

国家市场监督管理总局

国家标准化管理委员会

202X-XX-XX实施

202X-XX-XX发布

钨精矿化学分析方法

第13部分：砷含量的测定

Chemical analysis methods for tungsten concentrates

Part 13：Determination of arsenic content

（预审稿）

中华人民共和国国家标准

ICS 77.120.99

CCS H 14

C

GB/T 6150.13-202X

代替GB/ T 6150.13 -2008

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：标准化该文件的结构合起草规则》的规定起草。

本文件是GB/T 6150.《钨精矿化学分析方法》 的第13部分，GB/T 6150已经发布了以下部分：

—第1部分 三氧化钨量的测定 钨酸铵灼烧重量法。

—第2部分：锡量的测定 碘酸钾容量法和氢化物原子吸收光谱法。

—第3部分：磷量的测定 磷钼黄分光光度法和电感耦合等离子体原子发射光谱法。

—第4部分：硫量的测定 高频-红外吸收法和燃烧-碘量法。

—第5部分：钙量的测定 EDTA容量法和火焰原子吸收光谱法。

—第6部分：湿存水量的测定 重量法。

—第7部分：钽铌量的测定 等离子体发射光谱法和分光光度法。

—第8部分：钼量的测定 硫氰酸盐分光光度法。

—第9部分：铜量的测定 火焰原子吸收光谱法。

—第10部分：铅量的测定 氢化物发生原子荧光光谱法和火焰原子吸收光谱法。

—第11部分：锌量的测定 火焰原子吸收光谱法。

—第12部分：二氧化硅量的测定 硅钼蓝分光光度法和重量法。

—第13部分：砷量的测定 氢化物原子吸收光谱法和DDTC-Ag分光光度法。

—第14部分：锰量的测定 硫酸亚铁铵容量法和火焰原子吸收光谱法。

—第15部分：铋量的测定 氢化物发生原子荧光光谱法和火焰原子吸收光谱法。

—第16部分：铁量的测定 磺基水杨酸分光光度法。

—第17部分：锑量的测定 氢化物原子吸收光谱法。

本文件代替GB/T 6150.13-2008《钨精矿化学分析方法 砷量的测定 氢化物原子吸收光谱法和DDTC-Ag分光光度法》，与GB/T 6150.13-2008相比，除结构调整和编辑性改动外，主要技术变化如下：

a）修改了检测方法，检测方法由氢化物原子吸收光谱法修改为原子荧光光谱法（见第4章，2008版的第1章）；

b）修改了方法1测定范围，测定范围由0.005%～0.20%修改为0.0010%～0.20%（见第1章）；

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。

本文件由中国有色金属工业协会提出。

本文件由全国有色金属标准化技术委员会（SAC/TC 243）归口。

本文件起草单位：赣州有色冶金研究所、郴州钻石钨制品有限责任公司、金堆城钼业股份有限公司、湖南柿竹园有色金属有限责任公司、国家钨与稀土产品质量监督检验中心、赣州华兴钨制品有限公司、国标（北京）检验认证有限公司、长沙矿冶研究院分析检测中心。

本文件主要起草人：XXX、XXX

本文件及其所代替文件的历次版本发布情况为：

——GB/T 6150.15-1985；

——GB/T 6150.13-2008。

引 言

钨精矿是一种重要的战略资源，以其作为重要工业原料生产的钨及钨合金，由于具有高熔点、高比重、高硬度的特点，广泛应用于机械加工、冶金、采矿、电子电讯、建筑工业、兵器工业、航空航天等领域。GB/T 6150旨在通过实验研究过建立一套完整、切实可行、且适应于钨精矿产品生产和贸易需求的化学成分分析的方法标准。限于文件篇幅、使用需求、适用范围以及各分析方法之间的技术独立性等方面原因，GB/T 6150拟由18个部分组成。

