

我国 10 种铁核桃油的组成特性和氧化稳定性

杨歆萌¹, 高 眇^{1,2}, 胡传荣^{1,2}, 何东平^{1,2}

(1. 武汉轻工大学 食品科学与工程学院, 武汉 430023; 2. 大宗粮油精深加工教育部重点实验室, 武汉 430023)

摘要:选取我国新疆、云南和西藏三大主要产区的 10 种代表性铁核桃样品, 制备铁核桃油, 测定了铁核桃油的脂肪酸组成, 总酚、生育酚、植物甾醇含量及氧化稳定性, 采用化学计量学的方法对铁核桃油的组成特性进行分析。结果表明: 我国铁核桃油的脂肪酸主要为亚油酸(54.84%~66.97%), 油酸(15.88%~26.04%), 亚麻酸(6.82%~12.25%)和棕榈酸(5.12%~7.62%)。微量伴随物生育酚含量 176.89~832.86 mg/kg、植物甾醇含量 530.96~1 095.47 mg/kg、总酚含量 1.42~15.84 mg/kg, 氧化稳定性指数(OSI)为 0.55~3.39 h。基于回归分析发现, 影响铁核桃油氧化稳定性的主要组成物质是亚油酸、亚麻酸、 γ -生育酚和总酚。

关键词:铁核桃油; 脂肪酸组成; 微量伴随物; 化学计量学

中图分类号: TS225.1; TQ641 文献标识码: A 文章编号: 1003-7969(2021)01-0112-05

Composition characteristics and oxidation stability of ten *Juglans sigillata* oils in China

YANG Xinmeng¹, GAO Pan^{1,2}, HU Chuanrong^{1,2}, HE Dongping^{1,2}

(1. College of Food Science and Engineering, Wuhan Polytechnic University, Wuhan 430023, China;

2. Key Laboratory of Deep Processing of Major Grain and Oil of Education, Wuhan 430023, China)

Abstract: Ten representative *Juglans sigillata* samples were collected from three main producing areas of Xinjiang, Yunnan and Tibet to prepare *Juglans sigillata* oil, and the fatty acid composition, contents of total phenol, tocopherol and phytosterol, and oxidative stability of *Juglans sigillata* oil were determined, also the composition characteristics of *Juglans sigillata* oil was analyzed by chemometrics. The results showed that linoleic acid (54.84%~66.97%), oleic acid (15.88%~26.04%), linolenic acid (6.82%~12.25%) and palmitic acid (5.12%~7.62%) were the main fatty acid of *Juglans sigillata* oil, the contents of tocopherol, phytosterol and total phenol were 176.89~832.86 mg/kg, 530.96~1 095.47 mg/kg and 1.42~15.84 mg/kg, respectively, and the oxidative stability indexes (OSI) were 0.55~3.39 h. Based on multivariate linear regression analysis, it was found that linoleic acid, linolenic acid, γ -tocopherol and total phenol were the main components that affected the oxidation stability of *Juglans sigillata* oil.

Key words: *Juglans sigillata* oil; fatty acid composition; trace component; chemometrics

我国主要存在 5 种核桃属植物, 分别为薄皮核桃(*J. regia* L.)、铁核桃(*J. sigillata* D.)、核桃楸(*J. mansurica* Max.)、山核桃(*J. cathayensis* D.)和

收稿日期: 2020-03-29; 修回日期: 2020-07-17

基金项目: 湖北省重大科技计划项目(2019ABA096)

作者简介: 杨歆萌(1996), 女, 在读硕士, 研究方向为粮食、油脂及植物蛋白(E-mail)380909897@qq.com。

通信作者: 高 眇, 讲师, 博士(E-mail)gaopan925@163.com。

麻核桃(*J. hopeiensis* Hu), 但只有薄皮核桃和铁核桃常用于核桃深加工^[1]。铁核桃又被称为泡核桃, 是国际上公认的原产于我国的核桃品种^[2], 其产量约占我国核桃总产量的 25%。铁核桃在我国大多属于自然生长, 主要分布于云南、新疆和西藏等地^[3]。铁核桃是常绿乔木, 树体高大, 抗寒抗病性优越, 极易存活且多长于野外, 不占用耕地, 产量也较高, 是良好的生态型经济树种^[4]。由于种植成本

