



中华人民共和国国家标准

GB 3150—2010

---

食品安全国家标准  
食品添加剂 硫磺

2010-12-21 发布

2011-02-21 实施

中华人民共和国卫生部发布

## 前　　言

本标准代替 GB 3150—1999《食品添加剂 硫磺》。

本标准与 GB 3150—1999 的主要技术差异如下：

- 增加了硫化物指标及试验方法；
- 增加了重量法测定有机物含量；
- 增加了二乙基二硫代氨基甲酸银分光光度法测定砷含量。

本标准的附录 A 为规范性附录。

本标准所代替标准的历次版本发布情况为：

- GB/T3150—1982， GB/T3150—1999。

# 食品安全国家标准

## 食品添加剂 硫磺

### 1 范围

本标准适用于使用工业硫磺经加工、处理、提纯制得的食品添加剂硫磺。

### 2 规范性引用文件

本标准中引用的文件对于本标准的应用是必不可少的。凡是注日期的引用文件，仅所注日期的版本适用于本标准。凡是不注日期的引用文件，其最新版本（包括所有的修改单）适用于本标准。

### 3 分子式和相对分子量

#### 3.1 分子式

S

#### 3.2 相对分子质量

32.065（按2007年国际相对原子质量）

### 4 技术要求

4.1 感官要求：应符合表1的规定。

表1 感官要求

项    目	要    求	检验方法
色泽	黄色或淡黄色	取适量试样置于50mL烧杯中，在自然光下观察色泽和组织状态。
组织状态	粉状或片状	

4.2 理化指标：应符合表2的规定。

表2 理化指标

项目	指    标	检验方法
硫(S), w/%	≥ 99.9	附录A中A.4
水分, w/%	≤ 0.1	附录A中A.5
灰分, w/%	≤ 0.03	附录A中A.6
酸度(以H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 计), w/%	≤ 0.003	附录A中A.7
有机物, w/%	≤ 0.03	附录A中A.8
硫化物	通过检验	附录A中A.9
砷(As)/(mg/kg)	≤ 1	附录A中A.10

## 附录 A (规范性附录) 检验方法

## A. 1 警示

本标准的检验方法中使用的部分试剂具有毒性或腐蚀性,操作时须小心谨慎!如溅到皮肤上应立即用水冲洗,严重者应立即治疗。

## A. 2 一般规定

本标准的检验方法所用试剂和水在没有注明其他要求时，均指分析纯试剂和 GB / T 6682—2008 中规定的三级水。试验中所用标准滴定溶液、杂质标准溶液、制剂及制品，在没有注明其他要求时，均按 HG/T 3696.1、HG/T 3696.2、HG/T 3696.3 之规定制备。

### A. 3 鉴别试验

### A. 3. 1 试剂和材料

#### A. 3. 1. 1 吡啶。

### A. 3. 1. 2 碳酸氢钠溶液: 35 g/L。

### A. 3. 2 分析步骤

用以下方法鉴别硫磺：

A. 3. 2. 1 在115℃下熔融成黄色流动性液体，再加热到160℃时，变黑变黏。

A. 3. 2. 2 在蓝色火焰上燃烧生成二氧化硫，并带有刺激性气味。

A. 3. 2. 3 取约1g试样，溶于2 mL热吡啶中，加0.2mL碳酸氢钠溶液，产生蓝色或绿色。

#### A. 4 硫的测定

#### A. 4. 1 方法提要

同 GB/T 2449—2006 中的 5.1.1.1。

## A. 4. 2 结果计算

硫含量以硫(S)的质量分数  $w_1$  计, 数值以%表示, 按公式 (A.1) 计算:

式中：

$w_2$ ——按 A.6 测得的灰分质量分数, 以%表示;

$w_3$ ——按 A.7 测得的酸度质量分数，以%表示；

$w_4$ —按 A.8 测得的有机物质量分数, 以%表示;

$w_5$ —按 A.10 测得的砷质量分数, 以%表示。

计算结果保留一位小数。

## A.5 水分的测定

同 GB/T 2449—2006 中的 5.2。

#### A. 6 灰分的测定

同 GB/T 2449—2006 中的 5.3。

#### A. 7 酸度的测定

同 GB/T 2449—2006 中的 5.4。

#### A. 8 有机物的测定

##### A. 8. 1 滴定法（仲裁法）

同 GB/T 2449—2006 中的 5.5.1。

##### A. 8. 2 重量法

同 GB/T 2449—2006 中的 5.5.2。

#### A. 9 硫化物的测定

##### A. 9. 1 试剂和材料

A. 9. 1. 1 乙酸溶液：1+3。

A. 9. 1. 2 硝酸铅溶液：1.6g/L（用新煮沸的无二氧化碳的水制备）。

A. 9. 1. 3 硫化钠溶液。

A. 9. 1. 4 乙酸盐缓冲溶液：pH为3.5。

A. 9. 1. 5 铅标准溶液：1mL溶液含铅（Pb）0.010mg，现用现配。

移取 1.00mL 按 HG/T 3696.2 配制的铅标准溶液，置于 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀。

##### A. 9. 2 分析步骤

称取 5.0g 试样，精确至 0.01g，置于烧杯中，加 50mL 热水，放置 30min。放置过程中频繁地搅拌，过滤。移取 10.00mL 滤液，置于 50mL 比色管中，加 2mL 乙酸盐缓冲溶液、1mL 硝酸铅溶液，用水稀释至刻度，摇匀。在暗处放置 5min，其颜色不得深于标准比色溶液。

标准比色溶液：移取 1.00mL 铅标准溶液，置于 50mL 比色管中，加 2mL 乙酸盐缓冲溶液、10mL 硫化钠溶液，用水稀释至刻度，摇匀。在暗处放置 5min。

#### A. 10 砷的测定

##### A. 10. 1 二乙基二硫代氨基甲酸银分光光度法（仲裁法）

同 GB/T 2449—2006 中的 5.6.1。

##### A. 10. 2 砷斑法

同 GB/T 2449—2006 中的 5.6.2。