—第1部分 三氧化钨量的测定 钨酸铵灼烧重量法。

—第2部分：锡量的测定 碘酸钾容量法和氢化物原子吸收光谱法。

—第3部分：磷量的测定 磷钼黄分光光度法和电感耦合等离子体原子发射光谱法。

—第4部分：硫量的测定 高频-红外吸收法和燃烧-碘量法。

—第5部分：钙量的测定 EDTA容量法和火焰原子吸收光谱法。

—第6部分：湿存水量的测定 重量法。

—第7部分：钽铌量的测定 等离子体发射光谱法和分光光度法。

—第8部分：钼量的测定 硫氰酸盐分光光度法。

—第9部分：铜量的测定 火焰原子吸收光谱法。

—第10部分：铅量的测定 氢化物发生原子荧光光谱法和火焰原子吸收光谱法。

—第11部分：锌量的测定 火焰原子吸收光谱法。

—第12部分：二氧化硅量的测定 硅钼蓝分光光度法和重量法。

—第13部分：砷量的测定 氢化物原子吸收光谱法和DDTC-Ag分光光度法。

—第14部分：锰量的测定 硫酸亚铁铵容量法和火焰原子吸收光谱法。

—第15部分：铋量的测定 氢化物发生原子荧光光谱法和火焰原子吸收光谱法。

—第16部分：铁量的测定 磺基水杨酸分光光度法。

—第17部分：锑量的测定 氢化物原子吸收光谱法。

—第18部分：钡量的测定 电感耦合等离子体发射光谱法。

钨精矿化学分析方法序列标准化文件主要依据钨精矿产品标准中技术指标而起草。自1985年以来，先后发布了2个版本的GB/T 6150。GB/T6150.13-2008发布实施已十余年，期间其适用的产品标准已于2015年进行了一次修订（YS/T 231-2015），各项技术指标都有了新的变化，钨行业上下游客户对产品检测的也有了新的要求，分析检测技术也有了发展和进步，国家对各行业的环保也有了进一步的严格要求。鉴于此，确有必要对GB/T6150.13-2008进行修订以适应新的变化和需求，更加满足钨精矿市场和应用需求。

钨精矿化学分析方法

第13部分 砷含量的测定

1. 范围

本文件规定了钨精矿中砷含量的测定方法。

本文件适用于钨精矿中砷含量的测定，包含两个方法，方法1：氢化物原子荧光光谱法，测定范围（质量分数）：0.001%～0.20%，方法2：DDTC-Ag分光光度法，测定范围（质量分数）：0.010%～0.50%。测定范围重叠部分以方法1为仲裁方法。

1. 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 602 化学试剂 杂质测定用标准溶液的制备

GB/T 6682 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

GB/T 6379.2 测量方法与结果的准确度（正确度与精密度） 第2部分：确定标准测量方法重复性与再现性的基本方法

1. 术语和定义

本文件没有需要界定的术语和定义。

1. 方法1：氢化物发生-原子荧光光谱法

4.1　原理

样品经硫酸-硫酸铵分解，在氨水介质中用柠檬酸络合钨，铁，锰等，用硫脲-抗坏血酸预还原五价砷到三价砷。在氢化物发生器中，砷被硼氢化钾还原为氢化物，于原子荧光光谱仪上测定其荧光强度。

4.2　试剂或材料

除另有说明，在分析中仅使用确认为分析纯的试剂和符合GB/T 6682规定的实验室二级水。

4.2.1　硫酸铵。

4.2.2　硫酸(ρ=1.84g/mL)。

4.2.3　盐酸(ρ=1.19g/mL)。

4.2.4　氨水(ρ=0.88g/mL)。

4.2.5　柠檬酸溶液（500 g/L）。

4.2.6　硫酸溶液（1+1）。

4.2.7　柠檬酸-碘化钾溶液液：称取20g柠檬酸，5g碘化钾，加水溶解，以水稀释至100 mL，混匀。用时现配。

4.2.8　硫脲-抗坏血酸预还原溶液：100 g/L硫脲溶液与100 g/L抗坏血酸溶液等体积混合，用时现配。

4.2.9　硼氢化钾溶液：称取10 g硼氢化钾溶于已加有2.5g氢氧化钾的500 mL水中，用时现配。

4.2.10　砷标准贮存溶液：称取0.132 0 g三氧化二砷[w（As2O3）＞99.95%，120 ℃烘2 h冷却至室温]置于100 mL烧杯中，加10 mL氢氧化钠溶液(10 g/L)，微热溶解完全后，加40 mL水，1滴酚酞指示剂(10 g/L)，用硫酸（4.2.6）中和至无色后过量12滴，冷至室温，移入1 000 mL容量瓶中，以水定容。此溶液1 mL含100 μg砷。

