

HUAXUE HUAGONG WUXING SHUJU SHOUCE

化学化工 物性数据手册

青岛化学院
全国图算学培训中心 组织编写
刘光启 马连湘 刘杰 主编

有机卷



化学工业出版社
工业装备与信息工程出版中心

化学化工物性数据手册

有 机 卷

青岛化工学院
全国图算学培训中心
刘光启 马连湘 刘杰 主编

化 学 工 业 出 版 社
工业装备与信息工程出版中心
· 北 京 ·

(京)新登字 039 号

图书在版编目(CIP)数据

化学化工物性数据手册·有机卷/刘光启，马连湘，刘杰主编.—北京：
化学工业出版社，2002.5
ISBN 7-5025-3760-0

I. 化… II. ①刘…②马…③刘… III. ①化学物质-物理性质-数
据-手册②有机化学-化学物质-物理性质-数据-手册 IV. 06-62

中国版本图书馆 CIP 数据核字 (2002) 第 017424 号

化学化工物性数据手册

有机卷

青岛化工学院
全国图算学培训中心 组织编写

刘光启 马连湘 刘杰 主编

责任编辑：周国庆 陈志良 戴燕红

责任校对：凌亚男

封面设计：于兵

*

化 学 工 业 出 版 社 出版发行
工业装备与信息工程出版中心

(北京市朝阳区惠新里 3 号 邮政编码 100029)

发行电话：(010) 64982530

<http://www.cip.com.cn>

*

新华书店北京发行所经销

北京云浩印刷厂印刷

三河市东柳装订厂装订

开本 787×1092 毫米 1/16 印张 50 字数 1893 千字

2002 年 5 月第 1 版 2002 年 5 月北京第 1 次印刷

ISBN 7-5025-3760-0/TQ · 1514

定 价：95.00 元

版权所有 违者必究

该书如有缺页、倒页、脱页者，本社发行部负责退换

《化学化工物性数据手册》编写人员名单

有 机 卷

名誉主编：璩定一

顾 问：杨宜年 孟庆东 赵曰桂 侯延良

主 编：刘光启 马连湘 刘 杰

副 主 编：李相仁 令光辉 梁 强

编 写：刘光启 马连湘 刘 杰 李相仁

令光辉 梁 强 张 健 卢焕章

潘喜章 高淑贞 刘 沂 黄明明

程 光 马兴录 张月花 宁 颖

曹玉芹 冷 冰 李 晶 张永春

邵 静 刘俊杰 于 刚 刘立芹

审 核：唐继国 孙 震 刘新鹏

编 辑：周国庆 陈志良 戴燕红 武志怡

段志兵

前　　言

虽然到现在为止，人们发现的化学元素仅为 112 个，但世界上的物质却有数十万种以上，每一种物质又有十几个物性，而且它们还会随温度或压强的变化而变化，故其数据量浩如烟海。

化学工作者自然离不开物性数据，而化工领域的科技人员在生产、科研和设计中当然就更需要相关的基础数据了，可是在目前却很难找到一本较为完善的物性手册，即使找到了，也有很多数据并非采用法定单位制。虽然随着信息时代的到来，我国也有一些物性数据软件包，但由于其价格昂贵和另外一些原因，一时还难以普及。古人云，工欲善其事，必先利其器。编写《化学化工物性数据手册》（以下简称《手册》）的目的，就在于试图较好地解决这些问题，为化学和化工领域的读者提供一本内容全面、资料准确、单位制统一（法定单位制）、实用性强、方便查阅的物性手册。

《手册》分为无机卷和有机卷，共 30 章，以表格的形式列出 12000 多种物料的物性数据。

《手册》无机卷第 1 章由朱光熙编写，第 2 章由薛松培编写，第 3 章由丁爱娣编写，第 12 章由徐艳春编写，有机卷第 13 章由潘喜章编写，其余各章由其他编者共同编写。全书由主编、副主编统稿。

在编写过程中，参考了很多有价值的文献，并将其中主要的列于书末。在此向其作者表示感谢。

为读者使用方便起见，“化学元素的名称和原子量表”在无机卷和有机卷中均作为附录。

本书内容虽经多次校核，但由于篇幅太大且限于编者水平，难免会存在一些缺点和错误，希望读者在使用过程中提出宝贵意见和建议，以便在再版时修正。

主 编
2001 年 7 月

有机卷使用说明

一、有机卷将有机物料分为 14 章：1. 有机酸和酸酐；2. 有机酸盐和有机碱；3. 烷烃；4. 烯烃和炔烃；5. 芳烃；6. 胺和腈；7. 酚类；8. 酯类；9. 酮类；10. 醇类；11. 醛、酮类和酰基化合物；12. 氨类和燃料；13. 其他有机物料。

二、物性用数表和算图两种形式表示，按物料分别成章。数表包括物性总览表和个性表。在物性总览表中，同一类物料的名称按天干顺序或中文笔画多少为序排列。为使同一类物料相对集中起见，名称中的正、异、邻、间、对、顺、反、偏、均、另、新、特、聚及数字、字母等均不计笔画数，其左旋、右旋、外消旋分别以字母 D、L 和 DL 表示。其形态栏内，各字的含义如下：

无—无定形	非—非晶体	四—四方晶	六—六方晶	八—八面晶	立—立方晶
单一单斜晶	三—三斜晶	羽—羽毛状	针—针状晶	正—正方晶	固—固体
液—液体	角—角柱晶	片—片状体	叶—叶片体	棱—棱角晶	油—油状
稠—稠粘状	气—气体	粒—粒状	浆—浆状	粉—粉末状	膏—膏状
鳞—鳞片状	蜡—蜡体			糖—糖浆状	

/乙醇—表示在乙醇溶液中析出的晶形（同一物料析出的溶液不同，晶形有可能不同）

三、在密度一栏中，数字右上角标明的为与其相应的温度值，未标明的为常温下的密度。

四、关于颜色一栏，说明与第一篇相同。

五、熔点和沸点在一些情况下与压力有关，为此在其数值右上角标明了相应大气压值（以 kPa 为单位），例如 40^{70} 表示在 70kPa 压强下，其熔点（或沸点）是 40℃；未标明的为常压下的数值。另外，200// 表示其熔点（或沸点）为 200℃，此时物料发生分解；而 //200 则表示在到达熔点（或沸点）之前 (<200℃ 时) 就发生分解。熔点栏中的 “*” 表示该值为凝固点。

六、在溶解度一栏中，数字右上角标明的亦为与其相应的温度值，例如 130^{80} 表示在 80℃ 时，100g 某溶剂中可溶解 130g（无水）某物质。当溶解度不能定量表示时，使用定性符号，其意义如下：—表示不溶；+ 表示微溶或难溶；++ 表示极微溶或极难溶；+ 表示溶解；++ 表示易溶；++ 表示极易溶；∞ 表示可以任何比例互溶；“*” 表示在热溶液中；“.” 表示在冷溶液中。

七、其他符号：/ 表示微分解；// 表示分解；//100 表示在 100℃ 时只发生分解；100// 表示在 100℃ 熔点(或沸点)时，同时有分解发生；/// 表示猛烈分解；~ 表示吸湿或易潮解；≈ 表示很易潮解；L 表示相变温度；↑ 表示升华；× 表示反应； $-2H_2O$ 500 表示在 500℃ 时失去 2 个水分子；→ 表示生成……；炸 表示爆炸。

八、温度范围：140-4 表示 140~144℃，140-51 表示 140~151℃，其余类推。

九、临界值表中， t_c —临界温度； p_c —临界压强； ρ_c —临界密度； V_c —临界体积； Z_c —压缩系数； α_c —临界 Riedel 常数。

