

# 中华人民共和国国家环境保护标准

HJ 958-2018

---

## 水质 钴的测定 石墨炉原子吸收分光光度法

**Water quality—Determination of cobalt  
—Graphite furnace atomic absorption spectrometry**

(发布稿)

本电子版为发布稿。请以中国环境出版社出版的正式标准文本为准。

2018-07-29 发布

2019-01-01 实施

---

生态环境部 发布



# 目 次

前 言.....	ii
1 适用范围.....	1
2 规范性引用文件.....	1
3 术语和定义.....	1
4 方法原理.....	1
5 干扰和消除.....	1
6 试剂和材料.....	2
7 仪器和设备.....	2
8 样品.....	3
9 分析步骤.....	4
10 结果计算与表示.....	5
11 精密度和准确度.....	5
12 质量保证和质量控制.....	6
13 注意事项.....	6
14 废物处理.....	6
附录 A（规范性附录） 基体干扰检查方法.....	7
附录 B（规范性附录） 标准加入法.....	8
附录 C（资料性附录） 标准加入法的适用性判断.....	9

## 前 言

为贯彻《中华人民共和国环境保护法》和《中华人民共和国水污染防治法》，保护环境，保障人体健康，规范水中钴的测定方法，制定本标准。

本标准规定了测定地表水、地下水和废水中钴的石墨炉原子吸收分光光度法。

本标准的附录A和附录B为规范性附录，附录C为资料性附录。

本标准首次发布。

本标准由生态环境部环境监测司、科技标准司组织制订。

本标准起草单位：鞍山市环境监测中心站。

本标准验证单位：沈阳市环境监测中心站、大连市环境监测中心、哈尔滨市环境监测中心站、辽宁省环境监测实验中心、抚顺市环境监测中心站和辽阳市环境监测站。

本标准生态环境部2018年7月29日批准。

本标准自2019年1月1日起实施。

本标准由生态环境部解释。

# 水质 钴的测定 石墨炉原子吸收分光光度法

警告：硝酸、过氧化氢具有强腐蚀性和强氧化性，样品前处理过程应在通风橱中进行，操作时应按规定佩戴防护器具，避免接触皮肤和衣物。

## 1 适用范围

本标准规定了测定水中钴的石墨炉原子吸收分光光度法。

本标准适用于地表水、地下水和废水中可溶性钴和总钴的测定。

当进样体积为 20  $\mu\text{l}$  时，本标准测定可溶性钴和总钴的方法检出限均为 2  $\mu\text{g/L}$ ，测定下限均为 8  $\mu\text{g/L}$ 。

## 2 规范性引用文件

本标准引用了下列文件或其中的条款。凡是不注日期的引用文件，其有效版本适用于本标准。

HJ 678 水质 金属总量的消解 微波消解法

HJ/T 91 地表水和污水监测技术规范

HJ/T 164 地下水环境监测技术规范

## 3 术语和定义

下列术语和定义适用于本标准。

### 3.1

**可溶性钴** soluble cobalt

指未经酸化的样品经 0.45  $\mu\text{m}$  滤膜过滤后所测定的钴。

### 3.2

**总钴** total quantity of cobalt

指未经过滤的样品经酸消解后所测定的钴。

## 4 方法原理

样品经过滤或消解后注入石墨炉原子化器中，经干燥、灰化和原子化形成的钴基态原子蒸气，对钴空心阴极灯或连续光源发射的 240.7 nm 特征谱线产生选择性吸收。在一定范围内其吸光度与钴的质量浓度成正比。

## 5 干扰和消除

5.1 钴在灵敏线 240.7 nm 附近存在光谱干扰，选择窄的光谱通带进行测定可减少干扰。

5.2 浓度大于等于 1%的磷酸和高氯酸、3%的硝酸和过氧化氢、0.4%硫酸对钴的测定产生负干扰；浓度大于等于 3%的盐酸产生正干扰。消解后试样中过氧化氢浓度控制在 3%以下不影响钴的测定。

5.3 500 mg/L 以下的 Ca；200 mg/L 以下的 Mg、K、Na；4.00 mg/L 以下的 Ni、Mn、Al、Cu、Pb、Zn、Cr；10.0 mg/L 以下的 Fe；100 mg/L 以下的 Cl<sup>-</sup>、F<sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>均不干扰钴的测定。

