



中华人民共和国国家标准

GB/T 26524—XXXX

代替 GB/T 26524—2011

精制硫酸镍

Refined nickel sulfates

在提交反馈意见时，请将您知道的相关专利连同支持性文件一并附上

（征求意见稿）

XXXX—XX—XX 发布

XXXX—XX—XX 实施

国家市场监督管理总局
国家标准化管理委员会 发布

前 言

本文件按照 GB/T 1.1—2020《标准化工作导则 第1部分：标准化文件的结构和起草规则》的规定起草。

本文件代替 GB/T 26524—2011《精制硫酸镍》，与 GB/T 26524—2011 相比，除结构调整和编辑性改动外，主要技术变化如下：

- 更改了范围（见第1章，2011年版的第1章）；
- 更改了分类（见第5章，2011年版的第4章）；
- 更改了指标要求（见6.2，2011年版的5.2）；
- 更改了镍、钴、钠、钙、镁、铬、铅、汞的指标（见6.2，2011年版的5.2）；
- 更改了钴、铜、铁、钠、铅、锌、钙、镁、锰、镉、铬、汞的测定方法（见7.4、7.5，2011年版的6.5、6.6、6.7、6.8、6.9、6.10、6.11、6.12、6.13、6.14、6.15、6.16）
- 增加了磁性异物含量和油分含量的指标（见6.2）
- 增加了磁性异物含量和油分含量的测定方法（见7.7、7.8）

请注意本文件的某些内容可能涉及专利。本文件的发布机构不承担识别专利的责任。

本文件由中国石油和化学工业联合会提出。

本文件由全国化学标准化技术委员会无机化工分技术委员会（SAC/TC63/SC1）归口。

本文件起草单位：

本文件主要起草人：。

本文件于2011年首次发布，本次为第一次修订。

精制硫酸镍

警示：本产品列入《危险化学品目录》（2015年版），属于危险化学品，操作时应小心谨慎。使用本文件的人员应有正规实验室工作的实践经验。本文件并未指出所有可能的安全问题。使用者有责任采取适当的安全和健康措施，并保证符合国家有关法规规定的条件。在试验方法中使用的部分试剂具有腐蚀性，如溅到皮肤或眼睛上应立即用水冲洗，严重者应立即就医。

1 范围

本文件规定了精制硫酸镍的分类、要求、试验方法、检验规则、标志、标签、包装、运输和贮存。

本文件适用于精制硫酸镍。

注：该产品主要用于电池工业、电镀工业、油脂加氢催化剂、医药工业催化剂、还原染料的媒染剂、金属着色剂以及其他工业镍盐的生产。

2 规范性引用文件

下列文件中的内容通过文中的规范性引用而构成本文件必不可少的条款。其中，注日期的引用文件，仅该日期对应的版本适用于本文件；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 191—2008 包装储运图示标志