较低,铁核桃深受核桃油生产企业的欢迎。铁核桃在我国核桃资源的占比逐年增加,成为我国两大主要核桃种类之一,铁核桃也是我国独有的核桃油原料。由于我国铁核桃种植分布广泛、品种丰富、加工方式多样,铁核桃油的组成含量变化较大。目前对我国铁核桃油组成特性没有系统研究,其组成特性不明,核桃产地追溯困难,无法有效地指导我国铁核桃油的生产,制约了我国铁核桃油产业的发展。

氧化是核桃油最常见的问题,氧化会使核桃油发生变质,影响风味,甚至会产生一些具有毒性的脂质降解产物,同时会产生大量的自由基。氧化稳定性可以预测和评估油脂可能产生的氧化酸败,从而达到控制油脂风味和预测油脂货架期的目的。因此,氧化稳定性可用来评价铁核桃油的品质特性。

我国铁核桃油的研究较少,因此本研究采集我国新疆、云南和西藏三大主要产区的10种代表性铁核桃样品,采用统一工艺制备铁核桃油,对其组成特性和氧化稳定性进行研究,通过化学计量学分析影响铁核桃油品质的因素,为指导我国铁核桃油的生产提供指导依据。

1 材料与方法

1.1 实验材料

1.1.1 原料与试剂

收集自新疆、云南和西藏三大主要产区主要的铁核桃油原料品种,包含了三台、普通铁核桃、大泡等9种铁核桃品种和1种西藏产区未被推广使用的野生核桃品种。选取的样品具有代表性(见表1),涵盖了我国8个生产品种、3个种植产区。

表1 10种铁核桃的基本信息

样品	产区	品种
1	新疆	大泡
2	新疆	娘青
3	新疆	小泡
4	云南	漾泡
5	新疆	铁核桃
6	新疆	大屁股夹绵
7	云南	三台
8	西藏	漾泡
9	西藏	铁核桃
10	西藏	野生核桃

脂肪酸甲酯标准品,生育酚标准品(纯度>95%), 5α -胆甾醇、菜油甾醇、豆甾醇、 β -谷甾醇标准品,购自Sigma Aldrich Chemical Products;Speax萃取柱,购自上海Speax Technologies公司;其他试剂均购自上海国药集团。

1.1.2 仪器与设备

螺杆压榨机,购自德国IBG Monforts公司;7890A气相色谱-质谱联用仪,配氢火焰离子化检测器(FID),购自安捷伦有限公司;Trace TR-FAME毛细管柱($0.25\text{ }\mu\text{m}, 60\text{ m} \times 0.25\text{ mm}$),购自赛默飞有限公司;LC-20AT高效液相色谱系统,配紫外检测器(SPD-20A),购自日本岛津公司;Rancimat 743型油脂氧化稳定性测定仪,购自瑞士万通中国有限公司;硅胶柱($5\text{ }\mu\text{m}, 4.6\text{ mm} \times 250\text{ mm}$),购自江苏汉邦公司。

1.2 实验方法

1.2.1 样品的采集与处理

铁核桃9月成熟后,同一时间采集10种铁核桃样品,立即运输到实验室,于45℃干燥3d后,采用液压机破壳,人工剥壳,使用螺杆压榨机榨油。制备的铁核桃油放入棕色玻璃瓶中,并置于4℃冰箱避光储存。