5.4 当样品基体复杂，存在基体干扰时，基体干扰的检查见附录 A；采用标准加入法可抵消基体干扰，见附录 B；标准加入法的适用性判断见附录 C。

## 6 试剂和材料

除非另有说明，分析时均使用符合国家标准和分析纯试剂，实验用水为新制备的去离子水或同等纯度的水。

6.1 硝酸： $\rho$  (HNO<sub>3</sub>) =1.42 g/ml，优级纯。

6.2 过氧化氢： $w$  (H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>) =30%，优级纯。

6.3 硝酸溶液：1+1。

6.4 硝酸溶液：1+99。

6.5 钴： $w \geq 99.99\%$ ，光谱纯。

6.6 硝酸镁[Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]。

6.7 钴标准贮备液： $\rho$  (Co) =1000 mg/L。

准确称取 1 g (精确至 0.0001g) 钴 (6.5)，溶解于 10 ml 硝酸溶液 (6.3) 中，加热驱除氮氧化物，冷却后转移至 1000 ml 容量瓶中，并用水稀释定容至标线，混匀。转入聚乙烯瓶中密封，于 4℃ 以下冷藏，可保存 1 年。也可使用市售有证标准溶液。

6.8 钴标准中间液： $\rho$  (Co) =50.0 mg/L。

准确移取 5.00 ml 钴标准贮备液 (6.7) 于 100 ml 容量瓶中，用硝酸溶液 (6.4) 稀释定容至标线，混匀。转入聚乙烯瓶中密封，于 4℃ 以下冷藏，可保存 30 d。

6.9 钴标准使用液： $\rho$  (Co) =1.00 mg/L。

准确移取 2.00 ml 钴标准中间液 (6.8) 于 100 ml 容量瓶中，用硝酸溶液 (6.4) 稀释定容至标线，混匀。临用现配。

6.10 基体改进剂：硝酸镁溶液： $\rho$ [Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]=50 g/L。

称取 5.0 g 硝酸镁 (6.6)，用少量水在烧杯中溶解后转移到 100 ml 容量瓶中，用水稀释定容至标线，混匀。

6.11 氩气：纯度  $\geq 99.98\%$ 。

6.12 滤膜：孔径为 0.45  $\mu\text{m}$  的醋酸纤维或聚乙烯滤膜。

6.13 定量滤纸。

## 7 仪器和设备

7.1 石墨炉原子吸收分光光度计 (具有背景校正功能)。

7.2 光源：钴空心阴极灯或具有 240.7 nm 的连续光源。

- 7.3 热解涂层石墨管。
- 7.4 可控温电加热板：温控范围为室温到 300℃，温控精度±5℃。
- 7.5 样品瓶：500 ml，聚乙烯或相当材质。
- 7.6 一般实验室常用仪器和设备。

## 8 样品

### 8.1 样品的采集

按照 HJ/T 91 和 HJ/T 164 的相关规定进行样品的采集，测定可溶性钴和总钴的样品应分别采集。

### 8.2 样品的保存

#### 8.2.1 可溶性钴

样品采集后尽快用滤膜(6.12)过滤，弃去初始滤液，收集所需体积的滤液于样品瓶(7.5)中。加入适量硝酸(6.1)，酸化至  $\text{pH} \leq 2$ ，14 d 内测定。

#### 8.2.2 总钴

样品采集后立即加入适量硝酸(6.1)，酸化至  $\text{pH} \leq 2$ ，14 d 内测定。

### 8.3 试样的制备

#### 8.3.1 可溶性钴试样

取可溶性钴样品(8.2.1)于 25 ml 比色管中至标线，加入 0.25 ml 基体改进剂(6.10)，混匀，待测。

#### 8.3.2 总钴试样

量取 25.0 ml 总钴样品(8.2.2)于 150 ml 玻璃烧杯中，加入 1 ml~2 ml 硝酸(6.1)和 1 ml 过氧化氢(6.2)，在可控温电加热板上(7.4)加热消解，确保溶液不沸腾，至 5 ml 左右。再加入 1 ml~2 ml 硝酸(6.1)，继续消解，至 1 ml 左右。必要时可重复加入硝酸和过氧化氢的操作，直到消解完全。冷却后，加入 5 ml 硝酸溶液(6.4)，转移至 25 ml 比色管中(如有不溶残渣，先用定量滤纸(6.13)过滤)，用硝酸溶液(6.4)定容至标线。然后加入 0.25 ml 基体改进剂(6.10)，混匀，待测。

