# 脉冲电场协同酶法制备淀粉锌络合物及其显微结构 的研究

韩忠<sup>1,2</sup>,王金花<sup>1</sup>,成军虎<sup>1</sup>,曾新安<sup>1</sup>

(1.华南理工大学食品科学与工程学院,广州广东 510640)

(2.广东省天然产物绿色加工与产品安全重点实验室,广州广东 510640)

摘要:以普通南方大米淀粉为原料,采用 α-淀粉酶和糖苷酶协同制备多孔大米淀粉,研究了酶含量、酶配比和时间等因素对多 孔淀粉水解率和吸油率的影响,得出制备多孔大米淀粉的最佳条件为:酶含量 1.0%(以淀粉干基计),酶配比(α-淀粉酶:葡萄糖苷酶) 1:12,处理时间 12 h,所得多孔淀粉的水解率为 50%,吸油率为 96.3%。在此基础上,分别选择原淀粉和多孔大米淀粉(水解率分别 为 30%、40%和 50%)与 0.1 mol/L 的乙酸锌水溶液进行脉冲电场处理协同强化锌络合,脉冲电场处理条件为电压 20 V、频率 1 kHz、 流速 24 mL/min,有效处理时间分别为 2.88×10<sup>3</sup> μs、8.64×10<sup>3</sup> μs 和 14.4×10<sup>3</sup> μs;借助扫描电子显微镜(SEM)及红外光谱(FT-IR)对淀 粉络合物的显微结构进行研究,并通过原子吸收测定淀粉络合锌的含量,最终得出:水解率 40%的多孔大米淀粉经脉冲电场(2.88×10<sup>3</sup> μs)处理后的锌络合含量最高,为 352.85 mg/100 g。

关键词: 酶; 多孔淀粉; 脉冲电场; 淀粉锌络合物 文章篇号: 1673-9078(2018)01-127-133

DOI: 10.13982/j.mfst.1673-9078.2018.1.020

## Preparation of Starch-Zn Complex by Pulsed Electric Fields (PEF)

## **Comined with Enzymatic Method and Its Microstructure Characteristics**

HAN Zhong<sup>1,2</sup>, WANG Jin-hua<sup>1</sup>, CHENG Jun-hu<sup>1</sup>, ZENG Xin-an<sup>1</sup>

 (1.College of Food Science and Engineering, South China University of Technology, Guangzhou 510640, China)
 (2.Guangdong Province Key Laboratory for Green Processing of Natural Products and Product Safety, South China University of Technology, Guangzhou 510640, China)

**Abstract:** The effects of enzyme content, enzyme ratio and time on hydrolysis rate and oil-absorption rate of porous rice starch, which was prepraed by *a*-amylase and glucosidase, were studied by using the common southern rice starch from China as raw materials The optimized conditions for preparation of porous rice starch were as follows: enzyme content, 1.0%, enzyme ratio, 1:12, processing time, 12 h, and the hydrolysis rate and oil-absorption rate of porous starch were 50% and 96.3%. Under this condition, the original starch and porous rice starch (hydrolysis rate of 30%, 40% and 50%) were selected for strengthing thereaction of Zn complex by PEF treament with zinc-acetate solution (0.1 mol/L), and the conditions were as follows: voltage, 20 V, frequency, 1 kHz, fluid rate, 24 mL/min, treatment durations,  $2.88 \times 10^3 \mu s$ ,  $8.64 \times 10^3 \mu s$  and  $14.4 \times 10^3 \mu s$ . In addition, the microstructure of the starch complex was investigated by scanning electron microscope (SEM) and infrared spectroscopy (FT-IR), and the zinc content of starch-Zn complex was determined by atom absorption spectroscopy. Consequently, the highest zinc contentwas 352.85 mg / 100 g with the hydrolysis-rate of 40% and PEF treatment time of  $2.88 \times 10^3 \mu s$ .

