

中华人民共和国国家标准

水质 铜、锌、铅、镉的测定
原子吸收分光光度法

UDC 614.777
:543.422
GB 7475—87

Water quality—Determination of copper, zinc,
lead and cadmium—Atomic absorption spectrometry

本标准规定了测定水中铜、锌、铅、镉的原子吸收光谱法。

本标准分为两部分。第一部分为直接法，适用于测定地下水、地面水和废水中的铜、锌、铅、镉；第二部分为螯合萃取法，适用于测定地下水和清洁地面水中低浓度的铜、铅、镉。

1 定义

1.1 溶解的金属：未酸化的样品中能通过0.45μm滤膜的金属成分。

1.2 金属总量：未经过滤的样品经强烈消解后测得的金属浓度，或样品中溶解和悬浮的两部分金属浓度的总量。

2 采样和样品

2.1 用聚乙烯塑料瓶采集样品。采样瓶先用洗涤剂洗净，再在硝酸溶液（5.6）中浸泡，使用前用水冲洗干净。分析金属总量的样品，采集后立即加硝酸（5.1）酸化至pH 1~2，正常情况下，每1000 ml样品加2 ml硝酸（5.1）。

2.2 试样的制备

分析溶解的金属时，样品采集后立即通过0.45μm滤膜过滤，得到的滤液再按（2.1）中的要求酸化。

第一部分 直接法

3 适用范围

3.1 测定浓度范围与仪器的特性有关，表1列出一般仪器的测定范围。

表 1

元 素	浓度范围, mg/L
铜	0.05~5
锌	0.05~1
铅	0.2~10
镉	0.05~1

3.2 地下水和地面水中的共存离子和化合物在常见浓度下不干扰测定。但当钙的浓度高于1000mg/L时，抑制镉的吸收，浓度为2000mg/L时，信号抑制达19%。铁的含量超过100mg/L时，抑制锌的吸收。当样品中含盐量很高，特征谱线波长又低于350nm时，可能出现非特征吸收。如高浓度的钙，

因产生背景吸收，使铅的测定结果偏高。

4 原理

将样品或消解处理过的样品直接吸入火焰，在火焰中形成的原子对特征电磁辐射产生吸收，将测得的样品吸光度和标准溶液的吸光度进行比较，确定样品中被测元素的浓度。

5 试剂

除非另有说明，分析时均使用符合国家标准或专业标准的分析纯试剂、去离子水或同等纯度的水。

5.1 硝酸 (HNO_3): $\rho = 1.42\text{g/ml}$ ，优级纯。

5.2 硝酸 (HNO_3): $\rho = 1.42\text{g/ml}$ ，分析纯。

5.3 高氯酸 (HClO_4): $\rho = 1.67\text{g/ml}$ ，优级纯。

5.4 燃料：乙炔，用钢瓶气或由乙炔发生器供给，纯度不低于99.6%。

5.5 氧化剂：空气，一般由气体压缩机供给，进入燃烧器以前应经过适当过滤，以除去其中的水、油和其他杂质。

5.6 1 + 1 硝酸溶液。

用硝酸 (5.2) 配制。

5.7 1 + 499 硝酸溶液。

用硝酸 (5.1) 配制。

5.8 金属贮备液：1.000g/L。

称取1.000g光谱纯金属，准确到0.001g，用硝酸 (5.1) 溶解，必要时加热，直至溶解完全，然后用水稀释定容至1000ml。

5.9 中间标准溶液。

用硝酸溶液 (5.7) 稀释金属贮备液 (5.8) 配制，此溶液中铜、锌、铅、镉的浓度分别为50.00、10.00、100.0和10.00mg/L。

6 仪器

一般实验室仪器和：

原子吸收分光光度计及相应的辅助设备，配有乙炔-空气燃烧器；光源选用空心阴极灯或无极放电灯。仪器操作参数可参照厂家的说明进行选择。

注：实验用的玻璃或塑料器皿用洗涤剂洗净后，在硝酸溶液 (5.6) 中浸泡，使用前用水冲洗干净。

7 步骤

7.1 校准

7.1.1 参照表2，在100ml容量瓶中，用硝酸溶液 (5.7) 稀释中间标准溶液 (5.9)，配制至少4个工作标准溶液，其浓度范围应包括样品中被测元素的浓度。

表 2

中间标准溶液 (5.9) 加入体积 ml		0.50	1.00	3.00	5.00	10.0
工作标准溶液浓度 mg/L	铜	0.25	0.50	1.50	2.50	5.00
	锌	0.05	0.10	0.30	0.50	1.00
	铅	0.50	1.00	3.00	5.00	10.0
	镉	0.05	0.10	0.30	0.50	1.00

