在于烟叶、主流烟气、侧流烟气中。
4. 甲醛极易聚合，不同条件下得到不同的聚合物。
5. 将甲醛制成聚合物，便于贮存和运输。

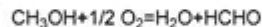
### 贮存方法

1. 甲醛在常温下是气态，通常以水溶液形式出现。
2. 采用衬防腐材料的200L (53USgal) 铁桶包装，净重 $200 \sim 210\text{kg}$ ，汽车或槽车运输。甲醛水溶液不稳定，甲酸和多聚甲醛浓度随时间增加而增加，且与温度有关。低温贮存能使酸度降至最低，但为防止聚合，可添加甲醇或甲基、乙基纤维素之类的稳定剂阻聚。按有毒化学品规定贮运。
3. 贮存温度 $4^\circ\text{C}$

### 合成方法

甲醛用途广泛、生产工艺简单、原料供应充足的大众化工产品，是甲醇下游产品链中的主干，世界年产量在2500万吨左右，30%左右的甲醇都用来生产甲醛。但甲醛是一种浓度较低的水溶液，从经济角度考虑不便于长距离运输，所以一般都在主消费市场附近设厂，进出口贸易也极少。工业上主要采用甲醇氧化法和天然气直接氧化法。

- 1、 甲醇氧化法：在 $600 \sim 700^\circ\text{C}$ 下，使甲醇、空气和水通过银催化剂或铜、五氧化二钽等催化剂，直接氧化生成甲醛，甲醛用水吸收得甲醛溶液。



总反应是放热反应，但50%~60%的甲醛是通过氧化反应生成，而其余部分是通过氢反应生成。副产物为一氧化碳和二氧化碳、甲酸甲酯及甲酸。甲醇转化率80%，收率以甲醇计为85%~90%。该法技术成熟，收率高，国内外生产厂为采用。

- 2、 天然气氧化法：在 $600 \sim 680^\circ\text{C}$ 下，使天然气和空气的混合物通过铁、钨等的氧化物催化剂，直接氧化生成甲醛，用水吸收得甲醛溶液。



## 用途

1. 甲醛是一种重要的有机原料，主要用于塑料工业(如制酚醛树脂、脲醛塑料—电玉)、合成纤维(如合成维尼纶—聚乙烯醇缩甲醛)、皮革工业、医药、染料等。福尔马林具有杀菌和防腐能力，可浸制生物标本，其稀溶液(0.1—0.5%)农业上可用来浸种，给种子消毒。工业上常用催化氧化法由甲醇制取甲醛。甲醛可与银氨溶液产生银镜反应，使试管内壁上附着一薄层光亮如镜的金属银(化合态银被还原，甲醛被氧化)；与新制的氢氧化铜悬浊液反应生成红色沉淀氧化亚铜。

2. 甲醛的用途非常广泛，合成树脂、表面活性剂、塑料、橡胶、皮革、造纸、染料、制药、农药、照相胶片、炸药、建筑材料以及消毒、熏蒸和防腐过程中均要用到甲醛，可以说甲醛是化学工业中的多面手，但任何东西的使用都必须有个限量，有一个标准，一旦使用超越了标准和限量，就会带来不利的一面。

1) 木材工业 用于生产脲醛树脂及酚醛树脂，由甲醛与尿素按一定摩尔比混合进行反应生成。

2) 纺织业 服装在树脂整理过程中都要涉及甲醛的使用。服装的面料生产，为了达到防皱、防缩、阻燃等作用，或为了保持印花、染色的耐久性，或为了改善手感，就需在助剂中添加甲醛。目前用甲醛印染助剂比较多的是纯棉纺织品，因为纯棉纺织品容易起皱，使用含甲醛的助剂能提高棉布的硬挺度。含有甲醛的纺织品，在人们穿着和使用过程中，会逐渐释出游离甲醛，通过人体呼吸道及皮肤接触引发呼吸道炎症和皮肤炎症，还会对眼睛产生刺激。甲醛能引发过敏，还可诱发癌症。厂家使用含甲醛的染色助剂，特别是一些生产厂为降低成本，使用甲醛含量极高的廉价助剂，对人体十分有害。

3) 防腐溶液 甲醛是由(即甲醛亚硫酸氢钠)在60℃以上分解释放出的一种物质，它无色，有刺激气味、易溶于水。35%~40%的甲醛水溶液俗称福尔马林，具有防腐杀菌性能，可用来浸制生物标本，给种子消毒等。

