

中华人民共和国国家标准

钢铁及合金化学分析方法 萃取分离 - 偶氮氯膦 mA光度法测定稀土总量

UDC 669.14 / .15
· 543.42 · 546
· 65
GB 223.49-85

Methods for chemical analysis of iron, steel and alloy
The extraction separation-chlorophosphonazo mA
photometric method for the determination of rare earth elements

本标准适用于碳钢、合金钢、高温合金和精密合金中稀土总量的测定。测定范围:0.0010~0.200%。
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

在 pH 2 左右, 用乙酰丙酮-三氯甲烷萃取分离铁。调至 pH 5.5, 在有硫氰酸铵和磺基水杨酸存在下用 P M B P - 苯萃取稀土与其它共存元素分离。用稀盐酸反萃取。偶氮氯膦 mA 与稀土生成蓝色络合物, 于分光光度计波长 670 nm 处测量其吸光度。
以一定量的草酸和 Zn-E D T A 存在下钉的发色曲线作为测定稀土总量的工作曲线。

2 试剂

- 2.1 盐酸(比重1.19)。
- 2.2 盐酸(1+24)。
- 2.3 硝酸(比重1.42)。
- 2.4 氢氧化铵(比重0.90)。
- 2.5 氢氧化铵(1+2)。
- 2.6 乙酰丙酮-三氯甲烷混合液: 二份乙酰丙酮与三份三氯甲烷混匀。
- 2.7 抗坏血酸溶液(10%)。用时配制。
- 2.8 硫氰酸铵溶液(60%): 将300g硫氰酸铵溶于水, 用水稀释至500ml, 混匀。
- 2.9 磺基水杨酸溶液(60%): 将300g磺基水杨酸溶于少量水后, 以氢氧化铵(2.4)中和至 pH 5 左右, 用水稀释至500ml, 混匀。
- 2.10 乙酸-乙酸铵缓冲溶液(pH5.5): 77g乙酸铵溶于420ml水中, 加入11ml冰乙酸, 混匀。
- 2.11 萃洗液: 于100ml硫氰酸铵溶液(2.8)中, 加入10ml磺基水杨酸溶液(2.9)、120ml乙酸-乙酸铵缓冲溶液(2.10)、270ml水, 混匀。
- 2.12 1-苯基-3-甲基-4-苯甲酰-5-吡唑酮(P M B P)-苯溶液(0.5%): 称取2.5gP M B P 溶于500ml苯中, 混匀。
- 2.13 P M B P-苯溶液(1%): 称取5gP M B P 溶于500ml苯中, 混匀。
- 2.14 P M B P-苯溶液(2%): 称取10gP M B P 溶于500ml苯中, 混匀。
- 2.15 草酸溶液(2.5%)。
- 2.16 Z n-E D T A 溶液: 14.7g乙酸锌和25g乙二胺四乙酸二钠(E D T A), 用水溶解并稀释至1000ml, 混匀。
- 2.17 偶氮氯膦 mA 溶液(0.02%)。

2.18 钇标准溶液：

2.18.1 称取0.1154g预先在750℃灼烧20min并在干燥器中冷却至室温的高纯氧化钆，置于100mL烧杯中，加入40mL盐酸(1+1)，加热使之完全溶解，冷却，移入1000mL容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。此溶液1mL含0.10mg钆。

2.18.2 移取10.00mL钆标准溶液(2.18.1)，置于100mL容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。此溶液1mL含0.01mg钆。

2.18.3 移取10.00mL钆标准溶液(2.18.2)，置于100mL容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。此溶液1mL含0.001mg钆。

3 分析步骤**3.1 试样量**

按表1称取试样。

表1

稀土量，%	试样量，g
0.001~0.01	1.000
>0.01~0.02	0.5000
>0.02~0.05	0.2000
>0.05~0.20	0.1000

3.2 空白试验

随同试样做空白试验。

3.3 测定**3.3.1 钢铁、铁基及铁镍基合金试样**

3.3.1.1 将试样(3.1)置于100mL烧杯中，加入10~30mL(根据试样量而定)适宜比例的盐酸(2.1)、硝酸(2.3)混合酸，加热溶解，蒸发至约3mL，加入50mL水，加热煮沸2min，移入100mL容量瓶中，冷却至室温，用水稀释至刻度，混匀。如有沉淀，干过滤。

3.3.1.2 移取10.00mL溶液，置于50mL分液漏斗中(稀土含量为0.10~0.20%时，移取5.00mL，并省去以下除铁步骤)。用氢氧化铵(2.5)调节至pH2左右(用精密pH试纸检查，为减少试液的损失可将试纸剪成小片)，此时大量氢氧化铁沉淀生成，用10mL乙酰丙酮-三氯甲烷(2.6)振荡1min，沉淀消失，铁被萃取到有机相中，分层后弃去有机相。如试液还呈深红色，再以氢氧化铵(2.5)调节至pH2左右，用10mL乙酰丙酮-三氯甲烷(2.6)再萃取一次，分层后弃去有机相。

3.3.1.3 加入2mL抗坏血酸溶液(2.7)，混匀，放置5min。加入5mL硫氰酸铵溶液(2.8)、2mL磺基水杨酸溶液(2.9)，用氢氧化铵(2.5)调节至pH3~4(用精密pH试纸检查)，加入5mL缓冲溶液(2.10)，混匀，加入15mLPMBP-苯溶液(2.12)[稀土含量为0.10~0.20%移取5.00mL试液又不除铁时用PMBP-苯溶液(2.13)；稀土含量为0.05~0.10%移取10.00mL试液又不除铁时用PMBP-苯溶液(2.14)]，振荡1min，静置分层后，弃去水相。有机相每次用5mL萃洗液(2.11)萃洗两次，每次振荡10s，静置分层后弃去水相，再用4~5mL水冲洗分液漏斗壁2次，弃去水相。

3.3.1.4 向有机相中加入5mL盐酸(2.2)，振荡0.5min，静置分层后，将水相放入25mL容量瓶中，用4~5mL水冲洗分液漏斗壁2次，水相合并于25mL容量瓶中。