



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 20255.1—2006

## 硬质合金化学分析方法 钙、钾、镁和钠量的测定 火焰原子吸收光谱法

Methods for chemical analysis of hardmetals—  
Determination of calcium, potassium, magnesium and sodium contents—  
Flame atomic absorption spectrometric method

(ISO 7627/2:1983, Hardmetals—Chemical analysis by  
flame atomic absorption spectrometry—  
Part 2:Determination of calcium, potassium,  
magnesium and sodium in contents from 0.001% to 0.02% (m/m), MOD)

2006-05-08 发布

2006-10-01 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 20255—2006 分为 5 个部分,本部分为第 1 部分。

本部分修改采用 ISO 7627-2:1983《硬质合金—火焰原子吸收光谱法化学分析——第 2 部分:含量为 0.001%~0.02% $(m/m)$ 的钙、钾、镁和钠的测定》,在技术内容上与该国际标准等同,在文本结构上对该国际标准修改,差异见附录 A。

本部分的附录 A 为资料性附录。

本部分由中国有色金属工业协会提出。

本部分由全国有色金属标准化技术委员会归口。

本部分由株洲硬质合金集团有限公司负责起草。

本部分主要起草人:郭鹏、熊静。

本部分由全国有色金属标准化技术委员会负责解释。

# 硬质合金化学分析方法

## 钙、钾、镁和钠量的测定

### 火焰原子吸收光谱法

#### 1 范围

本部分规定了火焰原子吸收光谱法对铬、铌、钽、钛、钨、钒的碳化物、上述碳化物与粘结金属的混合物以及硬质合金(包括完全除去涂层的涂层硬质合金)中的钙、钾、镁和钠量的测定方法。

本部分适用于铬、铌、钽、钛、钨、钒的碳化物、上述碳化物与粘结金属的混合物以及硬质合金(包括完全除去涂层的涂层硬质合金)中钙、钾、镁和钠量的测定。测定范围:0.001%~0.02%。

#### 2 方法原理

试料用氢氟酸和硝酸溶解,以氯化铯为消电离剂,于原子吸收光谱仪上测定各元素量。

#### 3 试剂

3.1 氢氟酸( $\rho$ 1.12 g/mL)。

3.2 硝酸( $\rho$ 1.42 g/mL)。

3.3 氯化铯溶液(10 g/L)。

3.4 氟化铵溶液(100 g/L)。

3.5 盐酸(1+1)。

3.6 钙标准贮存溶液:称取0.139 9 g经750℃灼烧1 h的氧化钙( $\geqslant 99.95\%$ ),置于250 mL烧杯中,加入20 mL盐酸(3.5),盖上表皿,加热至完全溶解,冷却至室温,将溶液移入1 000 mL聚丙烯容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含100  $\mu\text{g}$ 钙。

3.7 钙标准溶液:移取10.00 mL钙标准贮存溶液(3.6)于100 mL聚丙烯容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含10  $\mu\text{g}$ 钙。

3.8 钾标准贮存溶液:称取0.190 7 g经450℃灼烧1 h的氯化钾( $\geqslant 99.95\%$ ),置于250 mL石英烧杯中,加水溶解,将溶液移入1 000 mL聚丙烯容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含100  $\mu\text{g}$ 钾。

3.9 钾标准溶液:移取10.00 mL钾标准贮存溶液(3.8)于100 mL聚丙烯容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含10  $\mu\text{g}$ 钾。

3.10 镁标准贮存溶液:称取0.165 8 g经750℃灼烧1 h的氧化镁( $\geqslant 99.95\%$ ),置于250 mL烧杯中,加入20 mL盐酸(3.5),低温加热溶解,冷却至室温,将溶液移入1 000 mL聚丙烯容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含100  $\mu\text{g}$ 镁。

3.11 镁标准溶液:移取10.00 mL镁标准贮存溶液(3.10)于100 mL聚丙烯容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含10  $\mu\text{g}$ 镁。

3.12 钠标准贮存溶液:称取0.254 3 g经450℃灼烧1 h的氯化钠( $\geqslant 99.95\%$ ),置于250 mL石英烧杯中,加水溶解,将溶液移入1 000 mL聚丙烯容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含100  $\mu\text{g}$ 钠。

3.13 钠标准溶液:移取10.00 mL钠标准贮存溶液(3.12)于100 mL聚丙烯容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含10  $\mu\text{g}$ 钠。