Key words: enzyme; porous starch; pulsed electric fields (PEF); starch-Zn complex

多孔淀粉 (porous starch) 是一种新型、环境友好型的天然多孔性材料,具有原料来源广泛、成本低、 收稿日期: 2017-05-31

基金项目: 广州市科技计划项目(201610010104);国家自然科学基金资助 项目(31301559、21376094);广东省科技计划项目(2017B020207002) 作者简介: 韩忠(1981-),男,博士,副研究员,主要从事食品绿色加工研 究

通讯作者:曾新安(1972-),男,博士,教授,主要从事食品绿色加工研究

绿色环保、较大的比表面积、较低的堆积密度与良好 的吸附性能等诸多优点,被广泛地应用到化工工业、 医药卫生、食品工业与农业等领域,引起了国内外研 究者的高度关注<sup>[1,2]</sup>。目前,用来制作多孔淀粉的原料 主要是谷类淀粉和根茎类淀粉,而作为全世界尤其是 亚洲地区主食之一的大米,其相关研究较少。亚洲人 饮食相对而言多菜少肉,造成普遍的锌摄入量不足、 吸收不良或者遗传缺陷;而锌元素是人体生理功能所 需量仅次于铁排名第二的微量元素,它是机体酶的重要组成成分,间接地调控着基因的表达、免疫、细胞分化和机体生长等生命过程<sup>[3-5]</sup>。因此,从日常饮食中适当地补充锌元素及在食品工业中添加锌强化剂都是必不可少的。

高压脉冲电场技术 (Pulsed Electric Fields, PEF) 是一种对两电极间的流态食品反复施加高场强的短脉 冲进行处理的技术,属于非热物理技术,能在有效保 存食品天然理化性质的同时达到灭菌的效果<sup>[6]</sup>,近来 又被用于大分子物质的修饰改性、天然活性成分的提 取和化学反应强化等方面<sup>[7-10]</sup>。从化学反应的角度来 看,脉冲电场能够有效地降低各种反应所需的活化能, 促进金属离子的螯合效率、淀粉酯化反应效率和美拉 德反应初级阶段等<sup>[11-14]</sup>。因此,本文拟采用传统环保 的双酶协同法制备具有强吸附性能的大米多孔淀粉 <sup>[15]</sup>,并借助高压脉冲电场促进锌元素与多孔的吸附络 合反应,以达到高效富集锌元素的研究目的。

#### 1 材料与方法

#### 1.1 材料与试剂

金龙鱼南方优质丝苗米,益海嘉里粮油食品有限 公司;大米淀粉参考 Lumdubwong<sup>[16]</sup>方法改进优化制 得;猪胰酶(Cat.No.P7545,活力 8×USP/mg),美国 Sigma-Aldrich 公司;淀粉葡萄糖苷酶(Cat.No.A7095, 活力 300 Unit/mL),美国 Sigma-Aldrich 公司;乙酸锌, 广州化学试剂厂,分析纯。

#### 1.2 主要仪器

SY-2-500型脉冲电场处理装置,华南理工大学脉冲电场课题组自制; VECTOR33型红外光谱仪,德国 Bruker 公司; S3700型扫描电子显微镜日本日立公司; 日立 Z-2000 塞曼原子吸收分光光度仪,日本日立公司。

1.3 实验方法

1.3.1 双酶法协同制备大米多孔淀粉

称取一定量大米淀粉,置于 100 mL 离心管中,加入一定量 pH 值为 4.6 的乙酸-乙酸钠缓冲溶液(固 液比 1:4),置于温度为 50 ℃的振荡水浴锅中预热 20 min。精确移取一定配比的两种酶加入淀粉悬浊液中,振荡,开始计时,经过一定时间,加入一定量 4%氢氧化钠溶液灭酶。淀粉乳离心(5000 r/min,离心 10 min)后,吸取 1 mL 上清液于 25 mL 的比色管测定吸光度。下层淀粉固体用蒸馏水洗涤、离心三次(5000 r/min,

离心 10 min),在 45 ℃的条件下干燥 24 h,之后用粉 碎机对淀粉进行粉碎,过 100 目筛,得到多孔淀粉样品,置于封口袋中保存。

1.3.2 淀粉水解率的测定

吸取 1 mL 样品于 25 mL 的比色管中, 然后加入 2.00 mL DNS 溶液。混匀后, 置于沸水浴中显色 2 min, 然后迅速冷却至室温, 并用蒸馏水定容到 25 mL, 摇 匀。用准备好的空白液(1 mL 缓冲液, 2 mL DNS, 同上述处理)调零, 在 540 nm 波长下用 1 cm 比色皿 测定吸光度, 计算水解率。

