

DOI:10.7524/j.issn.0254-6108.2023042801

陈颖颖, 贺梦晴, 周倩, 等. 鄂东南湖泊水体中颗粒态黑碳分布特征与来源分析—以磁湖为例[J]. 环境化学, 2024, 43(2): 561-570. CHEN Yingying, HE Mengqing, ZHOU Qian, et al. Spatial variation and sources of particulate black carbon in Cihu Lake in Southeast Hubei Province[J]. Environmental Chemistry, 2024, 43 (2): 561-570.

鄂东南湖泊水体中颗粒态黑碳分布特征与来源分析 —以磁湖为例^{*}

陈颖颖¹ 贺梦晴¹ 周 倩¹ 周 玲¹ 占长林^{1,2,3 **} 韩永明³ 柳 山^{1,2} 方立虎⁴

(1. 湖北理工学院环境科学与工程学院,黄石,435003; 2. 矿区环境污染控制与修复湖北省重点实验室,湖北理工学院,黄石,435003; 3. 黄土与第四纪地质国家重点实验室,中国科学院地球环境研究所,西安,710061;
 4. 湖北省地质局第一地质大队,大冶,435100)

Spatial variation and sources of particulate black carbon in Cihu Lake in Southeast Hubei Province

CHEN Yingying¹ HE Mengqing¹ ZHOU Qian¹ ZHOU Ling¹ ZHAN Changlin^{1,2,3}** HAN Yongming³ LIU Shan^{1,2} FANG Lihu⁴

School of Environmental Science and Engineering, Hubei Polytechnic University, Huangshi, 435003, China;
 Hubei Key Laboratory of Mine Environmental Pollution Control and Remediation, Hubei Polytechnic University, Huangshi, 435003, China;
 State Key Laboratory of Loess and Quaternary Geology, Institute of Earth Environment, Chinese Academy of Sciences, Xi'an, 710061, China;
 First Geological Brigade of Hubei Geological Bureau, Daye, 435100, China)

Abstract Particulate black carbon (PBC) is an important component of particulate organic carbon

** 通信联系人 Corresponding author, E-mail: zhanchanglin@hbpu.edu.cn

²⁰²³ 年 4 月 28 日收稿(Received: April 28, 2023).

^{*} 国家级大学生创新创业训练计划项目(202210920005),国家自然科学基金(41991250,42221003),湖北理工学院重点项目 (19XJK01Z)和湖北省地质局科技项目(KJ2023-22)资助.

Supported by the National College Students Innovation and Entrepreneurship Training Program (202210920005), the National Natural Science Foundation of China (41991250, 42221003), the Key Scientific Research Project of Hubei Polytechnic University (19XJK01Z) and Science and Technology Project of Hubei Geological Bureau (KJ2023-22).

(POC) in the Earth's aquatic ecosystem. The concentration levels, spatial distribution characteristics, and possible sources of POC, PBC, and their components (char and soot) in Cihu Lake of Huangshi City were investigated by using the thermal optical reflectance (TOR) method. The results showed that the concentrations of POC, PBC, char, and soot in the water bodies of Cihu Lake varied in the ranges of 2899.38— 5622.80, 235.01—800.08, 24.41—310.23, and 130.09—544.72 μ g·L⁻¹, respectively, with a mean of 3903.84, 377.25, 155.52, 272.65 μ g·L⁻¹, respectively, showing significant spatial differences. PBC/POC ranged from 6.89% to 18.32%, with an average value of 10.92%, indicating that the contribution of PBC to the accumulation of POC in Cihu Lake is greater. soot/PBC varied from 45.92% to 89.61%, with a mean value of 63.95%. The spatial variability of PBC, char, and soot concentration and PBC/POC ratio was related to the road traffic and industrial layout in the surrounding area of the lake, and the southern half of the lake was more influenced by traffic pollution and industrial discharge. PBC was positively correlated with POC, char, and soot content, and the correlation coefficient of PBC and soot (*r*=0.81, *P*<0.01) was higher than that of char (*r*=0.72, *P*<0.01), indicating that soot contributed more to PBC in Cihu Lake. The results of char/soot ratio analysis showed that PBC in the water body of Cihu Lake was mainly influenced by human

Keywords water body, particulate organic carbon, particulate black carbon, distribution, sources.

activities such as traffic pollution and coal combustion.