十、有机物料的名称比较复杂，不少物料有多个名称，而且有的字可以省略，例如下面名词中括弧里的字：邻苯二甲酰(二)胺、(二)戊酰、二缩三(个)乙二胺、硫酸(化)苯胺、氯(代)乙烷、(正)丙醛、二苄(基)硫、甲(基)硫脲、甲(基)苯乙烯、乙二酰(替)苯胺，有的有同义词代替，例如两个环己烷 = 双环己烷；有的有习惯叫法，如叫乙酸为醋酸、十四酸为肉豆蔻酸；有的字位可以交换，例如乙烯基甲苯=甲苯基乙烯、1-萘酚= α -萘酚等等。为了给读者提供方便，本书在附录中列出一些化工物料异名对照，虽然篇幅不小，但仍不能算齐全。

总 目 录

无 机 卷

无机卷使用说明	370
第 1 章 水和水蒸气	1
第 2 章 无机气体	45
第 3 章 无 机 酸	174
第 4 章 金属单质、非金属单质及其氧化物	226
第 5 章 氢化物和氢氧化物	281
第 6 章 氰化物和氰酸盐及硼化物和硼酸盐	303
第 7 章 碳化物和碳酸盐及硅化物和硅酸盐	314
第 8 章 氮化物和硝酸盐	345
第 9 章 磷化物、磷酸盐和砷化物、砷酸盐	
第 10 章 硫化物、硫酸盐和硫氰酸盐	391
第 11 章 氟化物和氟酸盐	437
第 12 章 氯化物和氯酸盐	451
第 13 章 溴化物和溴酸盐	506
第 14 章 碘化物和碘酸盐	526
第 15 章 金属酸盐	543
第 16 章 硒化物、硒酸盐、碲化物、碲酸盐和其他无机物料	567
附录 1 化学元素的名称、符号、原子量和族别	577
附录 2 无机物料的缩写和别名	579
主要参考文献	587

有 机 卷

有机卷使用说明	
第 1 章 有机酸和酸酐	1
第 2 章 有机盐和有机碱	63
第 3 章 烷 烃	89
第 4 章 烯烃和炔烃	206
第 5 章 芳 烃	274
第 6 章 胺和腈	331
第 7 章 酚 类	402
第 8 章 酯 类	425
第 9 章 酮 类	493
第 10 章 醇类	517
第 11 章 醛类	542
第 12 章 醚、醌类及酰基化合物	614
第 13 章 油类和燃料	639
第 14 章 其他有机物料	652
附录 1 化学元素的名称、符号、原子量和族别	728
附录 2 有机物料的缩写和别名	730
主要参考文献	789

第1章 有机酸和酸酐

目 录

1.1 物性总览	2
表 1.1.1 有机酸的物性总览(天干顺序排列部分)	2
表 1.1.2 有机酸的物性总览(笔画顺序排列部分)	3
表 1.1.3 有机酸酐的物性总览	38
1.2 密度	40
表 1.2.1 液态酸和酸酐的密度	40
表 1.2.2 乙酸水溶液的浓度和密度	41
表 1.2.3 乙二酸水溶液的浓度和密度(17.5℃)	43
表 1.2.4 酒石酸水溶液的浓度和密度(15℃)	43
表 1.2.5 柠檬酸水溶液的浓度和密度(15℃)	43
表 1.2.6 甲酸水溶液的浓度和密度(I)	44
表 1.2.7 甲酸水溶液的浓度和密度(II)	45
表 1.2.8 丹宁酸水溶液的浓度和密度(15℃)	45
1.3 粘度	46
表 1.3.1 有机酸和酸酐气体的粘度	46
表 1.3.2 有机酸和酸酐的粘度	47
表 1.3.3 乙酸水溶液的粘度	48
表 1.3.4 有机酸水溶液的比粘度(25℃)	48
1.4 表面张力	48
表 1.4.1 液态酸和酸酐的表面张力	48
表 1.4.2 有机酸水溶液的表面张力	49
1.5 沸点和共沸点	50
表 1.5.1 草酸水溶液的沸点	50
表 1.5.2 酸和酸酐在不同压力下的沸点	50
表 1.5.3 含有机酸的二元共沸物的共沸点	51
1.6 溶解度	51
表 1.6.1 有机酸在水中的溶解度	51
表 1.6.2 有机酸在脂肪胺中的溶解度(20~30℃)	52
1.7 蒸气压	53
表 1.7.1 有机酸和酸酐的蒸气压(温度为变量)	53
表 1.7.2 有机酸和酸酐的蒸气压(压强为变量)	54
1.8 比热容	57
表 1.8.1 气态酸和酸酐的比定压热容	57
表 1.8.2 液态酸和酸酐的比热容	58
1.9 热导率	59
表 1.9.1 气态酸和酸酐的热导率	59
表 1.9.2 液态酸和酸酐的热导率	60
1.10 汽化热	61
表 1.10.1 液态酸和酸酐的汽化热	61
1.11 临界值和偏心因子	62
表 1.11.1 有机酸的临界值和偏心因子	62
表 1.11.2 有机酸酐的临界值和偏心因子	62
1.12 其他	62
表 1.12.1 有机酸和酸酐的生成热和生成自由能	62
表 1.12.2 有机酸和酸酐的介电常数	62

1.1 物性总览

表 1.1.1 有机酸的物性总览(天干顺序排列部分)