甲醛具有防腐杀菌性能的原因主要是构成生物体(包括细菌)本身的蛋白质上的氨基能跟甲醛发生反应。

4) 食品行业 利用甲醛的防腐性能，加入水产品等不易储存的食品中。

3. 用作分析试剂，如测定铵盐，用作薄层色谱分析试剂，还用作杀菌消毒剂。用于酚醛树脂生产，生物标本浸制。

4. 甲醛是第一代防腐剂，它对葡萄球菌、加单孢菌、霉菌、酵母菌和其他革兰菌均有很好的杀灭作用。但在液体洗涤剂中用甲醛做防腐剂 经济成本太高且气味对操作人员有刺激 有毒。

5. 用作化学镀铜的还原剂，用于电镀溶液的分析及电镀添加剂的配制等。

## 安全信息

危险运输编码：UN 1198 3/PG

危险品标志： 易燃  有毒

安全标识：S26 S36/S37/S39

危险标识：R34 R40 R43 R23/24/25

## 表征图谱

甲醛质谱 (ms)



## 2、 化学品专题：主要是某个化学品的内容集中收集。

### 第一步：点击红色区域

WINGCH 化学品数据库 Data

WINGCH

首页 化学品 专题

热门搜索: 9-异丙基丙硫脒新 糖水甘菊 甲基丙硫脒酸乙酯 氨基乙醇

您的位置: 物竞化学品专题

我要投稿

元素周期表

结构和基团

化学名词词典

快速导航: A B C D E F G H I J K L M N O P Q R S T U V W X Y Z 0 1 2 3 4 5 6 7 8 9

### 第二步：查看内容详情

### 近红外七甲川花菁染料

近红外光是指紫外-可见和中红外分析的中间波段的电磁波。由于吸收近红外光的物质少，所以近红外光在传播过程中受到的干扰很小、对物质的透明性好，是一个具有独特功能的光学领域。在军事侦察、红外伪装、物质分析、医疗检测、感光、光聚合、非线性光学材料等多个领域发挥着重要作用<sup>[1]</sup>。甲川花菁类染料就是的近红外吸收物质中的一类，随着砷化镓(GaAs)二极管激光器问世，已逐渐成为近红外功能染料研究的热点之一<sup>[2-5]</sup>。

#### 1. 七甲川花菁染料的结构

##### 1.1 七甲川花菁染料的结构

菁染料是指发色团共轭体系两端建立在N-N原子间的腙离子衍生物，而且两个氮原子及部分多甲川链为杂环核的组成部分。具有可修饰性强、吸光系数高等特点。作为一个大的共轭体系，甲川花菁染料伴随着共轭链的增长，分子中电子激发能降低，吸收波长更长，但同时分子的光稳定性也随之降低，因而亚甲基桥不宜过长。近红外甲川染料中，常见的有五甲川花菁染料和七甲川花菁染料<sup>[6]</sup>。特别是七甲川染料，其通用结构如下图1~图3：

图1. 对称型甲川链无环体结构

我要投稿

我要纠错

往期专题回顾 更多

暂无信息

### 3、常用工具：主要包括元素周期表、结构和基因、化学名词词典。

#### ①元素周期表

第一步：点击红色区域

The screenshot shows the WINGCH website homepage. At the top right, there is a phone number: 400-700-1514. Below it are links for '帮助中心' (Help Center) and '加关注' (Follow). The main navigation bar includes '首页' (Home), '化学品' (Chemicals), and '专题' (Special Topics). A search bar is present with a magnifying glass icon. Below the search bar, the current location is indicated as '您的位置: 物竞化学品专题'. A sidebar on the right contains buttons for '我要投稿' (I want to submit), '元素周期表' (Periodic Table of Elements), '结构和基团' (Structure and Groups), and '化学名词词典' (Chemical Terminology Dictionary). The '元素周期表' button is circled in red. The main content area features an article titled '近红外七甲川花菁染料' (Near-infrared heptamethine cyanine dye) with a '查看详情' (View Details) button. At the bottom, there is a '快速导航' (Quick Navigation) bar with letters A-Z and numbers 0-9.

第二步：点击元素

The screenshot shows the periodic table of elements. The element Carbon (C) is highlighted with a red border. The table is organized into groups (IA, IIA, IIIA, IVA, VA, VIA, VIIA, 0) and periods (1-7). The lanthanide and actinide series are shown at the bottom.