4.2.11　砷标准溶液：移取50 mL砷标准贮存溶液（4.2.10）溶液于1 000 mL容量瓶中，以水定容。此溶液1 mL含5 μg砷。

4.2.12　氩气（φ(Ar)>99.99%)。

4.3　仪器设备

4.3.1　原子荧光光谱仪。在仪器最佳工作条件下，凡能达到下列指标的原子荧光光谱仪均可使用：

检出限：不大于0.1 ng∕mL。

精密度：最高浓度标准溶液荧光强度及“零” 浓度溶液荧光强度相对于最高浓度标准溶液荧光强度平均值的变异系数应分别不大于5.0％和1.0％。

工作曲线线性：将工作曲线浓度等分成五段，最高段的荧光强度差值与最低段的荧光强度差值的比，应不小于0.90。

4.3.2　砷高性能灯。

4.4　样品

4.4.1　样品粒度小于0.074 mm。

4.4.2　样品预先在105℃〜110 ℃烘2 h，置于干燥器中冷却至室温。

4.5　试验步骤

4.5.1　试料

称取0.1g试样，精确至0.000 1g。

4.5.2　平行测定

独立地进行两次测定，取其平均值。

4.5.3　空白试验

随同试料（4.5.1）进行空白试验。

4.5.4　分析试液的制备

4.5.4.1将试料（4.5.1）置于250 mL烧杯中，加入1 g硫酸铵（4.2.1），摇匀，再加入7 mL硫酸（4.2.2），在高温电炉上加热分解（如分解后样品还有黑色物质，取下冷却，小心滴加几滴浓硝酸，继续加热分解），冒烟浓缩至体积为1~2 mL，取下冷却后，吹入少量水洗杯壁和表面皿，加入8 mL柠檬酸溶液（4.2.5），20 mL氨水（4.2.4），用水洗杯壁和表面皿，加热赶除过量的氨水，冷却后，将溶液移至100 mL容量瓶中，以水稀释至刻度，混匀。

4.5.4.2按表1移取试液（4.5.4.1）于100 mL容量瓶中，加入20 mL柠檬酸-碘化钾溶液（4.2.7），10 mL硫脲-抗坏血酸预还原溶液（4.2.8），15 mL盐酸（4.2.3），以水稀释至刻度，混匀，待测。

2.5.4.3将试液（2.5.4.2）在原子荧光仪上测定其荧光强度。从标准曲线上查出相应的砷的浓度。

表1

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 砷的质量分数（%） | 移取试液体积（mL） | 测定体积（mL） |
| 0.001～0.01 | 20.00 | 100 |
| >0.01～0.10 | 10.00 | 100 |
| >0.10～0.20 | 5.00 | 100 |

4.5.5　工作曲线的绘制

分别移取0.00 mL、0.20 mL、0.50 mL、1.00 mL、1.50 mL、2.00 mL砷标准溶液（4.2.11）于6个100 mL的容量瓶中，各加入20 mL柠檬酸-碘化钾溶液（4.2.7），加入10 mL硫脲-抗坏血酸预还原溶液（4.2.8），15 mL盐酸（4.2.3），以水稀释至刻度，混匀。在原子荧光仪上测定其荧光强度。以砷浓度为横坐标，荧光强度为纵坐标绘制工作曲线。

4.6　试验数据处理

砷含量以砷的质量分数ω（As）计，按式（1）计算：

………………………………（1）

式中：

ρ1——自工作曲线上查得试液中砷的质量浓度，单位为微克每毫升(μg/mL)；

ρ0——自工作曲线上查得随同试样空白中砷的质量浓度，单位为微克每毫升(μg/mL)；

V0 ——试液定容的体积，单位为毫升（mL）；

V1 ——试液分取的体积，单位为毫升（mL）；

V2——试液测定的体积，单位为毫升（mL）；

m0——试样量，单位为克（g）。

计算结果保留两位有效数字，按GB/T 8170的规定修约。

4.7　精密度

氢化物发生-原子荧光光谱法精密度数据是由8家实验室对砷含量的6个不同水平样品进行共同试验确定的。每个实验室对每个水平的砷含量在重复性条件下独立测定11次。测量的原始数据见表A.1。

4.7.1　重复性

在重复性条件下获得的两次独立测试结果的测定值，在以下给出的平均值范围内，这两个测试结果的绝对差值不超过重复性限（r），超过重复性限（r）的情况不超过5%，重复性限（r）按表2数据采用线性内插法或外延法求得。