黑碳(Black carbon, BC)是化石燃料和生物质不完全燃烧产生的一种非纯净碳的混合物, 广泛存在 于大气、土壤、水体(河流、湖泊、海洋)、冰雪等地球环境系统中^[1-2].由于其特殊的物理化学特性, BC 在全球气候变化、碳的生物地球化学循环、空气质量和公众健康等诸多方面都扮演着重要的角 色^[3-4], 已成为当前国内外气候、环境和健康等研究领域共同关注的焦点^[3,5-6].随着全球能源消耗的不 断增加, BC 排放量逐年递增, 据估算, 全球每年化石燃料燃烧排放 BC 0.05—0.27 Gt (1 Gt = 1 × 10¹⁵ g)^[7], 生物质燃烧排放 BC0.012—0.024 Gt^[8].燃烧过程中排放的 BC 颗粒大部分进入土壤, 还有一部分经过 风力搬运、干湿沉降、地表径流等一系列作用, 最终在河流、湖泊、海洋等环境中沉积下来^[9-10].

湖泊作为具有独特生态、人文价值的地理单元,因碳循环强度高、碳排放总量大,被认为是传统意义上的碳源之一^[11-12]. 湖泊碳循环不仅影响着全球碳循环,而且是全球气候变化与可持续发展的重要 课题^[11,13-14]. 湖泊中有机碳的主要存在形式为颗粒有机碳(particulate organic carbon, POC)和溶解有机 碳(dissolved organic carbon, DOC)^[15], 而颗粒态黑碳(particulate black carbon, PBC)和溶解态黑碳 (dissolved black carbon, DBC)是 POC 和 DOC 的重要组成部分^[5,16]. 由于 BC 的化学稳定性,水体中 DBC 的含量一般相对较低^[17-18], 但是 PBC 在 POC 中所占比重则较高.研究结果表明,太湖水体 PBC 在 POC 中所占比重最高可达 30.88%^[12];长江和黄河水体中 PBC/POC 约为 13%±0.4% 和 22%±11%^[19]; 在全球 18条河流中, PBC/POC 约为 15.8%±0.9%^[20]; 渤海和黄海 PBC/POC 约为 19.1%±7.0%^[21]. 由此可 见, 陆地水体中 PBC 的变化对调节 POC 库十分重要.河流、湖泊和海洋等陆地水体中 PBC 的定量及 来源研究对于探索 BC 迁移转化的驱动因素及其对碳循环的影响十分重要.然而,目前关于湖泊水体 PBC 的研究报道还十分少见.

鄂东南地区矿产资源丰富,是长江中游著名的"冶金工业走廊".该区域工业历史悠久,能源消耗及 交通运输排放的大量污染物通过干湿沉降和地表径流进入城市湖泊水体,导致湖泊污染尤为严重.本 研究以鄂东南典型工业城市湖泊——磁湖为研究对象,研究水体中 PBC 和 POC 的含量水平及空间分 布特征,分析了 PBC 和 POC 之间的关系,同时结合黑碳组分特征比值法判断黑碳的可能来源,为研究 鄂东南地区湖泊生态系统黑碳碳循环及黑碳对湖泊水环境的潜在影响提供科学依据.

1 材料与方法(Materials and methods)

1.1 研究区域概况及水样采集

磁湖(114°57′E-115°06′E, 30°10′N-30°15′N)位于长江中游下段南岸,水域面积 10 km², 汇水面积 62.8 km², 总长 38.5 km,平均水深约 1.75 m,湖体容量 1.75×10⁷ m³,是湖北省黄石市市区最大的自然水 体.以杭州东路为界,磁湖被分为南、北两个半湖,担负着黄石地区水利调节和生态循环的重要作用.考虑到湖泊水体的水动力条件等,分别在磁湖南湖和北湖共设置 18 个点位采集水样,采样点分布如 图 1 所示. 2022 年 11 月,根据《水质 采样技术指导》(HJ 494—2009)中的相关操作要求,用不锈钢取水 器采集表层水样(距水面约 0.5 m),装入用湖水润洗过的 500 mL 聚乙烯塑料瓶中,带回实验室后于冰 箱中-20 ℃ 冷冻保存.采样时采用手持 GPS 对各个采样点的地理坐标进行详细记录.



Fig.1 Study area and distribution of sampling sites in Cihu Lake

1.2 样品前处理及分析

水体样品从冰箱中取出待冰融化后,加入一定体积1 mol·L⁻¹ 盐酸去除碳酸盐,然后将水样通过直 径为 47 mm 的石英纤维滤膜(Whatman,孔径 0.7 µm)进行过滤,多次用蒸馏水洗涤酸化处理后的滤膜 以调节 pH 值,然后将带有悬浮颗粒物的滤膜在 60 ℃ 干燥 6 h 以便后续碳分析.

