

ICS 81.080
Q 43



中华人民共和国国家标准

GB/T 5070.8—2002
代替 GB/T 5070.7—1985

镁铬质耐火材料化学分析方法 第8部分: CyDTA 容量法测定氧化镁量

Chemical analysis of magnesia chromite refractories—
Part 8: Determination of magnesium oxide—CyDTA volumetric method

2002-12-31 发布

2003-06-01 实施

中华人 民共 和 国
国家质量监督检验检疫总局 发布

前　　言

GB/T 5070《镁铬质耐火材料化学分析方法》分为以下几个部分：

- 第1部分：重量法测定灼烧减量；
- 第2部分：钼蓝光度法测定二氧化硅量；
- 第3部分：邻二氮杂菲光度法测定氧化铁量；
- 第4部分：EDTA容量法测定氧化铝量；
- 第5部分：二安替比林甲烷光度法测定二氧化钛量；
- 第6部分：EGTA容量法测定氧化钙量；
- 第7部分：EDTA容量法测定氧化钙量；
- 第8部分：CyDTA容量法测定氧化镁量；
- 第9部分：EDTA容量法测定氧化镁量；
- 第10部分：硫酸亚铁铵容量法测定三氧化二铬量；
- 第11部分：火焰原子吸收光谱法测定氧化锰量；
- 第12部分：火焰原子吸收光谱法测定氧化钾、氧化钠量。

本部分为GB/T 5070的第8部分。

本部分代替GB/T 5070.7—1985《镁铬质耐火材料化学分析方法 CyDTA容量法测定氧化镁量》。

本部分与GB/T 5070.7—1985相比主要变化如下：

- 增加了“前言”、“规范性引用文件”、“质量保证和控制”、“试验报告”；
- 对试样制备作了详细规定，增加了可操作性；
- 增加了对分析值修约位数的规定，并允许采用其他规定；
- 将试料量由0.50 g改为0.20 g，便于熔融及过滤洗涤；
- GB/T 5070.7—1985 CyDTA标准滴定溶液浓度偏大，本次修订将 $c(\text{CyDTA})=0.05 \text{ mol/L}$ 改为 $c(\text{CyDTA})=0.025 \text{ mol/L}$ 进行滴定，以减少滴定误差；
- 按GB/T 1.1—2000《标准化工作导则 第1部分：标准的结构和编写规则》和GB/T 20001.4—2001《标准编写规则 第4部分：化学分析方法》的规定对结构和格式进行了调整。

本部分的附录A是规范性附录。

本部分由原国家冶金工业局提出。

本部分由全国耐火材料标准化技术委员会(CSBTS/TC 193)归口。

本部分起草单位：洛阳耐火材料研究院、鞍山冶金地质勘探公司。

本部分主要起草人：郭秋红、梁献雷、王毓岳。

本部分所代替标准的历次版本发布情况为：

- GB/T 5070.7—1985。

镁铬质耐火材料化学分析方法

第8部分: CyDTA容量法测定氧化镁量

1 范围

GB/T 5070 的本部分规定了 CyDTA 容量法测定氧化镁量的方法。

本部分适用于镁铬质耐火材料中氧化镁量的测定。测定范围(质量分数)为 30.00%~96.00%。

2 规范性引用文件

下列文件中的条款通过 GB/T 5070 的本部分的引用而成为本部分的条款。凡是注日期的引用文件,其随后所有的修改单(不包括勘误的内容)或修订版均不适用于本部分,然而,鼓励根据本部分达成协议的各方研究是否可使用这些文件的最新版本。凡是不注日期的引用文件,其最新版本适用于本部分。

GB/T 5070.1—2002 镁铬质耐火材料化学分析方法 第1部分:重量法测定灼烧减量

GB/T 8170 数值修约规则

GB/T 10325 定形耐火制品抽样验收规则

GB/T 12805 实验室玻璃仪器 滴定管

GB/T 12806 实验室玻璃仪器 单标线容量瓶

GB/T 12808 实验室玻璃仪器 单标线吸量管

GB/T 17617 耐火原料和不定形耐火材料 取样

3 原理

试样用碳酸钠-硼酸混合熔剂熔融,稀盐酸浸取,用乙醇还原高价铬,以六次甲基四胺二次分离铁、铝、铬、钛等。取部分滤液,加过量 EGTA 掩蔽钙,以酸性铬蓝 K-萘酚绿 B 混合溶液作指示剂,用 CyDTA 标准滴定溶液滴定至试液变为蓝绿色即为终点。

4 试剂与仪器

4.1 混合熔剂:取 2 份无水碳酸钠与 1 份硼酸研细,混匀。

4.2 氢氧化钾溶液(300 g/L):贮存于塑料瓶中。

4.3 六次甲基四胺溶液(300 g/L)。

4.4 六次甲基四胺溶液(10 g/L)。

4.5 氨性缓冲溶液(pH=10):称取 67.5 g 氯化铵溶于水中,加 570 mL 氨水(ρ 0.90 g/mL),用水稀释至 1 000 mL,混匀。

4.6 盐酸(1+1)。

4.7 盐酸(2+98)。

4.8 乙醇。

4.9 三乙醇胺溶液(1+10)。

4.10 EGTA 溶液(3.8 g/L):称取 3.8 g 乙二醇二乙醚二胺四乙酸(EGTA),置于 500 mL 烧杯中,加 250 mL 水,低温加热,搅拌下滴加氢氧化钾溶液(4.2)至刚好溶解,冷至室温,移入 1 000 mL 容量瓶中,用水稀释至刻度,摇匀。