



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 23739—2009

---

## 土壤质量 有效态铅和镉的测定 原子吸收法

Soil quality—Analysis of available lead and cadmium contents in soils—  
Atomic absorption spectrometry

2009-05-12 发布

2009-11-01 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

中 华 人 民 共 和 国  
国 家 标 准  
土壤质量 有效态铅和镉的测定  
原子吸收法

GB/T 23739—2009

\*

中国标准出版社出版发行  
北京复兴门外三里河北街16号  
邮政编码:100045

网址 [www.spc.net.cn](http://www.spc.net.cn)

电话:68523946 68517548

中国标准出版社秦皇岛印刷厂印刷  
各地新华书店经销

\*

开本 880×1230 1/16 印张 0.5 字数 8 千字  
2009年7月第一版 2009年7月第一次印刷

\*

书号: 155066·1-38112

如有印装差错 由本社发行中心调换  
版权专有 侵权必究  
举报电话:(010)68533533

## 前 言

本标准由中华人民共和国农业部提出并归口。

本标准主要起草单位：农业部环境保护科研监测所。

本标准主要起草人：刘凤枝、刘铭、蔡彦明、杨艳芳、徐亚平、刘岩、刘保峰、战新华。

# 土壤质量 有效态铅和镉的测定

## 原子吸收法

### 1 范围

本标准规定了土壤中有效态铅和镉的原子吸收光谱测定方法。

本标准适用于土壤中有效态铅和镉的测定。土壤中的有效态铅适用于火焰原子吸收分光光度法；土壤中的有效态镉含量在 0.5 mg/kg 以上适用于火焰原子吸收分光光度法；土壤中的有效态镉含量在 0.5 mg/kg 以下适用于石墨炉原子吸收分光光度法。

### 2 原理

用 DTPA(二乙三胺五乙酸)提取剂浸提出土壤中铅和镉,其含量与作物对铅和镉的吸收有较高的相关性。DTPA 能迅速与铅、镉等离子生成水溶性化合物,在特制的空心阴极灯照射下,气态中基态金属原子吸收特定波长的能量而跃迁到较高能级状态,光路中基态原子的数量越多,对其特征辐射能量的吸收就越大,且与该原子的密度成正比,最后根据标准系列进行定量计算。

### 3 试剂

本标准所使用的试剂除另有说明外,均为分析纯试剂,实验用水为符合 GB/T 6682 中规定的一级水,所用玻璃器皿使用前应用稀硝酸浸泡 2 h~4 h,然后用水冲洗干净并晾干。

3.1 盐酸(HCl): $\rho=1.19$  g/mL,优级纯。

3.2 硝酸(HNO<sub>3</sub>): $\rho=1.42$  g/mL,优级纯。

3.3 硝酸溶液(1+1):用硝酸(3.2)配制。

3.4 硝酸溶液(体积分数为 3%):用硝酸(3.2)配制。

3.5 盐酸溶液(6 mol/L):用盐酸(3.1)配制。

3.6 镉标准贮备溶液:称取 1.000 0 g(精确至 0.000 2 g)光谱纯金属镉于 50 mL 烧杯中,加入 20 mL 硝酸溶液(3.3),微热溶解,冷却后转移至 1 000 mL 容量瓶中,用水定容至标线,摇匀,此溶液镉的含量为 1 000 mg/L(有条件的单位可以到国家认可的部门直接购买标准贮备溶液)。

3.7 铅标准贮备溶液:称取 1.000 0 g(精确至 0.000 2 g)光谱纯金属铅于 50 mL 烧杯中,加入 20 mL 硝酸溶液(3.3),微热溶解,冷却后转移至 1 000 mL 容量瓶中,用水定容至标线,摇匀,此溶液铅的含量为 1 000 mg/L(有条件的单位可以到国家认可的部门直接购买标准贮备溶液)。

3.8 镉标准工作溶液(火焰法):吸取 1 000 mg/L 镉标准贮备溶液(3.6),用硝酸溶液(3.4)逐级稀释至 10 mg/L,此溶液作为镉的标准工作液。

3.9 铅标准工作溶液(火焰法):吸取 1 000 mg/L 铅标准贮备溶液(3.7),用硝酸溶液(3.4)逐级稀释至 50 mg/L,此溶液作为铅的标准工作液。

3.10 镉标准工作溶液(石墨炉法):吸取 1 000 mg/L 镉标准贮备溶液(3.6),用硝酸溶液(3.4)逐级稀释至 0.05 mg/L,此溶液作为镉的标准工作液,临用前配制。

3.11 DTPA 提取剂(0.005 mol/L DTPA-0.1 mol/L TEA(三乙醇胺)-0.01 mol/L CaCl<sub>2</sub>):称取 1.967 g DTPA 溶于 14.92 g(13.3 mL)TEA 和少量水中,再将 1.11 g 氯化钙(CaCl<sub>2</sub>)溶于水中,一并转入 1 000 mL 容量瓶中,加水至约 950 mL,用 6 mol/L 盐酸溶液(3.5)调节 pH 至 7.30(每升提取剂需加 6 mol/L 盐酸溶液约 8.5 mL),最后用水定容,贮存于塑料瓶中。