

DOI: 10.13652/j.issn.1003-5788.2018.05.016

# 分散固相萃取结合 HPLC-MS/MS 同时测定茶叶中丁醚脲及其降解产物

Simultaneous determination of diafenthiuron and its degradation products in teas by dispersive solid-phase extraction and high performance liquid chromatography-tandem mass

肖利民1 王美玲2 戴洁芸2 戴 华2

XIAO Li-min<sup>1</sup> WANG Mei-ling<sup>2</sup> DAI Jie-yun<sup>2</sup> DAI Hua<sup>2</sup>

(1. 长沙理工大学化学与生物工程学院,湖南 长沙 410076;2. 湖南出入境检验检疫局,湖南 长沙 410004)

(1. School of Chemistry and Biological Engineering, Changsha University of Science and Technology, Changsha, Hunan 410076, China; 2. Hunan Entry-Exit Inspection and Quarantine Bureau of China, Changsha, Hunan 410004, China)

摘要:建立分散固相萃取(QuEChERS)—高效液相色谱—串联质谱(HPLC-MS/MS)法同时测定茶叶中丁醚脲及其降解产物残留量的方法。样品中丁醚脲及其降解产物用乙腈提取,提取液经过分散固相萃取法(QuEChERS)净化后,采用C<sub>18</sub>色谱柱分离,以0.1%乙酸水溶液和乙腈为流动相,梯度洗脱,在电喷雾离子源正离子模式下采用质谱多反应监测(MRM)模式检测,外标法定量。结果表明,丁醚脲的定量限为 $0.001\ mg/kg$ ,丁醚脲—甲酰胺的定量限为 $0.005\ mg/kg$ 、丁醚脲—脲的定量限为 $0.003\ mg/kg$ 。在3个浓度水平下平均回收率为 $62.2\%\sim99.6\%$ ;相对标准偏差(RSD%)为 $1.3\%\sim9.4\%$ 。该方法能同时对茶叶中丁醚脲及其降解产物进行定性、定量检测,方法简单、快速,准确度、灵敏度高,且减少了前处理过程中丁醚脲的分解。可同时对茶叶中丁醚脲及其降解产物进行定性、定量检测,满足残留检测的需要。

关键词:丁醚脲及其降解产物;茶叶;高效液相色谱-串联质谱(HPLC-MS/MS);QuEChERS

Abstract: A simple and efficient method based on QuEChERS and high performance liquid chromatography-tandem mass spectrometry ( HPLC-MS/MS ) was developed for the determination of diafenthiuron and itss degradation products in tea. The sample was extracted with acetonitrile and cleaned up with QuEChERS. In the chromatographic analysis, three target compounds were separated on a  $C_{18}$  column (150 mm  $\times$  4.6 mm, 3.5  $\mu m$ ) with the gradient elution using the mobile phases of acetonitrile and water containing 0.1%

acetic acid. The mass analyzer was performed using positive scan mode with MRM monitor using external standard method. The results showed that the limits of quantitatiom (LOQ,  $S/N \geqslant 10$ ) of diafenthiuron, diafenthiuron-methanimidamide and diafenthiuron-urea were 0.01 mg/kg, 0.005 mg/kg, 0.003 mg/kg, respectively. The average recoveries of the three compounds spiked at three level concentration were in the range of  $62.2\% \sim 99.6\%$ , with the relative standard deviations (RSDs) of  $1.3\% \sim 9.4\%$ . This method is simple, fast, credible and high sensitivity can be applied to simultaneous identification and quantitation of diafenthiuron and its degradation products in teas, and the same time this method can effectively reducing the degaragation of diafenthiuron in the pretreatment process. This method meet the requirements for determination of diafenthiuron and its degradation products in tea.

**Keywords:** Diafenthiuron and its degradation products; tea; high performance liquid chromatography-tandem mass spectrometry (HPLC-MS/MS); QuEChERS

茶叶是中国重要的农产品之一,在生产过程中,为了保证茶叶的产量,防治茶树的病虫害,农药的用量和种类也逐渐增多,使得农药残留成为茶叶安全最突出的问题之一。丁醚脲是一种新型高效的硫脲类选择性杀虫、杀螨剂,具有较低毒性,主要通过影响昆虫呼吸作用、干扰能量转换和转化为具有更高毒性的降解产物,达到杀虫目的[1],被广泛用于茶树上,对蚜虫、叶蝉、粉虱、蛾和螨类具有很好的杀灭效果[2-3]。但丁醚脲易发生光解、水解以及生物降解,也可在植物体内发生降解,形成丁醚脲-酰胺体、丁醚脲-脲等降解产物「4」。研究结果[5]表明丁醚脲的降解产物,比丁醚脲原药本身具有更高的毒性。这些分解产物还对肺、肝脏等靶器官的