注：定容体积为100ml。

7.1.2 测定金属总量时,如果样品需要消解,则工作标准溶液也按7.6.3中的步骤进行消解。

7.1.3 选择波长和调节火焰,按7.6.4的步骤测定。

7.1.4 用测得的吸光度与相对应的浓度绘制校准曲线。

注:① 装有内部存储器的仪器,输入1~3个工作标准。存入一条校准曲线,测定样品时可直接读出浓度。

② 在测定过程中,要定期地复测空白和工作标准溶液,以检查基线的稳定性和仪器的灵敏度是否发生了变化。

7.2 试份

测定金属总量时,如果样品需要消解,混匀后取100.0 ml实验室样品置于200 ml烧杯中,接7.6.3继续分析。

7.3 空白试验

在测定样品的同时,测定空白。取100.0 ml硝酸溶液(5.7)代替样品,置于200 ml烧杯中,接7.6.3继续分析。

7.4 验证试验

验证实验是为了检验是否存在基体干扰或背景吸收。一般通过测定加标回收率判断基体干扰的程度,通过测定特征谱线附近1 nm内的一条非特征吸收谱线处的吸收可判断背景吸收的大小。根据表3选择与特征谱线对应的非特征吸收谱线。

表 3

元 素	特征谱线, nm	非特征吸收谱线, nm
铜	324.7	324 (铂)
锌	213.8	214 (氘)
铅	283.3	283.7 (铂)
镉	228.8	229 (氘)

7.5 去干扰试验

根据验证试验(7.4)的结果,如果存在基体干扰,用标准加入法测定并计算结果。如果存在背景吸收,用自动背景校正装置或邻近非特征吸收谱线法进行校正,后一种方法是从特征谱线处测得的吸收值中扣除邻近非特征吸收谱线处的吸收值,得到被测元素原子的真正吸收。此外,也可使用螯合萃取法或样品稀释法降低或排除产生基体干扰或背景吸收的组分。

7.6 测定

7.6.1 测定溶解的金属时,用2.2制备的试样,接7.6.4测定。

7.6.2 测定金属总量时,如果样品不需要消解,用实验室样品,接7.6.4进行测定。如果需要消解,用7.2中的试份进行分析。

7.6.3 加入5 ml硝酸(5.1),在电热板上加热消解,确保样品不沸腾,蒸至10 ml左右,加入5 ml硝酸(5.1)和2 ml高氯酸(5.3),继续消解,蒸至1 ml左右。如果消解不完全,再加入5 ml硝酸(5.1)和2 ml高氯酸(5.3),再蒸至1 ml左右。取下冷却,加水溶解残渣,通过中速滤纸(预先用酸洗)滤入100 ml容量瓶中,用水稀释至标线。

注:消解中使用高氯酸有爆炸危险,整个消解要在通风橱中进行。

7.6.4 根据表4选择波长和调节火焰,吸入硝酸溶液(5.7),将仪器调零。吸入空白、工作标准溶液或样品,记录吸光度。

表 4

元 素	特征谱线波长, nm	火 焰 类 型
铜	324.7	乙炔-空气, 氧化性
锌	213.8	乙炔-空气, 氧化性
铅	283.3	乙炔-空气, 氧化性
镉	228.8	乙炔-空气, 氧化性

7.6.5 根据扣除空白吸光度后的样品吸光度, 在校准曲线上查出样品中的金属浓度。

第二部分 螯合萃取法

8 适用范围

8.1 浓度测定范围与仪器的特性有关, 表 5 列出了一般仪器的测定范围。

表 5

元 素	浓度范围, $\mu\text{g/L}$
铜	1 ~ 50
铅	10 ~ 200
镉	1 ~ 50

8.2 当样品的化学需氧量超过500mg/L时, 可能影响萃取效率。铁的含量不超过5 mg/L, 不干扰测定。如果样品中存在的某类络合剂, 与被测金属形成的络合物比吡咯烷二硫代氨基甲酸铵的络合物更稳定, 则应在测定前去除样品中的这类络合剂。

9 原理

吡咯烷二硫代氨基甲酸铵在pH 3.0时与被测金属离子螯合后萃入甲基异丁基甲酮中, 然后吸入火焰进行原子吸收光谱测定。

10 试剂

除非另有说明, 分析时均使用符合国家标准或专业标准的分析纯试剂、去离子水或同等纯度的水。

10.1 甲基异丁基甲酮 ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}$)。

10.2 氢氧化钠 (NaOH, 优级纯) 溶液: 100g/L。

10.3 盐酸 (HCl, $\rho = 1.19\text{g/ml}$, 优级纯) 溶液: 1 + 49 溶液。

10.4 吡咯烷二硫代氨基甲酸铵 ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{N}_2\text{S}_2$) 溶液: 2%。

将2.0g吡咯烷二硫代氨基甲酸铵溶于100 ml 水中, 必要时在分液漏斗中用甲基异丁基甲酮进行纯化, 加入等体积的甲基异丁基甲酮, 摇动30s, 分层后放出水相备用, 弃去有机相。此溶液用时现配。