注：总钴试样的制备也可用微波消解法，按 HJ 678 执行。

### 8.4 空白试样的制备

用实验用水代替样品，按照与试样的制备(8.3)相同的步骤，进行可溶性钴和总钴实验室空白试样的制备。

## 9 分析步骤

### 9.1 仪器测量条件

根据仪器操作说明书调节仪器至最佳工作状态。参考测量条件见表 1，石墨炉升温程序见表 2。

表 1 参考测量条件

波长/nm	光源	光谱通带/nm	灯电流/mA	进样体积/ $\mu$ l
240.7	钴空心阴极灯或连续光源	0.2	12.5	20.0

表 2 石墨炉推荐升温程序

升温阶段	温度/ $^{\circ}$ C	时间/s
干燥	80~120	30
灰化	1300	30
原子化（通氩气（6.11））	2600	6
清除	2800	4

注：如果使用横向塞曼扣除背景的仪器进行测定，可将灰化、原子化和清除温度降低 100 $^{\circ}$ C~200 $^{\circ}$ C。

### 9.2 标准曲线的建立

分别移取 0 ml、0.25 ml、0.50 ml、1.00 ml、2.00 ml、2.50 ml、3.00 ml 钴标准使用液（6.9）于 25 ml 比色管中，用硝酸溶液（6.4）定容至标线，此标准系列浓度依次为 0  $\mu$ g/L、10  $\mu$ g/L、20  $\mu$ g/L、40  $\mu$ g/L、80  $\mu$ g/L、100  $\mu$ g/L、120  $\mu$ g/L。然后加入 0.25 ml 基体改进剂（6.10），混匀。按照仪器测量条件（9.1），从低浓度到高浓度依次测量吸光度。以钴的质量浓度（ $\mu$ g/L）为横坐标，以其对应的吸光度为纵坐标，建立标准曲线。

### 9.3 试样测定

按照与标准曲线的建立（9.2）相同的仪器测量条件进行试样（8.3）的测定。如果测定结果超出标准曲线范围，应将试样用标准系列零浓度点溶液稀释后重新测定。

### 9.4 空白试验

按照与试样测定（9.3）相同的仪器测量条件进行实验室空白试样（8.4）的测定。

## 10 结果计算与表示

### 10.1 结果计算

样品中钴的质量浓度 ( $\mu\text{g/L}$ ), 按照公式 (1) 进行计算:

$$\rho = \frac{(\rho_1 - \rho_0) \times V_1}{V} \times D \quad (1)$$

式中:  $\rho$ ——样品中可溶性钴或总钴的质量浓度,  $\mu\text{g/L}$ ;

$\rho_1$ ——由标准曲线得到的试样中可溶性钴或总钴的质量浓度,  $\mu\text{g/L}$ ;

$\rho_0$ ——由标准曲线得到的空白试样中可溶性钴或总钴的质量浓度,  $\mu\text{g/L}$ ;

$V_1$ ——试样定容体积, ml;

$V$ ——取样体积, ml;

$D$ ——试样稀释倍数。

### 10.2 结果表示

当测定结果小于  $100 \mu\text{g/L}$  时, 保留至整数位; 当测定结果大于等于  $100 \mu\text{g/L}$  时, 保留三位有效数字。

## 11 精密度和准确度

### 11.1 精密度

六家实验室对含可溶性钴质量浓度为  $20 \mu\text{g/L}$ 、 $60 \mu\text{g/L}$  和  $100 \mu\text{g/L}$  的统一样品进行了 6 次重复测定: 实验室内相对标准偏差范围分别为  $0.6\% \sim 7.1\%$ 、 $0.5\% \sim 6.6\%$  和  $0.8\% \sim 4.2\%$ ; 实验室间相对标准偏差分别为  $7.1\%$ 、 $4.3\%$  和  $2.7\%$ ; 重复性限分别为  $2 \mu\text{g/L}$ 、 $5 \mu\text{g/L}$  和  $7 \mu\text{g/L}$ ; 再现性限分别为  $4 \mu\text{g/L}$ 、 $9 \mu\text{g/L}$  和  $10 \mu\text{g/L}$ 。