1.2.2 脂肪酸组成及含量测定

参考GB 5009.168—2016《食品安全国家标准食品中脂肪酸的测定》中样品前处理方法及色谱条件,略微调整。将0.25mg油样溶解在2.0mL色谱级正己烷中,并与0.5mL 2mol/L KOH-CH₃OH混合,静置至分层,取上层清液,过膜,待分析。GC条件:7820A气相色谱仪,Trace TR-FAME毛细管柱($0.25\text{ }\mu\text{m}, 60\text{ m} \times 0.25\text{ mm}$);载气(氮气)流速1mL/min;FID温度250℃;分流比100:1;初始柱温60℃保持3min,以5℃/min升温至175℃,保持5min,再以2℃/min升温至220℃,保持10min;进样量1.0μL。与脂肪酸甲酯标准品对照定性,采用峰面积归一化法定量。

1.2.3 主要微量伴随物含量测定

1.2.3.1 生育酚

使用配备有紫外检测器(SPD-20A)的高效液相色谱仪分析生育酚。称取1g油样用色谱级正己烷稀释于10mL容量瓶中。HPLC条件:进样量20μL,流动相为正己烷-异丙醇(体积比98.5:1.5),流速1.0mL/min,柱温30℃,检测波长295nm。通过建立标准曲线,对生育酚进行定量分析。

1.2.3.2 植物甾醇

使用配备有FID的气相色谱-质谱联用仪对植物甾醇进行分析。将200mg油样与0.5mL 0.1mg/mL的 5α -胆甾烷和3mL的2mol/L KOH-CH₃CH₂OH混合。将混合物在85℃下皂化1h,冷却后添加3次5mL正己烷和2mL蒸馏水提取不皂化物。不皂化物经氮气干燥,并在75℃下用200μL

BSTFA + TMCS 硅烷化 30 min, 冷却, 进行 GC - MS 分析。GC 条件: 安捷伦 DB - 5 毛细管柱($0.25 \mu\text{m}$, $30 \text{ m} \times 0.25 \text{ mm}$); 初始柱温为 200°C , 保持 0.5 min, 以 $10^\circ\text{C}/\text{min}$ 的速率升至 300°C , 保持 18 min; FID 温度和进样器温度均为 280°C ; 载气(氮气)流速 $1.2 \text{ mL}/\text{min}$; 分流比 $100:1$; 进样量 $1 \mu\text{L}$ 。MS 条件: 离子源温度和传输线温度分别为 280°C 和 250°C ; 电离模式为电子碰撞离子源, 质量范围 (m/z) 为 $50 \sim 550$ 。

1.2.3.3 总酚

参考 Li 等^[5]的方法采用福林酚法对总酚含量进行测定。分别用 6 mL 甲醇和 6 mL 正己烷过 Speax 柱使其活化; 准确称取 1.5 g 油样, 溶于 6 mL 正己烷中过柱, 再分别用 3 mL 正己烷清洗柱子两次; 加入 4 mL 正己烷 - 乙酸乙酯(体积比 $9:1$)过柱; 最后加入甲醇洗脱并收集于 10 mL 棕色容量瓶中, 定容, 移取 5 mL 置于另一个 10 mL 棕色容量瓶中, 加入 0.5 mL 福林酚, 反应 3 min, 加入 1 mL 10% 的 Na_2CO_3 溶液, 用水定容后避光静置 2 h, 过膜, 用分光光度计检测其在 765 nm 波长下的吸光度。

没食子酸标准曲线: 称取 $(0.0100 \pm 0.0001) \text{ g}$ 没食子酸于 100 mL 容量瓶中, 用 70% 甲醇溶液定容, 配制成质量浓度约为 $100 \mu\text{g}/\text{mL}$ 没食子酸标准储备液。用移液管分别移取 $0.1, 0.2, 0.3, 0.4,$

$0.5, 0.6, 0.7 \text{ mL}$ 于 10 mL 容量瓶中, 再加 0.5 mL 福林酚, 反应 3 min, 加入 1 mL 10% Na_2CO_3 , 用 70% 甲醇溶液定容, 静置 2 h, 用分光光度计检测其在 765 nm 波长下的吸光度。绘制没食子酸质量浓度与吸光度的标准曲线, 根据标准曲线, 计算铁核桃油样品中的总酚含量。