名 称	结 构 式	分 子 式	相 对 分 子 质 量	颜 色	形 态	折 射 率	其 他	每 100g 溶剂中的溶解度(g) 或溶解状况				
								水	乙 酮	乙 醚	苯	其 他 溶 剂
甲 酸	HCOOH	46.03	无	液	发烟刺激易燃	1.3714 ²⁰	1.220 ²⁰	8.6	100.8	∞	∞	+甲苯; ∞ 甘油; ++丙酮
乙 酸	CH ₃ COOH	60.05	无	液	醋味 刺激	1.3720	1.049 ²⁰	16.7	118.1	∞	∞	-CS ₂
丙 酸	CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOH	74.08	无	油	刺激 刺激	1.3874 ²⁰	9.92 ²⁰	-20.8	144.1	+	+	∞ 氯仿
丁 酸	(CH ₃) ₂ CHCOOH	88.10	无	油	刺激 难闻味	1.3930 ²⁰	9.64 ¹⁵	-5.2	163.5 ¹⁰⁰	∞	∞	∞ 其他有机溶剂
异丁酸	CH ₃ (CH ₂) ₃ COOH	88.10	无	油	强刺激	1.3984 ²⁰	9.49 ²⁰	-46.1	154.5	20 ²⁰	∞	∞ 其他有机溶剂
戊 酸	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ COOH	102.13	无	液	刺激	1.4086 ²⁰	9.39 ²⁰	-33.8	185.4	3.7 ¹⁶	∞	∞ 氯仿
异戊酸	(CH ₃) ₃ C-COOH	102.13	无	晶	难闻味	1.4043 ²⁰	9.29 ²⁰	-29.3	176.7	4.2 ²⁰	∞	∞ +丙酮, ..., 丙亚酰、二甲基甲酰胺
己 酸	CH ₃ (CH ₂) ₄ COOH	116.16	无-淡黄	油	恶臭	1.4163	9.31 ¹⁵	-3.9	205.4	1.1 ²⁰	++	++
己 酸	CH ₃ (CH ₂) ₄ COOH	116.16	无	油	酸臭	1.414 ²⁰	9.25 ²⁰	-3.5	207.7	÷-÷	+	++
庚 酸	CH ₃ (CH ₂) ₅ COOH	130.18	无	油	恶臭	1.4230 ²⁰	9.22 ¹⁵	-1.0	221.5	0.25 ¹⁵	↓	+
辛 酸	(CH ₃) ₂ CH(CH ₂) ₅ COOH	130.18	无	油、叶		9.26 ¹⁵		216.5	÷*	∞	∞	
辛 酸	CH ₃ (CH ₂) ₆ COOH	144.22	无	油		1.4285	9.10 ²⁰	16.5	239.3	0.07 ¹⁶	∞	+
癸 酸	(CH ₃) ₂ CH(CH ₂) ₄ COOH	144.22	无	液	可燃	1.4241 ²⁰	9.03 ²⁵	-8.3*	228	+热	+	+ 氯仿
壬 酸	CH ₃ (CH ₂) ₇ COOH	158.23	无	油	恶臭	1.4322 ²⁰	9.06 ²⁰	12.5	255.5	÷-÷	+	++ 醋酸; + 丙酮, 氯仿、石油醚
癸 酸	CH ₃ (CH ₂) ₈ COOH	172.26	白	针		1.4308 ³⁰	8.86 ²⁰	31.5	269	0.015 ²⁰	+	++
十一 酸	CH ₃ (CH ₂) ₉ COOH	186.30	无	晶		1.4294 ⁴⁵	8.91 ³⁰	29~30	280	-	+	++ +甲醇 142 ²¹ , 石油醚
十二 酸	CH ₃ (CH ₂) ₁₀ COOH	200.31	无	针		1.4191 ⁸⁰	8.68 ⁵⁰	44.2	225 ^{13.3}	-	134 ²¹	++
十三 酸	CH ₃ (CH ₂) ₁₁ COOH	214.34	无	品/乙 醇		1.4328 ⁵⁰	8.46 ⁸⁰	4.1	312.4	÷-÷	++	++
十四 酸	CH ₃ (CH ₂) ₁₂ COOH	228.36	白	蜡		1.4268 ⁷⁰	8.53 ⁷⁰	54.4	250 ^{13.3}	-	44.9 ²¹	++
十五 酸	CH ₃ (CH ₂) ₁₃ COOH	242.39	无	品		1.4529 ⁶⁰	8.42 ⁸⁰	53.4	257 ^{13.3}	-	++	++ +CS ₂ 、氯仿; ++丙酮、氯仿
十六 酸	CH ₃ (CH ₂) ₁₄ COOH	256.42	无	片		1.4355 ⁶⁰	8.53 ⁶²	63	390	-	9.3 ²⁰ 纯	++
十七 酸	CH ₃ (CH ₂) ₁₅ COOH	270.44	无	片		1.4342 ⁷⁰	8.53 ⁶⁰	60.1	364	-	32 ²⁸ 纯	++
十八 酸	CH ₃ (CH ₂) ₁₆ COOH	284.47	白	单		1.4299 ⁸⁰	8.47 ⁶⁹	71.5	376	0.03 ²⁵	2.20	6 ⁶ +CS ₂ , CCl ₄ , 热水 100 ⁵⁰ , 氯仿, 氯仿

续表

名 称	结 构 式	相 对 分 子 质 量	颜色	形 态	折 射 率	半 其 他	密 度	熔 点	沸 点	水	乙 醇	每 100g 溶 剂 中 的 溶 解 度 (g)	其 他 溶 剂
十九酸	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{17}\text{COOH}$	298.51	白	叶/乙醇			824.00	60.5	297 ¹³	-	+	++	++
二十酸	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{18}\text{COOH}$	312.52	白	叶	有光泽		822.00	75.4	328//	-	++	++	++氯仿
二十一酸	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{19}\text{COOH}$	340.57	无	针			821.00	80.0	306 ⁸	++	+	+	+CS ₂ 、冰乙酸、丙酮
二十二酸	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{20}\text{COOH}$	368.65	无	晶			1.4227 ¹⁰	84.2	272 ¹³	++	+	+	
二十六酸	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{24}\text{COOH}$	396.68	白	针	乙醇		1.4301 ¹⁰	82.5	-	++	+	+	
三十酸	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{28}\text{COOH}$	466.84	针/乙醇				836 ⁷⁹	90.1	-	++	++	++	

表 1.1.2 有机酸的物性总览(笔画顺序排列部分)

名 称	结 构 式	相 对 分 子 质 量	颜色	形 态	折 射 率	半 其 他	密 度	熔 点	沸 点	水	乙 醇	每 100g 溶 剂 中 的 溶 解 度 (g)	其 他 溶 剂	
丁酸	$\text{C}_4\text{H}_9\text{NO}_2\text{S}$	239.24	白	浅灰	针			33	165	+热	-	+	++热水	
γ-羧乙酸	$\text{C}_4\text{H}_9\text{NO}_2\text{S}$	239.24	无	白	针	易熔		//215	13.4 ²⁵	+	+	++	碱性溶液: × 氯化铁 遇漂白粉呈暗色	
一氯乙酸	FCH_2COOH	78.04	无	白	晶			//240	0.5 ²⁵	(不溶于一般有机溶剂)	-	-		
—缩两个乙氨酸	$\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CONHCH}_2\text{COOH}$	132.12	白	针	粉			+//	+/	+	+	+	+乙酰乙酯、丙酮; —氯仿	
乙二胺四乙酸	$[\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_2\text{COOH})_2]_2$	292.24	白	白	晶			152	10 ²⁰	24.1 ¹⁵ 纯	-	-	-石油醚、氯仿; +沸水 120°、甘油	
乙二酰乙酸	$\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_5$	132.07	无	白	晶	透明		1900	189/	24.1 ¹⁵ 纯	-	-	-石油醚、氯仿; +甘油	
乙二酸	HOOCOOH	90.04	无	无	单	毒		1653 ¹⁹	101.2	-2H ₂ O 100	120 ¹⁰⁰	1.37 ¹⁵	÷	
乙二酸·2水	$\text{HO}_2\text{CCOOH} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	126.07	无	无	单	无味		99.5	70 ²⁷	39.4 ²⁵	++	++		
乙胂酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{As}(\text{OH})_2$	153.99	无	无	针	乙醇		1.4194	1102 ²⁰	206/	++	++		
乙氨基乙酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OCH}_2\text{COOH}$	104.10	无	无	晶			1051 ¹⁵	119 ^{2.5}	+	++	++		
3-乙氨基丙酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	118.13	无	无	液				//300	119 ^{2.5}	++	++	+热水	
邻乙氨基苯甲酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$	166.18	无	无	油			21.3	↑	++	++	++		
间乙氨基苯甲酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$	166.18	无	无	针			135.7	>160//	++	++	++		
对乙氨基苯甲酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$	166.18	无	无	固			196.8	>294	2.15 ¹⁵	++	++		
乙氨基乙酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NHCH}_2\text{COOH}$	103.12	无	无	针				111.5	// 160	++	++		
间乙氨基苯磷酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{H}$	201.24	无	无	固			98	199 ¹⁰⁰	++	++	++		
乙基丙二酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}(\text{COOH})_2$	132.11	无	无	固			41.5	209	194.2	1.6	++		
乙基丁二酸	$\text{HO}_2\text{CCH}[(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CO}_2]$	146.14	无	无	液			-35	250 /	++	++	++		
α-乙基-2-丁烯酸(顺)	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{COOH}$	114.14	无	无	固			73	68	259	++	++		
α-乙基-2-丁烯酸(反)	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{COOH}$	114.14	无	无	液			1.413 ²⁰	924	1042 ¹⁰⁰	-	+		
2-乙基丁酸	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{COOH}$	116.16	无	无	固								水在该品中的溶解度为 3.3(20°C)	
2-乙基戊二酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_3\text{H}_5(\text{COOH})_2$	160.17	无	无	固									
3-乙基戊二酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_2\text{COOH})_2$	160.17	无	无	固									
邻乙基苯甲酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$	150.17	无	无	固									
间乙基苯甲酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$	150.17	无	无	固									