E-mail: Ddaihua@yeah.net

作者简介:肖利民,男,长沙理工大学讲师,学士。

通信作者:戴华(1964一),男,湖南出入境检验检疫局研究员。

安全与检测 2018 年第 5 期

毒性具有积累作用<sup>[6]</sup>。随着丁醚脲的广泛使用,必然会对环境及食物造成污染,威胁人类健康。为此一些发达国家和地区都制定了严格的茶叶中丁醚脲残留限量标准。欧盟、美国等规定不得检出,欧盟于 2002 年颁布了第 2076/2002 号法规,明令禁止使用和销售丁醚脲。日本、澳大利亚等国家规定茶叶中丁醚脲及其 2 种降解产物的最大残留限量总值为 20 mg/kg。中国 GB 2763—2016《食品安全国家标准食品中农药最大残留限量》规定了丁醚脲在茶叶中临时最大残留限量为 5 mg/kg。与欧盟标准相比,中国规定的茶叶中丁醚脲的残留限量较高,同时未说明应包括丁醚脲降解产物包含在内,造成丁醚脲残留检测结果偏低或检测不出,给茶叶中丁醚脲农药残留的控制带来很大影响,也达不到出口茶叶丁醚脲残留限量检测要求。因此,建立茶叶中丁醚脲及其降解产物残留量的检测方法具有重要意义。

目前报道的主要是水[7]、蔬菜[8]、水果及土壤等[9-10]基 质中丁醚脲残留分析的方法,虽有少数文献报道了茶叶中丁 醚脲残留的检测,如吕慧芝等[11]采用 QuEChERS-高效液相 色谱液质联用法测定茶叶中的丁醚脲残留量,定量限为 0.01 mg/kg, 回收率为 70.4%~110.1%, 但只包括丁醚脲原 药降解产物分析;董晓倩等[12]建立的茶叶中丁醚脲农药残 留检测的液相色谱一串联质谱方法,研究了丁醚脲在紫外光 下的分解,及丁醚脲一甲酰胺、丁醚脲一脲的质谱检测方法, 没有定量检测数据;张新忠等[13]采用超高效液相色谱一串 联质谱建立了测定茶叶和土壤中丁醚脲及其1种降解产 物——丁醚脲—脲残留量的方法。由于丁醚脲的半衰期较 短,茶叶中的丁醚脲在生产、运输、存储过程以及样品检测分 析过程中都会分解、降解,产生丁醚脲一甲酰胺、丁醚脲一脲 等降解产物,大多情况下,因为丁醚脲的降解,导致样品中难 以检测到丁醚脲原药的残留,因此茶叶中丁醚脲农药的残留 量应以丁醚脲及其降解产物总量来计算。不对茶叶中丁醚 脲及其2种降解产物进行同时定性、定量分析,易造成漏检、 检测结果偏低,不能准确反映茶叶中丁醚脲的实际残留量, 达不到残留水平监测的目的。

茶叶样品基体复杂,杂质干扰严重,同时因为丁醚脲的降解、异构化、衍生作用,给分离检测技术带来很大的阻碍。本研究 拟采用高效液相色谱一串联质谱技术,结合QuEChERS净化方法,建立茶叶中丁醚脲及其2种降解产物(丁醚脲—脲及丁醚脲—甲酰胺)残留量同时定性、定量测定的方法。

# 1 材料与方法

## 1.1 仪器与材料

三重四级杆串联质谱仪: API 4000 型,配电喷雾离子源 (ESI),美国 Applied Biosystems 公司;

高效液相色谱仪:SHIMADZU LC-20A型,日本岛津公司;超纯水系统:MILLI-Q Gradient型,美国密理博公司;快速混匀器:SK-1型,常州澳华仪器有限公司;切割式混合研磨仪:GM200型,德国 Retsch公司;高速离心机:1-15P型,德国 Sigma 公司;

丁醚脲标准品:纯度>99.9%,德国 Dr. Ehrenstorfer GmbH 公司:

丁醚脲一脲、丁醚脲一甲酰胺标准品:纯度>99.0%,日本和光纯药工业株式会社;

甲醇、乙腈、乙酸:色谱纯,德国 Merck 公司; 其他试剂均为分析纯;