GB/T 6678 化工产品采样总则

GB/T 6682—2008 分析实验室用水规格和试验方法

GB/T 8170 数值修约规则与极限数值的表示和判定

HG/T 3696.1 无机化工产品 化学分析用标准溶液、制剂及制品的制备 第1部分：标准滴定溶液的制备

HG/T 3696.2 无机化工产品 化学分析用标准溶液、制剂及制品的制备 第2部分：杂质标准溶液的制备

HG/T 3696.3 无机化工产品 化学分析用标准溶液、制剂及制品的制备 第3部分：制剂及制品的制备

3 术语和定义

本文件没有需要界定的术语和定义。

4 分子式和相对分子质量

分子式：NiSO₄·6H₂O
相对分子质量：262.86（按2018年国际相对原子质量）

5 分类

精制硫酸镍按用途分为两个类别。Ⅰ类：电池工业用；Ⅱ类：电镀及其他工业用。

6 要求

- 6.1 外观：翠绿色颗粒状结晶。
- 6.2 精制硫酸镍按本文件规定的试验方法检测应符合表 1 技术要求的规定。

表1

项 目	指标	
	Ⅰ 类	Ⅱ 类
镍（Ni）w% ≥	22.10	22.20
钴（Co）w% ≤	0.05	0.001
铜（Cu）w% ≤	0.0005	0.0005
铁（Fe）w% ≤	0.0005	0.0005
钠（Na）w% ≤	0.040	0.02
铅（Pb）w% ≤	0.001	0.001
锌（Zn）w% ≤	0.0005	0.0005
钙（Ca）w% ≤	0.005	0.002
镁（Mg）w% ≤	0.005	0.002
锰（Mn）w% ≤	0.001	0.001
镉（Cd）w% ≤	0.0002	0.0002
铬（Cr）w% ≤	0.0005	0.0003
汞（Hg）w% ≤	——	0.0002
水不溶物 w% ≤	0.005	0.005
磁性异物 w/% ≤	0.000001	——
油份 w% ≤	0.001	——

7 试验方法

7.1 一般规定

本文件所用的试剂和水，在没有注明其它要求时，均指分析纯试剂和 GB/T 6682—2008 中规定的三级水。试验中所用的标准滴定溶液、杂质标准溶液、制剂和制品，在没有注明其它规定时，均按 HG/T

3696.1、HG/T 3696.2 和 HG/T 3696.3 的规定制备。

7.2 外观判别

在自然光下，于白色衬底的表面皿或白瓷板上用目视法判定样品外观。

7.3 镍含量的测定

7.3.1 重量法（仲裁法）

7.3.1.1 原理

在氨性溶液中，加入酒石酸与铁、铝等杂质形成可溶性络合物以消除干扰，以二甲基乙二醛肟和镍生成红色的二甲基乙二醛肟镍沉淀，过滤、洗涤、干燥称量，计算出镍含量。

7.3.1.2 试剂或材料

7.3.1.2.1 乙醇溶液：1+4。

7.3.1.2.2 盐酸溶液：1+1。

7.3.1.2.3 氨水溶液：1+1。

7.3.1.2.4 氯化铵溶液：200 g/L。

7.3.1.2.5 酒石酸溶液：200 g/L。

7.3.1.2.6 二甲基乙二醛肟乙醇溶液：10 g/L。

7.3.1.3 仪器设备

7.3.1.3.1 玻璃砂坩埚：5 μm ~15 μm 。

7.3.1.3.2 电热恒温干燥箱：温度能控制在 105 $^{\circ}\text{C}$ \pm 2 $^{\circ}\text{C}$ 。

7.3.1.4 试验步骤

称取约 2.0 g 试样，精确至 0.000 2 g，置于 250 mL 烧杯中，加入 1 mL 盐酸溶液，50 mL 水，固体样加热至试样溶解，冷却至室温，完全转移至 100 mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀。

用移液管移取 10 mL 试验溶液，置于 400 mL 烧杯中，加入 150 mL 水、5 mL 氯化铵溶液、5 mL 酒石酸溶液，盖上表面皿，加热至沸。冷却至 70 $^{\circ}\text{C}$ ~80 $^{\circ}\text{C}$ 时，在不断搅拌下缓慢加入 30 mL 二甲基乙二醛肟溶液，滴加氨水溶液调节溶液 pH 为 8~9（用精密 pH 试纸检验），再过量 1 mL~2 mL。在 70 $^{\circ}\text{C}$ ~80 $^{\circ}\text{C}$ 下保温 30 min，用已于 105 $^{\circ}\text{C}$ \pm 2 $^{\circ}\text{C}$ 干燥至质量恒定的玻璃砂坩埚过滤，用乙醇溶液洗涤 4 次~5 次，于 105 $^{\circ}\text{C}$ \pm 2 $^{\circ}\text{C}$ 干燥至质量恒定。

7.3.1.5 试验数据处理

镍含量以镍（Ni）的质量分数 w_1 计，按公式（1）计算：

$$w_1 = \frac{(m_1 - m_0) \times 0.2031}{m \times 10/100} \times 100 \dots\dots\dots(1)$$