• 名 称	结 构 式 式 分 子 式	相对分子质量	颜色	形态	折射率及其他	密度 kg/m ³	熔 点 °C	沸 点 °C	每 100 g 溶剂 中 的 溶解 度 (g) 或 溶 解 状 况		
									水	乙 醇	苯
对乙基苯甲酸	C ₆ H ₅ C ₆ H ₄ COOH	150.17	无	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	1.4257 ~	1013	-53 // 25	+	+	+	+CS ₂ 、氯仿
乙基黄原酸	C ₂ H ₅ OCSHH	122.20	无	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	1.4257	1013	-39 163	+	∞	∞	-CS ₂
乙烯基乙酸	CH ₂ =CHCH ₂ COOH	86.09	无	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	~	33.40	130 ²	++	+	+	÷ 石油醚
乙烯基乙醇酸	CH ₂ =CHCHOHCOOH	102.09	黄	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	(76.10) _n	80 // 112	++*	+	+	+	-Na ₂ CO ₃ * ; KOH
乙烯基丙烯酸	CH ₂ =CHCH=CHCOOH	98.10	无	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	98.10	1074 ¹⁰ < -17	-	∞	∞	∞	1,2-浓碱共热时生成乙酸盐
乙硅酸(多聚)	(CH ₃ SiOOH) _n	~	无	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	~	1240 ²⁰	37 ²	-	++	++	1,2-碱液、氯仿 5.9
乙硫羟酸	CH ₂ COSH	76.11	无	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	104.07	88//	+	+	+	+	1,2-浓碱共热时生成乙酸盐
乙硫羟羧酸	CH ₂ CSSH	92.17	无	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	102.09	36-7 //<100	∞	∞	+	+	1,2-碱液、氯仿
乙硝肟酸	CH ₂ CNOHNO ₂	104.07	无	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	102.09	135.8 // 140	1.37	20	3.57	5.20	1,2-浓盐酸
乙酰乙酸	CH ₃ COCH ₂ COOH	102.09	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	180.15	135.6	1.37	+	++	++	1,2-浓盐酸
乙酰水杨酸	HO ₂ CC ₆ H ₄ OOCCH ₃	180.15	无	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	180.15	134 ²⁰	37.2	245.6//	++	++	1,2-浓盐酸
邻乙酰水杨酸	CH ₃ COC ₆ H ₅ (OH)CO ₂ H	180.15	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	116.11	101.7	+	+	++	++	1,2-浓盐酸
β-乙酰丙酸	CH ₃ CO(C ₂ H ₅) ₂ COOH	163.19	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	C ₆ H ₅ O ₃ SN	179.17	184.6	1.37	+	++	1,2-浓盐酸
乙酰半胱氨酸	CH ₃ CONHC ₆ H ₄ COOH	179.17	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	间乙酰氨基苯甲酸	179.17	249	†	++	++	1,2-浓盐酸
邻乙酰氨基苯甲酸	CH ₃ CONHC ₆ H ₄ COOH	179.17	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	间乙酰氨基苯甲酸	179.17	256//	++	++	++	1,2-浓盐酸
间乙酰氨基苯甲酸	CH ₃ CONHC ₆ H ₄ COOH	179.17	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	114.5	37.2	++	++	1,2-浓盐酸
对乙酰氨基苯甲酸	CH ₃ CONHC ₆ H ₄ COOH	179.17	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	172	+	++	++	1,2-浓盐酸
邻乙酰氨基苯甲酸	CH ₃ CONHC ₆ H ₄ COOH	179.17	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	间乙酰氨基苯甲酸	179.17	200.5//	+	++	++	1,2-浓盐酸
间乙酰氨基苯甲酸	CH ₃ CONHC ₆ H ₄ COOH	179.17	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	207	2.7 ¹⁵	++	++	1,2-浓盐酸
对乙酰氨基苯甲酸	CH ₃ CONHC ₆ H ₄ COOH	179.17	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	132//	+	++	++	1,2-浓盐酸
间乙酰氨基苯甲酸	CH ₃ CONHC ₆ H ₄ COOH	179.17	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	64.5	1.25	126 ²⁵	++	++
对乙酰氨基苯甲酸	CH ₃ CONHC ₆ H ₄ COOH	179.17	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	1490 ²⁵	79	100//	++	++
间乙酰氨基苯甲酸	CH ₃ CONHC ₆ H ₄ COOH	179.17	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	98	∞	++	++	1,2-浓盐酸
对乙酰氨基苯甲酸	CH ₃ CONHC ₆ H ₄ COOH	179.17	白	固 液 液 针 / 乙 醛 棱	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	98	∞	++	++	1,2-浓盐酸
乙酰基苯甲酸	CH ₃ COOC ₆ H ₄ COOH	164.15	无	固 固 固	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	114.5	37.2	++	++	1,2-浓盐酸
乙酰基苯乙酸	CH ₃ COOC ₆ H ₄ COOH	164.15	无	固 固 固	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	172	+	++	++	1,2-浓盐酸
乙酰基丙二酸	(CH ₃ COO) ₂ C ₃ H ₃ (COOH) ₂	176.12	无	固 固 固	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	207	2.7 ¹⁵	++	++	1,2-浓盐酸
邻乙酰基苯甲酸	CH ₃ CO ₂ C ₆ H ₄ COOH	368.38	无	固 固 固	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	132//	+	++	++	1,2-浓盐酸
乙酰基丙酸	HOCH ₂ COOH	76.05	无	固 固 固	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	64.5	1.25	126 ²⁵	++	++
乙酰基丙酸	OHCCOOH	74.04	无	固 固 固	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	1490 ²⁵	79	100//	++	++
乙酰基丙酸 · H ₂ O	CHOCOOH · H ₂ O	92.06	无	固 固 固	对乙酰氨基苯甲酸	179.17	98	∞	++	++	1,2-浓盐酸
二 画											
乙磺酸	C ₂ H ₅ SO ₃ OH	110.13	无	液 晶	刺激	133.4	-17	+	+	+	+ 碱液
间二乙氨基苯磺酸	(C ₂ H ₅) ₂ N _C ₆ H ₄ SO ₃ H	229.29	无	晶 液	己酸臭 1.4179 ¹⁰	270//	+	+	+	+	1,2-浓盐酸
二乙基乙酸	(C ₂ H ₅) ₂ CHCOOH	116.16	无	晶 液	空气中变色	-15*	190	125 // 170.80	65 ¹⁶	++	++
二乙基丙二酸	(C ₂ H ₅) ₂ C(COOH) ₂	160.17	无	粉 楼					++	++	1,2-浓盐酸
二乙酰鞣酸	C ₁₄ H ₈ (CH ₃ CO) ₂ O ₉	406.31	淡黄灰白	粉 楼					++	++	1,2-浓盐酸
二乙撑三胺五乙酸	C ₁₄ H ₂₃ O ₁₀ N ₃	393.36	白	晶 晶					++	++	1,2-浓盐酸