试验用水:超纯水,美国 Millipore 超纯水仪制备;

N-丙基乙二胺(PSA)吸附剂(40~60 mm)、石墨化炭黑(GCB)吸附剂(120~400 目):上海安谱科学仪器有限公司; 茶叶:市售。

#### 1.2 标准溶液配制

分别称取 10.0 mg 丁醚脲、丁醚脲—脲和丁醚脲—甲酰胺标准品,置于 10 mL 棕色容量瓶中,用乙腈溶解并定容配制成 1.0 mg/mL 的标准储备液,并转移至棕色样品瓶中,—20 ℃ 避光下保存以防止丁醚脲分解。将标准贮备溶液用空白基质逐级稀释为标准工作溶液,现用现配。

## 1.3 样品前处理

1.3.1 提取 称取粉碎后的茶叶样品 1 g(精确至 0.001 g) 于 50 mL 塑料离心管中(铝箔纸包裹),加人 0.2 g 无水硫酸 镁、0.2 g 氯化钠和 10 mL 乙腈,涡旋混匀 3 min,振荡提取 10 min,于 6 000 r/min 离心 3 min,收集上清液,待净化。 1.3.2 净化 取上清液 1.0 mL 于 1.5 mL 离心管中,加人 0.15 g 无水硫酸镁、0.05 g GCB 吸附剂和 0.05 g PSA 吸附剂,旋涡振荡 1 min,10 000 r/min 离心 3 min。取净化液经 0.22  $\mu$ m 有机微孔滤膜过滤于棕色进样小瓶,待测定。

## 1.4 色谱条件

色谱柱: Agilent ZORBAX Extend- $C_{18}$  柱 (150 mm × 4.6 mm,3.5  $\mu$ m);流动相 A 为 0. 1%乙酸水溶液,流动相 B 为乙腈;梯度洗脱程序:  $0\sim4$  min, 20% B  $\sim70\%$  B,  $4\sim8$  min, 70% B  $\sim95\%$  B,  $8\sim12$  min, 95% B,  $12.0\sim12.1$  min, 95% B  $\sim20\%$  B,  $12.1\sim18.0$  min, 20% B; 柱温: 40  $^{\circ}$  , 进样量: 10 mL.

## 1.5 质谱条件

离子源: ESI, 正离子扫描; 气帘气: 68.9 kPa; 雾化气 (GS1): 275.8 kPa; 辅助加热气 (GS2): 344.8 kPa; 碰撞气 (CAD): 48.3 kPa; 电喷雾电压 (IS): 5 000 V; 离子源温度 (TEM): 450 ℃; 定性离子对、定量离子对、去簇电压(DP)和碰撞电压(CE), 具体见表 1。

## 2 结果与讨论

# 2.1 色谱和质谱条件的优化

分别考察了甲醇一水、乙腈一水(含 0.1%乙酸)以及乙腈—5 mmol/L 乙酸铵 3 种流动相体系对分离效果及灵敏度等影响。结果发现,以甲醇一水或乙腈—5 mmol/L 乙酸铵作为流动相时,丁醚 脲 峰型 较宽,响应不高。采用乙腈—0.1% 乙酸作为流动相以及梯度洗脱模式,3 种化合物均可获得较好的分离,峰形尖锐且响应值高,杂质干扰少,故确定为最终的液相条件。在此色谱条件下,出峰时间顺序依次为丁醚脲—甲酰胺、丁醚脲—脲和丁醚脲。

表 1	- Т	一째 服	及其	上降解	产物	的	馬谱	参数†
1X 1		אעת יועם	/X +	ᅡᆍᄴ	. 122	ц'n	ハバ 14日	~~~ <del>*</del> * * * * * * * * * * * * * * * * * *

Table1	HPLC-MS/MS	parameters fo	r diafenthiuron	and its	degradation	products

化合物名称	保留时间/min	母离子 $(m/z)$	产物离子 $(m/z)$	簇电压/V	碰撞电压/eV
工业服用业的	6.00	252.2	297.4 *	94	29
丁醚脲—甲酰胺	6.90	353.3	280.3	94	35
	11.91	369.3	271.2	0.0	29
丁醚脲—脲			229.2 *	86	35
	12.30	385.3	329.3 *	100	26
丁醚脲			236.2	100	52

