

中华人民共和国国家标准

GB 1903.35—2018

食品安全国家标准 食品营养强化剂 乙酸锌

2018-06-21 发布

2018-12-21 实施

中华人民共和国国家卫生健康委员会
国家市场监督管理总局 发布

食品安全国家标准

食品营养强化剂 乙酸锌

1 范围

本标准适用于以氧化锌(或氢氧化锌)为原料,经与乙酸反应精制而成的食品营养强化剂乙酸锌。

2 化学名称、分子式、结构式和相对分子质量

2.1 化学名称

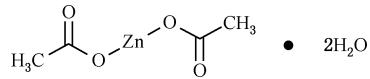
乙酸锌

2.2 分子式

无水乙酸锌: $C_4H_6O_4Zn$

二水合乙酸锌: $C_4H_6O_4Zn \cdot 2H_2O$

2.3 结构式(二水合乙酸锌)



2.4 相对分子质量

无水乙酸锌:183.48(按2016年国际相对原子质量)

二水合乙酸锌:219.51(按2016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	白色或类白色	取适量试样置于50mL烧杯中,在自然光下观察其色泽和状态
状态	晶状粉末或薄片	

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	要 求	检 验 方 法
乙酸锌含量(以 $C_4H_6O_4Zn \cdot 2H_2O$ 计), $w/\%$	99.0~101.0	附录 A 中 A.3
pH(10%水溶液)	5.8~7.0	附录 A 中 A.4
还原物质	通过试验	附录 A 中 A.5
干燥减量, $w/\%$	≤ 19.0	附录 A 中 A.6
砷(As)/(mg/kg)	≤ 2.0	GB 5009.76
铅(Pb)/(mg/kg)	≤ 4.0	GB 5009.75
镉(Cd)/(mg/kg)	≤ 2.0	GB 5009.15
氯化物(以 Cl 计)/(mg/kg)	≤ 50	附录 A 中 A.7
硫酸盐(以 SO_4 计)/(mg/kg)	≤ 100	附录 A 中 A.8

附录 A

检验方法

A.1 一般规定

本标准所用试剂和水，在没有注明其他要求时，均指分析纯试剂和 GB/T 6682 规定的三级水。试验中所需标准溶液、杂质标准溶液、制剂和制品，在没有注明其他要求时，均按 GB/T 601、GB/T 602、GB/T 603 之规定制备，试验中所用溶液在未标明用何种溶剂配制时，均指水溶液，所用溶液以“%”表示的均为质量分数。

A.2 鉴别试验

A.2.1 锌离子的鉴别

A.2.1.1 试剂和材料

A.2.1.1.1 亚铁氰化钾溶液：100 g/L。

A.2.1.1.2 盐酸溶液：1+3。

A.2.1.2 分析步骤

称取 1.0 g 样品，精确至 0.01 g，置于 50 mL 试管中，加入 20 mL 水溶解，必要时加热使溶解，加亚铁氰化钾溶液，即发生白色沉淀，离心分离，沉淀在盐酸溶液中不溶解。

A.2.2 乙酸根的鉴别

A.2.2.1 试剂和材料

A.2.2.1.1 硫酸。

A.2.2.1.2 10%三氯化铁溶液。

A.2.2.2 分析步骤

称取 0.1 g 样品，加入 20 mL 水溶解，取 2 mL 该溶液，加入 1 滴三氯化铁溶液，溶液变成深红色，加硫酸后深红色褪去。

A.3 乙酸锌含量的测定

A.3.1 方法提要

以铬黑 T 为指示剂，用乙二胺四乙酸二钠标准滴定液滴定样品水溶液，根据乙二胺四乙酸二钠标准滴定液的用量，计算乙酸锌的含量。

A.3.2 试剂和材料

A.3.2.1 乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液：0.05 mol/L。

A.3.2.2 氨-氯化铵缓冲液：pH≈10。

A. 3.2.3 铬黑 T 指示液: 2 g/L, 使用期不超过 1 周。

A. 3. 3 分析步骤

准确称取 0.4 g 左右乙酸锌, 精确至 0.000 1 g, 加 100 mL 水溶解。加入 5 mL 氨-氯化铵缓冲液, 0.1 mL 铬黑 T 指示剂, 用 0.05 mol/L 乙二胺四乙酸二钠滴定溶液由紫红色变为深蓝色。同时进行空白试验。

空白试验除不加试样外,其他操作及加入试剂的种类和量(标准滴定溶液除外)与测定试样相同。

A. 3. 4 结果计算

乙酸锌含量(以 $C_4H_6O_4Zn \cdot 2H_2O$ 计)的质量分数 w_1 , 按式(A.1)计算:

式中：

V——滴定所消耗乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);

V_0 ——空白试验所消耗乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);

c ——乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液浓度,单位为摩尔每升(mol/L);