① 易溶于丙酮、热水、热乙酸、热乙醇；分解于稀酸。

续表

名 称	结 构 式 式 分 子 式	相 对 分 子 质 量	颜 色	形 态	折 射 率 及 其 他	熔 点 ℃	沸 点 ℃	每 100 g 溶 剂 中 的 溶 解 度 (g) 或 溶 解 状 况		
								密 度 kg/m ³	水	乙 醇
2,5-二甲苯磺酸·2水	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₅ SO ₃ H·2H ₂ O	222.26	无	叶	无	86	149 ^{0.01}	+	-纯	
二甲酰化硫酸	(C ₂ H ₅ N ₃) ₂ ·H ₂ SO ₄	224.28	无	晶 针	239.40	192.8	82.9 ²²	+纯		
二甲胂酸	(CH ₃) ₂ AsOOH·H ₂ O	137.99	无	晶 粉	182.18	76	*	+	+	×强氧化剂和强还原剂
2,5-二甲氧基苯甲酸	(CH ₃ O) ₂ C ₆ H ₅ COOH	182.18	白	晶 粉	182.18	186	÷	+	+	
2,6-二甲氧基苯甲酸	(CH ₃ O) ₂ C ₆ H ₄ COOH	182.18	白	晶 粉	182.18	180.1	0.05 ¹⁴	++	++	
3,4-二甲氧基苯甲酸	(CH ₃ O) ₂ C ₆ H ₃ COOH·H ₂ O	200.19	白	晶 粉	180	†	4.6	+++	+++	+沸水 60.6
3,4-二甲氧基苯甲酸·1水	(CH ₃ O) ₂ C ₆ H ₃ COOH·H ₂ O	196.19	白	晶 粉	196.19	82	237 ^{2,7}	÷	++	++热水、氯仿
2,3-二甲氧基乙酸	(CH ₃ O) ₂ C ₆ H ₅ CH ₃ COOH	196.19	白	晶 粉	196.19	124.5		++	++	
2,5-二甲氧基乙酸	(CH ₃ O) ₂ C ₆ H ₃ CH ₃ COOH	196.19	白	晶 粉	196.19	80.2		++	++	
3,4-二甲氧基乙酸	(CH ₃ O) ₂ C ₆ H ₃ CH ₃ COOH	196.19	白	晶 粉	196.19	150	0.25	+	+	+热水 1.7
3,4-二甲氧基-1,2-苯二甲酸·1水	(CH ₃ O) ₂ C ₆ H ₂ (COOH)	226.18	固	针/水 针/水	182 //		÷*	+	+	
二甲氧基甲酰基苯甲酸	C ₁₀ H ₁₀ O ₅	210.19	固	固	165.19	70		+	+	*
邻二甲氨基苯甲酸	(CH ₃) ₂ NC ₆ H ₄ COOH	165.19	固	固	165.19	238.9		+	+	÷
对二甲氨基苯甲酸	(CH ₃) ₂ NC ₆ H ₄ COOH	165.19	固	固	165.19	// 266		+	+	÷乙酸
间二甲氨基苯磺酸	(CH ₃) ₂ NC ₆ H ₃ SO ₃ H	201.24	固	晶	219.25	257	-H ₂ O 135	*	÷÷	
对二甲氨基苯磺酸·1水	(CH ₃) ₂ NC ₆ H ₃ SO ₃ H·H ₂ O	219.25	固	棱	146.14	142	// 165	7.5 ¹⁴	++	÷÷
2,2-二甲基丁二酸	(CH ₃) ₂ CC ₂ (COOH) ₂	146.14	无	晶	146.14	1314	209	//	<3 ¹⁴	++
2,3-二甲基丁二酸(L)	HO ₂ C(C ₂ H ₄) ₂ COOH	146.14	无	晶	146.14	1339	129	//	<3 ¹⁴	++
2,3-二甲基丁二酸(DL)	HO ₂ C(C ₂ H ₄) ₂ COOH	146.14	无	液	116.16	-14	187	÷÷	+	++
2,2-二甲基丁酸	(CH ₃) ₂ C ₂ H ₅ COOH	132.11	固	固	132.11	1357 ¹⁸	192 //	// >130	10 ¹³	++纯
二甲基丙二酸	(CH ₃) ₂ C(COOH) ₂	116.11	固	晶	116.11	997 ²⁰	31	170.5	+	+
二甲基丙酮酸	(H ₃ C) ₂ CHCOOCOOH	116.11	固	晶	1.3850 ¹⁶	90		++	++	+氯仿
2,2-二甲基戊二酸	(CH ₃) ₂ C ₃ H ₄ (COOH) ₂	160.17	固	固	140.13	122	↑	++	++*	
2,4-二甲基呋喃甲酸	C ₇ H ₈ O ₃	140.13	固	固	150.17	144		÷÷	+	
2,3-二甲基苯甲酸	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ COOH	150.17	固	固	150.17	126.7	267 ⁹⁷	÷	+	
2,4-二甲基苯甲酸	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ COOH	150.17	固	固	150.17	1069 ²⁰	132	268	÷÷*	++
2,5-二甲基苯甲酸	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ COOH	150.17	固	固	150.17	116	↑	÷*	+	÷冷粗汽油
2,6-二甲基苯甲酸	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ COOH	150.17	固	晶	150.17	166	↑	÷*	+	
3,4-二甲基苯甲酸	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ COOH	150.17	固	晶	150.17	170	↑	÷*	++*	
3,5-二甲基苯甲酸	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ COOH	150.17	挥发、升华	挥发、升华					+	

