



第 14卷第 5期 2020年 5月 Vol. 14, No.5 May 2020

(www) http://www.cjee.ac.cn

Environmental Engineering

🐨 (010) 62941074

🏭 文章栏目:环境监测技术

DOI 10.12030/j.cjee.201907166 中图分类号 X703 文献标识码 A

王志超, 孟青, 李卫平, 等. 不同消解方法对微塑料质量及其表面特征的影响[J]. 环境工程学报, 2020, 14(5): 1385-1393. WANG Zhichao, MENG Qing, LI Weiping, et al. Effect of different digestion methods on microplastic quality and surface characteristics[J]. Chinese Journal of Environmental Engineering, 2020, 14(5): 1385-1393.

不同消解方法对微塑料质量及其表面特征的影响

王志超, 孟青, 李卫平, 于玲红*, 秦一鸣, 郝文亭

内蒙古科技大学能源与环境学院,包头014010

第一作者:王志超(1988—),男,博士,讲师。研究方向:环境污染控制与生态修复。E-mail:wzc5658@126.com *通信作者:于玲红(1967—),女,博士,教授。研究方向:水污染控制。E-mail:ylh70@163.com

摘 要 为提高微塑料检测的准确性,以10种不同材质的微塑料作为研究对象,使用7种常用的消解液,通过 室内实验的方法对消解前后微塑料的质量、荧光强度、表面形态等进行了研究。结果表明:在7种不同的消解 方法中,经H₂O₂(30%,25℃)消解后,微塑料质量减少了2%~5%,消解后微塑料表面荧光强度略有减弱,表面 形态和元素组成变化轻微;在FT-IR红外图谱中,微塑料颗粒的特征峰仍存在,对于微塑料识别无显著影响; 而其他6种消解方法均在不同程度上降低了微塑料的质量,并对微塑料表面造成了划痕、深裂缝和鳞状裂片等 破坏。以上结果可为环境中微塑料的检测和定量分析提供参考。

关键词 微塑料消解; H₂O₂; 荧光强度; 表面形态

近年来,塑料制品的大规模使用造成了严重的环境污染问题,并引起了社会各界的广泛关注^[1]。 习近平总书记在2019年9月9日召开的"中央全面深化改革委员会第十次会议"上强调:要有力有 序有效治理塑料污染。然而,大块塑料经过长期的机械作用、光降解、生物降解、光氧化降解等 过程后,逐渐分解成粒径较小的塑料颗粒,当塑料粒径小于5mm时,称其为微塑料^[24]。微塑料因 具有粒径小、数量多、分布广等特点,容易被动物所吞食^[5],产生的危害性更大。COLLIGNON等^[6] 在卡尔维湾对浮游动物体的内容物进行了检测,在38个样品中,约占74%的样品均含有不同成分 的微塑料颗粒。BESSELING等^[7]的研究也证明了水体中聚苯乙烯含量越高,海蚯蚓对微塑料颗粒 误食也就越多。近年来,国内学者对我国渤海湾^[8]、长江口^[9]、珠江流域和部分内陆湖泊^[10]水体和 沉积物中的微塑料污染特征进行了初步研究,研究结果均表明,微塑料易随食物链进入生物体 内,并最终对人类身体健康产生影响。

然而,目前国内外关于微塑料的检测及分析方法还不健全,还未形成统一的标准,特别是微塑料检测中的重要预处理步骤——消解方法尚未统一,对后续的微塑料检测及计数等重要环节产生了不确定性影响。目前,国内外常用的消解方法主要分为4种:酸(HCl、HNO₃、HClO₄)法^[11]、碱(NaOH、KOH)法^[11]、氧化剂(H₂O₂)法^[12]和酶法^[13]。ROCH等^[14]使用1mg·L⁻¹NaOH和65%浓硝酸进行鱼消化道消解,发现对聚酰胺(PA)产生腐蚀效果。DEHAUT等^[15]采用6种不同的消解液进行了研究,发现KOH在24℃消解效果最好。DAVIDSON等^[16]采用69%~71%HNO₃溶液对蛤蜊进

收稿日期: 2019-07-27; 录用日期: 2019-09-24

基金项目:内蒙古自治区科技创新引导项目(KCBJ2018033);内蒙古自治区高等学校科学研究资助项目(NJZY19132);内蒙古自 治区自然科学基金资助项目(2019BS05004);内蒙古科技大学创新基金项目(2019QDL-B42)

