

# 味精生产

上海味精厂 编著

轻工业出版社

## 内 容 提 要

本书较系统地介绍了味精生产技术的理论和实际知识，主要内容有味精的几种制造方法的简介、发酵法制味精的生产工艺、发酵设备、仪表与自动控制、谷氨酸提取、味精精制、味精生产的检验方法、生产计算以及主要技术经济指标等。

本书可供味精厂生产工人及技术人员参考，也可作为味精厂生产工人的培训教材和业余技术教育教材。

## 前　　言

在毛主席的无产阶级革命路线指引下，我国味精工业的广大工人、技术人员和干部，认真贯彻“鞍钢宪法”，深入开展“工业学大庆”的群众运动，独立自主，自力更生，积极发展味精生产，不断改进生产技术，采用了发酵法生产新工艺。特别是无产阶级文化大革命以来，这一新工艺得到了全面推广，味精生产面貌有了很大改变。

为了适应味精工业迅速发展的形势，满足味精工业广大工人、技术人员为革命学习技术的需要，我们编写了《味精生产》这本书。本书由冯容保同志编写，陆悦生同志制图，宋尔康同志校阅。

由于我们水平有限，可能有不少缺点和错误，请读者批评指正。

上海味精厂

# 目 录

<b>第一章 绪论</b> .....	(1)
第一节 呈味物质.....	(1)
第二节 味精的性质.....	(2)
第三节 味精工业的发展.....	(9)
第四节 谷氨酸钠与强力味精.....	(10)
第五节 味精的商品规格与用途.....	(15)
<b>第二章 味精制造方法概述</b> .....	(19)
第一节 水解法.....	(19)
第二节 发酵法.....	(21)
第三节 合成法.....	(22)
第四节 从甜菜废糖蜜中提取.....	(23)
第五节 制造方法比较.....	(24)
<b>第三章 发酵工艺</b> .....	(25)
第一节 制造原理.....	(25)
第二节 谷氨酸菌种.....	(39)
第三节 生产原料.....	(57)
第四节 发酵条件.....	(85)

第五节	染菌及噬菌体	(107)
第六节	发酵条件	(119)
第七节	糖蜜原料发酵	(134)
第八节	醋酸原料发酵谷氨酸	(137)
<b>第四章</b>	<b>发酵设备</b>	(143)
第一节	发酵罐	(143)
第二节	空气过滤系统	(157)
第三节	灭菌设备	(164)
第四节	其它设备	(165)
<b>第五章</b>	<b>仪表及自动控制</b>	(175)
第一节	检测仪表	(175)
第二节	自动控制	(182)
第三节	发酵罐自动控制	(189)
<b>第六章</b>	<b>谷氨酸提取</b>	(192)
第一节	等电点法	(192)
第二节	离子交换法提取	(195)
第三节	其它方法提取	(201)
<b>第七章</b>	<b>味精精制</b>	(209)
第一节	中和脱色	(209)
第二节	浓缩结晶	(211)
第三节	分离干燥	(217)
<b>第八章</b>	<b>生产检验方法</b>	(221)
第一节	成品分析	(221)

第二节	半成品分析	(227)
第三节	原料分析	(246)
第四节	辅助材料	(250)
<b>第九章 生产计算与主要技术经济指标</b>		(253)
第一节	转化率	(253)
第二节	主要原料的耗量	(257)
第三节	设备利用率	(260)
<b>第十章 味精生产设备计算实例</b>		(262)
第一节	生产设计	(262)
第二节	主要设备选型及计算	(265)
第三节	水、蒸汽、空气用量计算	(276)
<b>附录</b>		(280)

# 第一章 絮 论

## 第一节 呈味物质

呈味物质又称调味剂，与它的化学结构有关，在食品中有重要的作用，一般包括咸味、甜味、酸味、鲜味及香辛等调味剂。调味剂有天然的和人工合成的两种。

### (一) 甜味剂

天然甜味剂有蔗糖、葡萄糖、果糖、麦芽糖等，除赋予食品以甜味外，还有一定营养价值，是人体热能的营养源。

人工合成甜味剂主要有糖精( $C_7H_5O_3NS$ )、糖精钠( $C_7H_4O_3NSNa \cdot 2H_2O$ )等，可用于强化食品的甜味，是低热能食品所需的甜味剂。

各种糖的相对甜度(以蔗糖为100)：

乳 糖	16.0	麦芽糖	32.5	蔗 糖	100
半乳糖	32.1	木 糖	40.0	果 糖	173.3
棉子糖	22.6	葡萄糖	74.3		

糖精钠的甜度与浓度有关，一般为蔗糖的500倍。

### (二) 酸味剂

天然酸味剂主要是在食品中天然存在的有机酸，如柠檬酸、苹果酸、酒石酸等，及由食品发酵产生的乳酸、醋酸等。人工合成的酸味剂有延胡索酸、葡萄糖酸等。酸味剂除赋予食品以酸味外，并给味觉以爽快的刺激，同时还具有一