表2

|  |  |
| --- | --- |
| 质量分数/% | 重复性限（r）/% |
| 0.0068 | 0.0008 |
| 0.031 | 0.0033 |
| 0.042 | 0.0053 |
| 0.059 | 0.0045 |
| 0.15 | 0.015 |
| 0.17 | 0.019 |

4.7.2　再现性

实在再现性条件下获得的两次独立测试结果的测定值，在以下给出的平均值范围内，这两个测试结果的绝对差值不超过再现性限（r），超过再现性限（r）的情况不超过5%，再现性限（r）按表3数据采用线性内插法或外延法求得。

表3

|  |  |
| --- | --- |
| 质量分数/% | 允许差/% |
| 0.0068 | 0.0012 |
| 0.031 | 0.0048 |
| 0.042 | 0.0078 |
| 0.059 | 0.014 |
| 0.15 | 0.026 |
| 0.17 | 0.044 |

4.8质量保证和控制

分析时，用标准样品或控制样品进行校核，或每月至少用标准样品或控制样品对分析方法校核一次。当过程失控时，应找出原因。纠正错误后，重新进行校核。

1. 方法2：DDTC-Ag分光光度法

5.1　原理

样品经硫酸-硫酸铵分解，在氨水介质中用柠檬酸络合钨、铁和锰等，用氯化亚锡和碘化钾将五价的砷还原成亚砷酸，再加入锌粒使其产生砷化氢气体。将砷化氢气体导入显色剂DDTC-Ag吸收液中，于分光光度计波长为530 nm处测量其吸光度。

5.2　试剂或材料

除另有说明，在分析中仅使用确认为分析纯的试剂和符合GB/T 6682规定的实验室二级水。

5.2.1　硫酸铵。

5.2.2　无砷锌粒。

5.2.3　硫酸(ρ=1.84g/mL)。

5.2.4　三氯甲烷。

5.2.5　氨水(ρ=0.88 g/mL)。

5.2.6　二乙基二硫代氨基甲酸银（DDTC-Ag）：如无商品试剂，可自行制备。其方法是：在不断搅拌下，将一定体积的硝酸银溶液（17 g/L）徐徐倾入等体积的二乙基二硫代氨基甲酸钠溶液（23 g/L）中。沉淀用水倾洗三次，过滤，用水洗涤三次，将沉淀移入表面皿中，风干或置于干燥器中干燥后，贮存于棕色瓶中。有效期限为半年。

5.2.7　柠檬酸溶液(500 g/L)。

5.2.8　酒石酸溶液(300 g/L)。

5.2.9　硫酸溶液(1+1)。

5.2.10　氯化亚锡溶液：称取20 g氯化亚锡(SnCl22H2O）置于150 mL烧杯中，加25 mL盐酸（ρ 1.19 g/mL），微热溶解完全后，冷却，室温，用水稀释到100 mL容量瓶中，加入1粒纯锡。贮存于棕色瓶中。有效期限为15天。

5.2.11　碘化钾溶液（30 g/L）：称取30 g碘化钾置于150 mL烧杯中，加入约70 mL水溶解，加4滴氢氧化钠溶液(20 g/L)，用水稀释到100 mL，贮存于棕色瓶中。

5.2.12　砷化氢吸收液：称取2 g DDTC-Ag于已盛有500 mL三氯甲烷-三乙醇胺混合液［485 mL三氯甲烷混合液中，加入15 mL三乙醇胺，混匀］，贮存于磨口瓶中，盖上磨口塞，激烈振摇，放置过夜使其完全溶解，过滤后使用。

5.2.13　乙酸铅脱脂棉：将脱脂棉浸入盛有乙酸铅-乙酸混合液(100 mL乙酸铅-乙酸混合液中含10 g乙酸铅,0.5 mL乙酸）的烧杯中，取出挤干，在105 ℃干燥箱中烘干备用。。

5.2.14　砷标准贮存溶液：称取0.132 0 g光谱纯三氧化二砷[基准试剂]置于100 mL烧杯中，加10 mL氢氧化钠溶液(10 g/L），微热溶解完全后，加40 mL水，1滴酚酞指示剂(10 g/L)，用硫酸（1+1）中和至无色后过量12滴，冷至室温，移入1 000 mL容量瓶中，以水定容。此溶液1 mL含100 μg砷。