水解率 (%) = 
$$\frac{C \times V \times N \times 0.9}{W} \times 100\%$$
 (1)

式中,C-离心后上清液还原糖浓度,(mg/mL);N-样品稀 释倍数;V-反应体系中液相体积,(mL);0.9-从葡萄糖到淀粉 的转化系数;W-反应前底物重量,(mg)。

#### 1.3.3 吸油率的测定

精确称量离心管质量  $m_1$  (g),称取 1 g 左右淀粉 置于离心管中,精确称取其质量  $m_2$  (g),恒温下与 5 mL 色拉油搅拌混合 20 min,在 5000 r/min 下离心 20 min,弃去上清液,精确称量淀粉质量为  $m_3$  (g)。按 以下公式计算吸油率 (%):

吸油率 (%) = 
$$\frac{\mathbf{m}_3 - \mathbf{m}_2}{\mathbf{m}_2 - \mathbf{m}_1} \times 100\%$$
 (2)

1.3.4 脉冲电场协同大米淀粉锌络合物的制备称取 10g 原淀粉(或多孔淀粉)与 500 mL 的乙酸锌溶液(0.1 mol/L)混合于烧杯中,并置于磁力搅拌水浴锅进行搅拌,在室温下将悬浊液泵入到脉冲电场处理室进行处理(电压 20 V、脉宽 40 μs、频率 1 kHz、流速 24 mL/min,有效处理时间分别为 2.88×10<sup>3</sup> μs、8.64×10<sup>3</sup> μs、14.4×10<sup>3</sup> μs)后,将悬浊液离心(5000 r/min),弃去上清液,下层淀粉固体用蒸馏水反复洗涤并离心三次后,置于 45 ℃电热恒温鼓风干燥箱中干燥 24 h,粉碎即得大米多孔淀粉锌络合物样品。

#### 1.3.5 淀粉锌络合物的锌含量的测定

称取淀粉锌络合物约 1~5g于马福炉中灰化,0.5 mol/L 的硝酸溶液定容后进行火焰原子吸收光谱法测定。

1.3.6 淀粉锌络合物结构测定 扫描电镜法 (SEM)、红外光谱法(FT-IR)。

#### 2 结果与分析

2.1 水解率与比表面积及吸油率之间的关系

比表面积的大小决定着物质的吸附性能,比表面 积越大吸附性能就越强,秦莹采用灰色关联度分析, 得出了可以通过水解率的测定推测比表面积的变化情 况的结论[17],但是比表面积与多孔淀粉的吸附性不具 有绝对的正相关性。因此,我们采用水解率和吸油率 双重指标来衡量多孔淀粉吸附性的优劣。聂丽红等通 过测定不同水解率多孔淀粉的比表面积,探究多孔淀 粉水解率与比表面积的关系以及水解率与吸油率的关 系<sup>[18]</sup>,其结果如图1所示。





由图1可知,随着水解率的上升,比表面积增大, 在水解率达到30%以后,比表面积呈现较大增长,这 是由于酶解导致淀粉颗粒粒度减小与小孔径增大的双 重结果,但这只能体现淀粉水解产生还原糖的量,却 不能完全体现成孔吸附性能的好坏。因此,我们再结 合吸油率来表征多孔淀粉的吸附性能。随着水解率的 上升,形成的空腔的体积越大,多孔淀粉的吸油率上 升,当水解率为50%~55%时,多孔的空腔体积达到了 淀粉颗粒的一半,此时吸油率最高;在水解率接近60% 的时候,多孔淀粉的吸油率呈急剧下降趋势,意味着 多孔淀粉的孔结构出现崩塌,失去多孔淀粉本身稳固 的机械性质,吸附性能减弱。

2.2 复合酶法制备大米微多孔淀粉工艺条件

#### 的优化

酶含量对水解率和吸油率的影响 2.2.1



Fig.2 Effects of enzyme content on the hydrolysis rate and oil-absorption rate

在底物浓度为 20% (m/m),反应温度 50 ℃,反 应时间 12 h, pH 为 4.6 的乙酸-乙酸钠缓冲溶液, 酶 配比(α-淀粉酶:葡萄糖苷酶)为1:12的实验条件下, 研究酶含量(0.5%、1.0%、1.5%和2.0%)对水解率 和吸油率的影响,结果如图2所示。