定的防腐作用，有助于溶解纤维素及钙磷等物质，以促进消化吸收。

各种酸的相对酸味（以柠檬酸为100）：

酒石酸	120~130	乳酸	130~150
苹果酸	100	延胡索酸	263
L-抗坏血酸	50	磷酸	200~230

### （三）鲜味剂

主要是指能使食品风味增强，鲜味增加的物质，通常使用的有谷氨酸钠（味精）、天门冬氨酸钠、肌苷酸钠及鸟苷酸钠等。谷氨酸钠与天门冬氨酸钠具有强烈的鲜味，而肌苷酸钠、鸟苷酸钠与谷氨酸钠同时使用，具有协同作用，能提高鲜味，又称助鲜剂或强力味精。

鲜味剂的相对鲜味（以谷氨酸钠为100）：

天门冬氨酸钠	30	肌苷酸钠	4,000
鸟苷酸钠	16,000		

### （四）咸味剂

咸味剂主要是食盐（氯化钠），它对维持人体的正常生理机能、调节血液渗透压有重要的作用，是食品的正常成分，是人体不可缺少的。

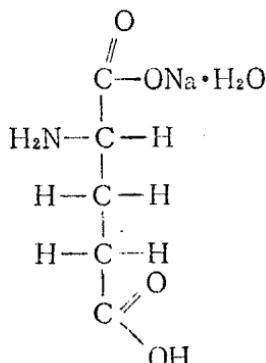
## 第二节 味精的性质

### 一、味精的性质

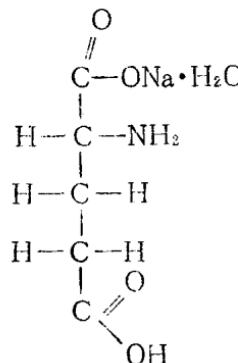
味精是L-谷氨酸一钠盐 含有一分子的结晶水。分子式为  $C_5H_8O_4NNa \cdot H_2O$ 。具有旋光性，有D-型及L-型两

种光学异构体。当D-型及L-型相等时，发生消旋，称为DL-型。

分子结构式如下：



L-谷氨酸钠



D-谷氨酸钠

在动植物体中存在的谷氨酸都是L-型，用蛋白质水解法及发酵法生产的谷氨酸钠都是L-型，而用化学合成法生产的谷氨酸为DL-型。

### (一) 物理性质

结构式： $[-\text{OOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-] \text{Na}^+ \cdot \text{H}_2\text{O}$

$$\begin{array}{c}
 | \\
 \text{NH}_3^+
 \end{array}$$

分子量：187.13

结晶系：斜方晶系

比重：1.65

熔点：120℃失去结晶水

比旋光度： $[\alpha]_D^{20} = +25.16$  ( $C = 10, 2\text{N HCl}$ )

溶解度：

(1) 水中(谷氨酸钠克/100毫升)

温度(°C)	溶解度	温度(°C)	溶解度
0	64.10	45	87.41
5	65.65	50	91.57
10	67.45	55	96.23
15	69.43	60	101.4
20	71.71	65	107.0
25	74.22	70	113.5
30	77.02	85	137.5
35	80.10	100	172
40	83.55		

(2) 酒精中(谷氨酸钠克/100毫升)

酒精%(容量计)	谷氨酸钠
99.50	0.0720
97.95	0.1052
87.32	0.2204
73.12	2.2019
64.91	3.4102
56.08	6.9270

水溶液的pH: 7.0 (25°C, 3%)

临界湿度

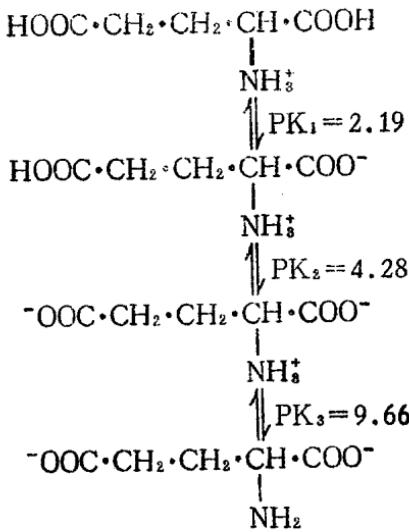
温 度(°C)	10	20	30	40	50
饱和溶液的 蒸汽压(毫米汞柱)	8.8	16.8	30.1	51.2	83.2
临界湿度(%)	96.1	96	94.8	92.6	90.0

