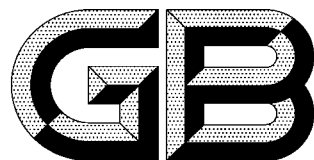


UDC 669.14/.15 : 543.06  
H 11



# 中华人民共和国国家标准

GB 223.61—88

---

## 钢铁及合金化学分析方法 磷钼酸铵容量法测定磷量

Methods for chemical analysis of iron, steel and alloy

The ammonium phosphomolybdate volumetric method

for the determination of phosphorus content

1988-02-05 发布

1989-02-01 实施

---

国家标准局 发布

# 中华人民共和国国家标准

## 钢铁及合金化学分析方法 磷钼酸铵容量法测定磷量

Methods for chemical analysis of iron, steel and alloy  
The ammonium phosphomolybdate volumetric method  
for the determination of phosphorus content

UDC 669.14/.15  
:543.06

GB 223.61—88

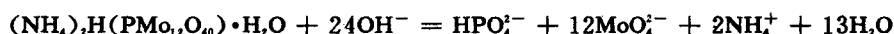
代替 GB 223.3—81  
方法二

本标准适用于生铁、铁粉、碳钢、合金钢中磷量的测定。测定范围：0.01%~1.0%。  
本标准遵守 GB 1467—78《冶金产品化学分析方法标准的总则及一般规定》。

### 1 方法提要

试样以氧化性酸溶解，在约 2.2 mol/l 硝酸酸度下，加钼酸铵生成磷钼酸铵沉淀，过滤后，用过量的氢氧化钠标准溶液溶解，过剩的氢氧化钠以酚酞溶液为指示剂用硝酸标准溶液返滴定至粉红色刚消失为终点（约 pH8）。

氢氧化钠溶解钼酸铵沉淀的总反应式如下：



试液中存在小于 100 μg 砷、500 μg 钼、1 mg 锆、钒或铌、8 mg 钨、10 mg 钛和 20 mg 硅不干扰测定，超出上述限量，砷以盐酸、氢溴酸挥除；锆、铌、钼、钛和硅以氢氟酸掩蔽；钒用盐酸羟胺还原；钨在氨性溶液中，EDTA 存在下，用铍作载体分离除去。

### 2 试剂

- 2.1 硝酸铵：固体。
- 2.2 乙二胺四乙酸二钠（以下简称 EDTA）：固体。
- 2.3 高氯酸（ρ 1.67 g/ml）。
- 2.4 氢氟酸（ρ 1.15 g/ml）。
- 2.5 硝酸（ρ 1.42 g/ml）。
- 2.6 硝酸（1+3）。
- 2.7 硝酸（2+100）。
- 2.8 盐酸（ρ 1.19 g/ml）。
- 2.9 氢溴酸（ρ 1.49 g/ml）。
- 2.10 氢氧化铵（ρ 0.90 g/ml）。
- 2.11 氢氧化铵（5+95）。
- 2.12 亚硝酸钠溶液（10%）。
- 2.13 硫酸铍溶液（2%）：用硫酸（1+100）配制。
- 2.14 盐酸羟胺溶液（10%）：用时配制。
- 2.15 钼酸铵溶液：称取 135 g 钼酸铵  $[(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24}\cdot 4\text{H}_2\text{O}]$  溶于温水中，冷却，用水稀释至 1 000 ml，搅拌并徐徐倾入 1 000 ml 硝酸（2+3）中，混匀，加 5 mg 磷酸氢二铵，静置 24 h，使用前用慢速滤纸过滤。

中华人民共和国冶金工业部 1988-01-18 批准

1989-02-01 实施