六家实验室对含总钴质量浓度为  $21 \mu\text{g/L}$ 、 $42 \mu\text{g/L}$  和  $63 \mu\text{g/L}$  的统一样品进行了 6 次重复测定: 实验室内相对标准偏差范围分别为  $1.2\% \sim 3.7\%$ 、 $0.8\% \sim 2.9\%$  和  $0.8\% \sim 2.2\%$ ; 实验室间相对标准偏差分别为  $2.9\%$ 、 $2.1\%$  和  $2.3\%$ ; 重复性限分别为  $2 \mu\text{g/L}$ 、 $3 \mu\text{g/L}$  和  $2 \mu\text{g/L}$ ; 再现性限分别为  $2 \mu\text{g/L}$ 、 $3 \mu\text{g/L}$  和  $4 \mu\text{g/L}$ 。

### 11.2 准确度

六家实验室对质量浓度为  $(1.15 \pm 0.08) \text{mg/L}$  和  $(0.141 \pm 0.013) \text{mg/L}$  的有证标准物质 (203604 和 203605) 进行了 6 次重复测定: 相对误差范围分别为  $-2.6\% \sim 6.1\%$  和  $-3.5\% \sim 3.6\%$ ; 相对误差最终值分别为  $0.9\% \pm 6.1\%$  和  $-0.7\% \pm 5.7\%$ 。

六家实验室对含总钴质量浓度为  $21 \mu\text{g/L}$ 、 $42 \mu\text{g/L}$  和  $63 \mu\text{g/L}$  的统一样品进行了 6 次重复加标分析测定, 加标浓度为  $20 \mu\text{g/L}$ 、 $30 \mu\text{g/L}$  和  $40 \mu\text{g/L}$ : 加标回收率范围分别为  $91.0\% \sim 108\%$ 、 $97.3\% \sim 107\%$  和  $91.8\% \sim 103\%$ ; 加标回收率最终值分别为  $99.7\% \pm 12.0\%$ 、 $102\% \pm 6.6\%$  和  $98.3\% \pm 9.6\%$ 。

## 12 质量保证和质量控制

- 12.1 每批样品应至少做一个实验室空白，其测定结果应低于方法检出限。
- 12.2 每次分析样品均应建立标准曲线，相关系数应 $\geq 0.995$ 。
- 12.3 每分析 10 个样品应进行一次仪器零点校正。
- 12.4 每 10 个样品应分析一个标准曲线的中间点浓度标准溶液，其测定结果与标准曲线该点质量浓度的相对误差应在 $\pm 10\%$ 以内。否则，须重新建立标准曲线。
- 12.5 每批样品应至少测定 10%的平行双样，样品数量少于 10 个时，应至少测定 1 个平行双样，测定结果相对偏差应 $\leq 20\%$ 。
- 12.6 每批样品应至少测定 5%的基体加标样品，样品数量少于 20 个时，应至少测定 1 个加标样品，加标回收率应控制在 80%~120%之间。或使用有证标准物质控制测量的准确性。

## 13 注意事项

实验所用器皿用洗涤剂洗净后，应在硝酸溶液（6.3）中浸泡 24 h 以上，然后依次用自来水和实验用水冲洗干净。

## 14 废物处理

实验中产生的废液应分类收集，并做好相应标识，委托有资质的单位集中进行处理。

**附录 A**  
**(规范性附录)**  
**基体干扰检查方法**

此方法适用于有一定浓度的样品。取同一试样两份，其中一份稀释 5 倍 (1+4)，稀释后试样的测定值 (不得低于检出限的 10 倍) 乘以稀释倍数与未稀释试样的测定值比较，相对偏差在  $\pm 10\%$  范围内视为无干扰。否则，表明有干扰存在，可采取稀释或标准加入法消除。

当稀释后试样浓度低于检出限的 10 倍时，可将标准加入法曲线斜率与标准曲线斜率比较，相对偏差在  $\pm 3\%$  范围内视为无干扰。否则，表明有基体干扰存在。