1.2.4 氧化稳定性测定

准确称取 3.0 g 油样于氧化稳定性测定仪配备的玻璃试管中, 按使用说明安装仪器, 设置加热温度 110°C 、气体流速 $20 \text{ L}/\text{h}$ 、中心补偿温度 1.6°C , 仪器配备的测量容器中加入超纯水 50 mL , 自动测量水的电导率, 并以小时(h)记录结果, 测定铁核桃油的氧化稳定性指数(OSI)。

1.2.5 数据分析

所有实验至少重复 3 次, 铁核桃油组成特性的数据以“平均值 \pm 标准差”表示。采用 SPSS23.0 软件进行数据分析, 使用 Tukey's - b 检验对所有参数进行评价, ANOVA 实验的统计学差异在 5% 水平显著($p < 0.05$), 其余数据处理与分析在进行化学计量学分析时, 所有变量进行标准化处理(转换为 z - scores), 用来去除单位化。

2 结果与分析

2.1 脂肪酸组成(见表 2)

表 2 我国 10 种铁核桃油的主要脂肪酸组成

%

样品	C16:0	C18:0	C18:1	C18:2	C18:3	C20:1	SFA	MUFA	PUFA
1	$6.53 \pm 0.00^{\text{e}}$	$2.57 \pm 0.02^{\text{e}}$	$17.99 \pm 0.00^{\text{g}}$	$63.61 \pm 0.03^{\text{e}}$	$9.02 \pm 0.01^{\text{d}}$	$0.25 \pm 0.00^{\text{e}}$	$9.12 \pm 0.04^{\text{e}}$	$18.24 \pm 0.00^{\text{e}}$	$72.65 \pm 0.04^{\text{d}}$
2	$7.62 \pm 0.00^{\text{a}}$	$2.89 \pm 0.00^{\text{b}}$	$20.13 \pm 0.00^{\text{d}}$	$61.21 \pm 0.00^{\text{h}}$	$7.27 \pm 0.01^{\text{h}}$	$0.20 \pm 0.00^{\text{f}}$	$10.53 \pm 0.03^{\text{a}}$	$20.33 \pm 0.00^{\text{e}}$	$69.14 \pm 0.13^{\text{g}}$
3	$6.45 \pm 0.00^{\text{d}}$	$2.69 \pm 0.00^{\text{e}}$	$17.06 \pm 0.01^{\text{i}}$	$62.02 \pm 0.01^{\text{e}}$	$11.55 \pm 0.01^{\text{b}}$	$0.22 \pm 0.00^{\text{e}}$	$9.16 \pm 0.02^{\text{e}}$	$17.28 \pm 0.01^{\text{f}}$	$73.56 \pm 0.01^{\text{e}}$
4	$7.20 \pm 0.01^{\text{b}}$	$3.00 \pm 0.00^{\text{a}}$	$15.88 \pm 0.02^{\text{j}}$	$61.38 \pm 0.05^{\text{g}}$	$12.25 \pm 0.03^{\text{a}}$	$0.25 \pm 0.01^{\text{e}}$	$10.24 \pm 0.02^{\text{b}}$	$16.14 \pm 0.00^{\text{g}}$	$73.63 \pm 0.03^{\text{c}}$
5	$5.93 \pm 0.00^{\text{g}}$	$2.70 \pm 0.00^{\text{e}}$	$19.44 \pm 0.01^{\text{e}}$	$61.91 \pm 0.02^{\text{f}}$	$9.80 \pm 0.02^{\text{c}}$	$0.18 \pm 0.00^{\text{g}}$	$8.68 \pm 0.02^{\text{e}}$	$19.62 \pm 0.01^{\text{d}}$	$71.70 \pm 0.01^{\text{e}}$
6	$6.17 \pm 0.00^{\text{e}}$	$2.47 \pm 0.01^{\text{f}}$	$20.35 \pm 0.02^{\text{e}}$	$62.19 \pm 0.11^{\text{d}}$	$8.79 \pm 0.12^{\text{f}}$	ND ⁱ	$8.64 \pm 0.01^{\text{e}}$	$20.35 \pm 0.02^{\text{e}}$	$71.01 \pm 0.03^{\text{f}}$
7	$5.14 \pm 0.00^{\text{f}}$	$2.34 \pm 0.00^{\text{g}}$	$24.71 \pm 0.00^{\text{b}}$	$58.80 \pm 0.00^{\text{i}}$	$8.73 \pm 0.00^{\text{f}}$	$0.28 \pm 0.00^{\text{b}}$	$7.58 \pm 0.10^{\text{g}}$	$25.21 \pm 0.22^{\text{b}}$	$67.22 \pm 0.31^{\text{h}}$
8	$5.34 \pm 0.00^{\text{h}}$	$2.25 \pm 0.00^{\text{h}}$	$17.65 \pm 0.03^{\text{h}}$	$66.97 \pm 0.00^{\text{a}}$	$6.82 \pm 0.01^{\text{i}}$	$0.23 \pm 0.00^{\text{d}}$	$7.73 \pm 0.16^{\text{f}}$	$18.10 \pm 0.20^{\text{e}}$	$74.17 \pm 0.36^{\text{b}}$
9	$5.12 \pm 0.00^{\text{j}}$	$2.14 \pm 0.00^{\text{i}}$	$18.02 \pm 0.00^{\text{f}}$	$66.67 \pm 0.01^{\text{b}}$	$7.77 \pm 0.01^{\text{g}}$	$0.04 \pm 0.00^{\text{h}}$	$7.34 \pm 0.08^{\text{h}}$	$18.10 \pm 0.04^{\text{e}}$	$74.57 \pm 0.13^{\text{a}}$
10	$6.16 \pm 0.00^{\text{f}}$	$2.65 \pm 0.00^{\text{d}}$	$26.04 \pm 0.01^{\text{a}}$	$54.84 \pm 0.01^{\text{j}}$	$8.91 \pm 0.00^{\text{e}}$	$0.55 \pm 0.01^{\text{a}}$	$8.82 \pm 0.01^{\text{d}}$	$26.95 \pm 0.34^{\text{a}}$	$64.24 \pm 0.36^{\text{i}}$