5.2.15　砷标准溶液：移取砷标准贮存溶液（5.2.14）50 mL溶液于1 000 mL容量瓶中，以水定容。此溶液1 mL含5 μg砷。

5.3　样品

5.3.1样品粒度小于0.074 mm。。

5.3.2样品预先在105 ℃〜110 ℃烘2 h,置于干燥器中冷却至室温。

5.4　试验步骤

5.4.1　试料

按表4称取试样，精确至0.000 1g。

表4

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 砷的质量分数（%） | 试料量（g） | 移取试液体积（mL） | 补加水体积（mL） |
| 0.01～0.05 | 0.50 | 20.00 | 2 |
| >0.05～0.20 | 0.20 | 10.00 | 12 |
| >0.20～0.50 | 0.10 | 5.00 | 17 |

5.4.2　平行测定

独立地进行两次测定，取其平均值。

5.4.3　空白试验

随同试料（3.4.1）进行空白试验。

5.4.4　分析试验的制备

5.4.4.1将试料（3.4.1）置于250 mL烧杯中，加入1 g硫酸铵（3.2.1），摇匀，再加入7 mL硫酸（3.2.3），在高温电炉上加热分解，冒烟浓缩至体积为1~2 mL，取下冷却后，吹入少量水洗杯壁和表面皿，加入8 mL柠檬酸溶液（3.2.7），20 mL氨水（3.2.5），用水洗杯壁和表面皿，加热赶除过量的氨水，冷却后，将溶液移至100 mL容量瓶中，以水稀释至刻度，混匀。

5.4.4.2按表4移取试液（3.4.4.1）于砷化氢发生瓶中，加入6 mL酒石酸溶液（3.2.8）, 6 mL硫酸溶液（3.2.9），冷却至室温。加入3 mL氯化亚锡溶液（3.2.10）, 3 mL碘化钾溶液（3.2.11）, 混匀。放置15 min，同时移取10 mL砷化氢吸收液（3.2.12），于吸收管中，加入5 g无砷锌粒（3.2.2）于砷化氢发生瓶中，立即塞紧连有玻璃导气管［内装有乙酸铅脱脂棉（3.2.13）］的橡皮塞，吸收40 min。

5.4.4.3取出导气管，用数滴三氯甲烷（3.2.4）洗涤管尖并稀释至10 mL刻度。盖紧磨口塞，混匀。

5.4.4.4将部分溶液移入1 cm比色皿中，以随同试料的空白为参比，于分光光度计波长为530 nm处测量其吸光度。从工作上查出相应的砷量。

5.4.5　工作曲线的绘制

分别移取0.00 mL、0.50 mL、1.00 mL、2.00 Ml、4.00 mL、 6.00 mL砷标准溶液（3.2.15）于一组砷化氢发生瓶中，加入7.5 mL酒石酸溶液（3.2.8），6 mL硫酸溶液（3.2.9），加水使体积为34 mL，以下同3.4.4.2～3.4.4.3进行。将部分溶液移入1 cm比色皿中，以随同试料的空白为参比，于分光光度计波长为530 nm处测量其吸光度。以砷浓度为横坐标，吸光度为纵坐标绘制工作曲线.

5.5　试验数据处理

砷含量以砷的质量分数ω（As）计，按式（2）计算：

*w*(As*)=*………………………(2)

式中：

*m1*——自工作曲线上查得试液中砷的量，单位为微克 (μg)；

*V1* ——试液总体积，单位为毫升（mL）；

*V2* ——试液分取的体积，单位为毫升（mL）；

*m*——试样量，单位为克（g）。

计算结果保留两位有效数字，按GB/T 8170的规定修约。

5.6精密度

DDTC-Ag分光光度法给出的精密度数据是基于8家实验室针对砷含量的单水平样品进行共同试验进行确定的。每个实验室对该水平的砷含量在重复性条件下独立测定11次。测量的原始数据见表A.2。

5.6.1　重复性

在重复性条件下获得的两次独立测试结果的测定值，在以下给出的平均值范围内，这两个测试结果的绝对差值不超过重复性限（r），超过重复性限（r）的情况不超过5%，重复性限（r）按表5数据采用线性内插法或外延法求得。

表5

|  |  |
| --- | --- |
| 质量分数/% | 重复性限（r）/% |
| 0.37 | 0.037 |

5.6.2　再现性

在再现性条件下获得的两次独立测试结果的测定值，在以下给出的平均值范围内，这两个测试结果的绝对差值不超过再现性限（r），超过再现性限（r）的情况不超过5%，再现性限（r）按表6数据采用线性内插法或外延法求得。

