

# 中华人民共和国国家标准

GB 1886.330—2021

---

## 食品安全国家标准

### 食品添加剂 磷酸二氢铵

2021-02-22 发布

2021-08-22 实施

中华人民共和国国家卫生健康委员会  
国 家 市 场 监 督 管 理 总 局 发 布

## 前　　言

本标准代替 GB 25569—2010《食品安全国家标准 食品添加剂 磷酸二氢铵》。

本标准与 GB 25569—2010 相比,主要变化如下:

- 修改了范围;
- 将“氟化物(以 F 计)”修改为“氟(F)”;
- 将磷酸二氢铵含量的检验方法修改为甲醛容量法;
- 将氟的检验方法修改为 GB/T 5009.18;
- 将砷的检验方法修改为 GB 5009.76 或 GB 5009.11;
- 将铅的检验方法修改为 GB 5009.75 或 GB 5009.12。

# 食品安全国家标准

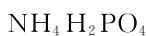
## 食品添加剂 磷酸二氢铵

### 1 范围

本标准适用于以液氨和食品添加剂磷酸(含湿法磷酸)为原料生产的食品添加剂磷酸二氢铵。

### 2 分子式和相对分子质量

#### 2.1 分子式



#### 2.2 相对分子质量

115.02(按 2018 年国际相对原子质量)

### 3 技术要求

#### 3.1 感官要求

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	白 色	取适量试样置于 50 mL 烧杯中, 在自
状 态	晶 体 粉 末 或 晶 体 颗 粒	然 光 下 观 察 色 泽 和 状 态

#### 3.2 理化指标

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
磷酸二氢铵( $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ )含量, w/%	96.0~102.0	附录 A 中 A.3
pH(10 g/L 水溶液)	4.3~5.0	附录 A 中 A.4
氟(F)/(mg/kg)	≤ 10.0	GB/T 5009.18
铅(Pb)/(mg/kg)	≤ 4.0	附录 A 中 A.5
砷(As)/(mg/kg)	≤ 3.0	附录 A 中 A.6
重 金 属(以 Pb 计)/(mg/kg)	≤ 10	附录 A 中 A.7

## 附录 A

### 检验方法

**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,操作时应小心谨慎!必要时,应在通风橱中进行。如溅到皮肤或眼睛上应立即用大量水冲洗,严重者应立即治疗。

#### A.1 一般规定

本标准所用试剂和水,在没有注明其他要求时,均指分析纯试剂和 GB/T 6682 中规定的三级水。试验中所用标准滴定溶液、杂质测定用标准溶液、制剂及制品,在没有注明其他要求时,均按 GB/T 601、GB/T 602、GB/T 603 之规定制备。所用溶液在未注明用何种溶剂配制时,均指水溶液。

#### A.2 鉴别试验

##### A.2.1 试剂和材料

- A.2.1.1 硝酸溶液:1+8。
- A.2.1.2 氨水溶液:1+1。
- A.2.1.3 氢氧化钠溶液:40 g/L。
- A.2.1.4 硝酸银溶液:17 g/L。
- A.2.1.5 红色石蕊试纸。

##### A.2.2 鉴别方法

###### A.2.2.1 磷酸根离子的鉴别

称取约 1.0 g 试样,溶于 20 mL 水中,加硝酸银溶液,生成黄色沉淀,此沉淀能溶于氨水溶液或硝酸溶液。

###### A.2.2.2 铵根离子的鉴别

称取约 1.0 g 试样,溶于 20 mL 水中,加入氢氧化钠溶液,释放出的氨气可使湿润的红色石蕊试纸变蓝。加热可促进分解。

#### A.3 磷酸二氢铵( $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ )含量的测定

##### A.3.1 方法提要

试样溶解后,与甲醛作用生成相当于铵盐含量的酸,用氢氧化钠标准滴定溶液滴定,以酸度计指示终点,根据消耗氢氧化钠标准滴定溶液的量,计算磷酸二氢铵含量。

##### A.3.2 试剂和材料

- A.3.2.1 甲醛溶液:1+1。
- A.3.2.2 氢氧化钠标准滴定溶液: $c(\text{NaOH})=1 \text{ mol/L}$ 。
- A.3.2.3 无二氧化碳的水。

### A.3.3 仪器和设备

A.3.3.1 酸度计：分辨率为 0.01 pH，配有玻璃电极和饱和甘汞电极（或复合电极）。

### A.3.3.2 电磁搅拌器;配有搅拌转子。

#### A.3.4 分析步骤

称取约 1.5 g 试样, 精确至 0.000 2 g, 置于 150 mL 的烧杯中。加入 50 mL 无二氧化碳的水, 置于电磁搅拌器上, 放入搅拌转子, 搅拌至试样溶解, 加 20 mL 新制备的甲醛溶液, 搅拌均匀后放置 30 min。将已校准的酸度计的电极放入试样溶液中, 用氢氧化钠标准滴定溶液滴定至 pH 8.9 为终点, 记录消耗氢氧化钠标准滴定溶液的体积。

同时做空白试验。除不加试样外，其他加入的试剂种类和量（标准滴定溶液除外）与试样溶液相同。

### A.3.5 结果计算

磷酸二氢铵( $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ )的质量分数  $w_1$  按式(A.1)计算。

式中：

$V_1$  ——滴定试样溶液所消耗的氢氧化钠标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);

$V_2$  ——滴定空白试样溶液所消耗的氢氧化钠标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);

*c* ——氢氧化钠标准滴定溶液的浓度,单位为摩尔每升(mol/L);

$M$  ——磷酸二氢铵( $\frac{1}{2}\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ )的摩尔质量,单位为克每摩尔(g/mol)( $M=57.51$ );

$m$  ——试样的质量,单位为克(g);

1 000 — 换算因子

试验结果以平行测定结果的算术平均值为准。在重复性条件下获得的两次独立测定结果的绝对差值不大于 0.3%。

#### A.4 pH(10 g/L 水溶液)的测定

#### A 4.1 试剂和材料

## 无二氯化碳的水

#### A.4.2 仪器和设备

酸度计：分辨率为 0.01 pH，配有玻璃电极和饱和甘汞电极（或复合电极）。

#### A.4.3 分析步骤

称取  $1.00 \text{ g} \pm 0.01 \text{ g}$  试样, 置于  $100 \text{ mL}$  烧杯中, 用无二氧化碳的水溶解, 移入  $100 \text{ mL}$  容量瓶中, 用无二氧化碳的水稀释至刻度, 摆匀。倒入干燥烧杯中, 用已校准的酸度计测量试样溶液的 pH。

试验结果以平行测定结果的算术平均值为准。在重复性条件下获得的两次独立测定结果的绝对差值不大于 0.1。

### A.5 铅(Pb)的测定

按 GB 5009.75 或 GB 5009.12 的方法进行测定。试验中所用水为 GB/T 6682 中规定的二级水。

#### A.6 砷(As)的测定

按 GB 5009.76 或 GB 5009.11 的方法进行测定。试验中所用水为 GB/T 6682 中规定的二级水。

#### A.7 重金属(以 Pb 计)的测定

按 GB 5009.74 的方法进行测定。试验中所用水为 GB/T 6682 中规定的二级水。

---