## (二) 化学性质

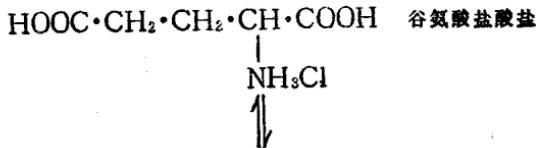
谷氨酸具有氨基酸的一般性质，分子中具有酸性的羧基和碱性的氨基，是两性电解质。由于具有两个羧基，一个氨基，所以是酸性氨基酸。谷氨酸钠具有一个羧基( $-COOH$ )，一个羧酸钠( $-COONa$ )，一个氨基( $-NH_2$ )，所以呈中性。

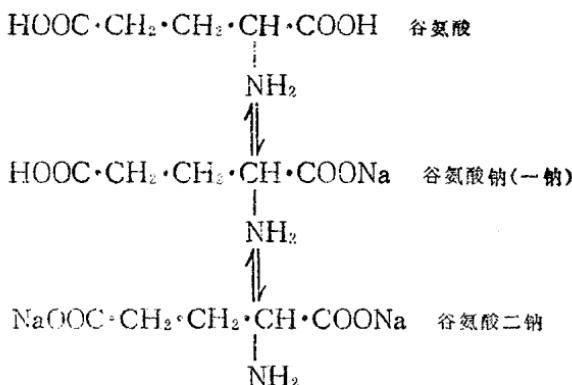
### 1. 在水溶液中解离

$$PK_1 = 2.19, \quad PK_2 = 4.28, \quad PK_3 = 9.66$$



### 2. 与酸作用生成盐，与碱作用生成盐





### 3. 热稳定性

在 120℃下失结晶水，在 155℃下分子内脱水，225℃以上分解。若其水溶液长时间受热，会引起失水，生成焦谷氨酸钠（见表 1）。

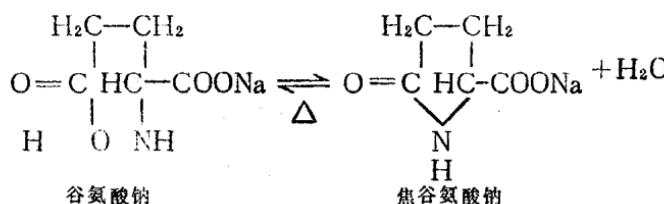


表 1

焦谷氨酸钠 (%)	温度 (℃)	100	107	115
时间(小时)				
0.5		0.3	0.4	0.7
1		0.6	0.9	1.4
2		1.1	1.9	2.8
4		2.1	3.6	5.7

注：10% 水溶液，pH6.9。

### 二、味精的生理作用

味精是谷氨酸的钠盐。谷氨酸是氨基酸的一种。氨基酸是构成蛋白质的基本单位，是人体和动物的重要营养物质，具有特殊的生理作用。

(1) 谷氨酸虽非人体必需的氨基酸,但在氮代谢中,与酮酸发生氨基转移作用,能合成其他氨基酸。

(2) 脑组织只能氧化谷氨酸,而不能氧化其他的氨基酸。当葡萄糖供应不足时,谷氨酰胺能起脑组织的能源作用,它能通过血脑屏障,因此谷氨酸对改进和维持脑机能是必要的。谷氨酸与谷氨酰胺在脑中代谢途径如图1所示。

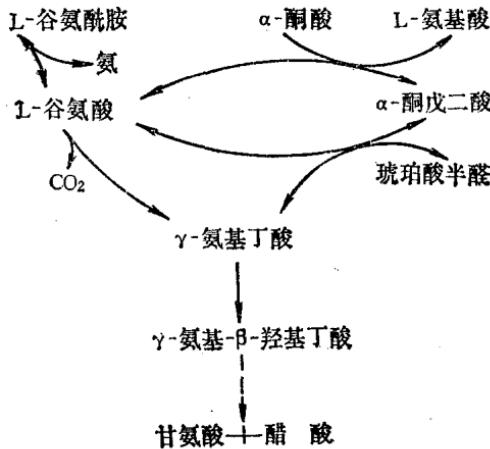
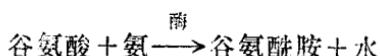