式中:

m_1 ——沉淀和玻璃砂坩埚质量的数值, 单位为克 (g);

m_0 ——玻璃砂坩埚质量的数值, 单位为克 (g);

m ——试料质量的数值, 单位为克 (g);

0.2031——二甲基乙二醛肟镍换算为镍的系数。

取平行测定结果的算术平均值为测定结果, 平行测定结果的绝对差值不大于 0.05%。

7.3.2 络合滴定法

7.3.2.1 原理

试料用酸分解, 用酒石酸钾钠、氟化铵、硫代硫酸钠掩蔽铜、铁、钙、镁等杂质, 在 pH 为 8~9 的氨性溶液中, 以紫脲酸铵为指示剂, 用 EDTA 标准滴定溶液滴定至溶液呈紫红色为终点。

7.3.2.2 试剂或材料

7.3.2.2.1 氟化铵;

7.3.2.2.2 盐酸溶液: 1+1。

7.3.2.2.3 氨水溶液: 1+1。

7.3.2.2.4 硝酸溶液: 1+1。

7.3.2.2.5 酒石酸钾钠溶液: 150 g/L。

7.3.2.2.6 硫代硫酸钠溶液: 500 g/L。

7.3.2.2.7 乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液: $c(\text{EDTA}) \approx 0.02 \text{ mol/L}$ 。

7.3.2.2.8 紫脲酸铵指示剂: 1g 紫脲酸铵与 105 °C~110 °C 干燥 2 h 的 100 g 氯化钠在研钵中混匀研细。

7.3.2.3 试验步骤

7.3.2.3.1 试验溶液的制备

称取约 1.0 g 试样, 精确至 0.000 2 g, 置于 250 mL 烧杯中, 加入 50 mL 水, 2 mL 盐酸溶液, 加热溶解, 冷却至室温后完全转移至 250 mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 摇匀。

7.3.2.3.2 试验

移取 25 mL 试验溶液置于 500 mL 锥形瓶中, 加入 1 g~2 g 氟化铵、10 mL 酒石酸钾钠溶液、15 mL 硫代硫酸钠溶液、0.1 g 紫脲酸铵指示剂, 摇匀后滴加氨水溶液至溶液呈黄色, 用乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液滴定至溶液颜色变成橙黄色, 再滴加氨水溶液至溶液变黄, 继续用乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液滴定, 溶液颜色变深后, 再滴加氨水溶液至溶液呈黄色, 再用乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶

液滴定，如此反复，直至溶液呈紫红色即为终点。

7.3.2.4 试验数据处理

镍含量以镍（Ni）的质量分数 w_1 计，按公式（2）计算：

$$w_1 = \frac{c \times V \times 10^{-3} \times M}{m \times 25/250} \times 100\% - 0.996w_i \dots\dots\dots (2)$$

式中：

c ——乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液浓度的准确数值，单位为摩尔每升（mol/L）；

V —— 滴定试验溶液所消耗乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液的体积的数值，单位为毫升（mL）；

m ——试料质量的数值，单位为克（g）；

M ——镍(Ni)的摩尔质量的数值，单位为克每摩尔（g/mol）（ $M=58.69$ ）；

w_i ——按 7.4 测得的钴的质量分数，数值以%表示；

0.996——钴换算为镍的系数。

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 0.01%。

7.4 钴、铜、铁、钠、铅、锌、钙、镁、锰、镉、铬含量的测定

7.4.1 原理

在硝酸介质中，采用标准曲线法，用电感耦合等离子体发射光谱仪测定待测元素的含量

7.4.2 试剂或材料

7.4.2.1 硝酸溶液：1+1，使用优级纯硝酸配置。

7.4.2.2 镍基体溶液： $\rho(\text{Co})=20 \text{ g/L}$ ，钴、铜、铁、钠、铅、锌、钙、镁、锰、镉、铬质量分数均不大于 0.000 2 %。称取约 $20.0 \text{ g} \pm 0.1 \text{ g}$ 金属镍(镍质量分数不小于 99.99 %)，置于 400 mL 烧杯中，加少量水润湿，缓缓加入 150 mL 硝酸溶液，加热至全部溶解，冷却室温后，移入 1 000 mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀。