由图2可知,随着酶含量的增加,水解率不断上 升,吸油率先上升后下降,在酶含量为1.0%时,多孔 淀粉水解率达到 50%, 孔空腔体积接近淀粉颗粒体积 的一半,此时,吸油率达到最大。此后,随着水解率 的增大,吸油率呈现下降趋势,与图1结果一致,由 于淀粉水解过度导致的多孔结构崩塌所致,因此,制 备多孔淀粉的最佳酶含量为1.0%。



#### Fig.3 Effects of the enzyme ratio on the hydrolysis rate and oil-absorption rate

在底物浓度为 20% (*m/m*),反应温度 50 ℃,反 应时间 12 h, pH 为 4.6 的乙酸-乙酸钠缓冲溶液, 酶 含量为1.0%的条件下,研究酶配比(α-淀粉酶:葡萄 糖苷酶)对水解率和吸油率的影响,结果见图3。

由图3可知,在酶配比为1:8时,水解率超出50%, 淀粉结构被破坏,吸油率较低,当酶配比为1:12时, 水解率达到50%左右,多孔淀粉吸油率达到峰值。酶 配比的变化导致水解率和吸油率的变化主要是由于两 种酶之间存在着协同作用, *a*-淀粉酶是采用随机切断 糖链内部的 *a*-1,4-链的水解方式,当其比例较高时就 容易出现水解过度、成孔不均的现象,从而导致多孔 淀粉的吸油率降低;所以,选择适宜的酶配比对多孔 淀粉的成孔均匀性起着至关重要的作用,因此,制备 多孔淀粉的最佳酶配比(*a*-淀粉酶:葡萄糖苷酶)为 1:12。

2.2.3 酶解时间对水解率和吸油率的影响





#### Fig.4 Effects of enzymolysis time on the hydrolysis rate and $% \mathcal{F}_{\mathrm{rel}}$

#### oil-absorption rate

在底物浓度为 20% (*m/m*),反应温度 50 ℃,酶 配比 (*a*-淀粉酶:葡萄糖苷酶)为 1:12, pH 4.6 的乙 酸-乙酸钠缓冲溶液,酶含量为 1.0%的条件下,研究 处理时间 (8h、10h、12h和14h)对水解率和吸油 率的影响。由图 4 可知,随着酶解时间的增加,水解 率逐渐增大,而吸油率呈现先上升后下降的趋势,当 酶解时间为12h时,水解率为50%左右,吸油率达到 峰值.当酶解时间增加到14h时,水解率继续增加,但 吸油率已出现快速下降,这说明长时间的酶解导致多 孔淀粉结构崩塌。因此,制备多孔淀粉的最佳酶解时 间为12h。

2.2.4 正交优化多孔大米淀粉的制备

在单因素试验的基础上,采用 L<sub>9</sub>(3<sup>3</sup>)正交试验来 考察酶含量、酶配比和酶解时间对多孔淀粉吸油率的 影响,正交实验水平因素表如表1所示。

由表 2 可知, 三个因素对淀粉水解率的影响主次 顺序依次为: 酶含量>酶配比>酶解时间,最佳条件为 A<sub>2</sub>B<sub>2</sub>C<sub>2</sub>, 三个因素对淀粉吸油率的影响主次顺序依次 为:酶解时间>酶配比>酶添加量,最佳条件为A<sub>2</sub>B<sub>2</sub>C<sub>2</sub>, 综上所述,双酶协同制备大米多孔淀粉工艺的最佳条 件为A<sub>2</sub>B<sub>2</sub>C<sub>2</sub>,即酶含量1.0%,酶配比(α-淀粉酶: 葡 萄糖苷酶)1:12,酶解时间12 h。经验证实验得: 最 佳条件下可制得水解率 50%、吸油率 96.3%的大米多 孔淀粉。