† "\*"表示定量离子对。

丁醚脲及其降解物在 ESI<sup>+</sup>或 ESI<sup>-</sup>离子模式下均有响应,因该类化合物均含有氨基基团,易在正模式下形成[M+H]<sup>+</sup>离子,因而选取 ESI<sup>+</sup>模式测定,灵敏度更高。同时对质谱的离子源温度、雾化气、辅助加热气等参数进行优化,使各化合物的质谱响应信号达到最佳。

#### 2.2 样品提取和净化条件优化

考察了乙腈、甲醇、丙酮、乙酸乙酯和二氯甲烷等有机溶 剂对目标化合物提取效率的影响。结果表明,相对于其他溶 剂,采用乙腈作为提取剂,因其渗透性强、溶解性良好,不仅 可获得较高的提取回收率,而且提取液中茶多酚、咖啡碱、色 素等共萃物较少,有利于后续的进一步净化[12-13]。试验中 比较了加水浸泡与不加水浸泡对于干茶叶中丁醚脲及其降 解产物提取的影响。结果表明,加水浸泡反而降低干茶叶样 品中丁醚脲及其降解产物的提取率。一方面是丁醚脲含有 硫脲基在见光及水环境中易降解,图1为丁醚脲在水溶液 (200 ng/mL)中室温放置 24 h 后的降解情况。由图 1 可见, 丁醚脲在水溶液中分解速度较快,0.5 h后便降解 64%,同时 检测到2种降解产物丁醚脲—甲酰胺和丁醚脲—脲。丁醚 脲一甲酰胺的浓度随时间不断增加,24 h 后浓度增加 26 倍。 而丁醚脲-脲自前 0.5 h 浓度增加为原来的 2.5 倍,之后随 时间的延长浓度基本不变。这表明丁醚脲在见光及水环境 中易降解,但除了降解产生丁醚脲一甲酰胺和丁醚脲一脲外 (图 2),还可能有其他机理的降解发生[6],需进一步研究。 另一方面,加水浸泡后,提取液色素明显加重,一些极性物质 会被提取出来,干扰更严重。茶叶中富含大量生物碱、色素 和多酚类物质,基质干扰严重,一般需采用固相萃取柱或凝 胶渗透色谱净化,再经过浓缩、复溶等过程。不仅前处理时

间较长,步骤繁琐,而且由于丁醚脲的不稳定性,还会导致丁醚脲的分解,使得回收率偏低。因此简单、快速的前处理净化方法有助于减少或避免丁醚脲的分解,准确地获得样品中丁醚脲及其降解产物的实际残留量。本研究参考已有文献[11-12]方法,采用QuEChERS净化法,PSA吸附剂用于去除茶叶提取液中的脂肪酸、酚类等杂质,GCB吸附除茶叶提取液中色素成分。无水硫酸镁去除提取液中的水分,提高回收率。该方法简单、快速、前处理用时短。由于丁醚脲见光容易降解,因此试验过程中要注意避光,采用的塑料离心管需用铝箔纸包裹。

## 2.3 基质效应

液相色谱-质谱进行检测时,由于基质成分和目标化合物在离子化时存在相互竞争,常常会增强或抑制待测物的离子化作用,从而影响分析结果的准确性。本研究分别以乙腈和空白茶叶样品基质配制混合标准工作溶液,以峰面积比为纵坐标、质量浓度为横坐标绘制标准曲线(图 3),比较两者的

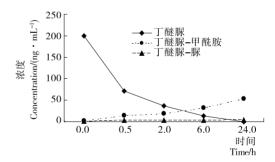


图 1 在水溶液中丁醚脲(200 ng/mL)随时间的变化 Figure 1 The changes of diafenthiuron in aqueous solution at the concentration of 200 ng/mL

图 2 丁醚脲降解规律图

Figure 2 The proposed degradation pathways of diafenthiuron

安全与检测 2018 年第 5 期

斜率以确定基质效应的强弱。试验结果发现,不同茶叶样品中丁醚脲和丁醚脲一脲均存在一定的基质抑制效应。因此采用空白样品基质溶液配制标准工作溶液进行定量分析,以消除基质效应的影响。

## 2.4 线性范围、检出限、定量限、回收率和精密度

采用空白基质配制系列不同浓度的混合标准溶液进行

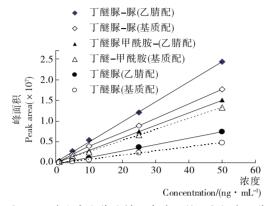
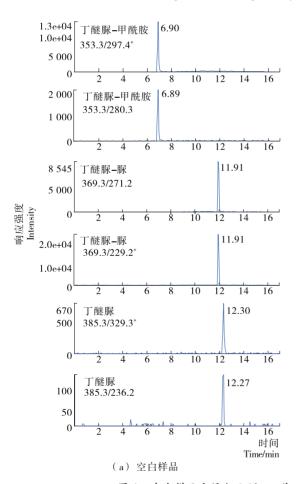


