



中华人民共和国国家标准

GB 30601—2014

GB 30601—2014

食品安全国家标准

食品添加剂 对羟基苯甲酸甲酯钠

中华人民共和国
国家标准
食品安全国家标准
食品添加剂 对羟基苯甲酸甲酯钠
GB 30601—2014

*

中国标准出版社出版发行
北京市朝阳区和平里西街甲2号(100029)
北京市西城区三里河北街16号(100045)
网址 www.spc.net.cn
总编室:(010)64275323 发行中心:(010)51780235
读者服务部:(010)68523946
中国标准出版社秦皇岛印刷厂印刷
各地新华书店经销

*

开本 880×1230 1/16 印张 0.75 字数 16 千字
2014年7月第一版 2014年7月第一次印刷

*

书号: 155066·1-49547 定价 16.00 元

如有印装差错 由本社发行中心调换
版权专有 侵权必究
举报电话:(010)68510107



GB 30601—2014

2014-04-29 发布

2014-11-01 实施

中华人民共和国
国家卫生和计划生育委员会 发布

食品安全国家标准

食品添加剂 对羟基苯甲酸甲酯钠

1 范围

本标准适用于在氢氧化钠水溶液中加入对羟基苯甲酸甲酯反应后精制而成的食品添加剂对羟基苯甲酸甲酯钠。

2 化学名称、分子式、结构式和相对分子质量

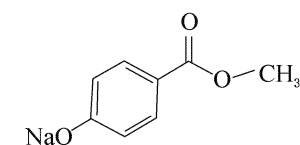
2.1 化学名称

对羟基苯甲酸甲酯钠。

2.2 分子式

$C_8H_7NaO_3$ 。

2.3 结构式



2.4 相对分子质量

174.15(按 2007 年国际相对原子质量)。

3 技术要求

3.1 感官要求

感官要求应符合表 1 的规定。

表 1 感官要求

项 目	要 求	检 验 方 法
色泽	白色或近白色	取适量试样,置于清洁、干燥的白瓷盘中,在自然光线下观察
状态	粉末	

3.2 理化指标

理化指标应符合表 2 的规定。

表 2 理化指标

项 目		指 标	检 验 方 法
对羟基苯甲酸甲酯钠(以干基计)(质量分数)/%		98.5~101.5	附录 A 中 A.3
水分(质量分数)/%		≤ 5.0	GB 5009.3 卡尔·费休法
pH(1 g/L 水溶液)		9.5~10.5	GB/T 9724(0.10 g 试样,溶于 100 mL 水)
氯化物(以 Cl ⁻ 计)(质量分数)/%		≤ 0.035	A.4
硫酸盐(以 SO ₄ ²⁻ 计)(质量分数)/%		≤ 0.030	A.5
杂质	对羟基苯甲酸(质量分数)/%	≤ 4.0	A.6
	其他单一杂质(质量分数)/%	≤ 0.5	
	其他单一杂质之和(质量分数)/%	≤ 1.0	
溶液的澄清度与颜色		通过试验	A.7
铅(Pb)/(mg/kg)		≤ 2	A.8

中,用盐酸溶液(1→40)稀释至刻度。准确量取 2.0 mL 该溶液于锥形瓶中,加 200 mL 水摇匀,加氨水溶液至氯化钴溶液由浅红色变为绿色,加 10 mL 乙酸-乙酸钠缓冲溶液(pH6.0),加热至 60 ℃,加 5 滴二甲酚橙指示液,用乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液[$c(\text{EDTA})=0.05 \text{ mol/L}$]滴定至溶液显黄色,记录消耗硫代硫酸钠标准滴定溶液的体积数。每 1 mL 乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液相当于 11.90 mg 的六水合氯化钴($\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$)。根据上述滴定结果,在剩余的氯化钴溶液中加入适量盐酸溶液(1→40),配制成含六水合氯化钴($\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$)59.5 mg/mL 溶液。

A.7.1.4 标准比色液的制备

准确量取 22.5 mL 比色用氯化钴溶液、12.5 mL 比色用重铬酸钾液、20.0 mL 比色用硫酸铜溶液和 45.0 mL 水,混合摇匀,作为标准比色液的贮备液。准确量取 1.5 mL 标准比色液贮备液,加 8.5 mL 水,混合摇匀,得标准比色液。

A.7.2 分析步骤

称取 1.0 g 试样,置于 25 mL 纳氏比色管中,加 10 mL 水溶解,溶液应澄清。另取标准比色液 10 mL,置于另一 25 mL 纳氏比色管中,两管同置白色背景下,自上向下透视,或同置白色背景前,平视观察,试样溶液呈现的颜色不得深于标准比色液颜色。

A.8 铅的测定

按 GB 5009.12—2010 中“石墨炉原子吸收光谱法”或“火焰原子吸收光谱法”进行。其中,试样不需预处理,试样消解可根据实验室条件选用“干法灰化”或“湿式消解法”进行,并视样品情况将试样溶液进行适当的稀释。