#### 表 1 正交实验水平因素表

#### Table 1 Orthogonal experiment level factors

	0 1		
影响因素	水平1	水平2	水平3
A (酶解时间)	10 h	12 h	14 h
B (酶含量)	0.5%	1.0%	1.5%
C ( 酶配比 )	1:10	1:12	1:14

		bie 2 Orthogonal expe	ernnent design and resul	ls		
试验号 —		因素			指标	
	A (酶解时间)	B (酶含量)	C (酶配比)	水解率	吸油率	
1	1		1	0.293151	0.837963	
2	1	2	2	0.410091	0.849862	
3	1	3	3	0.501045	0.869790	
4	2	1	2	0.404316	0.877974	
5	2	2	3	0.429942	0.892283	
6	2	3	1	0.376164	0.870411	
7	3	1	3	0.409369	0.87967	
8	3	2	1	0.428498	0.878411	
9	3	3	2	0.556627	0.863747	
K1	1.20	1.11	1.10			
K2	1.21	1.27	1.37			
K3	1.39	1.43	1.34			
k1	0.40	0.37	0.37			
k2	0.40	0.42	0.46			
k3	0.46	0.48	0.45			

表 2 正交实验设计及实验结果 Table 2 Orthogonal experiment design and results

现代食品科技		Modern Food Science and Technology		2018, Vol.34, No.1	
接上页					
极差	0.06	0.11	0.09		
K1'	2.55761505	2.59560742	2.58678557		
K2'	2.64066858	2.62055635	2.59158292		
K3'	2.62182793	2.60	2.64174306		
k1'	0.85253835	0.86520247	0.86226186		
k2'	0.88022286	0.87351878	0.86386097		
k3'	0.87394264	0.8679826	0.88058102		
极差	0.03	0.01	0.02	<b></b>	
主次顺序		B>C>A/A>C>B		Xx	
优选组合		$B_2A_2C_2/B_2A_2C_2$			

2.3 脉冲电场协同制备大米多孔淀粉锌络合



## 图 5 不同脉冲电场处理时间对淀粉锌络合量的影响 Fig.5 Effects of PEF treatment time on the znic content of

### starch-Zn complex

由图 5 可知, 原淀粉本身的锌含量非常少, 且随 着电场处理时长的增加, 淀粉的锌络合量呈现逐步增 加的趋势, 很明显地体现了脉冲电场处理对锌络合反 应的促进作用。产生此现象的原因有二, 其一为电场 本身的电击穿作用导致的淀粉表面破损, 使得参与金 属离子络合反应的比表面积增大; 其二, 脉冲电场具 有产生瞬时高能的作用,可以促使淀粉颗粒无定型通 道的张开, 从而牵引锌离子进入淀粉颗粒内部进行络 合配位反应。

其中,从脉冲电场强化不同水解率的多孔大米淀粉的锌络合反应来看:40%水解率、电场处理2.88 ms的多孔淀粉锌络合物中锌含量最高,其次是30%水解率、电场处理8.64 ms的多孔淀粉锌络合物,50%水解率、电场处理2.88 ms的多孔淀粉锌络合物中锌含量 最低;40%水解率的多孔淀粉锌络合物中锌含量都高于50%水解率淀粉的,且随着电场处理时间的增加而减少;这是由于低水解率的多孔淀粉具有多孔吸附和高无定形区金属离子配位点的双重特点所致,此外高 水解率的多孔淀粉孔隙结构机械强度相对较低,在强 电场作用下容易出现崩塌,从而导致其锌离子络合能 力降低<sup>[20,21]</sup>。

2.4 脉冲电场协同制备大米多孔淀粉锌络合

物的形态观察



图 6 扫描电镜图

#### Fig.6 Scanning electron microscopy photographs

注:a-原淀粉;b-原淀粉脉冲处理2.88 ms 原淀粉锌络合物; c-原淀粉脉冲处理8.64 ms 原淀粉锌络合物;d-原淀粉脉冲处理 14.4 ms 原淀粉锌络合物; e-40%脉冲处理2.88 ms多孔淀粉锌 络合物;f-40%脉冲处理8.64 ms多孔淀粉锌络合物

时间的增加,淀粉颗粒表面变得粗糙甚至出现一些坑洞。图 6e~f 分别为 40%水解率的多孔淀粉在脉冲 电场(2.88 ms 和 8.64 ms)协同下进行锌络合反应之