	IA	碱金属		碱土金属		过渡元素			0										
		主族金属		非金属		稀有气体													
1	H	IIA						IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	He						
2	Li	Be							B	C	N	O	F	Ne					
3	Na	Mg	IIIB	IVB	VB	VIB	VIIIB	VIIIB	IB	IIB	Al	Si	P	S	Cl	Ar			
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
7	Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg								
镧系			La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu		
锕系			Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr		



### 第三步：查看元素详情，包括基本信息和同位素信息。

WINGCH 化学品数据库

基础化学品 标准品及标样 试剂盒 精细化学品

元素周期表

元素详情

**基本信息** 同位素信息

中文名称: 碳  
分子式: C  
质量: 12.0107  
化合价(氧化态): 4  
电子构型: 2-4  
发现者: known since ancient times  
命名起源: from 'carbo' (Latin) - charcoal  
原子半径: 0.76Å  
电离能: 1086  
熔点: 4100K  
电负性: 2.55  
电子壳层数: 122

© 2008 ICP 08115993

WINGCH 化学品数据库

基础化学品 标准品及标样 试剂盒 精细化学品

元素周期表

元素详情

基本信息 **同位素信息**

同位素	%	质量	自旋	磁矩	磁矩比	Q 标准	吸收率
[11]	0	11.011433					
12	98.9	12					
13	1.1	13.00335483	1/2	1.216613000	6.728284	0.25.14502	1.70*10-4
[14]	0	14.003241					

© 2008 ICP 08115993

## ②结构和基因

### 第一步：点击红色区域

化学数据库 WINGCH 热线电话 : 400-700-1514

首页 化学品 专题 帮助中心 加关注

您的位置: 物质化学专题

近红外七甲川花菁染料

近红外光是指紫外-可见和中红外分析的中间波段的电磁波。由于吸收近红外光的物质少, 所以近红外光在传播过程中受到的干扰很小、对物质的透明性好, 是一个具有独特功能的光学领域。在军事侦察、红外伪装、物质分析、医疗检测、感光、光聚合、非线性光学材料等多个领域发挥着重要作用<sup>[1]</sup>。甲川花菁染料就是的近红外吸收物

我要投稿

元素周期表

**结构和基因**

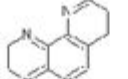
化学名词词典

快速导航: A B C D E F G H I J K L M N O P Q R S T U V W X X Z 0 1 2 3 4 5 6 7 8 9

### 第二步：根据需要进行查询，包括碳链、碳环、碳基团、杂类基团、氨基酸等。

化学数据库 WINGCH

结构式和基因首页 碳链 碳环 碳基团 杂类基团 氨基酸 保护基团 常见结构

 <p>名称: 苝 分子式: perylene 所属分类: 常见结构</p>	 <p>名称: 类固醇 分子式: Steroid 所属分类: 常见结构</p>	 <p>名称: 苊(碳二蒽) 分子式: Pyrene 所属分类: 常见结构</p>	 <p>名称: 黄酮 分子式: Flavone 所属分类: 常见结构</p>
 <p>名称: 吩噻嗪 分子式: Phenothiazine 所属分类: 常见结构</p>	 <p>名称: 邻二氮杂菲 分子式: 1,10-Phenanthroline 所属分类: 常见结构</p>	 <p>名称: 吡啶 分子式: Acridine 所属分类: 常见结构</p>	 <p>名称: 菲 分子式: Phenanthrene 所属分类: 常见结构</p>
 <p>名称: 蒽 分子式: Anthracene 所属分类: 常见结构</p>	 <p>名称: 咔唑 分子式: Carbazole 所属分类: 常见结构</p>	 <p>名称: 氧蒽 分子式: Dibenzofuran 所属分类: 常见结构</p>	 <p>名称: 芴 分子式: Fluorene 所属分类: 常见结构</p>