表6

|  |  |
| --- | --- |
| 质量分数/% | 再现性限/% |
| 0.37 | 0.062 |

5.7　质量保证和控制

分析时，用标准样品或控制样品进行校核，或每月至少用标准样品或控制样品对分析方法校核一次。当过程失控时，应找出原因。纠正错误后，重新进行校核。

1. 试验报告

试验报告应包括以下内容：

——试验对象；

——所使用的标准（包括发布或出版年号）；

——所使用的方法（如果标准中包括几个方法）；

——分析结果及其表示；

——观测到的异常现象；

——试验日期。

附录A

（资料性）

精密度试验原始数据

* 1. 氢化物发生-原子荧光光谱法精密度数据是在2020-2021年由8家实验室对砷含量的6个不同水平样品进行共同试验确定的。每个实验室对每个水平的砷含量在重复性条件下独立测定11次。测量的原始数据见表A.1。

表A.1 精密度试验原始数据（氢化物发生-原子荧光光谱法）

| 实验室 | 测定数 | 不同水平下砷的质量分数/%，（n=11） | | | | | |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 水平1 | 水平2 | 水平3 | 水平4 | 水平5 | 水平6 |
| 1 | 1 | 0.14 | 0.057 | 0.0069 | 0.039 | 0.029 | 0.18 |
| 2 | 0.15 | 0.059 | 0.0067 | 0.041 | 0.03 | 0.17 |
| 3 | 0.15 | 0.056 | 0.0068 | 0.043 | 0.03 | 0.17 |
| 4 | 0.15 | 0.058 | 0.0067 | 0.042 | 0.029 | 0.17 |
| 5 | 0.15 | 0.057 | 0.0068 | 0.043 | 0.032 | 0.17 |
| 6 | 0.14 | 0.058 | 0.0071 | 0.040 | 0.03 | 0.17 |
| 7 | 0.15 | 0.058 | 0.0071 | 0.044 | 0.029 | 0.17 |
| 8 | 0.14 | 0.058 | 0.0069 | 0.043 | 0.029 | 0.17 |
| 9 | 0.15 | 0.056 | 0.0070 | 0.045 | 0.03 | 0.17 |
| 10 | 0.14 | 0.060 | 0.0066 | 0.041 | 0.031 | 0.18 |
| 11 | 0.15 | 0.059 | 0.0069 | 0.043 | 0.030 | 0.18 |
| 2 | 1 | 0.15 | 0.067 | 0.006 | 0.04 | 0.033 | 0.20 |
| 2 | 0.17 | 0.064 | 0.0062 | 0.039 | 0.031 | 0.19 |
| 3 | 0.16 | 0.069 | 0.0072 | 0.036 | 0.033 | 0.20 |
| 4 | 0.16 | 0.072 | 0.0065 | 0.036 | 0.03 | 0.20 |
| 5 | 0.16 | 0.068 | 0.0068 | 0.041 | 0.035 | 0.19 |
| 6 | 0.15 | 0.073 | 0.0072 | 0.036 | 0.034 | 0.21 |
| 7 | 0.16 | 0.071 | 0.0061 | 0.041 | 0.034 | 0.21 |
| 8 | 0.15 | 0.067 | 0.0068 | 0.039 | 0.033 | 0.20 |
| 9 | 0.16 | 0.069 | 0.0065 | 0.039 | 0.031 | 0.19 |
| 10 | 0.16 | 0.067 | 0.0064 | 0.041 | 0.030 | 0.20 |
| 11 | 0.16 | 0.068 | 0.0066 | 0.042 | 0.031 | 0.19 |
| 3 | 1 | 0.14 | 0.063 | 0.0071 | 0.041 | 0.034 | 0.16 |
| 2 | 0.14 | 0.062 | 0.0072 | 0.044 | 0.034 | 0.16 |
| 3 | 0.14 | 0.061 | 0.0069 | 0.042 | 0.035 | 0.17 |
| 4 | 0.15 | 0.061 | 0.0071 | 0.041 | 0.033 | 0.16 |
| 5 | 0.14 | 0.059 | 0.0069 | 0.043 | 0.033 | 0.17 |
| 6 | 0.14 | 0.060 | 0.0076 | 0.042 | 0.032 | 0.16 |
| 7 | 0.14 | 0.060 | 0.0074 | 0.040 | 0.033 | 0.15 |
| 8 | 0.15 | 0.060 | 0.007 | 0.040 | 0.034 | 0.16 |
| 9 | 0.15 | 0.060 | 0.0073 | 0.040 | 0.033 | 0.16 |
| 10 | 0.15 | 0.060 | 0.0073 | 0.039 | 0.032 | 0.16 |
| 11 | 0.14 | 0.059 | 0.0071 | 0.037 | 0.034 | 0.17 |
| 4 | 1 | 0.13 | 0.052 | 0.0057 | 0.047 | 0.029 | 0.15 |
| 2 | 0.13 | 0.053 | 0.0062 | 0.047 | 0.029 | 0.17 |
| 3 | 0.13 | 0.054 | 0.0059 | 0.045 | 0.027 | 0.16 |
| 4 | 0.14 | 0.053 | 0.0062 | 0.044 | 0.028 | 0.17 |
| 5 | 0.13 | 0.052 | 0.0058 | 0.045 | 0.029 | 0.16 |
| 6 | 0.14 | 0.055 | 0.0057 | 0.045 | 0.030 | 0.17 |
