

GBZ

中华人民共和国国家职业卫生标准

GBZ/T 302—2018

尿中锑的测定 原子荧光光谱法

Determination of antimony in urine

— atomic fluorescence spectrometry method

2018-08-16 发布

2019-01-01 实施

中华人民共和国国家卫生健康委员会发布

前　　言

根据《中华人民共和国职业病防治法》制定本标准。

本标准按照GB/T 1.1—2009 给出的规则起草。

本标准主要起草单位：华中科技大学同济医学院公共卫生学院，武汉市职业病防治院，广西壮族自治区职业病防治院。

本标准主要起草人：张裕曾，郑丹，宋为丽，李荣娟，宁攀良，黄忠科，陈卫红，覃利梅，江金凤，陈志亮。

尿中锑的测定 原子荧光光谱法

1 范围

本标准规定了测定尿中锑的原子荧光光谱法。

本标准适用于职业接触人员尿中锑的测定。

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。

GBZ/T 295 职业人群生物监测方法 总则

3 原理

尿液样品（以下称尿样）经双氧水-硝酸-硝酸镍溶液消化处理后，在酸性条件下，L-半胱氨酸将五价锑还原为三价锑，加入硼氢化钾还原生成锑化氢，由氩气载入石英原子化器中分解为原子态锑，在波长217.6 nm下锑空心阴极灯激发产生原子荧光，测定原子荧光强度，所产生的荧光强度与溶液中锑含量成正比，与标准曲线比较定量。

4 仪器

4.1 具塞聚乙烯塑料瓶，100 mL。

4.2 尿比重计。

4.3 锥形瓶，100 mL。

4.4 比色管，10 mL。

4.5 移液管，1.0 mL、5.0 mL、10.0 mL。

4.6 微量移液器，100 μL、200 μL、1000 μL。

4.7 温控电热板。

4.8 恒温水浴箱。

4.9 原子荧光光谱仪，锑空心阴极灯。

5 试剂

5.1 实验用水为去离子水，用酸为优级纯。

5.2 硝酸， $\rho = 1.42 \text{ g/cm}^3$ 。

5.3 盐酸， $\rho = 1.179 \text{ g/cm}^3$ 。

5.4 双氧水（30%），分析纯。

5.5 盐酸溶液：5%（体积分数）。

5.6 硝酸镍溶液：12.5 g/L，取20 g 硝酸镍[Ni (NO₃)₂ • 6H₂O，分析纯]，用水溶解并稀释至1000 mL 备用。

5.7 氢氧化钾溶液：1 g/L，取0.1 g 氢氧化钾（优级纯），用水溶解并稀释至100 mL，临用前配制。

5.8 硼氢化钾溶液：10 g/L，取1 g 硼氢化钾（分析纯），用1 g/L 的氢氧化钾溶液溶解并稀释至100 mL，临用前配制。

5.9 L-半胱氨酸溶液：10.0 g/L，取1 g L-半胱氨酸（生化试剂）于100 mL 烧杯中，用水溶解并稀释至100 mL，临用前配制。

5.10 锡标准溶液：采用国家认可的锡标准溶液。

5.11 标准应用液：精确吸取锡标准溶液（100.0 μg/mL）2.5 mL 置于25 mL 容量瓶，用水定容至刻度，此为标准贮备液，浓度为10.0 μg/mL，临用时用水将标准贮备液稀释成1.0 μg/mL 标准应用液。

6 样品的采集、运输和保存

6.1 依据GBZ/T 295进行尿样采集，用具塞聚乙烯塑料瓶收集班末尿样≥50 mL，及时测定尿比重。

6.2 样品空白：随机抽取与样品采集同批号的采尿用品2份，作为样品空白。

6.3 样品运输：将采集后的样品和样品空白置于清洁容器中冷藏运输。

6.4 样品保存：室温下可以保存3 d，4℃条件下可以保存7 d，置于-8℃以下可保存14 d。

7 分析步骤

7.1 仪器操作参考条件：灯电流为80 mA，负高压为270 V，原子化器温度为200℃，原子化器高度为8 mm，载气为氩气，载气流量为400 mL/min，屏蔽气流量为800 mL/min，测量方式为峰面积，载流：5%盐酸溶液，还原剂：10 g/L 硼氢化钾溶液。