7.4.2.3 混合标准溶液：1 mL 溶液含钴(Co)、铜（Cu）、铁（Fe）、钠（Na）、铅（Pb）、锌（Zn）、钙（Ca）、镁（Mg）、锰（Mn）、镉（Cd）、铬（Cr）0.01 mg。用移液管分别移取 1 mL 按 HG/T 3696.2 配制的钴、铜、铁、钠、铅、锌、钙、镁、锰、镉、铬标准溶液，置于 100 mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀。该溶液现用现配。

7.4.2.4 水：符合 GB/T 6682—2008 规定的二级水规格。

7.4.3 仪器设备

电感耦合等离子体发射光谱仪。

7.4.4 试验步骤

7.4.4.1 标准曲线的绘制

用移液管分别移取 0.00 mL、0.50 mL、1.00 mL、2.00 mL、4.00 mL、8.00 mL 混合标准溶液，置于 6 个 100 mL 容量瓶中，再分别加 10 mL 钴基体溶液、2 mL 硝酸溶液，用水稀释至刻度，摇匀。

将电感耦合等离子体发射光谱仪调至最佳工作条件，以标准空白溶液调零，于表 2 中给出的各待测元素测定波长处，测定其标准溶液的光谱强度。以每个标准溶液中待测元素的质量浓度（mg/L）为横坐标，对应的光谱强度为纵坐标，分别绘制各待测元素标准曲线。

表2

元素	钴	铜	铁	铅	钠	锌	钙	镁	锰	镉	铬
测定波长/nm	238.892	324.754	259.939	283.310	589.59	206.191	393.372	279.553	259.372	214.440	267.716

7.4.4.2 试验

称取 1.0 g 试样，精确至 0.000 2 g，置于 100 mL 烧杯中，加适量水，煮沸使之溶解，冷却后，加 2 mL 硝酸溶液，全部转移至 100 mL 容量瓶中，加水至刻度，摇匀。测定试验溶液中各待测元素的光谱强度，并根据测得的光谱强度，分别从标准曲线上查出相应的各待测元素的质量浓度。

7.4.5 试验数据处理

待测元素含量以待测单质的质量分数 w_i 计，按公式（3）计算：

$$w_i = \frac{\rho_i \times 0.1 \times 10^{-3}}{m} \times 100\% \dots\dots\dots (3)$$

式中：

ρ ——从标准曲线上查出的试验溶液中待测元素的质量浓度的数值，单位为毫克每升（mg/L）；

m ——试样质量的数值，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算术平均值的 10 %。

7.5 汞含量的测定

7.5.1 原理

硝酸溶解试样，在酸性溶液中，以氯化亚锡将二价汞离子还原为汞原子，用高纯氙气导入原子荧光吸收池，原子荧光法测定。

7.5.2 试剂或材料

7.5.2.1 盐酸溶液：1+1。

7.5.2.2 氯化亚锡盐酸溶液：称取 25 g 氯化亚锡溶于 50 mL 热的浓盐酸中，冷却后移至 250 mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀。

7.5.2.3 汞标准溶液贮备液：1 mL 溶液含汞（Hg）0.1 mg。用移液管移取 10 mL 按 HG/T 3696.2 配制的汞标准溶液置于 100 mL 容量瓶中，稀释至刻度，摇匀。

7.5.2.4 汞标准溶液：1 mL 溶液含汞（Hg）0.001 mg。用移液管移取 1 mL 汞标准溶液贮备液置于 100 mL 容量瓶中，稀释至刻度，摇匀。此溶液使用时现配。