名 称	结 构 式 分 子 式	相 对 分 子 质 量	颜 色	形 态	折 射 率 及 其 他	熔 点 ℃	沸 点 ℃	每 100 g 溶 剂 中 的 溶 解 度 (g) 或 溶 解 状 况				
								水	乙 醇	苯	醚	其 他 溶 剂
二甲基醋酸 ^①	(CH ₃) ₂ As(OH)	138.00	无	晶 固 固	无味剧毒≈	135	↑	+	+	++	+	+乙酸 +沸水 0.25、H ₂ SO ₄
2,4-二甲基氧杂戊酸	C ₇ H ₈ O ₃	140.13				148	//	++	++	++	+	
二甲酰- α,α' -二甲酸	(HO ₂ CCH ₂) ₂ O-H ₂ O	152.10				85.6						
二苯基乙酸	(C ₆ H ₅ CH ₂) ₂ CHCOOH	240.29				148						
二苯基乙酸	(C ₆ H ₅ CH ₂) ₂ CHCOOH	212.24	白	针、片		137.8	↑	+	+	+	+	+乙酸 +氯仿
2,3-二苯基丙烯酸(顺)	C ₆ H ₅ CH=C(C ₆ H ₅)COOH	224.25		升华		172		+	+	+	+	
2,3-二苯基丙烯酸(反)	C ₆ H ₅ CH=C(C ₆ H ₅)COOH	224.25		固		162		+	+	+	+	
3,3-二苯基丙烯酸	(C ₆ H ₅) ₂ C=CHCOOH	224.25		固		194.6		+	+	+	+	
二苯次磷酸	(C ₆ H ₅) ₂ P(O)OH	218.19	白	晶		150		+	++	++	++	++氯仿; ++热乙醇 +H ₂ SO ₄ ; ++热水
二苯基羟乙酸	(C ₆ H ₅) ₂ C(OH)COOH	228.24	白	单、针	刺激 1.3419	1526 ²⁰	-0.4	134.2 ¹⁰²	∞	∞	∞	++碱液
二氟乙酸	CHF ₂ COOH	96.04	无	液								++各种酸碱水溶液
二氨基-二苯乙烯-二磺酸	NH ₂ CH ₂ (CH ₂) ₃ CH(NH ₂)COOH	146.19	无	粉	碱性	224.5	//	++	++	++	+	
2,6-二氨基己酸	NH ₂ (CH ₂) ₅ CH(NH ₂)COOH	132.16	无	晶		140		++	++	++	+	
2,5-二氨基戊酸	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ COOH	152.15		固		140		+	+	+	+	
2,4-二氨基苯甲酸	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₄ COOH	152.15		固		200		+	+	+	+	
2,5-二氨基苯甲酸	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ COOH	152.15		固		210 //		+	+	+	+	
3,4-二氨基苯甲酸	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₄ COOH	152.15		固		228△	-H ₂ O 110	1.1 ³	+	+	+	(△—指无水物)
3,5-二氨基苯甲酸·1水	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ COOH · H ₂ O	170.17		固								
二氯基磷酸	HPO ₂ (NH ₂) ₂	96.03	无	六、针	空气中变质	≈100 //						
一羟基丙二酸	(HO) ₂ C(COOH) ₂	136.06		固		119 /		++	++	++	+	
2,3-二羟基丙酸	HOCH ₂ CH(OH)COOH	106.08	无	浆		134.5		∞	∞	∞	-	
1,8-二羟基-3-甲基蒽醌	C ₁₄ H ₉ (OH)(CH ₃)O ₂	254.23	黄	固		195	↑	-	*	*	+	
3,4-二羟基肉桂酸	(HO) ₂ C ₆ H ₃ COOH	180.15	黄	固		195.213	//	+	+	+	+	(△—苯中)
2,3-二羟基苯甲酸·1水	(HO) ₂ C ₆ H ₃ COOH · H ₂ O	154.12	无	晶		1542 ²⁰	204	-H ₂ O 100	*	+	+	+橄榄油
2,4-二羟基苯甲酸	(HO) ₂ C ₆ H ₃ COOH	172.13	白-浅黄	针		204	213		+	+	+	-CS ₂ 、氯仿
2,5-二羟基苯甲酸	(HO) ₂ C ₆ H ₃ COOH	154.12	白	针		204.5		*	+	+	+	(△—苯中)+热水
2,6-二羟基苯甲酸	(HO) ₂ C ₆ H ₃ COOH	154.12	白	针		150-70		+	+	+	+	(△—苯中)
2,4-二羟基苯甲酸·1水	(HO) ₂ C ₆ H ₃ COOH · H ₂ O	172.13	白	针		194 //△		0.26 ¹⁷	+	+	+	(△—苯中)
2,6-二羟基苯甲酸·1水	(HO) ₂ C ₆ H ₃ COOH · H ₂ O	172.13	白	针		148 //△		++*	++*	++*	++	++热水 27 ³⁰
3,4-二羟基苯甲酸·1水	(HO) ₂ C ₆ H ₃ COOH · H ₂ O	172.13	白	针	易变色	1542 ⁴	-H ₂ O 100	1.84 ¹⁴	++	+	+	①
3,5-二羟基苯甲酸	(HO) ₂ C ₆ H ₃ COOH	154.12	白-浅粉红	针		237		+	+	+	+	

① 与发烟或浓硫酸起反应，溶于丙酮。

续表

名 称	结 构 式	分 子 式	相对分子质量	颜色	形态	折射率及其他	密度 kg/m ³	熔 点 ℃	沸 点 ℃	每 100 g 溶剂 中 的 溶 解 度 (g) 或 溶 解 状 况			
										水	乙 醇	苯	其他溶剂 (△—苯中)
3,5-二羟基苯甲酸·3/2水	(HO) ₂ C ₆ H ₃ COOH·3/2H ₂ O	181.14	无	固 针	固		237△	++	++	-	-	-	(①)
1,-二羟基丙氨酸	(HO) ₂ C ₆ H ₃ CH ₂ CH(NH ₂)COOH	197.20		固 固	固		285.5//	0.5	-	+	-	-	-粗汽油
β 2,4-二羟基丙烯酸	(HO) ₂ C ₆ H ₃ CH=CHCOOH	180.15		固 固	固		// 250	+	+	+	-	-	
β 2,5-二羟基丙烯酸	(HO) ₂ C ₆ H ₃ CH=CHCOOH	180.15		固 固	固		// 207	+	+	+	-	-	
β 3,4-二羟基丙烯酸	(HO) ₂ C ₆ H ₃ CH=CHCOOH	180.15		固 固	固		// 200	+	+	+	-	-	
二羟基蒽醌羧酸	C ₈ H ₄ (CO) ₂ C ₆ H(OH) ₂ COOH	284.21		固	正、棱	↑ //	230-1	+	+	+	+	+	+H ₂ SO ₄ , 酸液+氯仿
1,2-二羟基蒽醌羧酸	(HO) ₂ C ₆ H ₂ (CO) ₂ C ₆ H ₃ COOH	284.21		固	正、棱	↑ //	305	+	+	+	+	-	//热乙醇
2,3,-二硝基丁酸	CH ₃ CH(NO ₂) ₂ CH(NO ₂) ₂ COOH	240.09		固	正、棱	//	//	1.83 ²⁵	++	++*	++	-	//热水、二氧化环
2,4-二硝基苯甲酸	(NO ₂) ₂ C ₆ H ₃ COOH	212.12	无	白	正、棱	179.5	177.9	1.83 ²⁵	*	+	1	0.71 ²⁰	+热水、二氧化环
2,5-二硝基苯甲酸	(NO ₂) ₂ C ₆ H ₃ COOH	212.12	白	白	正、棱	177.9	177.9	1.83 ²⁵	*	+	+	-	+乙酸+冰乙酸
2,6-二硝基苯甲酸	(NO ₂) ₂ C ₆ H ₂ COOH	212.12		白	正、棱	202	202	0.67 ²⁵	++	++	++	-	-粗汽油; +乙酸
3,4-二硝基苯甲酸	(NO ₂) ₂ C ₆ H ₃ COOH	212.12		白	针			1.9 ¹⁰⁰	++	++	++	-	
3,5-二硝基苯甲酸	(NO ₂) ₂ C ₆ H ₂ COOH	212.12		淡黄	挥发	↑ //	204.5	1.9 ¹⁰⁰	++	++	++	-	+乙酸+冰乙酸
2,4,-二硝基磷酸·3水	(NO ₂) ₂ C ₆ H ₃ SO ₃ H·3H ₂ O	302.22		白	单、棱	106.8	-314°C-130	+	+	+	++	-	+乙酸+冰乙酸
3,5-二硝基-2-氨基苯甲酸	C ₆ H ₅ COOH(NO ₂) ₂ (NH ₂)	227.14		白	正、棱	268	0.02 ¹⁵	0.02 ¹⁵	++	++	++	-	+乙酸+冰乙酸
3,5,-硝基-2-羟基苯甲酸·1水	(NO ₂) ₂ C ₆ H ₂ (OH)COOH·H ₂ O	246.13		白	片	173//	+	+	+	++	++	-	+其他有机溶液
二氯乙酸	Cl ₂ CHCOOH	128.95	无	液	液	1.4653 ²²	1563 ²⁰	5-6	193.4	∞	∞	∞	
二氯化组氨酸	C ₆ H ₉ O ₂ N ₃ ·2HCl	228.09		固	固	245//		+	/	-	-	-	
2,3-二氯丁酸(顺)	CH ₃ (CHCl) ₂ COOH	157.00		固	固	78	132 ³	÷	++	++	++	++	
2,3-二氯丁酸(反)	CH ₃ (CHCl) ₂ COOH	157.00		固	固	63	125 ³	÷	++	++	++	328 ¹⁰	
2,3-二氯苯甲酸	Cl ₂ C ₆ H ₃ COOH	191.02	白-微黄	粉	无沸点	166	166	÷*	+	+	+	+	-庚烷; +酮类、热水
2,4,-二氯苯甲酸	Cl ₂ C ₆ H ₃ COOH	191.02	白-微黄	针、粉	固	162	162	-	+	+	+	+	+碱液
2,5-二氯苯甲酸	Cl ₂ C ₆ H ₃ COOH	191.02	白-微黄	针、粉	固	154	301	0.09 ¹⁴	+	+	+	+	+碱液
2,6-二氯苯甲酸	Cl ₂ C ₆ H ₃ COOH	191.02	白-微黄	针、粉	固	140-3	140-3	+	+	++	++	+	+碱液
3,4-二氯苯甲酸	Cl ₂ C ₆ H ₃ COOH	191.02	白-微黄	针、粉	固	203-4	203-4	+	+	++	++	+	+碱液
3,5-二氯苯甲酸	Cl ₂ C ₆ H ₃ COOH	191.02	白-微黄	针、粉	固	182.3	182.3	+	+	++	++	+	