10.5 水饱和的甲基异丁基甲酮。

在分液漏斗中放入甲基异丁基甲酮和等体积的水, 摇动30s, 分层后弃去水相, 留下有机相备用。

10.6 中间标准溶液

用硝酸溶液 (5.7) 稀释金属贮备液 (5.8) 配制。此溶液中铜、铅、镉的浓度分别为 0.500、

2.00、0.50mg/L。

11 仪器

同第6章。

12 步骤

12.1 校准

12.1.1 配制一个空白和至少4个工作标准溶液。空白为100.0ml硝酸溶液(5.7)，置于200ml烧杯中。制备工作标准溶液时，参照表6。准确吸取一定量的中间标准溶液(10.6)置于200ml烧杯中，用硝酸溶液(5.7)稀释至100ml，按12.4.1和12.4.2继续分析。

表 6

中间标准溶液(10.6)加入体积, ml		0.50	1.00	2.00	5.00	10.0
工作标准溶液浓度 mg/L	铜	0.25	0.50	1.0	2.5	5.0
	铅	1.0	2.0	4.0	10.0	20.0
	镉	0.25	0.50	1.0	2.5	5.0

注：定容体积为100ml。

12.1.2 测定金属总量时，如果样品需要消解，则空白和工作标准溶液也要按7.6.3的步骤进行消解。但过滤时不是滤入100ml容量瓶而是滤入200ml烧杯中，用水定容到100ml。然后按12.4.1和12.4.2继续分析。

12.1.3 用扣除空白吸光度后的各工作标准的吸光度与对应的金属含量作图，绘制校准曲线。

12.2 试份

分析溶解的金属时，取100.0ml 2.2中制备的试样。分析金属总量时，如果样品不需要消解，则取100.0ml实验室样品，如果样品需要消解，则混匀后取100.0ml实验室样品，按7.6.3的步骤消解，最后定容到100ml。以上三种样品置于200ml烧杯中后，按12.4.1和12.4.2继续分析。

12.3 空白试验

在测定样品的同时，测定空白。取100.0ml硝酸溶液(5.7)置于200ml烧杯中，按12.4.1和12.4.2继续操作。如果样品需要消解，则空白也和样品一同先按7.6.3的步骤消解。

12.4 测定

12.4.1 用氢氧化钠溶液(10.2)和盐酸溶液(10.3)调空白、工作标准或试份的pH为3.0(用pH计指示)。将溶液转入200ml容量瓶中，加入2ml吡咯烷二硫代氨基甲酸铵溶液(10.4)，摇匀。加入10ml甲基异丁基甲酮(10.1)，剧烈摇动1min，静置分层后，小心地沿容量瓶壁加入水，使有机相上升到瓶颈中并达到吸样毛细管可以达到的高度。

注：① 如果单独测定铅，最佳萃取pH为 2.3 ± 0.2 。

② 样品中存在强氧化剂时，可能破坏吡咯烷二硫代氨基甲酸铵，萃取前应去除。

③ 有些金属离子和吡咯烷二硫代氨基甲酸铵的络合物不稳定，萃取操作时要避免日光直射和避开热源。

12.4.2 根据表4选择波长和调节火焰，吸入水饱和的甲基异丁基甲酮(10.5)，将仪器调零。吸入空白、工作标准或试份的萃取有机相，记录吸光度。

12.4.3 根据扣除空白吸光度后的试份吸光度，从校准曲线上查出试份中的金属含量。

13 结果的表示

实验室样品中的金属浓度按下式计算：

$$c = \frac{W \times 1000}{V}$$

式中：c ——实验室样品中的金属浓度， $\mu\text{g/L}$ ；

W ——试份中的金属含量， μg ；

V ——试份的体积，ml。

报告结果时，要指明测定的是溶解的金属还是金属总量。

14 精密度

本方法的重复性和再现性列于表7。

表 7

	参加实验室 数目	质控样品 配制浓度 $\mu\text{g/L}$	平均测定值 $\mu\text{g/L}$	重复测定 标准偏差 $\mu\text{g/L}$	重复性 $\mu\text{g/L}$	再现测定 标准偏差 $\mu\text{g/L}$	再现性 $\mu\text{g/L}$
直接法							
铜	7	100	96	5.9	17	6.6	19
铜	5	500	480	15	42	34	96
锌	8	100	99.9	2.4	6.8	3.1	8.8
锌	4	500	507	8.1	23	11	31
螯合萃取法							
铜	14	40	40.6	1.7	4.8	5.9	17
铅	6	50	49.9	1.8	5.1	2.8	7.9
镉	6	4.9	5.1	0.3	0.8	0.4	1.1

注：① 重复性 ($\mu\text{g/L}$) = 2.83 × 重复测定标准偏差 ($\mu\text{g/L}$)。

② 再现性 ($\mu\text{g/L}$) = 2.83 × 再现测定标准偏差 ($\mu\text{g/L}$)。

附录 A
(参考件)

吡咯烷二硫代氨基甲酸铵—甲基异丁基甲酮萃取铜、铅、镉的pH范围如表A 1所示。

表 A 1

元 素	pH 范 围
铜	<0.1 ~ 8
铅	<0.1 ~ 6
镉	1 ~ 6

附加说明:

本标准由国家环境保护局规划标准处提出。

本标准由北京市环境保护监测中心负责起草。

本标准主要起草人丁国斌。

本标准由中国环境监测总站负责解释。