M ——乙酸锌的摩尔质量,单位为克每摩尔(g/mol), $M(\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4\text{Zn} \cdot 2\text{H}_2\text{O}) = 219.51$;

m——试样的质量,单位为克(g)。

取平行测定结果的算术平均值为测定结果，两次平行测定结果的绝对差值不大于0.2%。

A. 4 pH 的测定

A. 4. 1 试剂和材料

A. 4. 1. 1 酸度计:分度值 0.1pH。

A. 4. 1. 2 无二氧化碳的水。

A. 4. 2 分析步骤

称取约 10 g 试样, 溶于 90 mL 新煮沸冷却的无二氧化碳的水中, 用酸度计测量 pH。

A.5 还原物质

A.5.1 试剂和材料

A. 5. 1. 1 无二氧化碳的水。

A. 5. 1. 2 硫酸溶液:1+10。

A. 5. 1. 3 高锰酸钾溶液: 0. 3 g/L。

A.5.2 分析步骤

取 1.0 g 样品,用 100 mL 无二氧化碳的水溶解,加 5 mL 硫酸溶液,1.5 mL 0.3 g/L 的高锰酸钾溶液,混匀,煮沸 5 min,溶液的粉红色应不褪尽。

A.6 干燥减量

A. 6. 1 分析步骤

取洁净玻璃制或铝制的扁形称量瓶,置于 $102\text{ }^{\circ}\text{C}\pm 3\text{ }^{\circ}\text{C}$ 干燥箱中,瓶盖斜支于瓶边,加热 1.0 h ,取出盖好,置干燥器内冷却 0.5 h ,称量,并重复干燥至前后两次质量差不超过 2 mg ,即为恒重。

称取 2 g 试样(精确至 0.000 1 g), 放入此称量瓶中, 试样厚度不超过 5 mm, 加盖, 精密称量后, 置 102 ℃±3 ℃ 干燥箱中, 瓶盖斜支于瓶边, 干燥 2 h~4 h 后, 盖好取出, 放入干燥器内冷却 0.5 h 后称量。然后再放入 100 ℃~105 ℃ 干燥箱中干燥 1 h 左右, 取出, 放入干燥器内冷却 0.5 h 后再称量。并重复以上操作至前后两次质量差不超过 2 mg, 即为恒重。

注：两次恒重值在最后计算中，取最后一次的称量值。

A. 6.2 结果计算

干燥减量以质量分数 w_2 计, 按式(A.2)式计算:

式中：

m_1 ——恒重后称量瓶加试样的质量,单位为克(g);

m_0 ——恒重后空称量瓶的质量,单位为克(g);

m ——试样的质量,单位为克(g)。

取平行测定结果的算术平均值为测定结果，两次平行测定结果的绝对差值不大于 0.1%。

A.7 氯化物的测定

A.7.1 试剂和材料

A.7.1.1 氯化钠:优级纯。

A. 7. 1. 2 硝酸银溶液: 17 g/L。

A.7.1.3 硝酸溶液:25%。

A.7.2 分析步骤

氯化物储备溶液:准确称量 0.165 g 于 500 ℃~600 ℃灼烧至质量恒定的氯化钠,用水溶解并定容至 100 mL,此溶液中氯含量为 1.0 mg/mL。

标准比浊溶液:取 0.115 mL(115 μ L)的氯含量为 1.0 mg/mL 氯化物标准储备溶液,加 1 mL 硝酸银(17 g/L)并定容至 25 mL,摇匀,于暗处放置 10 min。

溶解 10.0 g 试样于无二氧化碳的蒸馏水中, 定容至 100 mL, 混匀。此溶液中加 1 mL 硝酸溶液(25%)酸化, 加 1 mL 硝酸银(17 g/L)并定容至 25 mL, 摆匀, 于暗处放置 10 min, 与标准浊度溶液比较, 溶液所呈浊度应不大于标准比浊溶液。

A.8 硫酸盐的测定

A. 8. 1 试剂和材料

A.8.1.1 硫酸钾:优级纯。

A.8.1.2 250 g/L 氯化钡溶液。

A.8.2 分析步骤

硫酸盐标准储备液:准确称量 0.181 g 硫酸钾,用水溶解并定容至 100 mL,此溶液中硫酸根含量为 1.0 mg/mL。

硫酸盐标准比浊溶液:取 0.1 mL(100 μ L)的硫酸根含量为 1.0 mg/mL 硫酸盐标准储备溶液,加 1 mL 氯化钡溶液(250 g/L),用水定容至 25 mL,摇匀,于暗处放置 10 min。

溶解 10.0 g 试样于无二氧化碳的蒸馏水中,定容至 100 mL,混匀。取 10 mL 试样溶液,加 1 mL 氯化钡溶液(250 g/L),用水定容至 25 mL,摇匀,于暗处放置 10 min,所呈浊度应不大于标准比浊溶液。