图 1 谷氨酸与谷氨酰胺在脑中代谢途径

(3) 谷氨酸有降低血液中氨中毒的作用。当肝脏有疾患，肝功能受损时，血液中含氨量增高，引起严重的氮代谢紊乱，导致肝昏迷。而谷氨酸能与氨起作用，降低血液中氨含量：



(4) 谷氨酸为神经病患者的中枢神经及大脑皮质的补剂。因大脑皮质和中枢神经与全身健康有关，所以适当地服用谷氨酸能改善神经有缺陷的儿童的智力。

### 三、安 全 性

谷氨酸广泛存在于动植物的机体中（见表2、3），是食品中天然存在的营养成分。谷氨酸食用后，有96%在体内被吸收，其余氧化后在尿中排出。

表2 食品中谷氨酸含量

食 品 名 称	谷 氨 酸 含 量 (%)	食 品 名 称	谷 氨 酸 含 量 (%)
牛 肉(蛋白质18.2%)	2.755	黄 豆(蛋白质34.9%)	7.010
猪 肉(蛋白质11.9%)	1.82	山 莖(蛋白质 2%)	0.2
玉 米(蛋白质12.1%)	2.573	酵 母(蛋白质10.6%)	2.432
面 粉(蛋白质10.5%)	3.653	牛 乳(蛋白质 3.5%)	0.819
花 生(蛋白质26.9%)	5.932	鸡 蛋(蛋白质12.8%)	1.583

表 3

食品中游离的谷氨酸含量

食品名称	游离谷氨酸含量 (毫克/100克)	食品名称	游离谷氨酸含量 (毫克/100克)
磨 菇	180	鳜	10
玉 莹	110	秋刀鱼	36
生香蕈	67	鲍夹鱼	19
茄 子	16	金枪鱼	9
黄 瓜	23	河 豚	7
波 菜	39	比目鱼	11
蕃 茄	140	蝴 子	151
白 菜	100	牛 排	33
沙丁鱼	280	猪 排	23

### 第三节 味精工业的发展

一八六六年德国的立好生 (Ritthausen) 利用硫酸分解小麦中的面筋蛋白质，最先分离出谷氨酸。一八七二年赫拉西惠士与哈勃门 (Hlasiwitz and Habermaan) 用酪蛋白也制取了谷氨酸。一八九〇年乌尔夫 (Wolff) 利用  $\alpha$ -酮戊酸 ( $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ )，经溴化合成消旋谷氨酸，但迄今未工业化生产。日本池田菊苗在研究海带时，提取了谷氨酸，并在一九〇八年开始制造商品味精。

#### 一、我国味精生产的发展

我国味精生产开始于一九二三年，上海天厨味精厂最先用水解法生产。后一九三二年沈阳又开始用脱脂豆粕水解生产味精。但在解放前，我国味精工业象其它工业一样，在国

民党反动派的统治下，生产长期落后，濒临破产的状态。解放后，在毛主席革命路线指引下，味精生产才得到了新生。一九六四年上海味精厂和有关科学的研究单位协作，开始采用发酵法生产味精。特别是经过无产阶级文化大革命，味精生产迅速发展，目前全国大部分省（市）都有了味精生产，一九七六年全国味精产量为一九六五年产量的5倍。发酵法生产得到了普遍应用。在生产用菌种、原材料、发酵工艺、回收提取、以及设备和自动控制等技术方面也都有不少改进和发展。但发展还是很不平衡的，离先进水平还有差距，需要不断地努力。

## 二、国外味精工业

一九一〇年日本味之素公司用水解法生产谷氨酸。一九三六年美国从甜菜废液（司蒂芬废液）中提取谷氨酸。日本一九五六年始用糖质原料发酵法，一九六二年用合成法，一九六六年以醋酸为原料用发酵法生产味精。

国外味精总产量约200,000吨左右，其中日本100,000吨左右、美国27,500吨、意大利13,000吨、法国6,000吨、菲律宾2,400吨、泰国7,000吨、马来西亚2,400吨。

## 第四节 谷氨酸钠与强力味精

味精在我国的应用已有50余年历史，它具有强烈的肉类鲜味。普通蔗糖用水冲淡至200倍则不觉甜味，食盐用水冲淡至400倍则不觉咸味，而味精虽用水稀释至3,000倍仍能感觉鲜味，所以它被广泛用于食品菜肴的调味。

远在一九一三年日本小玉新太郎即发现乾鲣的主要鲜味为肌苷酸，但因核苷酸的生化基础与调味作用较谷氨酸钠复杂得多，故有关这方面的研究进展较慢。

在一九五一年才发现 5'-肌苷酸钠与 5'-鸟苷酸钠的调味作用，并于一九六〇年以酵母核糖、核酸为原料进行工业生产。同时肯定了其化学结构与调味的关系，只有 5'-的核苷酸才具有特有的鲜味，而其异构体 2'-或 3'-核苷酸则无此作用。在 5'-核苷酸中仅嘌呤核苷酸的 6'-羟基取代物才具有特有的强烈调味能力，呈味核苷酸的碱基必需为嘌呤基，其第九位上的氮原子与戊糖的第一个碳原子相连，而单磷酸必需与戊糖的第五个碳原子相连。

(一) 5'-肌苷酸钠

分子式：C<sub>10</sub>H<sub>11</sub>O<sub>8</sub>N<sub>4</sub>Na<sub>2</sub>P·7.5H<sub>2</sub>O

分子量：527.2

