



中华人民共和国国家标准

GB/T 11064.5—2013
代替 GB/T 11064.5—1989

碳酸锂、单水氢氧化锂、氯化锂 化学分析方法 第5部分：钙量的测定 火焰原子吸收光谱法

Methods for chemical analysis of lithium carbonate, lithium hydroxide monohydrate and lithium chloride—
Part 5: Determination of calcium content—
Flame atomic absorption spectrometric method

2013-11-27 发布

2014-08-01 实施

中华人民共和国国家质量监督检验检疫总局
中国国家标准化管理委员会 发布

前　　言

GB/T 11064《碳酸锂、单水氢氧化锂、氯化锂化学分析方法》分为 16 部分：

- 第 1 部分：碳酸锂量的测定 酸碱滴定法；
- 第 2 部分：氢氧化锂量的测定 酸碱滴定法；
- 第 3 部分：氯化锂量的测定 电位滴定法；
- 第 4 部分：钾量和钠量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 5 部分：钙量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 6 部分：镁量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 7 部分：铁量的测定 邻二氮杂菲分光光度法；
- 第 8 部分：硅量的测定 钼蓝分光光度法；
- 第 9 部分：硫酸根量的测定 硫酸钡浊度法；
- 第 10 部分：氯量的测定 氯化银浊度法；
- 第 11 部分：酸不溶物量的测定 重量法；
- 第 12 部分：碳酸根量的测定 酸碱滴定法；
- 第 13 部分：铝量的测定 铬天青 S-溴化十六烷基吡啶分光光度法；
- 第 14 部分：砷量的测定 钼蓝分光光度法；
- 第 15 部分：氟量的测定 离子选择电极法；
- 第 16 部分：钙、镁、铜、铅、锌、镍、锰、镉、铝量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法。

本部分为 GB/T 11064 的第 5 部分。

本部分按照 GB/T 1.1—2009 给出的规则起草。

本部分代替 GB/T 11064.5—1989《碳酸锂、单水氢氧化锂、氯化锂化学分析方法 火焰原子吸收光谱法测定钙》。本部分与 GB/T 11064.5—1989 相比主要变化如下：

- 将测定范围由“0.006 0%～0.350 %”改为“0.002 0%～0.35 %”；
- 将“加入 5 mL 柠檬酸溶液”改为“加入 1 mL 柠檬酸溶液”；
- 增加了重复性条款；
- 对文本格式进行了重新编辑，增加了试验报告。

本部分由全国有色金属标准化技术委员会(SAC/TC 243)归口。

本部分起草单位：新疆有色金属研究所、赣州有色冶金研究所、海门容汇通用锂业有限公司。

本部分主要起草人：关玉珍、赵兰芳、赖剑、刘鸿、邓红云、陈先安、刘妍。

本部分所代替标准的历次版本发布情况为：

- GB/T 11064.5—1989。

碳酸锂、单水氢氧化锂、氯化锂 化学分析方法 第5部分：钙量的测定 火焰原子吸收光谱法

1 范围

GB/T 11064 的本部分规定了碳酸锂、单水氢氧化锂、氯化锂中钙量的测定方法。

本部分适用于碳酸锂、单水氢氧化锂、氯化锂中钙量的测定。测定范围为 0.002 0%~0.35%。

2 方法提要

碳酸锂、氢氧化锂试料以盐酸分解，氯化锂试料以水溶解，在稀盐酸介质中，以镧盐和柠檬酸作释放剂，于原子吸收光谱仪波长 422.7nm 处，以空气-乙炔火焰，标准加入法进行测定。

3 试剂

除非另有说明，本部分所用试剂均为优级纯试剂，分析用水均为二次去离子水。

3.1 盐酸(1+1)。

3.2 镧盐溶液：称样 5.864 g 氧化镧 [$w(\text{La}_2\text{O}_3) \geq 99.9\%$]，置于 100 mL 烧杯中，滴加盐酸溶解使其清亮（必要时加热），移入 500 mL 容量瓶中，以水稀释至刻度，摇匀。此溶液 1 mL 含 10 mg 镧。