图 3 乙腈和空白茶叶样品基质配制混合标准工作 溶液的曲线图

Figure 3 The standard curves of mixed standard prepared with acetonitrile and sample ma trix, respectively



测定,以各组分定量离子的峰面积为纵坐标,质量浓度为横坐标绘制工作曲线,得到的线性回归方程,相关系数 r 为 0.990~0.995(表 2),表明各化合物在响应的浓度范围内呈良好的线性关系,外标法定量。以 3 倍信噪比(S/N)响应时所对应的质量浓度作为检出限(LOD)。以 10 倍信噪比对应的质量浓度作为定量限(LOQ),经样品添加试验确定丁醚脲、丁醚脲一甲酰胺和丁醚脲一脲的检出限分别为 0.005,0.003 mg/kg。在空白绿茶样品中添加 3 个不同浓度水平的混合标准溶液进行添加回收试验,每个添加水平平行测定 6 次,计算回收率和相对标准偏差见表 2。结果表明,3 个添加水平下各化合物平均回收率为 62.2%~99.6%;精密度为 1.3%~9.4%(相对标准偏差)。绿茶空白样品及加标样品的多反应监测色谱图见图 4。

# 2.5 实际样品测定

应用本方法对 457 个茶叶样品进行检测,有 79 个样品同时检出有丁醚脲—甲酰胺和丁醚脲—脲,含量分别为  $0.008\sim1.690$ , $0.013\sim1.320$  mg/kg,其中 3 个样品检出有丁醚脲,含量为  $0.011\sim0.054$  mg/kg。结果表明丁醚脲在茶叶的残留检测主要以降解产物的形式存在。

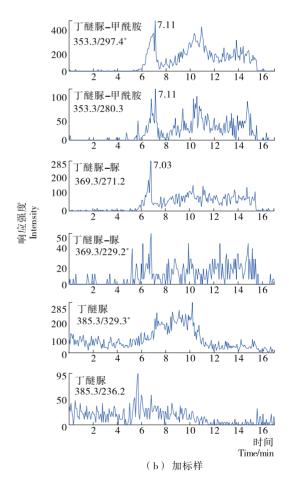


图 4 空白样品和添加  $0.01~\mathrm{mg/kg}$  混合标准品的样品的 MRM 离子流色谱

Figure 4 Multiple reaction monitor(MRM)chromatograms of a blank green tea sample and spiked with standards at 0.01 mg/kg for each compound

## 表 2 3 种化合物的线性范围、相关系数、定量限、平均回收率及精密度

Table 2 Linear range, correlation coefficients (r), limits of quantitation (LOQ), recoveries and precisions (relative standard deviations, RSDs) of 3 degradation products (n=6)

化合物名称	线性范围/ (ng•mL <sup>-1</sup> )	相关系数 r	定量限/ (mg·kg <sup>-1</sup> )	添加水平/ (mg·kg <sup>-1</sup> )	平均回收率/%	精密度/
	1.0~500.0	0.995	0.010	0.01	62.2	9.4
丁醚脲				0.05	70.5	3.6
				1.00	85.4	6.0
	0.5~100.0	0.990	0.005	0.005	71.9	8.1
丁醚脲—甲酰胺				0.010	86.8	5.3
				0.050	90.1	6.2
	0.5~100.0	0.993	0.003	0.005	85.4	7.6
丁醚脲脲				0.010	90.0	5.1
				0.050	99.6	1.3

# 3 结论

利用高效液相色谱一串联质谱法结合 QuEChERS 前处理技术,建立了茶叶中丁醚脲原药及其 2 种降解产物残留量的检测方法。该方法定性分析的同时并能对 3 种化合物进行准确定量,得到丁醚脲及其降解产物的总量,准确反映了茶叶中丁醚脲的实际残留量,满足残留监测的要求。并考察了丁醚脲在溶液中的降解情况,优化前处理方法,有效避免了丁醚脲在前处理过程的降解,回收率稳定且重现性较好。然而丁醚脲在茶叶中的降解机理有待进一步研究。