### ③化学名词词典

第一步：点击红色区域

WINGCH 化学品数据库 Data

热线电话 : 400-700-1514

帮助中心 加关注

首页 化学品 专题

您的位置: 物竞化学品专题

我要投稿

元素周期表

结构和基团

化学名词词典

快速导航: A B C D E F G H I J K L M N O P Q R S T U V W X X Z 0 1 2 3 4 5 6 7 8 9

### 第二步：输入中文和英文化学名，进行双向翻译。

中英文词典

输入要翻译的文字内容

翻译结果如下  
请输入查询的英文内容。

英文->中文

#### 4、导航检索：包括快速导航和 CAS 号快速导航。

快速导航: A B C D E F G H I J K L M N O P Q R S T U V W X X Z 0 1 2 3 4 5 6 7 8 9  
CAS快速导航: 1 2 3 4 5 6 7 8 9

##### ①快速导航：根据化学品中文名称拼音的字母进行查询。

例如：环己醇

第一步：请点击字母 H

首页 > h

A | B | C | D | E | F | G | H | I | J | K | L | M | N | O | P | Q | R | S | T | U | V | W | X | Y | Z  
0 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 |

环己烷甲酸

环氧氯丙烷

环氧溴丙烷

环己醇

环己烷

环氧丙烷

溴化乙烯基三苯基膦

溴化十烃季胺

环己胺

环丙基甲基酮

环丙甲醇

环戊醇

环丙羧酸

磺胺对甲氧基嘧啶

环十二酮

溴化度米芬

环六亚甲基亚胺

环戊酮

环己烯

环己甲醇

环氧乙烷

溴环丙烷

环己基甲醛

环己基乙酸

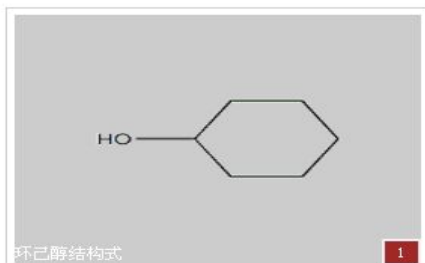
环丁基甲醇

环己基异氰酸酯

环丙羧酸甲酯

##### 第二步：点击环己醇查看信息

## 环己醇



物竞编号: 02Y9

中文名称: 环己醇

英文名称: Cyclohexanol

别名名称: 环己醇 脱氢催化剂1101型 六氢苯酚 六氢苯酚 安醇 六氢化酚

更多别名: Cyclohexanol Dehydrogenation catalyst 1101 type Cyclohexyl alcohol Hexahydrophenol Hexalin

分子式: C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O

分子量: 100.16

### 目录

1. [编号系统](#)
2. [物性数据](#)
3. [毒理学数据](#)
4. [生态学数据](#)
5. [分子结构数据](#)

▼ 更多

②CAS 号快速导航：根据化学品的 CAS 编码进行查询。

例如：CAS 号是 2052-14-4

第一步：选择 CAS 号快速导航，点击 2

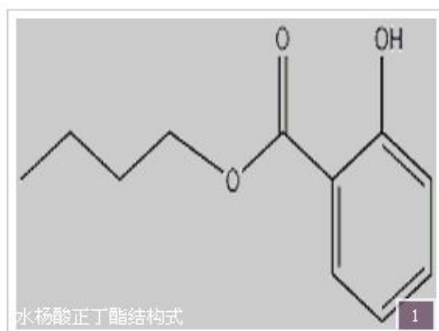
首页 > 2

1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 |

2581-34-2	2680-03-7	298-07-7
2867-47-2	2516-95-2	2627-86-3
2465-27-2	2426-08-6	2216-51-5
22204-53-1	<b>2052-14-4</b>	2050-92-2
2873-97-4	2530-85-0	2497-18-9
2210-25-5	280-57-9	22071-15-4
2042-37-7	2869-34-3	2743-38-6
2986-17-6	2984-50-1	2597-03-7

第二步：点击 2052-14-4 查询信息

## 水杨酸正丁酯



物竞编号：OAKE

中文名称：水杨酸正丁酯

英文名称：n-Butyl Salicylate

别名名称：2-羟基苯甲酸丁酯

更多别名：Butyl salicylate Salicylic acid butyl ester  
HOC6H5COOC4H9

分子式：C<sub>11</sub>H<sub>14</sub>O<sub>3</sub>

分子量：194.23

### 目录

1. [编号系统](#)
2. [物性数据](#)
3. [毒理学数据](#)
4. [生态学数据](#)
5. [分子结构数据](#)

▼ 更多

5、帮助中心：主要是常见问题的解答。可以直接点击帮助中心，或者拨打热线电话进行咨询。

**热线电话** : 400-700-1514

帮助中心