3.3 柠檬酸溶液(100 g/L)：称取 50 g 柠檬酸置于 500 mL 烧杯中，加入约 500 mL 水溶解，用氢型阳离子交换树脂提纯。

3.4 钙标准贮存溶液：称取 2.497 2 g 预先在 105 °C 烘 2 h 并置于干燥器中冷却至室温的碳酸钙 [$w(\text{CaCO}_3) \geq 99.9\%$]，置于 250 mL 烧杯中。加入 100 mL 水，盖上表面皿，从杯嘴慢慢加入 10 mL 盐酸(3.1)，加热至碳酸钙全部溶解，煮沸驱除二氧化碳，冷至室温，用水吹洗表面皿，移入 1 000 mL 容量瓶中，以水稀释至刻度，摇匀。此溶液 1 mL 含 1.0 mg 钙。

3.5 钙标准溶液：移取 50.00 mL 钙标准贮存溶液(3.4)，置于 500 mL 容量瓶中，以水稀释至刻度，摇匀。此溶液 1 mL 含 100 μg 钙。

4 仪器

原子吸收光谱仪，附钙空心阴极灯。

在仪器最佳条件下，凡能达到下列指标者均可使用：

——特征浓度：在与测定溶液的基体相一致的溶液中，钙的特征浓度应分别不大于 0.10 μg/mL。

——精密度：用最高浓度的标准溶液测量 10 次吸光度，其标准偏差应不超过平均吸光度的 1.5%；

用最低浓度的标准溶液（不是“零”浓度标准溶液）测量 10 次吸光度，其标准偏差应不超过最高浓度平均吸光度的 0.5%。

——工作曲线线性：将工作曲线按浓度等分成五段，最高段的吸光度差值与最低段的吸光度差值之比应不小于 0.7。

式中：

m_1 ——试液中测得的钙量,单位为微克(μg)；
 m_0 ——空白溶液中测得的钙量,单位为微克(μg)；
 m ——试料的质量,单位为克(g)；
 V ——试液的总体积,单位为毫升(mL)；
 V_1 ——分取试液的体积,单位为毫升(mL)。

所得结果应表示至二位小数,小于0.1%时表示至三位小数,小于0.01%时表示至四位小数。

8 精密度

8.1 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,这两次结果的绝对差值不超过重复性限(r),超过重复性限(r)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

$w(\text{Ca})/\%$	0.002 3	0.052	0.12
$r/\%$	0.000 3	0.004	0.02

8.2 允许差

实验室之间分析结果差值应不大于表3所列允许差。

表 3

钙的质量分数/%	允许差/%
0.002 0~0.006 0	0.000 4
>0.006 0~0.010	0.004
>0.010~0.050	0.006
>0.050~0.10	0.01
>0.10~0.35	0.03

9 试验报告

试验报告应包含以下内容:

- 试样；
- 本部分编号；
- 分析结果及其表示；
- 与基本分析步骤的差异；
- 测定中观察的异常现象；
- 测定日期。

中华人民共和国

国家标准

碳酸锂、单水氢氧化锂、氯化锂

化学分析方法

第5部分：钙量的测定

火焰原子吸收光谱法

GB/T 11064.5—2013

*

中国标准出版社出版发行

北京市朝阳区和平里西街甲2号(100013)

北京市西城区三里河北街16号(100045)

网址 www.spc.net.cn

总编室:(010)64275323 发行中心:(010)51780235

读者服务部:(010)68523946

中国标准出版社秦皇岛印刷厂印刷

各地新华书店经销

*

开本 880×1230 1/16 印张 0.5 字数 8千字

2014年2月第一版 2014年2月第一次印刷

*

书号: 155066·1-48131 定价 14.00 元

如有印装差错 由本社发行中心调换

版权专有 侵权必究

举报电话:(010)68510107



GB/T 11064.5-2013