行了消解,在90℃水浴中加热4h后发现,组织基本完全消解。MINTENIG等^[17]采用酶对样品进行了消解。就常用消解液而言,酸性消解液能较彻底地消解有机物质,但容易破坏微塑料原本的结构^[18];碱性消解液与氧化剂均易对微塑料的表面形貌造成影响,但不会对微塑料光学性质、化学特性等产生较大的影响^[19-20]。虽然酶对微塑料的影响较小,但因其经济成本较高导致使用率较低。

目前,关于消解方法对微塑料识别的影响研究^[21]较少,因此,探求一种合适的微塑料消解方法,对提高微塑料检测的可靠性具有重要意义。本研究采用7种常见的消解液对10种不同类型的 微塑料颗粒进行了消解,探究了每种消解液对微塑料颗粒质量和表面形态等的影响,进而筛选出 对微塑料影响最小的消解方法,可为后续微塑料的计数、识别等提供重要的数据支撑。

1 材料与方法

1.1 实验材料

实验选取聚乙烯 (PE)、聚苯烯 (PP)、可发性聚苯乙烯 (ePS)、线性低密度聚乙烯 (LLDPE)、低 密度聚乙烯 (LDPE)、高密度聚乙烯 (HDPE)、聚氯乙烯 (PVC)、聚苯烯 (PS)、尼龙 (PA-12) 和聚对苯 二甲酸乙二醇酯 (PET)10 种常见的微塑料作为实验材料,微塑料粒径为 0.1~0.25 mm,选取 HNO₃、KOH、H₂O₂、K₂S₂O₈等4种常用的消解液,按照消解液浓度比例,共设置7种消解方案,每种方案 设置 3 组重复实验,消解方法参数如表1 所示。

1.2 实验方法

实验前对所有微塑料颗粒进行 20 min 超声 清洗以降低实验误差,而后各取 0.5 g 微塑料 颗粒置于 250 mL 的具塞锥形瓶中,加入 100 mL 不同的消解液。将锥形瓶放入恒温培养振荡仪 中进行消解,消解条件见表1。消解后,用 0.45 µm 玻璃纤维膜进行过滤,将过滤后附有微塑料的 滤膜在烘箱中 50 ℃烘 2 h。在加速电压 20 kV 时,通过 SEM-EDS 扫描电镜 (QUANTA400, 美国)对干燥后的微塑料颗粒进行表面形态的 鉴定 (放大 1 000 倍),扫描前对微塑料进行镀 金处理;在分辨率为 4 cm⁻¹,检测波数为 400~

表 1 消解方法具体参数 able 1 Specific digestion parameters

		~F				
方案	消解液	质量分数/%	体积比	温度/℃	时间/h	来源
T1	HNO ₃	65	_	60	24	[22]
Т2	HNO3:HClO4	—	1:1	25	24	[23]
Т3	HNO_3 : H_2O_2	—	4:1	25	24	[23]
T4	HNO_3 : H_2O_2	_	3:1	60	24	[24]
Т5	$\mathrm{K_2S_2O_8}$	4	—	65	24	[25]
Т6	H_2O_2	30	—	25	24	[26]
Τ7	КОН	10	_	25	24	[27]

4000 cm⁻¹, 信噪比为 45000:1条件下, 通过 ATR-FT-IR 红外光谱仪 (RXI, 美国) 对微塑料颗粒进行 成分的识别。测定前使用 ZKKJ 粉末压片机 (FW-4, 天津) 对微塑料进行制片处理, 使其处于扁平 状态; 通过荧光分光光度计 (F-4600, Hitachi, 日本) 测定微塑料颗粒的荧光强度。

1.3 数据处理

使用软件 Orgin8.0 进行数据处理;使用 SPSS 20.0 进行数据分析与比较,采用单因素方差分析 (ANOVA) 探查各影响因素之间的差异是否显著 (取 P<0.05)。

2 结果与分析

2.1 不同消解方法对微塑料质量的影响

分别称量消解前、后微塑料颗粒质量,结果如图1所示。可以看出,与消解前相比,经T1、 T2、T3、T4方案消解后的10种微塑料质量均有显著降低(P<0.05),其中经T1方案消解后,受消 解液腐蚀、熔化等因素影响,PA-12质量减少最为严重,较消解前降低了(97±2)%,其他类型的微 塑料颗粒质量则平均降低了(38±3)%;同时,经T3、T4方案消解后,PA-12质量减小程度((67±4)%) 较其他类型的微塑料((15±3)%)也更大。综上可知,T1、T2、T3、T4消解方案对微塑料质量影响