后的扫描电镜图由图可知,酶解淀粉具有更多的空隙, 这是双酶协同水解淀粉颗粒的无定形区的结果<sup>[19]</sup>,同 时,比表面积的增大有助于其对锌元素的吸附及脉冲 电场的强化络合作用。但随着脉冲电场处理时间的增 加,相同水解率的淀粉空隙出现部分崩塌,与结果 2.3 中 40%水解率的多孔淀粉在脉冲电场处理下,时间越 长、锌络合量越低相符合。

2.5 大米多孔淀粉锌络合物的红外光谱分析





#### 图 7 大米淀粉及不同处理条件下淀粉锌络合物的红外衍射图 Fig.7 Infrated diffraction patterns of rice starch and starch-Zn

#### complex with different treatments

红外光谱分析能够有效的鉴别有机物中的官能 团,图7分别为原淀粉、原淀粉锌络合物、40%水解 率-PEF多孔淀粉锌络合物,50%水解率-PEF多孔淀粉 锌络合物的红外光谱图。

淀粉的结构特征在红外光谱图中的红外吸收峰位 置及结构归属分别为: 3377 cm<sup>1</sup> 为氢键缔合的 O-H 伸 缩振动,该峰宽而强; 2931 cm<sup>-1</sup>为 CH<sub>2</sub> 的 C-H 不对 称伸缩振动吸收峰; 1643 cm<sup>-1</sup>为 H<sub>2</sub>0 的弯曲振动吸收 峰; 1340 cm<sup>-1</sup>~1500 cm<sup>-1</sup>为 CH<sub>2</sub> 的弯曲振动吸收峰; 1150 cm<sup>-1</sup>~978 cm<sup>-1</sup> 主要归属于淀粉各羟基的 C-O 伸 缩振动和环醚 C-O-C 吸收峰; 1018 cm<sup>-1</sup>、1081 cm<sup>-1</sup> 和 1157 cm<sup>-1</sup>分别是伯醇、仲醇和叔醇的 C-O 伸缩振 动吸收特征峰; 578 cm<sup>-1</sup>、761 cm<sup>-1</sup>和 854 cm<sup>-1</sup>等处是 -CH<sub>2</sub> 的摇摆振动吸收特征峰。

原淀粉、原淀粉锌络合物、40%水解率-PEF多孔 淀粉锌络合物和 50%水解率-PEF 多孔淀粉锌络合物 的红外图谱吸收峰大部分是相同的,说明基本骨架相 同。与原淀粉相比,原淀粉锌络合物淀粉、经脉冲电 场作用的多孔淀粉锌络合物与乙酸盐作用主要影响羟 基伸缩振动,伯醇的 C-O 伸缩振动吸收特征峰移动明 显,而仲醇 C-O 伸缩振动吸收特征峰和叔醇 C-O 伸缩 振动吸收特征峰变化不明显,说明 Zn 与淀粉羟基相 互作用,伯醇 OH 参与反应,仲、叔醇-OH 可能参与 反应。与原淀粉相比,淀粉锌络合物的羟基伸缩振动 变化明显,说明锌离子与淀粉羟基基发生反应。

#### 3 结论

3.1 以水解率和吸油率为指标,通过单因素与正交试验得到了多孔大米淀粉最优工艺条件:酶含量1.0%、酶配比1:12、酶解12h,此时,多孔大米淀粉的水解率为50%,吸油率为96.3%。同时,利用脉冲电场处理强化多孔淀粉锌络合反应,结果显示:水解率40%的多孔大米淀粉经脉冲电场(2.88×10<sup>3</sup> μs)处理后的锌络合含量最高,为352.85 mg/100 g。
3.2 借助扫描电镜可观察到:酶解使淀粉呈现随机性的多孔,脉冲电场进一步加强了原淀粉与30%和40%水解率淀粉多孔的形成与吸附能力,而水解率达到50%的多孔淀粉在脉冲电场的处理下会出现空隙崩塌,导致其锌络合量下降。红外光谱显示:淀粉锌络合物相对于原淀粉而言,羟基伸缩振动变化明显,说明锌离子与淀粉羟基发生了配位反应。