7.5.3 仪器设备

原子荧光仪：配有高强度汞空心阴极灯。

7.5.4 试验步骤

7.5.4.1 标准曲线的绘制

移取汞标准溶液 0.00 mL、2.00 mL、4.00 mL、6.00 mL、8.00 mL、10.00 mL，分别置于 6 个 50 mL 的容量瓶，分别加入 5 mL 盐酸溶液，用水稀释至刻度，摇匀。用原子荧光仪，以高强度汞空心阴极灯为光源，将仪器调至最佳工作条件状态，测定荧光值。从每个汞标准溶液的荧光值中减去空白试验溶液的荧光值，以汞质量浓度（mg/L）为横坐标，荧光值为纵坐标，绘制标准曲线。

7.5.4.2 试验

称取约 2.0 g 试样，精确至 0.000 2 g，置于 100 mL 烧杯中，加水溶解，完全转移至 50 mL 容量瓶中，加入 5 mL 盐酸溶液，用水稀释至刻度，摇匀。用原子荧光仪，以高强度汞空心阴极灯为光源，将仪器调至最佳工作条件状态，测得其荧光值。从标准曲线上查出相应的汞的质量浓度。

同时制备空白试验溶液。空白试验溶液除不加试样外，其他加入试剂的种类和量与试验溶液相同。

汞测定后的废液应全部收集并进行处理。处理方法参见附录 A。

7.5.5 试验数据处理

汞含量以汞（Hg）的质量分数 w_2 计，按公式（4）计算：

$$w_2 = \frac{(\rho_1 - \rho_0) \times 0.05 \times 10^{-3}}{m} \times 100\% \quad (4)$$

式中：

ρ_1 ——从标准曲线上查得试验溶液中汞的质量浓度的数值，单位为毫克每升（mg/L）；

ρ_0 ——从标准曲线上查出的空白试验溶液中汞的质量浓度的数值，单位为毫克每升（mg/L）；

m ——试样质量的数值，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算术平均值的 10 %

7.6 水不溶物含量的测定

7.6.1 原理

试样溶于水后，经过滤、洗涤后，烘干至质量恒定，根据烘干后残留物的量，确定水不溶物的含量。

7.6.2 试剂或材料

氯化钡溶液：10g /L

7.6.3 仪器设备

7.6.3.1 玻璃砂坩埚：滤板孔径 5 μm~15 μm。

7.6.3.2 电热恒温干燥箱：温度能控制在 105 °C ±2 °C。

7.6.4 试验步骤

称取约 40 g 试样，精确至 0.01 g，置于 500 mL 烧杯中，加 300 mL 水，加热搅拌，煮沸使其溶解，冷却至室温后，用预先在 105 °C ±2 °C 下质量恒定的玻璃砂坩埚抽滤，用热水洗涤制滤液无硫酸根离子为止（用氯化钡溶液检验至不出现白色浑浊或沉淀），将玻璃砂坩埚置于 105 °C ±2 °C 电热恒温干燥箱中干燥至质量恒定。

7.6.5 试验数据处理

水不溶物含量以质量分数 w_3 计，按公式（5）计算：

$$w_3 = \frac{m_1 - m_0}{m} \times 100\% \dots\dots\dots (5)$$

式中：

m_1 ——干燥后水不溶物及玻璃砂坩埚质量的数值，单位为克（g）；

m_0 ——玻璃砂坩埚质量的数值，单位为克（g）；

m ——试料质量的数值，单位为克（g）。

取平行测定结果的算术平均值为测定结果，平行测定结果的绝对差值不大于 0.001 %。

7.7 油分含量的测定

7.7.1 试剂或材料

7.7.1.1 四氯乙烯。

7.7.1.2 无水硫酸钠。

7.7.2 仪器设备

红外分光测油仪。

7.7.3 试验步骤

称取约40 g试样，精确至0.01 g，置于200 mL烧杯中，加20 mL水，煮沸使之溶解，冷却后全部移入分液漏斗中，用移液管移取20 mL四氯乙烯，萃取1 min，静置分层后，全部倒入已加入1 cm~2 cm厚无水硫酸钠的脱水柱中，脱水至25 mL的比色管中，盖上盖子备用。将红外分光测油仪调至最佳工作条件，按照仪器操作流程测定，输入试样质量、四氯乙烯准确体积，从仪器上直接读出试样中油分含量。