Fig. 1 Changes of microplastic weight before and after digestion

较大,故不宜作为微塑料的消解方案。CLAESSENS 等^[28]使用 HNO₃ 与 H₂O₂ 混合进行消解发现, 产生了大量气泡,且对微塑料颗粒影响较大,这与本研究的结果一致。然而他们的研究^[28]也发 现,将 PS 微塑料放入 HNO₃ 消解液中会使微塑料产生明显的融合现象,这与本研究的实验结果不 同,可能是由于聚苯乙烯的结构属线型结构,且碳原子上连有连续间隔的庞大苯基基团,这种结 构决定了 PS 对一定浓度的无机酸、有机酸、盐类溶液及碱类、醇类、植物油类等均有较好的抵抗性。

与酸性消解液相比,T5、T6和T7消解方案对微塑料的质量影响较小,经T5方案消解后的微 塑料质量出现少量增加现象,增加幅度为(2±3)%~(3±3)%,这可能是由于在消解过程中微塑料吸附 了其他离子等原因产生的;T6、T7方案则对微塑料的质量影响最小,特别是在以30%H₂O₂作为消 解液的T6方案中,消解前、后的微塑料质量变化幅度最小,仅为(0.5±1)%~(3±1)%。已有研究^[25] 表明,碱性消解液(NaOH、KOH)会对微塑料造成轻微的损害。COLE等^[25]发现,使用NaOH消解 会导致尼龙纤维部分损伤,且造成PS的降解,这可能是由于NaOH的强腐蚀性所致。另外,PA-12在10种常见微塑料类型中,对消解液的类型选择最为敏感,这可能是由于其自身不耐强酸的特 点所决定,且在实验中可以明显观察到PA-12因失去挠性和脆化等原因而出现降解、黄化等现 象。综上可知,在7种消解方案中,30%H₂O₂对微塑料的质量影响最小,根据消解前、后微塑料 质量变化情况,故其宜作为最佳的消解方案。这也与KARLSSON等^[29]使用H₂O₂对HDPE、PA、 PET、PE等微塑料聚合物消解后,微塑料颗粒仍保持原有的形状、颜色、质量的结论相吻合。

2.2 不同消解方法对微塑料识别的影响

研究选取对微塑料消解前后质量无显著影响的 T5、T6、T7方案消解后的微塑料颗粒作为研究 对象,以未经消解处理的微塑料颗粒(T0)作为对照,对10种常见微塑料颗粒进行 ATR-FT-IR 红外 光谱扫描,结果如图 2 所示。由图 2 可知,与未经消解处理的微塑料颗粒(T0)相比,经消解处理 后的微塑料颗粒光谱强度均在一定程度上发生了变化。经 T5、T6、T7方案消解处理后,PA-12 微 塑料颗粒在 1 300~1 700 cm⁻¹处峰强度变大,与 T0 相比,相应的特征峰更加明显;虽然 PE、 LDPE、LLDPE、HDPE 等 4 种类型的微塑料颗粒在 2 700~3 000 cm⁻¹处特征峰仍然存在,但峰的强 度也在不同程度上有所减弱;同时,PET 微塑料颗粒在消解后峰强度也有所减弱,PS 微塑料颗粒 消解后则在 700~800 cm⁻¹处峰强度增强,ePS、PP 和 PVC 等 3 种类型的微塑料颗粒消解前后的光谱 特征几乎未发生变化,可见不同消解方法对上述 3 种类型的微塑料颗粒的红外光谱峰的变化影响 最小。

本研究采用 ATR-FT-IR 红外光谱对消解前后的微塑料颗粒光谱强度进行了比较鉴定。结果显示,消解前、后微塑料光谱强度均发生了改变,红外光谱强度的变化可能是由于激光的冲击点在聚合物表面的位置发生变化而引起的,也可能是由于化学处理后聚合物分子结构的改变而导致的^[30-31]。 作为新型合成有机物,本研究中消解前、后微塑料的红外图谱均发生改变,还可能是由于微塑料 颗粒中含有填料、颜料和染料等添加剂产生的。尽管消解前、后微塑料的红外光谱强度发生了改变,但由图 2 可知,各波段峰值的变化均不明显,并未改变各类型微塑料原有红外光谱的分布特征,故 T5、T6、T7 消解方案对微塑料颗粒的识别无显著影响。