| 7 | 0.13 | 0.054 | 0.0064 | 0.046 | 0.030 | 0.16 |
| 8 | 0.14 | 0.054 | 0.0064 | 0.046 | 0.027 | 0.16 |
| 9 | 0.14 | 0.051 | 0.0059 | 0.047 | 0.028 | 0.16 |
| 10 | 0.14 | 0.053 | 0.0063 | 0.048 | 0.028 | 0.16 |
| 11 | 0.14 | 0.055 | 0.0061 | 0.047 | 0.029 | 0.17 |
| 5 | 1 | 0.14 | 0.055 | 0.0071 | 0.041 | 0.029 | 0.17 |
| 2 | 0.14 | 0.057 | 0.0069 | 0.042 | 0.031 | 0.17 |
| 3 | 0.13 | 0.056 | 0.0072 | 0.044 | 0.03 | 0.18 |
| 4 | 0.14 | 0.056 | 0.0073 | 0.045 | 0.028 | 0.17 |
| 5 | 0.14 | 0.055 | 0.0075 | 0.043 | 0.032 | 0.17 |
| 6 | 0.13 | 0.058 | 0.0070 | 0.043 | 0.031 | 0.17 |
| 7 | 0.14 | 0.057 | 0.0072 | 0.043 | 0.03 | 0.17 |
| 8 | 0.14 | 0.058 | 0.0071 | 0.044 | 0.031 | 0.17 |
| 9 | 0.14 | 0.055 | 0.0070 | 0.045 | 0.029 | 0.17 |
| 10 | 0.14 | 0.056 | 0.0072 | 0.043 | 0.030 | 0.18 |
| 11 | 0.13 | 0.059 | 0.0070 | 0.044 | 0.031 | 0.17 |
| 6 | 1 | 0.15 | 0.062 | 0.0062 | 0.045 | 0.031 | 0.19 |
| 2 | 0.15 | 0.061 | 0.0069 | 0.048 | 0.031 | 0.19 |
| 3 | 0.16 | 0.060 | 0.007 | 0.046 | 0.029 | 0.19 |
| 4 | 0.16 | 0.060 | 0.0073 | 0.045 | 0.030 | 0.19 |
| 5 | 0.15 | 0.061 | 0.007 | 0.042 | 0.030 | 0.18 |
| 6 | 0.15 | 0.060 | 0.0069 | 0.041 | 0.029 | 0.19 |
| 7 | 0.14 | 0.061 | 0.007 | 0.045 | 0.031 | 0.20 |
| 8 | 0.15 | 0.059 | 0.0068 | 0.044 | 0.029 | 0.19 |
| 9 | 0.15 | 0.063 | 0.007 | 0.042 | 0.030 | 0.19 |
| 10 | 0.15 | 0.063 | 0.0066 | 0.039 | 0.029 | 0.18 |
| 11 | 0.14 | 0.059 | 0.0066 | 0.044 | 0.030 | 0.17 |
| 7 | 1 | 0.14 | 0.056 | 0.0069 | 0.039 | 0.029 | 0.17 |
| 2 | 0.14 | 0.057 | 0.0068 | 0.041 | 0.030 | 0.17 |
| 3 | 0.15 | 0.059 | 0.007 | 0.042 | 0.032 | 0.18 |
| 4 | 0.14 | 0.058 | 0.0067 | 0.041 | 0.030 | 0.17 |
| 5 | 0.15 | 0.057 | 0.0068 | 0.042 | 0.031 | 0.17 |
| 6 | 0.14 | 0.058 | 0.007 | 0.043 | 0.030 | 0.18 |
| 7 | 0.15 | 0.057 | 0.0069 | 0.043 | 0.032 | 0.17 |
| 8 | 0.15 | 0.060 | 0.0071 | 0.041 | 0.031 | 0.18 |
| 9 | 0.14 | 0.057 | 0.0069 | 0.043 | 0.032 | 0.17 |
| 10 | 0.15 | 0.058 | 0.0068 | 0.044 | 0.031 | 0.16 |
| 11 | 0.15 | 0.059 | 0.0067 | 0.042 | 0.032 | 0.18 |
| 8 | 1 | 0.14 | 0.056 | 0.0068 | 0.045 | 0.028 | 0.17 |
| 2 | 0.14 | 0.056 | 0.0069 | 0.044 | 0.032 | 0.18 |
| 3 | 0.15 | 0.061 | 0.0067 | 0.038 | 0.028 | 0.17 |
| 4 | 0.14 | 0.059 | 0.0068 | 0.039 | 0.032 | 0.18 |
| 5 | 0.15 | 0.058 | 0.0070 | 0.039 | 0.029 | 0.16 |
| 6 | 0.14 | 0.057 | 0.0068 | 0.038 | 0.030 | 0.17 |
| 7 | 0.14 | 0.058 | 0.0071 | 0.042 | 0.030 | 0.16 |
| 8 | 0.15 | 0.060 | 0.0070 | 0.043 | 0.029 | 0.17 |
| 9 | 0.14 | 0.058 | 0.0068 | 0.042 | 0.030 | 0.16 |
| 10 | 0.14 | 0.056 | 0.0067 | 0.040 | 0.031 | 0.17 |
| 11 | 0.14 | 0.060 | 0.0066 | 0.041 | 0.029 | 0.16 |