注: 表中上标字母表示每列在 5% 显著水平的统计差异, ND 表示未检出。下同。

从表 2 可以看出, 铁核桃油中含量最高的脂肪酸是 C18:2 ($54.84\% \sim 66.97\%$), 其次是 C18:1 ($15.88\% \sim 26.04\%$) 和 C18:3 ($6.82\% \sim 12.25\%$)。C16:0 是铁核桃油中主要的饱和脂肪酸(SFA), 其中 2 号样的 SFA 含量 (10.53%) 最高, 9 号样 SFA 含量 (7.34%) 最低。铁核桃油样本间 C18:1 含量存在较大差异, 可能是地域差异影响了 C18:1 的含量。6 号样中未检测出 C20:1。铁核桃油样品中

PUFA 含量最高的是 9 号样, 含量为 74.57% 。PUFA 已经被证实对人体健康有益, 证明我国铁核桃油是一种具有高营养价值的食用油。值得注意的是, 铁核桃油中含有一些特殊的脂肪酸, 比如棕榈油酸(C16:1, $0.06\% \sim 0.08\%$)、山嵛酸(C22:0, $0\% \sim 0.06\%$) 和芥酸(C22:1, $0.23\% \sim 0.44\%$)^[6]。

Gharibzahedi 等^[7]研究的伊朗核桃油中 C16:0 含量 ($8.74\% \sim 11.21\%$) 明显高于我国铁核桃油,

而 C18:2 含量(50.15%~51.36%)则明显低于我国铁核桃油,其 SFA 含量(11.16%~13.60%)比我国铁核桃油的高,而 PUFA 含量(61.72%~62.19%)则低于我国铁核桃油。分析其原因可能为原料的品种以及产地不同。