附录 B  
(规范性附录)  
标准加入法

B.1 校准曲线的建立

分别量取四份等量的同一待测试样，配制总体积相同的四份溶液。第 1 份不加标准溶液，第 2、3、4 份分别按比例加入不同质量浓度的标准溶液，四份溶液的质量浓度分别为  $C_x$ 、 $C_x+C_0$ 、 $C_x+2C_0$ 、 $C_x+3C_0$ ；加入标准溶液  $C_0$  的质量浓度应约等于 0.5 倍量的试样质量浓度即  $C_0 \approx 0.5C_x$ 。用空白溶液调零，在相同测定条件下依次测定四份溶液的吸光度。以加入标准溶液的质量浓度为横坐标，以其对应的吸光度为纵坐标，建立校准曲线，曲线反向延伸与浓度轴的交点即为待测试样的质量浓度。该方法只适用于质量浓度和吸光度呈线性的区域。待测试样质量浓度与标准加入法标准曲线的关系，见图 B.1。

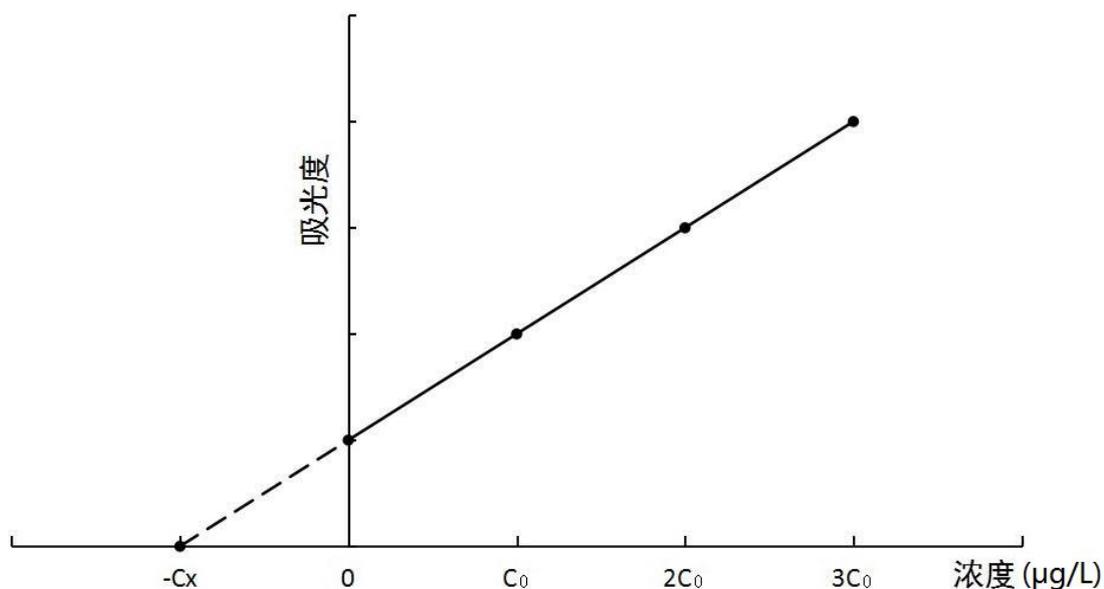


图 B.1 待测试样浓度与标准加入法标准曲线的关系

B.2 注意事项

- B.2.1 加入标准溶液后所引起的体积误差不应超过 0.5%。
- B.2.2 采用标准加入法只能抵消基体效应带来的影响，不能消除背景吸收的影响。
- B.2.3 本方法只适用于样品浓度与吸光度呈线性的区域。

## 附录 C

### (资料性附录)

#### 标准加入法的适用性判断

测定待测试样的吸光度为  $A$ ，从标准曲线上查得浓度为  $x$ 。再向待测试样中加入标准溶液，加标浓度为  $S$ ，测定其吸光度为  $B$ ，从标准曲线上查得浓度为  $y$ 。用公式 (C.1) 计算待测试样的含量  $c$ ：

$$c = \left( \frac{S}{y-x} \right) \times x \quad (\text{C.1})$$

当不存在基体效应时， $S/(y-x)$  应为 1，即  $c=x$ ，此时可用标准溶液校准曲线法。当存在基体效应时， $S/(y-x)$  在 0.5~1.5 之间，可用标准加入法， $S/(y-x)$  超出此范围时，标准加入法不适用，必须预先分离基体后才能进行测定。

---