* 1. DDTC-Ag 分光光度法因未进行技术性修订，其精密度数据是在2020-2021年由8家实验室仅对砷含量的1个水平样品进行共同试验进行确定的。每个实验室对该水平的砷含量在重复性条件下独立测定11次。测量的原始数据见表A.2。

表A.2 精密度试验原始数据（DDTC-Ag 分光光度法）

| 水平 | 测定数 | 不同实验室测得砷的质量分数/%，（n=11） | | | | | | | |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 实验室1 | 实验室2 | 实验室3 | 实验室4 | 实验室5 | 实验室6 | 实验室7 | 实验室8 |
| 1 | 1 | 0.35 | 0.39 | 0.38 | 0.36 | 0.36 | 0.41 | 0.35 | 0.36 |
| 2 | 0.35 | 0.42 | 0.38 | 0.35 | 0.35 | 0.40 | 0.36 | 0.37 |
| 3 | 0.38 | 0.38 | 0.38 | 0.34 | 0.38 | 0.41 | 0.36 | 0.36 |
| 4 | 0.36 | 0.39 | 0.39 | 0.35 | 0.37 | 0.35 | 0.37 | 0.37 |
| 5 | 0.35 | 0.40 | 0.38 | 0.35 | 0.36 | 0.43 | 0.38 | 0.35 |
| 6 | 0.37 | 0.37 | 0.39 | 0.36 | 0.38 | 0.41 | 0.36 | 0.37 |
| 7 | 0.35 | 0.39 | 0.39 | 0.35 | 0.37 | 0.40 | 0.37 | 0.35 |
| 8 | 0.36 | 0.39 | 0.39 | 0.38 | 0.36 | 0.40 | 0.36 | 0.36 |
| 9 | 0.37 | 0.38 | 0.38 | 0.34 | 0.34 | 0.41 | 0.37 | 0.38 |
| 10 | 0.37 | 0.41 | 0.39 | 0.35 | 0.39 | 0.40 | 0.35 | 0.37 |
| 11 | 0.36 | 0.41 | 0.39 | 0.35 | 0.37 | 0.37 | 0.35 | 0.36 |