7.2 标准曲线的绘制：取6个比色管，分别加入0.0 μL、20.0 μL、50.0 μL、100.0 μL、150.0 μL、200.0 μL 标准应用液，依次分别加入0.5 mL 盐酸，2.0 mL L-半胱氨酸溶液，用水定容至10 mL，制备成0.0 μg/L、2.0 μg/L、5.0 μg/L、10.0 μg/L、15.0 μg/L、20.0 μg/L 锡标准系列。参照仪器操作条件，将原子荧光光度计调节至最佳测定状态。首先进入空白值测定状态，连续用第1管进样以获得稳定的空白值，并执行自动扣底后，再依次测定各标准管。以测得的荧光强度值与相应的锡浓度(μg/L) 绘制标准曲线（或由仪器自动稀释配制标准系列绘制标准曲线）。

7.3 样品的配制和预处理：充分摇匀样品，取1.0 mL 尿样于锥形瓶中，依次加入2 mL 硝酸镍溶液，3 mL 双氧水以及5 mL 硝酸，摇匀，静置15 min，于温控电热板270℃消化至近干，冷却至室温后依次加

入 0.5 mL 盐酸，2 mL L-半胱氨酸溶液，转移至 10 mL 比色管中，用水清洗锥形瓶，洗液移入比色管中并定容至 10 mL，65℃水浴 15 min，混匀供测定。

7.4 样品空白的配制和预处理: 依据 GBZ/T 173 制作样品空白, 向作为空白的采尿容器中加入与样品采集量相当的水, 取 1.0 mL 于锥形瓶中, 其余处理步骤同 7.3。

7.5 样品和样品空白的测定：用测定标准管的操作条件测定样品及样品空白溶液，空白测定结果应小于检出限。当检测结果大于检出限时，表明样品在采集、运输和存储过程中受到污染，批量样品应作废。通过测得的荧光强度值使用标准曲线计算锑的浓度（ $\mu\text{g/L}$ ）。

8 计算

8.1 按式(1)计算尿样换算成标准比重(1.020)下的浓度校正系数(k)：

式中：

k ——换算成标准比重下的浓度校正系数；

SG ——为实测比重。

8.2 按式(2)计算尿中锑的浓度

式中：

C —尿中锑的浓度，单位为微克每升 ($\mu\text{g/L}$)；

C_0 ——由标准曲线得锑浓度，单位为微克每升 ($\mu\text{g/L}$)；

F ——样品稀释倍数；

k ——换算成标准比重下的浓度校正系数。

9 说明

9.1 方法检出限为 $0.06 \mu\text{g/L}$, 方法定量下限为 $0.20 \mu\text{g/L}$; 方法测定范围为 $0.20 \mu\text{g/L} \sim 20.00 \mu\text{g/L}$ (按取 1 mL 尿样计)。方法批内精密度相对标准偏差为 $0.51 \% \sim 3.84 \%$, 批间精密度相对标准偏差为 $1.55 \% \sim 4.58 \%$, 加标回收率为 $98.60 \% \sim 102.80 \%$ 。如果样品锑浓度超出测定范围, 将样品稀释后测定。

9.2 L-半胱氨酸溶液为金属掩蔽剂和预还原剂,以消除共存离子干扰和价态干扰。对多种元素的干扰进行实验,结果发现,100 μg/mL 的 K⁺、Na⁺、Mg²⁺、Zn²⁺、Fe²⁺、Ca²⁺、Mn⁴⁺、Cu²⁺、Pb²⁺、Hg²⁺; 10 μg/mL 的 Cr⁶⁺、Cd²⁺、Se²⁺; 5 μg/mL 的 As³⁺; 1.0 μg/mL 的 Sn²⁺; 0.8 μg/mL 的 Bi²⁺; 12.5 g/L 的 Ni²⁺对测定均不产生干扰。L-半胱氨酸亦能够消除锑元素的价态干扰。

9.3 采集接触者工作班末尿样，采集尿样应脱离现场环境，换下工作服，洗净手，以防止污染。

9.4 所用玻璃仪器及塑料胶管均先用 50% 盐酸溶液浸泡 24 h，再用 10% 硝酸溶液浸泡 24 h，最后用水冲洗、晾干备用。