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算术平均值的10 %。

7.8 磁性异物含量的测定

7.8.1 原理

试样打浆后，用磁棒进行吸附铁、钴、锌和铬后，加入盐酸、硝酸溶解，采用标准曲线法，用电感耦合等离子体发射光谱仪测定钴、铁、锌和铬含量，通过计算得到磁性异物含量。

7.8.2 试剂或材料

7.8.2.1 硝酸：优级纯。

7.8.2.2 盐酸：优级纯。

7.8.2.3 硝酸溶液：1+1。

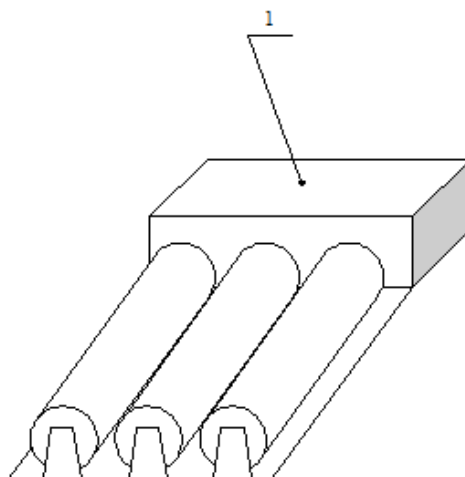
7.8.2.4 钴、铁、锌、铬混合标准溶液：1 mL含镍钴、铁、锌、铬各0.01 mg，用移液管移取1 mL按HG/T 3696.2配制的钴、铁、锌、铬标准溶液，置于100 mL容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀。该溶液现用现配。

7.8.2.5 水：符合GB/T 6682规定的二级水。

7.8.3 仪器设备

7.8.3.1 电感耦合等离子体发射光谱仪。

7.8.3.2 混样器，如图1所示，或具有同样混样功能的混样器。



标引序号说明:

1——驱动及控制模块

图1 混样器

7.8.3.3 高斯计。

7.8.3.4 磁棒：圆柱形，Φ17 mm×L55 mm，聚四氟乙烯涂层密封，磁力强度为不小于 5A/m。

7.8.4 试验步骤

7.8.4.1 标准曲线的绘制

用移液管分别移取 0.00 mL、0.25 mL、0.50 mL、1.00 mL、2.00 mL、4.00 mL 混合标准溶液，置于 6 个 50 mL 容量瓶中，2 mL 硝酸溶液，用水稀释至刻度，摇匀。

将电感耦合等离子体发射光谱仪调至最佳工作条件，以标准空白溶液调零，于表 3 中给出的各待测元素测定波长处，测定其标准溶液的光谱强度。以每个标准溶液中待测元素的质量浓度（mg/L）为横坐标，对应的光谱强度为纵坐标，分别绘制各待测元素标准曲线。

表3

磁性元素	钴	铁	锌	铬
测定波长/nm	238.892	259.940	206.191	267.716

7.8.4.2 试验

称取 200 g±10 g 试样，精确至 0.01 g，置于 500 mL 可密封的塑料瓶中，加入约 300 mL 水，放入磁子，盖上瓶盖拧紧，手摇 1min 后，置于混样器上混匀 30 min（转速为 100 rpm）。混合吸附结束后，用小磁子在容器外侧将磁棒吸附住，倒掉溶液，用水冲洗干净磁棒，加水超过磁棒，用超声波洗涤 10 s，弃去超声洗涤水，再如此重复洗涤三次。将磁棒转入聚四氟乙烯烧杯中，加入 10 mL 盐酸，3.3 mL 硝酸，加入 40 mL 水，盖上表面皿，在电热板上加热煮沸至 20 mL 左右时（约 45 min）取下，冷却至室温后，全部转移至 50 mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀。以空白试验溶液调零，测定试验溶液中各待测元素的光谱强度，并根据测得的光谱强度，分别从标准曲线上查出相应的各待测元素的质量浓度。

