



中华人民共和国国家标准

GB 34468—2017

饲料添加剂 硫酸锰

Feed additive—Manganese sulphate

2017-10-14 发布

2018-05-01 实施

中华人民共和国国家质量监督检验检疫总局 发布
中国国家标准化管理委员会

前　　言

本标准的第1章、第3章和第5章为强制性的，其余为推荐性的。

本标准按照GB/T 1.1—2009给出的规则起草。

本标准由全国饲料工业标准化技术委员会(SAC/TC 76)提出并归口。

本标准起草单位：中国农业科学院北京畜牧兽医研究所、中国饲料工业协会、四川成都蜀星饲料有限公司。

本标准主要起草人：吕林、罗绪刚、解竞静、武纯青、粟胜兰、王韶辉、张丽阳、张伶燕。



饲料添加剂 硫酸锰

1 范围

本标准规定了饲料添加剂一水硫酸锰的要求、试验方法、检验规则、标签、包装、运输、贮存和保质期。

本标准适用于以锰矿石为主要原料生产的饲料添加剂一水硫酸锰。

分子式: $\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 。

相对分子质量: 169.01(按 2007 年国际相对原子质量)。

2 规范性引用文件

下列文件对于本文件的应用是必不可少的。凡是注日期的引用文件,仅注日期的版本适用于本文件。凡是不注日期的引用文件,其最新版本(包括所有的修改单)适用于本文件。

GB/T 6003.1—2012 试验筛 技术要求和检验 第 1 部分:金属丝编织网试验筛

GB/T 6682 分析实验室用水规格和试验方法

GB 10648 饲料标签

GB/T 13079—2006 饲料中总砷的测定

GB/T 13080—2004 饲料中铅的测定 原子吸收光谱法

GB/T 13081 饲料中汞的测定

GB 13082—91 饲料中镉的测定方法

GB/T 14699.1 饲料 采样

3 要求

3.1 外观和性状

一水硫酸锰产品为略带粉红色的结晶粉末。

3.2 技术指标

饲料添加剂硫酸锰产品应符合表 1 的规定。

表 1 技术指标

项 目	指 标
硫酸锰(以 $\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 计)/%	≥98.0
锰(Mn)/%	≥31.8
总砷(As)/(mg/kg)	≤3
铅(Pb)/(mg/kg)	≤5
镉(Cd)/(mg/kg)	≤10

表 1(续)

项 目	指 标
汞(Hg)/(mg/kg)	≤0.2
水不溶物/%	≤0.1
细度(通过 250 μm 试验筛)/%	≥95

4 试验方法

警示:试验方法规定的一些过程可能导致危险情况,操作者应采取适当的安全和防护措施。

本标准的检验方法所用试剂和水,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。

4.1 感官检验

取适量试样置于干净的白纸上,在自然光下观察其色泽和状态。

4.2 鉴别试验

4.2.1 试剂和材料

4.2.1.1 硝酸。

4.2.1.2 铋酸钠。

4.2.1.3 氯化钡溶液(50 g/L):称取 5 g 氯化钡,加适量水溶解后,加水至 100 mL。

4.2.2 鉴别方法

4.2.2.1 锰离子的鉴别

取 0.2 g 试样,溶于 50 mL 水中。取 3 滴于点滴板上,加 2 滴硝酸(4.2.1.1),加少许铋酸钠粉末(4.2.1.2)产生紫红色。

4.2.2.2 硫酸根离子的鉴别

取试样溶液,置于白色瓷板上,加 50 g/L 氯化钡溶液(4.2.1.3),即有白色沉淀生成,该沉淀不溶于盐酸和硝酸。

4.3 硫酸锰和锰含量的测定

4.3.1 原理

在磷酸介质中,于 220 ℃~240 ℃下用硝酸铵将试样中的二价锰定量氧化成三价锰,以 N-苯代邻氨基苯甲酸作指示剂,用硫酸亚铁铵标准滴定溶液滴定。

4.3.2 试剂和材料

4.3.2.1 磷酸。

4.3.2.2 硝酸铵。

4.3.2.3 无水碳酸钠。



4.3.2.4 硫酸溶液:硫酸+水=1+4。

4.3.2.5 N-苯代邻氨基苯甲酸指示液(2 g/L):称取0.2 g N-苯代邻氨基苯甲酸,溶于少量水中,加0.2 g无水碳酸钠,50 ℃加热溶解后加水至100 mL,摇匀。

4.3.2.6 混合酸:于700 mL水中徐徐加入150 mL硫酸及150 mL磷酸,摇匀,冷却。

4.3.2.7 重铬酸钾标准溶液[$c(\frac{1}{6} K_2 Cr_2 O_7) = 0.1 \text{ mol/L}$]:

准确称取在120 ℃烘至质量恒定的基准级重铬酸钾约4.9 g,精确至0.000 1 g,加适量水溶解后,转移至1 000 mL容量瓶中,定容至刻度,摇匀。

4.3.2.8 硫酸亚铁铵标准滴定溶液($c[Fe(NH_4)_2(SO_4)_2] = 0.1 \text{ mol/L}$):

硫酸亚铁铵标准滴定溶液的标定应与样品测定同时进行。

配制:称取40 g硫酸亚铁铵,加入硫酸溶液(4.3.2.4)300 mL,溶解后加700 mL水,摇匀。

标定:准确移取25 mL重铬酸钾标准溶液(4.3.2.7),置于250 mL的锥形瓶中,加10 mL混合酸(4.3.2.6),加水至100 mL。用硫酸亚铁铵标准滴定溶液(4.3.2.8)滴定至橙黄色消失。加入2滴N-苯代邻氨基苯甲酸指示液(4.3.2.5),继续滴定至溶液显亮绿色即为终点。

同时进行空白试验。用移液管准确移取25 mL水,置于250 mL的锥形瓶中,其他操作及加入试剂的种类和数量均与滴定上述重铬酸钾标准溶液(4.3.2.7)相同。

硫酸亚铁铵标准滴定溶液的浓度c按式(1)计算:

$$c = \frac{0.025m}{M \times (V - V_0)} \quad \dots\dots\dots (1)$$

式中:

m ——称取重铬酸钾的实际质量,单位为克(g);

M ——重铬酸钾($\frac{1}{6} K_2 Cr_2 O_7$)的摩尔质量,单位为克每摩尔(g/mol)($M = 49.03$);

V ——滴定重铬酸钾标准溶液所消耗硫酸亚铁铵标准滴定溶液(4.3.2.8)的体积,单位为升(L);

V_0 ——滴定空白溶液所消耗硫酸亚铁铵标准滴定溶液(4.3.2.8)的体积,单位为升(L)。

4.3.3 分析步骤

称取约0.5 g试样,精确至0.000 1 g,置于250 mL锥形瓶中,用少量水润湿。加入20 mL磷酸(4.3.2.1),摇匀后加热煮沸,至液面平静并微冒白烟(此时温度为220 ℃~240 ℃),移离热源,立即加入2 g硝酸铵(4.3.2.2)并充分摇匀,让黄烟逸尽。冷却至约70 ℃后,加100 mL水,充分摇动。使盐类溶解,冷却至室温。用硫酸亚铁铵标准滴定溶液(4.3.2.8)滴定至浅红色,加入2滴N-苯代邻氨基苯甲酸指示液(4.3.2.5),继续滴定至溶液由红色变为亮黄色即为终点。

同时,另取250 mL的锥形瓶,做空白试验,除不加入试样外,其他操作及加入试剂的种类和数量均与测定试验相同。

4.3.4 结果计算与表示

硫酸锰的产品的含量 X_1 以一水硫酸锰($MnSO_4 \cdot H_2O$)[或以锰(Mn)]的质量分数计,数值以%表示,按式(2)计算:

$$X_1 = \frac{(V_1 - V_{1,0})cM_1 \times 10^{-3}}{m_1} \times 100 = \frac{0.1(V_1 - V_{1,0})cM_1}{m_1} \quad \dots\dots\dots (2)$$

式中:

V_1 ——滴定试样溶液所消耗硫酸亚铁铵标准滴定溶液(4.3.2.8)的体积,单位为毫升(mL);

$V_{1,0}$ ——滴定空白溶液所消耗硫酸亚铁铵标准滴定溶液(4.3.2.8)的体积,单位为毫升(mL);

c ——硫酸亚铁铵标准滴定溶液(4.3.2.8)的实际浓度,单位为摩尔每升(mol/L);

M_1 ——水硫酸锰产品以一水硫酸锰($\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$)计时,其摩尔质量的数值 $M(\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}) = 169.0$ [或以锰(Mn)计时,其摩尔质量的数值 $M(\text{Mn}) = 54.94$],单位为克每摩尔(g/mol);

m_1 ——试样的质量, 单位为克(g)。

以两次平行测定结果的算术平均值为测定结果,结果保留至小数点后一位。

两次测定结果的绝对差值以 $\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 计不大于 0.3%，以 Mn 计不大于 0.1%。