2.2 主要微量伴随物

表 3 为我国 10 种铁核桃油的主要微量伴随物含量。核桃油中有 4 种生育酚的形式: α 、 β 、 γ 和 δ 。

表 3 我国 10 种铁核桃油的主要微量伴随物含量

mg/kg

样品	α -生育酚	γ -生育酚	δ -生育酚	总生育酚	菜油甾醇	β -谷甾醇	豆甾醇	$\Delta\beta$ -燕麦甾醇	总植物甾醇	总酚
1	72.68 ± 2.57 ^c	268.46 ± 8.55 ^{cd}	24.81 ± 0.21 ^h	369.94 ± 10.18 ^e	19.24 ± 0.69 ^{fg}	423.71 ± 10.61 ^h	32.55 ± 0.56 ^c	55.46 ± 0.79 ^{cd}	530.96 ± 9.05 ^h	15.45 ± 0.27 ^h
2	56.35 ± 0.62 ^d	287.52 ± 6.07 ^c	75.48 ± 0.92 ^d	419.88 ± 5.76 ^d	18.45 ± 0.54 ^{fg}	608.50 ± 12.42 ^{de}	78.19 ± 0.74 ^c	52.42 ± 3.79 ^d	757.56 ± 8.82 ^e	6.87 ± 0.03 ^e
3	123.10 ± 6.54 ^a	248.40 ± 13.82 ^c	237.63 ± 6.68 ^c	609.53 ± 0.60 ^b	25.74 ± 1.58 ^e	562.72 ± 0.09 ^f	32.42 ± 1.05 ^c	43.74 ± 0.83 ^e	664.62 ± 1.89 ^f	9.78 ± 0.01 ^f
4	68.45 ± 1.46 ^c	254.71 ± 4.51 ^{de}	243.90 ± 4.01 ^b	567.71 ± 0.99 ^e	19.55 ± 0.56 ^{fg}	793.05 ± 22.54 ^b	81.35 ± 0.89 ^c	58.44 ± 1.80 ^e	952.39 ± 22.89 ^b	2.08 ± 0.05 ^b
5	10.04 ± 0.06 ^h	324.20 ± 13.89 ^b	41.44 ± 0.68 ^g	375.68 ± 12.95 ^e	17.10 ± 0.18 ^h	952.56 ± 35.67 ^a	87.07 ± 3.39 ^b	38.74 ± 1.31 ^f	1095.47 ± 30.79 ^a	3.01 ± 0.22 ^c
6	107.45 ± 2.11 ^b	369.59 ± 8.38 ^a	355.81 ± 4.92 ^a	832.86 ± 1.31 ^a	21.05 ± 0.39 ^f	720.94 ± 2.57 ^c	18.70 ± 1.15 ^f	36.00 ± 1.41 ^f	796.69 ± 2.70 ^d	4.73 ± 0.05 ^d
7	19.25 ± 0.46 ^g	161.09 ± 14.87 ^h	50.14 ± 1.16 ^f	230.48 ± 16.19 ^h	31.46 ± 2.66 ^d	483.74 ± 21.88 ^g	14.28 ± 2.01 ^g	37.40 ± 1.67 ^f	566.88 ± 24.88 ^g	6.67 ± 0.32 ^c
8	30.08 ± 2.06 ^f	184.24 ± 8.03 ^g	42.01 ± 1.16 ^g	256.61 ± 4.81 ^g	69.85 ± 1.49 ^b	638.47 ± 7.40 ^d	57.92 ± 1.07 ^d	112.39 ± 1.98 ^a	878.63 ± 2.86 ^c	15.84 ± 0.97 ^h
9	39.26 ± 0.62 ^e	224.06 ± 8.71 ^f	10.96 ± 0.99 ⁱ	277.31 ± 8.67 ^f	55.08 ± 2.29 ^e	578.98 ± 18.20 ^{ef}	94.33 ± 3.66 ^a	36.08 ± 0.40 ^f	764.47 ± 24.55 ^e	10.53 ± 0.22 ^e
10	16.77 ± 1.43 ^g	100.71 ± 15.11 ⁱ	59.41 ± 2.69 ^e	176.89 ± 10.77 ⁱ	96.75 ± 4.98 ^a	638.31 ± 11.10 ^d	31.61 ± 1.14 ^e	92.61 ± 6.05 ^b	859.29 ± 1.07 ^e	1.42 ± 0.22 ^a