7.8.5 试验数据处理

磁性异物含量以质量分数 w_4 计，按公式（6）计算：

$$w_4 = \frac{(\rho_{Co} + \rho_{Fe} + \rho_{Zn} + \rho_{Cr}) \times 0.05 \times 10^{-3}}{m} \times 100\% \dots\dots\dots (6)$$

式中：
 ρ_{Co} ——从标准曲线上查出的试验溶液中钴的质量浓度的数值，单位为毫克每升（mg/L）；
 ρ_{Fe} ——从标准曲线上查出的试验溶液中铁的质量浓度的数值，单位为毫克每升（mg/L）；

ρ_{Zn} ——从标准曲线上查出的试验溶液中锌的质量浓度的数值，单位为毫克每升（mg/L）；

ρ_{Cr} ——从标准曲线上查出的试验溶液中铬的质量浓度的数值，单位为毫克每升（mg/L）；

m ——试料质量的数值，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算术平均值的10 %。

8 检验规则

8.1 本文件规定的所有指标项目为出厂检验项目，应逐批检验。

8.2 生产企业用相同材料，基本相同的生产条件，连续生产或同一班组生产的同一类别的精制硫酸镍为一批。每批产品不超过100 t。

8.3 按GB/T 6678的规定确定采样单元数。采样时，将采样器自袋的中心垂直插入至料层深度的3/4处采样。将采出的样品混匀，用四分法缩分至不少于500 g。将样品分装于两个清洁、干燥的容器中，密封，并粘贴标签，注明生产厂名、产品名称、类别、批号、采样日期和采样者姓名。一份供检验用，另一份保存备查，保存时间根据生产企业需求确定。

8.4 检验结果如有指标不符合本文件要求，应重新自两倍量的包装中采样进行复验，复验结果即使只有一项指标不符合本文件的要求时，则整批产品为不合格。

8.5 采用GB/T 8170规定修约值比较法判断检验结果是否符合本文件。

9 标志、标签

9.1 精制硫酸镍包装袋上应有牢固清晰的标志，内容包括：生产厂名、厂址、产品名称、类别、净含量、批号或生产日期、保质期、本文件编号及GB/T 191—2008中规定的“怕雨”、“怕晒”标志。

9.2 每批出厂的精制硫酸镍产品都应附有质量证明书，内容包括：生产厂名、厂址、产品名称、类别、净含量、批号或生产日期、保质期及本文件编号。

10 包装、运输、贮存

10.1 精制硫酸镍产品采用双层包装，内包装采用聚乙烯塑料薄膜袋，外包装采用塑料编织袋。包装内袋用维尼龙绳或其他质量相当的绳扎口，或用与其相当的其他方式封口。外袋采用缝包机缝合，缝合牢固，无漏缝或跳线现象。每袋净含量为25 kg，也可根据用户要求的规格进行包装。

10.2 精制硫酸镍在运输过程中，防止雨淋、受热、受潮。

10.3 精制硫酸镍应贮存在通风、阴凉、干燥的库房内，防止雨淋、受潮。严禁与酸类物品混贮。

10.4 精制硫酸镍在符合本文件规定的包装、运输和贮存条件下，自生产之日起保质期不少于12个月。

附 录 A
资料性
处理汞废液的方法

为了防止含汞废液的污染，建议将汞测定后所得的废液进行处理。

A.1 原理

在碱性介质中，用过量的硫化钠沉淀汞，用过氧化氢氧化过量的硫化钠，防止汞以多硫化物的形式溶解。

A.2 试剂和溶液

A.2.1 氢氧化钠溶液：400 g/L。

A.2.2 硫化钠($\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$)

A.2.3 过氧化氢溶液：30 %。

A.3 处理步骤

将汞废液收集于约 50 L 的容器中，当汞废液达约 40 L 时，依次加入 400 mL 氢氧化钠溶液、100 g 硫化钠，摇匀。10 min 后缓慢加入过氧化氢溶液 400 mL，充分混合，放置 24 h 后将上部清液排入废水中，沉淀物转入另一容器中，由专人进行汞的回收。

注：上述操作中所用试剂均为工业级。
