



# 中华人民共和国国家标准

GB 6276.9—86

---

## 工业用碳酸氢铵 重金属 含量的测定 目视比浊法

Ammonium hydrogen carbonate for industrial use—  
Determination of heavy metal content—  
Visible turbidimetric method

1986-04-18 发布

1987-03-01 实施

---

国家标准局 批准

中 华 人 民 共 和 国  
国 家 标 准  
工 业 用 碳 酸 氢 铵 重 金 属  
含 量 的 测 定 目 视 比 浊 法

GB 6276.9—86

\*

中国标准出版社出版发行  
北京西城区复兴门外三里河北街16号

邮政编码:100045

<http://www.spc.net.cn>

电话:63787337、63787447

1986年8月第一版 2006年3月电子版制作

\*

书号:155066·1-25629

版权专有 侵权必究  
举报电话:(010)68533533

中华人民共和国国家标准

工业用碳酸氢铵 重金属  
含量的测定 目视比浊法

UDC 661.523  
:543.06

GB 6276.9—86

Ammonium hydrogen carbonate for industrial use—  
Determination of heavy metal content—  
Visible turbidimetric method

本标准适用于工业用碳酸氢铵中重金属含量的测定。

1 原理

在弱酸性介质中，加硫化氢水溶液，与试样溶液中硫化氢组重金属生成硫化物，再与铅的标准浊度比较，以确定重金属（以Pb计）的含量。

2 试剂和溶液

- 2.1 氨水（GB 631—77）：分析纯，2 + 3 溶液；
- 2.2 盐酸（GB 622—77）：分析纯，1 + 1 溶液；
- 2.3 冰乙酸（GB 676—78）：分析纯，1N溶液；
- 2.4 对硝基酚：0.1%溶液，按GB 603—77《化学试剂 制剂及制品制备方法》配制；
- 2.5 硝酸铅（HG 3—1070—77）：分析纯；
- 2.6 饱和硫化氢水：按GB 603—77制备，该溶液现用现配；
- 2.7 铅标准溶液：1 ml 溶液含有0.1 mg铅（Pb），按GB 602—77《化学试剂 杂质标准溶液制备方法》配制；
- 2.8 铅标准溶液：1ml溶液含有0.01mg铅（Pb），用铅标准溶液（2.7）准确稀释10倍，只限当日使用。

3 测定手续

3.1 标准浊度的制备

于6支50ml比色管中，分别加入0、1.0、2.0、3.0、4.0、5.0ml铅标准溶液（2.8），加入2ml乙酸（2.3），用水稀释至约35ml，与样品管同时加入10ml饱和硫化氢水（2.5），用水稀释至刻度，摇匀后放置10min。

3.2 样品测定

称取试样10g，称准至0.1g，置于250ml烧杯中，加水50ml，缓慢加热煮沸逐尽二氧化碳和氨，加入2ml盐酸（2.2），再加热煮沸5min，冷却后加1滴对硝基酚指示液（2.4），滴加氨水（2.1）至溶液恰呈黄色，移入50ml比色管中，加入2ml乙酸（2.3），用水稀释至约35ml，与标准管同时加入10ml饱和硫化氢水（2.6）用水稀释至刻度，摇匀后放置10min，与标准浊度进行比较。

4 结果的计算

碳酸氢铵中重金属（以Pb计）含量（X）以质量百分数（%）表示，按下式计算：