## 参考文献

- [1] WANG Lei, ZHAO Peng-yue, ZHANG Feng-zu, et al. Diafenthiuron residue and decline in pakchoi and soil under field application[J]. Ecotoxicology and Environmental Safety, 2012 (79): 75-79.
- [2] 刘刚. 新型果蔬杀虫杀螨剂——丁醚脲[J]. 西北园艺: 果树, 2006(4), 53-53,
- [3] RUDER Franz J, KAYSER Hartmut. The carbodiimide product of diafenthiuron reacts covalently with two mitochondrial proteins the FO-proteolipid and porin, and inhibits mitochondrial ATP ase in vitro[J]. Pestic. Biochem. Physiol, 1992, 42(3): 248-261.
- [4] KAYSER H, EILINGER P. Metabolism of diafenthiuron bymicrosomal oxidation, procide activation and inactivation as mechanisms contributing to selective [J]. Pest Manag Sci, 2001, 57

(10): 975-980.

- [5] STANLEY Johnson, CHANDRASEKARAN Subramanian, GNANADHAS Preetha, et al. Toxicity of diafenthiuron tohoney beesin laboratory, semi-field and field conditions[J]. Pest Manag Sci., 2010 (66): 505-510.
- [6] PETROSKE E, CASIDA J E. Diafenthiuron action: carbodiimide formation and ATPase inhibition [J]. Pestic. Biochem. Physiol., 1995, 53(1): 60-74.
- [7] 卢委委, 孙福胜, 董杰, 等. 超声辅助离子液体分散液液微萃取-反相液相色谱法测定水中丁醚脲残留[J]. 分析测试学报, 2010, 29(11): 1 198-1 202.
- [8] 朱烈,李旦阳,许敏球,等.丁醚脲在甘蓝和花菜中的残留动态研究[J].安徽农业科学,2016,44(14):104-106.
- [9] 葛含光,王永芳,葛宝坤,等. QuEChERS-高效液相色谱-串联质谱法测定苹果中丁醚脲及其代谢物残留量[J]. 食品安全质量检测学报,2015,6(2):436-441.
- [10] 刘艳萍, 王思威, 孙海滨, 等. 丁醚脲在柑橘及其土壤中的残留及消解动态[J]. 农药学学报, 2013, 15(6): 673-678.
- [11] 吕慧芝. QuEChERS-超高效液相色谱-串联质谱法测定茶叶中 丁醚脲的残留量[J]. 广东化工, 2016, 43(16): 177-178.
- [12] 董晓倩, 刘松南, 刘蕊, 等. QuEChERS-液相色谱-串联质谱法测定茶叶中的丁醚脲[J]. 食品科学, 2017, 38(8): 244-250.
- [13] 张新忠,罗逢健,刘光明,等. 超高效液相色谱-串联质谱法测定茶叶和土壤中丁醚脲及其代谢物的残留[J]. 分析化学,2011,39(9):1329-1335.

## (上接第69页)

- [13] YUAN Ming, JIA Xue-jing, DING Chun-bang, et al. Effect of fluorescence light on phenolic compounds and antioxidant activities of soybeans (Glycine max L. Merrill) during germination[J]. Food Science and Biotechnology, 2015, 24(5): 1 859-1 865.
- [14] 胡筱波,朱新荣,吴谋成.豆类在发芽过程中脂肪酸含量的变化[J].粮油加工,2007(7):123-125.
- [15] 杨玉霞, 吴卫, 郑有良, 等. 不同品种(系)红花籽粕营养品质分析[J]. 中国粮油学报, 2008, 23(4): 174-178.
- [16] 沈明珠,翟宝杰,东惠茹,等. 蔬菜硝酸盐累积的研究 I:不同蔬菜硝酸盐和亚硝酸盐含量评价[J]. 园艺学报,1982(4):

41-48.

- [17] AL-SURMI N Y, EL-DENGAWY R, KHALIFA A H. Chemical and nutritional aspects of some safflower seed varieties[J]. Journal of Food Processing and Technology, 2016, DOI: 10. 4172/2157-7110.1000585.
- [18] 武高林, 杜国祯. 植物种子大小与幼苗生长策略研究进展[J]. 应用生态学报, 2008, 19(1): 191-197.
- [19] 王慧, 马春梅, 龚振平. 大豆品种与豆芽营养品质及产量的关系研究[J]. 大豆科学, 2014, 33(3): 374-378.
- [20] 康玉凡,刘腾飞,程须珍,等.芽用绿豆品种子粒性状及其豆芽生理特性研究[J].植物遗传资源学报,2011,12(6):986-991.