① 不溶于氯仿、石油醚；微溶于CS₂；溶于稀有机酸。

名 称	结 构 式 分 子 式	相对分子质量	颜色	形态	折射率 及其他	密度 kg/m ³	熔 点 ℃	沸 点 ℃	每 100 g 溶剂 中 的 溶解度(g) 或 溶解状 况			
									水	乙 醇	乙 醛	苯
2,3-二氯代-2-丁烯-4-羧酸(顺)	(CClCOOH) ₂	184.97	白	固 单、棱 液	刺激 挥发 1.4551 ²⁰	1844.15 1401.20	// 120	127	++	+	+	-氯仿
2,3-二氯代-2-丁烯-4-羧酸(反)	HO ₂ CCCCCICOH	168.97	无	固 单、棱 液				175 //	+	+	+	-粗汽油; +热水 +丙酮、氯仿
C ₄ H ₈ Cl ₂ O ₄		186.98										
2,2-二氯丙酸	CH ₃ CCl ₂ COOH	142.98										
2,3-二氯丙酸	CICH ₂ CHClCOOH	142.98										
3,4-二氯邻苯二甲酸	Cl ₂ C ₆ H ₄ (COOH) ₂	235.01	无	固、板 晶、片 针		50	185.90	210 //	+	+	+	
3,5-二氯邻苯二甲酸	Cl ₂ C ₆ H ₂ (COOH) ₂	235.01		升华		195	急热少冰冻 急热少冰冻	+	+	+	+	
3,6-二氯邻苯二甲酸	Cl ₂ C ₆ H ₄ (COOH) ₂	235.01	无	晶、片 针		-H ₂ O 100	164	急热少冰冻 急热少冰冻	*	+	+	
4,5-二氯邻苯二甲酸	Cl ₂ C ₆ H ₂ (COOH) ₂	235.01		针		200	急热少冰冻	+	+	+	+	
2,4-二氯苯氧乙酸	Cl ₂ C ₆ H ₃ OCH ₂ COOH	221.02	无	晶 晶		138	160 ^{0.05}	// //	++	++	++	+丙酮
2,5-二氯-3-苯甲酸	C ₇ H ₅ Cl ₂ COOH	173.03	白	晶		201		+	+	++	++	
二碘乙酸	CH ₃ I ₂ COOH	311.88	无	晶		95.6			+	+	++	
二碘邻氨基苯甲酸	I ₂ C ₆ H ₅ (NH ₂) ₂ COOH	388.96		固		230.2						
3,5-二碘-2-羟基苯甲酸	I ₂ C ₆ H ₂ (OH)COOH	389.94		固		230 //						
二碘-4-羟基苯甲酸	I ₂ C ₆ H ₂ (OH)COOH	389.94		固		278 //						
2,3-二溴代丁二酸	Br ₂ C ₂ H ₂ (COOH) ₂	275.90	无	晶		170	// 180	21 ⁷	++	++	++	
2,3-二溴代丁二酸(内消旋)	Br ₂ C ₂ H ₂ (COOH) ₂	275.90	无	晶		256 //	↑ >250	21 ⁷	++	++	++	
2,3-二溴代丁二酸(顺)	CH ₃ (CHBr) ₂ COOH	245.92		固		58.9		÷*	++	++	++	
2,3-二溴代丁二酸(反)	CH ₃ (CHBr) ₂ COOH	245.92		固		87		÷*	++	++	++	
二溴代丁烯二酸(顺)	(CBtCOOH) ₂	273.89		固		142		++	++	++	++	
二溴代丁烯二酸(反)	(CBtCOOH) ₂	273.89		固		228 //			++	++	++	
二溴代丁烯二酸	HO ₂ CCBr(CBrCHO	257.89		固		122.5			++	++	++	
二溴五倍子酸·1水	Br ₂ C ₆ (OH) ₃ COOH · H ₂ O	345.95		固		150	-H ₂ O 120	12.4 ¹⁵	+	+	+	-氯仿; +沸水 200
2,3-二溴邻氨基苯甲酸	C ₆ H ₅ (CHBr) ₂ COOH	307.97		固		200	//	--	+	+	+	// 热水
二溴丙三羧	Br ₂ C ₆ H ₅ (NH ₂) ₂ COOH	294.95		固		235.6		—	+	+	+	+碱液
	Br ₂ C(COOH) ₂	261.85	淡黄	针、棱		147 //			++	++	++	÷石油醚

续表

名 称	结 构 式 式 分 子 式	相 对 分 子 质 量	颜 色	形 态	折 射 率 及 其 他	密 度 kg/m ³	熔 点 ℃	沸 点 ℃	每 100 g 溶 剂 中 的 溶 解 度 (g)	或 溶 解 状 况			
										水	乙 醇	苯	其 他 溶 剂
2,2'-二溴丙酸	CH ₃ CBr ₂ COOH	231.89	固 固			61	210 /		++	304 ¹⁰			
2,3'-二溴丙酸	CH ₂ BrCBr ₂ COOH	231.89				64	230 /		+				+热粗汽油
2,3'-二溴苯甲酸	Br ₂ C ₆ H ₅ COOH	279.94	黄 浅 黄	叶、粉 针 固 固	挥发，升华 挥发	147.9	174.4 †	†	÷*	+	+		+乙酸、热水 ++氯仿
2,4'-二溴苯甲酸	Br ₂ C ₆ H ₃ COOH	279.94				157		+	÷*	+	++		
2,5'-二溴苯甲酸	Br ₂ C ₆ H ₃ COOH	279.94				146.7	†	+	++	+	++		
2,6'-二溴苯甲酸	Br ₂ C ₆ H ₃ COOH	279.94				232.3	†	÷*	+	++	++		
3,4'-二溴苯甲酸	Br ₂ C ₆ H ₃ COOH	279.94	白	仅以盐的形式存在		1.5743 ¹⁰⁰	1832 ¹⁰⁰	87.3	220.4	-	++	+	①
3,5'-二溴苯甲酸	CSNHCSNHS	150.24											
二聚硫氰酸	[CH(COOH) ₂] ₂	206.03											
2,3,5-三羧酸基丁二酸	C ₆ H ₁₀ O ₄ N ₃	189.17					169 //		+	+	+		
一缩三个乙氨基	C ₆ H ₁₁ O ₄ N ₃	214.04	无				246 //		++	-	-		
七氟丁酸	C ₃ F ₇ COOH	184.27	无-黄				17.5 *	120 ⁹⁸	∞	∞	∞	+	②
10-十一烯酸	CH ₂ CH(CH ₂) ₈ COOH	230.29	白				1.4486 ²⁵	907 ²⁴	24.5	275 //	-	∞	∞
十二烷二酸	HOOC(CH ₂) ₁₀ COOH	280.44						1.29	254	÷			∞氯仿
9-十八烷酸(反)	C ₈ H ₁₇ CC(CH ₂) ₇ COOH	282.47	白	固			48	260	-	*	+	+	③
9-十八烷酸(正)	C ₁₈ H ₃₆ O ₂	118.09	无	液			850 ⁷⁹	43.7	288 ^{13.3}	-	+	+	+氯仿
丁二酸	HO ₂ CC(CH ₂) ₂ COOH	114.06	无	粉、片			1572 ²⁵	189.90	235 //	6.8 ²⁰	9.9 ¹⁵	1.2 ¹⁵	-
丁炔二酸	HO ₂ CCCCOOH	84.07	无	白	固								
2-丁炔酸	CH ₃ C≡CCOOH	198.18	白	白、单 晶									
丁香酸	HO(CH ₃ O) ₂ C ₆ H ₅ COOH	182.04	无	晶									
丁胂酸	C ₄ H ₉ As(OOH) ₂	160.17	无	叶									
丁基丙二酸	C ₄ H ₉ CH(COOH) ₂	116.07	无	固									
丁烯二酸(顺)	HOOCCH=CHCOOH	116.07	白	单、针 棱 液									④
丁烯二酸(反)	HOOCCH=CHCOOH	116.07	无	针									⑤
3-丁烯酸	CH ₂ =CHCH ₂ COOH	86.09	无	单									
2-丁烯酸(顺)	CH ₃ CH=CHCOOH	86.09	无	片									
2-丁烯酸(反)	CH ₃ CH=CHCOOH	86.09	白										
α-丁酮酸	CH ₃ CH ₂ COCOOH	102.09											