2.3 不同消解方法对塑料荧光强度的影响

在上述研究的基础上,选取对消解液类型最为敏感的 PA-12 微塑料颗粒作为研究对象,通过 T5、T6、T7 消解后,对其荧光强度的影响进行研究,结果如图 3 所示。H₂O₂处理后的 PA-12 在浓 度低于 5 mg·L⁻¹时,消解后的微塑料颗粒与消解前的微塑料颗粒相比,荧光强度十分相近,变化 幅度低于 (1±0.01)%;当 H₂O₂ 浓度较高时,荧光强度也未产生显著的变化。由图 3(b)可知,碱性 K₂S₂O₈ 消解后的微塑料颗粒荧光强度与消解液浓度成正比关系,即随浓度的增大,微塑料颗粒荧 光强度增大,但随着 K₂S₂O₈ 浓度的升高,消解后微塑料颗粒的荧光强度较消解前有明显降低,平



Fig. 2 FT-IR spectra of the three digestion solutions before and after digestion

均降低了 (10±2)%~(35±2)%; 这主要是因为当温度超过 60 ℃后, K₂S₂O₈ 会水解形成HSO₄, 而 HSO₄是强酸根离子, 完全电离会产生 H⁺, 故会对荧光强度产生明显的影响。由图 3(⊙ 可知, 当 KOH 浓度大于 4 mg·L⁻¹时, 经其处理后的微塑料颗粒荧光强度降低了 10%~12%, 说明消解处理后 荧光发生淬灭。这可能是由于 NBD—Cl 与胺类物质反应生成 C—N 键, 而 C—N 键易受到强酸的作 用发生断裂,造成荧光强度降低或淬灭^[32],即 KOH 消解液对微塑料颗粒的荧光强度亦影响较大。 综上所述,以 H₂O, 作为消解液对微塑料颗粒的荧光强度影响最小, 故确定 H₂O, 为最佳的消解方案。





2.4 消解对微塑料颗粒表面形态的影响

以 PA-12 微塑料颗粒作为研究对象,通过扫描电镜 (SEM) 和能谱仪 (EDS) 对 H₂O₂ 消解前、后 微塑料的表面形态和元素组成进行了分析,如图 4 所示。由图 4(a) 可知,未经消解处理的 PA-12 微 塑料颗粒表面比较平整,光滑度较高,孔隙度较小,不利于吸附;经过消解处理后的微塑料颗粒



Fig. 4 SEM-EDS of PA-12

(图 4(c)) 表面则出现了不同程度的破坏,包括微塑料表面裂纹的增加(长度大约 120 μm),纵向深度 变得较为复杂,粗糙且凹凸不平等现象。图 4(b)和图 4(d)为消解前后 PA-12 微塑料颗粒的能谱 图,PA-12 微塑料颗粒的分子主链上含有酰胺基团—NHCO,故C、N含量较高;而消解前、后的 能谱图中均出现 Au 元素,这是由于 PA-12 微塑料颗粒为电气绝缘体,在进行扫描电镜前需对其进 行镀金处理,使其具有导电性,以便于更加清晰地观察微塑料表面形貌。本研究中采用了周倩等^[8] 使用的超声清洗的方法,即使用 2 mol·L⁻¹的 HCl 进行超声清洗,由于微塑料的多孔表面,使其镶 嵌或附着一些环境物质(如金属离子、有机物),故在 EDS 中检测到较多的氯离子。

3 结论

1) 在经 HNO₃、HNO₃/HClO₄、HNO₃/H₂O₂等强酸性消解液消解后,微塑料颗粒质量发生了显著的改变;相比之下,经H₂O₂、KOH、K₂S₂O₈等消解之后微塑料质量变化较小,仅为2%~5%,其中30%H₂O,对微塑料的质量改变最小。

2) 红外光谱分析表明, H₂O₂、KOH、K₂S₂O₈ 消解并未改变各类型微塑料原有的红外光谱特征, 消解后微塑料颗粒的特征峰仍然存在, 对微塑料颗粒的识别无显著影响。