植物甾醇是食用油中不皂化物的主要部分,也是一种非常重要的天然活性物质。由表 3 可知,铁核桃油的总植物甾醇含量为 530.96~1 095.47 mg/kg,其中 5 号样的含量最高,1 号样的含量最低,野生核桃油的菜油甾醇含量显著高于其他品种。铁核桃油中 β -谷甾醇含量(423.71~952.56 mg/kg)最高,不同铁核桃油 β -谷甾醇含量有显著性差异($p < 0.05$)。

由表 3 可知,我国铁核桃油的总酚含量为 1.42~15.84 mg/kg,8 号样的总酚含量是 10 号样的 11.15 倍,差异很大。综上,6 号样的总生育酚含量(832.86 mg/kg)最高,5 号样的总植物甾醇含量最高(1 095.47 mg/kg),8 号样的总酚含量(15.84 mg/kg)最高。

2.3 氧化稳定性

我国 10 种铁核桃油样品的 OSI 如图 1 所示。

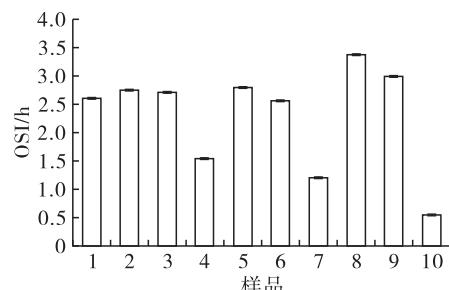


图 1 我国 10 种铁核桃油的氧化稳定性指数

从表 3 可以看出,我国铁核桃油的生育酚含量差异较大,6 号样铁核桃油的总生育酚含量(832.86 mg/kg)是 10 号样铁核桃油(176.89 mg/kg)的 4.71 倍。生育酚具有许多有益的特性,例如抗炎症作用^[8]。我国铁核桃油与阿根廷核桃油的生育酚含量较为一致(359.2~420.6 mg/kg)^[9],但高于加拿大的(149.1~267.2 mg/kg)^[10]。

从图 1 可以看出,铁核桃油样品的 OSI 存在显著差异,10 号样的 OSI 最小(0.55 h),相比于 OSI 最高的 8 号样(3.39 h),两者相差 6.16 倍,证明了铁核桃油样品间的氧化稳定性差异很大。氧化稳定性是表征铁核桃油品质的重要指标,我国铁核桃油由于原料不同,导致其品质差异较大。因此,选择优良的铁核桃原料会显著提升铁核桃油品质。

2.4 回归分析

采用多元线性回归,分别分析铁核桃油 OSI 与组成成分间的作用关系,结果见表 4。由表 4 可知,铁核桃油的 OSI 主要取决于 C18:2($R = -0.860$),C18:2 含量较高的铁核桃油更易氧化。C18:2 是铁核桃油中的主要脂肪酸,脂肪酸中的双键是脂质氧化的主要因素,它们可以作为自由基受体,脂质氧化与脂肪酸的不饱和度成正比。Vidrih 等^[11]的研究结果与本实验一致,OSI 与 C18:2 和 C18:3 呈负相关。OSI 与 γ -生育酚($R = 0.507$)和总酚($R = 0.202$)呈正相关。生育酚可作为自由基清除剂,在自动氧化的起始和发展阶段阻断脂质氧化^[12]。总酚通过释放氢离子,破坏氧化链终止反应^[13],起到抗氧化作用。由于回归分析采用了逐步法,在引入变量时将不显著的变量从方程中剔除,直到没有变量可以引入方程并从方程中剔除变量为止。因此,不能揭示变量间的协同和拮抗作用。