## 参考文献

- [1] 张斌,陈国,多孔淀粉制备工艺及应用研究进展[J].食品工 业科技,2012,2:399-403
- [2] Rizzi G P. Modified porous starch: U.S. Patent 6,147,028 [P].
   2000-11-14
- [3] Li B, Cui W, Tan Y, et al. Zinc is essential for the transcription function of Nrf2 in human renal tubule cells *in vitro* and mouse kidney *in vivo* under the diabetic condition [J]. Journal of Cellular and Molecular Medicine, 2014, 18(5): 895-906
- [4] Prasad A S, Bao B, Beck F W J, et al. Antioxidant effect of zinc in humans [J]. Free Radical Biology and Medicine, 2004, 37(8): 1182-1190
- [5] Bao B, Prasad A S, Beck F W J, et al. Zinc decreases C-reactive protein, lipid peroxidation, and inflammatory cytokines in elderly subjects: a potential implication of zinc as an atheroprotective agent [J]. The American Journal of Clinical Nutrition, 2010, 91(6): 1634-1641
- [6] Barba F J, Parniakov O, Pereira S A, et al. Current applications and new opportunities for the use of pulsed electric fields in food science and industry [J]. Food Research International, 2015, 77: 773-798
- [7] Lin Z R, Zeng X A, Yu S J, et al. Enhancement of Ethanol-Acetic Acid Esterification Under Room Temperature and Non-catalytic Condition via Pulsed Electric Field

#### Modern Food Science and Technology

Application [J]. Food and Bioprocess Technology, 2012, 5(7): 2637-2645

- [8] Zhang T, Wang S, Liu D, et al. Optimization of exopolysaccharide extraction process from Tibetan spiritual mushroom by pulsed electric fields [J]. Journal of Jilin University (Engineering and Technology Edition), 2011, 41(3): 52
- [9] 唐超.脉冲电场臭氧协同处理装置设计及降解壳聚糖应用研究[D].广州:华南理工大学,2011
- [10] Han Z, Zeng X A, Zhang B S, et al. Effects of pulsed electric fields (PEF) treatment on the properties of corn starch [J]. Journal of Food Engineering, 2009, 93: 318-323
- [11] Han Z, Zeng X A, Yu S J, et al. Effects of pulsed electric fields (PEF) treatment on physicochemical properties of potato starch [J]. Innovative Food Science and Emerging Technologies, 2009, 10(4): 481-485
- [12] Zeng X A, Han Z, Zi Z H. Effects of PEF on quality of peanut oil [J]. Food Control, 2010, 21(5): 611-614
- [13] Hong J, Chen R J, Zeng X A, et al. Effect of pulsed electric fields assisted acetylation on morphological, structural and functional characteristics of potato starch [J]. Food Chemistry, 2016, 192: 15-24
- [14] Hong J, Zeng X A, Buckow R, et al. Nanostructure,

morphology and functionality of cassava starch after pulsed electric fields assisted acetylation [J]. Food Hydrocolloids, 2016, 54: 139-150

- [15] Shariffa Y N, Karim A A, Fazilah A, et al. Enzymatic hydrolysis of granular native and mildly heat-treated tapioca and sweet potato starches at sub-gelatinization temperature [J]. Food Hydrocolloids, 2009, 23(2): 434-440
- [16] Lumdubwong N, Seib P A. Rice starch isolation by alkaline protease digestion of wet-milled rice flour [J]. Journal of Cereal Science, 2000, 31(1): 63-74
- [17] 秦莹.木薯微孔淀粉成孔机理及其性能研究[D].南宁:广西 大学,2006
- [18] 聂丽红.营养强化剂一淀粉锌络合物的制备及特性研究 [D].广州:华南理工大学,2010
- [19] 李永平.多孔淀粉颗粒空腔结构及其晶体结构的研究[J].粮 食加工,2016,4:44-48
- [20] Ciesielski W, Lii C, Yen M T, et al. Interactions of starch with salts of metals from the transition groups [J]. Carbohydrate Polymers, 2003, 51(1): 47-56
- [21] Ciesielski W, Tomasik P. Complexes of amylose and amylopectins with multivalent metal salts [J]. Journal of Inorganic Biochemistry, 2004, 98(12): 2039-2051