3) 通过对消解前、后微塑料进行荧光、SEM-EDS分析发现,与其他类型消解液相比,经 H₂O₂ 消解处理后,微塑料的荧光强度发生轻微减弱,且对微塑料表面形态和其对应的元素组成影 响较小,故推荐H₂O₂ 作为最佳的微塑料消解方案。

4)本研究以新制备的微塑料作为研究对象,没有考虑微塑料与环境中有机污染物的聚集效应,故在后续研究中应考虑微塑料受到老化等因素的影响及其对聚集效应的影响研究。

参考文献

- [1] 温源远,李宏涛,杜譞,等.海洋塑料污染防治国际经验借鉴[J].环境保护,2018,46(8):69-72.
- [2] MOORE C J. Synthetic polymers in the marine environment: A rapidly increasing, long-term threat[J]. Environmental Research, 2008, 108(2): 131-139.
- [3] ZHOU P, HUANG C, FANG H, et al. The abundance, composition and sources of marine debris in coastal seawaters or beaches around the northern South China Sea (China)[J]. Marine Pollution Bulletin, 2011, 62(9): 1998-2007.
- [4] ANDRES C, FIDEL E J, IGNACIO G, et al. From the cover: Plastic debris in the open ocean[J]. Proceedings of the National Academy of Sciences of the United States of America, 2014, 111(28): 10239-10244.
- [5] 任欣伟, 唐景春, 于宸, 等. 土壤微塑料污染及生态效应研究进展[J]. 农业环境科学学报, 2018, 37(6): 7-20.
- [6] COLLIGNON A, HECO J H, GALGANI F, et al. Annual variation in neustonic micro- and meso-plastic particles and zooplankton in the bay of calvi (mediterranean-corsica)[J]. Marine Pollution Bulletin, 2014, 79(1/2): 293-298.
- [7] BESSELING E, WEGNER A, FOEKEMA E M, et al. Effects of microplastic on fitness and PCB bioaccumulation by the Lugworm Arenicola marina (L.)[J]. Environmental Science & Technology, 2012, 47(1): 593-600.
- [8] 周倩, 章海波, 周阳, 等. 滨海潮滩土壤中微塑料的分离及其表面微观特征[J]. 科学通报, 2016, 61(14): 1604-1611.
- [9] ZHAO S, ZHU L, WANG T, et al. Suspended microplastics in the surface water of the Yangtze Estuary System, China: First observations on occurrence, distribution[J]. Marine Pollution Bulletin, 2014, 86(1/2): 562-568.

- [10] WANG W, NDUNGU A W, LI Z, et al. Microplastics pollution in inland freshwaters of China: A case study in urban surface waters of Wuhan, China[J]. Science of the Total Environment, 2017, 575: 1369-1374.
- [11] ALOMAR C, DEUDERO S. Evidence of microplastic ingestion in the shark Galeus melastomus Rafinesque, 1810 in the continental shelf off the western Mediterranean Sea[J]. Environmental Pollution, 2017, 223: 223-229.
- [12] BLSING M, AMELUNG W. Plastics in soil: Analytical methods and possible sources[J]. Science of the Total Environment, 2018, 612: 422-435.
- [13] VANDERMEERSCH G. VAN C L, JANSSEN C R. A critical view on microplastic quantification in aquatic organisms[J]. Environmental Research, 2015, 143: 46-55.
- [14] ROCH S, BRINKER A. Rapid and efficient method for the detection of microplastic in the gastrointestinal tract of fishes[J].
 Environmental Science & Technology, 2017, 51(8): 4522-4530.
- [15] DEHAUT A, CASSONE A L, FREIR L, et al. Microplastics in seafood. Benchmark protocol for their extraction and characterization[J]. Environmental Pollution, 2016, 215: 223-233.
- [16] DAVIDSON K, DUDAS S E. Microplastic ingestion by wild and cultured manila clams (*Venerupis philippinarum*) from Baynes Sound, British Columbia[J]. Archives of Environmental Contamination and Toxicology, 2016, 71(2): 147-156.
- [17] MINTENIG S M, INTVEEN I, DER M G J, et al. Identification of microplastic in effluents of waste water treatment plants using focal plane array-based micro-fourier-transform infrared imaging[J]. Water Research, 2017, 108: 365-372.
- [18] ENDERS K, LENZ R, BEER S, et al. Extraction of microplastic from biota: Recommended acidic digestion destroys common plastic polymers[J]. ICES Journal of Marine Science, 2016, 74: 326-331.
- [19] MAI L, BAO L J, SHI L, et al. Polycyclic aromatic hydrocarbons affiliated with microplastics in surface waters of Bohai and Huanghai Seas, China[J]. Environmental Pollution, 2018, 241: 834-840.
- [20] CATARINO A I, THOMPSON R, SANDERSON W, et al. Development and optimisation of a standard method for extraction of microplastics in mussels by enzyme digestion of soft tissues[J]. Environmental Toxicology and Chemistry, 2016, 36(4): 947-951.
- [21] WATTS A J R, LEWIS C, GOODHEAD R M, et al. Uptake and retention of microplastics by the shore crab carcinus maenas[J]. Environmental Science & Technology, 2014, 48(15): 8823-8830.
- [22] VAN C L, CLAESSENS M, VANDEGEHUCHTE M B, et al. Microplastics are taken up by mussels (Mytilus edulis) and lugworms (Arenicola marina) living in natural habitats[J]. Environmental Pollution, 2015, 199: 10-17.
- [23] 孙浩然. 鱼体内微塑料检测方法研究[D]. 济南: 山东师范大学, 2018.
- [24] 高丰蕾. 海洋微塑料的分离方法建立及对重金属吸附特征研究[D]. 青岛: 国家海洋局第一海洋研究所, 2018.
- [25] COLE M, WEBB H, LINDEQUE P K, et al. Isolation of microplastics in biota-rich seawater samples and marine organisms[J]. Scientific Reports, 2014, 4: 4528-4535.