表4 铁核桃油 OSI 与组成成分间的多元线性回归分析

目标变量	校正判定系数(R^2)	自变量	偏回归系数(B)	拟合方程
OSI	0.875	常数	-2.177E-15	
		C18:2	-0.860	
		γ -生育酚	0.507	$y = -2.177 \times 10^{-15} - 0.860c(\text{C18:2}) + 0.507c(\gamma\text{-生育酚}) + 0.202c(\text{总酚}) - 0.310c(\text{C18:3})$
		总酚	0.202	
		C18:3	-0.310	

3 结 论

本研究检测分析了我国10种不同产区的铁核桃油,铁核桃油中亚油酸含量平均在60%左右,亚麻酸含量平均在10%左右,证明我国铁核桃油是良好的不饱和脂肪酸来源,具有合理的脂肪酸组成。我国铁核桃油生育酚含量丰富,还含有植物甾醇和酚类物质,证明我国铁核桃油含有丰富的微量伴随物,属于高品质的核桃油。由于产区不同,导致铁核桃油中脂肪酸组成和生育酚的含量存在显著差异。通过回归分析可得,C18:2、C18:3、 γ -生育酚和总酚是影响我国铁核桃油氧化稳定性的主要物质。

参考文献:

- [1] WU T, XIAO L J, CHEN S Y, et al. Transcriptomics and comparative analysis of three *Juglans* species; *J. regia*, *J. sigillata* and *J. cathayensis* [J]. *Plant Omics*, 2015, 8 (4): 361-371.
- [2] 胡芳名, 谭晓风, 刘惠民. 中国主要经济林树种栽培与利用[M]. 北京: 中国林业出版社, 2006.
- [3] 齐静. 中国主栽区核桃坚果品质研究[D]. 河北保定: 河北农业大学, 2009.
- [4] 段星星. 泡核桃人工林木材的加工性能研究[D]. 南宁: 广西大学, 2016.
- [5] LI X, WASLIA H, LIU L, et al. Physicochemical characteristics, polyphenol compositions and antioxidant potential of pomegranate juices from 10 Chinese cultivars and the environmental factors analysis [J]. *Food Chem*, 2015, 175:575-584.
- [6] GAO P, LIU R J, JIN Q Z, et al. Comparative study of chemical compositions and antioxidant capacities of oils obtained from two species of walnut: *Juglans regia* and *Juglans sigillata* [J]. *Food Chem*, 2019, 279:279-287.
- [7] GHARIBZAHEDI S M T, MOUSAVI S M, HAMEDI M, et al. Determination and characterization of kernel biochemical composition and functional compounds of Persian walnut oil [J]. *J Agric Food Chem*, 2014, 51 (1): 34-42.
- [8] PARK S K, PAGE G P, KIM K, et al. α - and γ -tocopherol prevent age-related transcriptional alterations in the heart and brain of mice [J]. *J Nutr*, 2008, 138(6): 1010-1018.
- [9] MARTÍNEZ M L, MAESTRI D M. Oil chemical variation in walnut (*Juglans regia* L.) genotypes grown in Argentina [J]. *Eur J Lipid Sci Technol*, 2008, 110 (12): 1183-1189.
- [10] LI L, TSAO R, YANG R, et al. Fatty acid profiles, tocopherol contents, and antioxidant activities of heartnut (*Juglans ailanthifolia* var. *cordiformis*) and Persian walnut (*Juglans regia* L.) [J]. *J Agric Food Chem*, 2007, 55 (4): 1164-1169.
- [11] VIDRIH R, VIDAKOVIČ S, ABRAMOVIC Č H. Biochemical parameters and oxidative resistance to thermal treatment of refined and unrefined vegetable edible oils [J]. *Czech J Food Sci*, 2010, 28(5): 376-384.
- [12] KAMALELDIN A, APPELQVIST L. The chemistry and antioxidant properties of tocopherols and tocotrienols [J]. *Lipids*, 1996, 31(7): 671-701.
- [13] QUIDEAU S, DEFFIEUX D, DOUAT-CASASSUS C, et al. Plant polyphenols: chemical properties, biological activities, and synthesis [J]. *Angew Chem Int Ed*, 2011, 50(3): 586-621.