4.4 总砷含量的测定

按 GB/T 13079—2006 中 5 测定,其中试样处理按 5.4.1.2.1 进行。

4.5 铅含量的测定

按 GB/T 13080—2004 测定,其中试样溶解按 GB/T 13080—2004 中 7.1.2.1 进行。试样测定需扣除背景。

4.6 镉含量的测定

按 GB 13082—91 测定,其中试样处理按 GB 13082—91 中 6.1 进行。

4.7 汞含量的测定

按 GB/T 13081 测定。

4.8 水不溶物含量的测定

4.8.1 原理

将试样溶于水后，经过滤、洗涤、干燥的残渣即为水不溶物。

4.8.2 试剂和材料

氯化钡溶液: 100 g/L。

4.8.3 仪器、设备

玻璃砂芯坩埚：滤板孔径 $5 \mu\text{m} \sim 15 \mu\text{m}$ 。

4.8.4 分析步骤

称取约 10 g 试样, 精确至 0.01 g, 置于 250 mL 烧杯中, 加入 100 mL 除去二氧化碳的水溶解。用已于 105 °C ~ 110 °C 下干燥至质量恒定的玻璃砂芯坩埚过滤, 用热水洗涤至无硫酸根为止(用氯化钡溶液检查), 于 105 °C ~ 110 °C 下干燥至质量恒定。

4.8.5 结果计算与表示

水不溶物含量 X_2 以质量分数计, 数值以%表示, 按式(3)计算:

中武

m_2 ——玻璃砂芯坩埚和水不溶物的质量,单位为克(g);

m_3 ——玻璃砂芯坩埚的质量,单位为克(g);

m_4 ——试样的质量,单位为克(g)。

以两次平行测定结果的算术平均值为测定结果，结果保留至小数点后一位。

两次测定结果的绝对差值不大于 0.01%。

4.9 细度的测定

4.9.1 原理

试样经试验筛分，根据通过试验筛的试样质量确定产品粒度。

4.9.2 仪器、设备

试验筛：φ200×50—0.25/0.16 GB/T 6003.1—2012。

4.9.3 分析步骤

称取试样约 50 g, 精确至 0.1 g, 放入试验筛中, 装上筛盖和筛底进行筛分。按水平方向以 2 次/s 的速度摇动, 直至无试样通过试验筛为止, 收集落入筛底的筛下物, 称量筛下物的质量, 精确至 0.1 g。

4.9.4 结果计算与表示

细度 X_3 以通过试验筛的质量分数计, 数值以%表示, 按式(4)计算:

式中：

m_5 ——试验筛下物的质量,单位为克(g);

m_6 ——试样的质量,单位为克(g)。

以两次平行测定结果的算术平均值为测定结果，结果保留至一位数。

两次测定结果的绝对差值不大于 0.5%。

5 检验规则

5.1 组批

以相同材料、相同的生产工艺、连续生产或同一班次生产的产品为一批,但每批产品不得超过 60 t。

5.2 采样

按 GB/T 14699.1 的规定进行采样。

5.3 出厂检验

表 1 所列项目中, 锰、总砷、铅和镉含量为出厂检验项目。

5.4 型式检验

型式检验项目为第3章的全部要求。产品正常生产时,每半年至少进行一次型式检验,但有下列情况之一时,亦进行型式检验:

- a) 产品定型时；
 - b) 生产工艺或原料来源有较大改变，可能影响产品质量时；
 - c) 停产三个月以上，重新恢复生产时；

d) 出厂检验结果与上次型式检验结果有较大差异时。

5.5 判定规则

检验结果有一项指标不符合本标准要求时,应重新自两倍量的包装中采样进行复验,复验结果即使有一项指标不符合本标准的要求时,则整批产品为不合格。

6 标签、包装、运输和贮存

6.1 标签

按 GB 10648 执行。

6.2 包装

包装材料应无毒、无害、防潮。

6.3 运输

运输中防止包装破损、日晒、雨淋,禁止与有毒有害物质共运。

6.4 贮存



贮存时防止日晒、雨淋,禁止与有毒有害物质混储。

7 保质期

在规定的运输、贮存条件下,保质期为 24 个月。