- [27] FOEKEMA E M, DE G C, MERGIA M T, et al. Plastic in north sea fish[J]. Environmental Science & Technology, 2013, 47(15): 8818-8824.
- [28] CLAESSENS M, VAN C L, VANDEGEHUCHTE M B, et al. New techniques for the detection of microplastis in sediments and field collected organisms[J]. Marine Pollution Bulletin, 2013, 70(1/2): 227-233.
- [29] KARLSSON T M, VETHAAK A D, ALMROTH B C, et al. Screening for microplastics in sediment, water, marine invertebrates and fish: Method development and microplastic accumulation[J]. Marine Pollution Bulletin, 2017, 122(1/2): 403-408.
- [30] COLLARD F, GILBERT B, EPPE G, et al. Detection of anthropogenic particles in fish stomachs: An isolation method adapted to identification by Raman spectroscopy[J]. Archives of Environmental Contamination and Toxicology, 2015, 69(3): 331-339.
- [31] LENZ R, ENDERS K, STEDMON C A, et al. A critical assessment of visual identification of marine microplastic using Raman spectroscopy for analysis improvement[J]. Marine Pollution Bulletin, 2015, 100(1): 82-91.
- [32] DANG W, KUBOUCHI M, YAMAMOTO S, et al. An approach to chemical recycling of epoxy resin cured with amine using nitric acid[J]. Polymer, 2002, 43(10): 2953-2958.

(本文编辑:曲娜,郑晓梅,张利田)

Effect of different digestion methods on microplastic quality and surface characteristics

WANG Zhichao, MENG Qing, LI Weiping, YU Linghong*, QIN Yiming, HAO Wenting

School of Energy and Environment, Inner Mongolia University of Science and Technology, Baotou 014010, China *Corresponding author, E-mail: yhl07230@163.cm

Abstract In order to improve the detection accuracy for microplastic, 10 kinds of different microplastics were taken as a research object and 7 kinds of commonly used digestion solutions, the weight, fluorescence intensity and surface morphology of microplastics before and after digestion had been investigated through lab scale test. The results showed that among the 7 different digestion methods, H_2O_2 digestion (30%, 25 °C) reduced the quality of microplastics by 2%~5%, the fluorescence intensity on the surface of H_2O_2 digested microplastic decreased slightly, the surface morphology and element composition presented slight variations, but the characteristic peak of microplastic particles in FT-IR infrared spectra still existed, which had no significant influence for the recognition of microplastic. However, the other six digestion methods all reduced the quality of microplastics with varying degrees, and had caused damage to the surface of microplastic such as light scratch, deep crack and scaly lobes. These results can provide data reference for the detection and quantitative analysis of microplastic in the environment.

Keywords microplastic digestion; H₂O₂; fluorescence intensity; surface morphology