① 溶于氯仿；易溶于 CS₂、丙酮。

② 不溶于 CS₂、矿物油、庚烷；溶于 CCl₄；无限溶于丙酮。

③ 不溶于氯仿、CCl₄、甲苯；溶于甲醇，热水 121、丙酮。

④ 溶于氯仿、冰乙酸、热水 393⁹⁸、不溶于丙酮。

⑤ 溶于 CCl₄、氯仿、浓硫酸；不溶于 NH₃。

续表

名 称	结 构 式 分 子 式	相 对 分 子 质 量	颜色	形态	折 射 率 及 其 他	密 度 kg/m ³	熔 点 ℃	沸 点 ℃	每 100 g 溶 剂 中 的 溶 解 度 (g) 或 溶 解 状 况			
									水	乙 醇	苯	其 他 溶 剂
三画												
2,3,4-三甲氧基苯甲酸	(CH ₃ O) ₃ C ₆ H ₂ COOH	212.20	白	单 / 水 固			171-2		+	+++		+ 氯仿
2,4,5-三甲氧基甲酸	(CH ₃ O) ₃ C ₆ H ₂ COOH	212.20	白	针 针			144	300	*	+	++	+ 精汽油
3,4,5-三甲氧基甲酸	(CH ₃ O) ₃ C ₆ H ₂ COOH	212.20	无	针 针			169.5	226 ^{1,3}	÷	++	++	+ + 氯仿
二甲基乙酸	(CH ₃) ₂ CCOOH	102.13		固	1.3931 ³⁶	905 ⁵⁰	35.5	163.8	2.2 ²⁰	++	++	+ + +
2,4,5-三甲基苯甲酸	(CH ₃) ₃ C ₆ H ₂ COOH	164.20	白	棱 棱			149.5		÷	++	++	+ + +
2,4,6-三甲基苯甲酸	(CH ₃) ₃ C ₆ H ₂ COOH	164.20	无	棱 固			152.5		++	++	++	+ + +
3,4,5-三甲基苯甲酸	(CH ₃) ₃ C ₆ H ₂ COOH	164.20		棱 棱			215.6	÷	+	+	+	+ + +
2,2,3-三甲基-3羧基戊-3 酸(D)	C ₉ H ₁₄ O ₆	218.21					164.5	200 ^{1,7}	12.5 ¹⁶	75.8 ¹⁶	7.4 ¹⁶	- 乙酸乙酯、己烷
二亚氨基偏磷酸 + 2 水	H ₃ (PO ₂ NH) ₃	273.02					// > 110		++	-		- 乙酸乙酯、山梨
二亚氨基偏磷酸 + 2 水	H ₃ (PO ₂ NH) ₃ · 2H ₂ O	309.04					105.110	-2H ₂ O 33	++	-		
三苯乙酸	(C ₆ H ₅) ₃ CCOOH	288.33	无	固			264 /		÷	+	÷	+ + +
三氟乙酸	CF ₃ COOH	114.02	无	液	发烟 1.2850 ²⁰	1489 ²⁰	-15.3	72.4	++	++	++	+ + +
三氯代磷酸	PS(NH ₂) ₃	111.11	无	斜	≈				++	-		+ + +
三氯基磷酸	PO(NH ₂) ₃	95.04	无	单					++	-		+ + +
3,4,5-三羟苯甲酸 + 1 水	(HO) ₃ C ₆ H ₂ COOH · H ₂ O	188.13	白	单 / 水 固		1.694 ⁴	// 240	-H ₂ O 100	13	28 ^{1,5} 纯	2.515	-
2,3,4-三羟基戊-3-酸	(CHOH) ₃ (COOH) ₂	180.11		固			128		++	+		+ + +
2,3,4-三羟基戊-3-酸(不旋)	(CHOH) ₃ (COOH) ₂	180.11		固			154 /		++	++		+ + +
1,2,3-三羟基苯甲酸	(HO) ₃ C ₆ H ₂ COOH	170.12		固			220	↑	0.13 ¹²	+	÷	
2,3,4-三羟基苯甲酸 · x 水	(HO) ₃ C ₆ H ₂ COOH · xH ₂ O	179.13		固			206 //	↑ CO ₂ ↑	0.13 ¹²	+	÷	
2,4,5-三羟基苯甲酸 · 1/2 水	(HO) ₃ C ₆ H ₂ COOH · 1/2 H ₂ O	179.13		固			217.8	-1/2H ₂ O 05	*	+		
2,4,6-三羟基苯甲酸 + 1 水	(HO) ₃ C ₆ H ₂ COOH · H ₂ O	188.13	白 - 微 灰	微酸味			1694	235 //	-H ₂ O > 100	*	+	
3,4,5-三羟基苯甲酸 + 1 水	(HO) ₃ C ₆ H ₂ COOH · H ₂ O	188.13		升华			1470 ¹⁷	-30	// 20-30	//	÷	
三硫代碳酸	HSCSSH	110.21	黄	液			220.3	//	229	2.05 ²⁴	26.6 ²⁵	14.7 ²⁵
2,4,6-三硝基苯甲酸	(NO ₂) ₃ C ₆ H ₂ COOH	257.12	无	微酸味			1620 ²⁵	58.2	197.5	120 ²⁵	++	÷
三氯乙酸	Cl ₃ CCOOH	163.40	白	粉			55.0-70.0	225.30		1.2 ²⁵		
三氯化异氰尿酸	C ₃ O ₃ Cl ₃ N ₃	232.41		晶			72.9					+ + +
三氯代丙烯酸	Cl ₂ CCC(COOH)	175.38		固								
2,3,4-三氯苯甲酸	Cl ₃ C ₆ H ₂ COOH	225.47		固								
2,3,5-三氯苯甲酸	Cl ₃ C ₆ H ₂ COOH	225.47		固								
2,4,5-三氯苯甲酸	Cl ₃ C ₆ H ₂ COOH	225.47		固								