使用多波段有机碳元素碳分析仪(DRI 2015,美国沙漠研究所)测定样品中的黑碳含量,升温协议 采用 IMPROVE-A(Interagency Monitoring of Protected Visual Environments)^[22]. 从样品滤膜上截取 0.503 cm² 的圆形滤膜至于碳分析仪中,滤膜在纯氦条件下阶段性升温,分别在 140 ℃、280 ℃、480 ℃、 580 ℃ 释放不同组分的 OC(OC1、OC2、OC3 和 OC4),然后在 2% 氧气和 98% 氦气的混合气体中,在 580 ℃、740 ℃、840 ℃ 阶段升温,释放不同组分的 BC(BC1、BC2 和 BC3).由于在阶段性氧化过程中, 有一部分 OC 会因缓慢氧化转化为 BC,这部分称之为裂解碳(OPC)^[23].最终将 POC 定义为所有 OC 和 BC 组分的总和,即 POC=OC1+OC2+OC3+OC4+BC1+BC2+BC3,将 BC 定义为 BC 组分的总和减去 OPC,即 BC=BC1+BC2+BC3-OPC^[21].同时定义 BC 的另外两种形态,焦炭(char)=BC1-OPC,烟炱 (soot)=BC2+BC3^[23-24].

1.3 数据处理与分析

采用 Excel 2019 办公软件进行数据处理, 使用 Origin 2019 和 ArcGIS 10.2 进行制图操作.

2 结果与讨论(Results and discussion)

2.1 湖泊水体 PBC、POC、char 和 soot 含量水平
 磁湖水体中 PBC、POC、char 和 soot 含量的统计结果见表 1. 磁湖水体中 POC 含量在 2899.38—

5622.80 μg·L⁻¹之间变化,平均值为 3903.84 μg·L⁻¹,中位数为 3727.26 μg·L⁻¹,变异系数为 19.25%,属于 中等强度变异.磁湖水体 POC 含量比渤海和黄海 POC 含量明显要高^[25],但低于西江流域 POC 含量^[26], 这可能与湖泊、江河和海洋水文特征之间的差异有着密切关系.同时,由于不同采样点受到人类活动 的扰动影响程度不同,湖泊水体中 POC 含量也存在着一定差异.

表1 磁湖水体中颗粒态黑碳、颗粒有机碳、焦炭和烟炱含量以及焦炭/烟炱比值统计

Table 1	Statistical analysis of particulate black carbon(PBC), particulate organic carbon(POC), char and soot
	concentrations, and char/soot ration in surface water of Cihu Lake

·····································	$PBC / (\mu g \cdot L^{\scriptscriptstyle -1})$	$POC / (\mu g \cdot L^{\scriptscriptstyle -1})$	char /($\mu g \cdot L^{-1}$)	soot /($\mu g \cdot L^{-1}$)	PBC/POC/%	char/soot
最大值	800.08	5622.80	310.23	544.72	18.32	1.18
最小值	235.01	2899.38	24.41	130.09	6.89	0.12
中位数	377.25	3727.26	155.52	272.65	10.39	0.67
平均值	427.26	3903.84	157.61	269.65	10.92	0.65
标准偏差	148.35	751.40	88.79	105.10	2.91	0.38
变异系数/%	34.72	19.25	56.34	38.98	26.63	57.93

磁湖水体 PBC、char 和 soot 含量变化范围分别为 235.01—800.08、24.41—310.23 µg·L⁻¹ 和 130.09— 544.72 µg·L⁻¹, 中位数分别为 377.25、155.52、272.65 µg·L⁻¹, 变异系数分别为 34.72%、56.34% 和 38.98%, 都属于中等强度变异. 这说明 PBC、char 和 soot 都可能受到人为活动的干扰. 分析原因可能跟 不同采样点附近黑碳排放源的复杂程度有关, 如道路机动车流量、机动车燃油类型及其他工业排放等 人为活动的影响差异有关. 与国内其他湖泊、江河和海洋水体中 PBC 含量相比较, 磁湖水体中 PBC 平 均含量与太湖西北部 PBC 含量相近(450 µg·L⁻¹)^[12], 但明显低于西江流域(1780 µg·L⁻¹)^[26], 高于沿渤海 海湾(32.2±24.3 µg·L⁻¹)^[27]和渤海及黄海北部(39.1 µg·L⁻¹)^[25].

磁湖水体中 PBC/POC 变化范围在 6.89%—18.32% 之间, 平均值为 10.92%, 变异系数为 26.63% (表 1). 与其他研究相比(表 2), 磁湖水体中 PBC/POC 平均值略低于长江(13.0%±0.9%)与黄河(21.8%±11.1%)^[28], 但与太湖水体 PBC/POC 比值(11.62%±6.15%)相当^[24]. 前人的有关研究指出大气、土壤与湖 泊沉积物中的 BC/TOC 比值从一定程度上反映了不同环境介质中 TOC 的组成, 大气、土壤和湖泊沉 积物中 BC/TOC 比值分别为 2.0%—69.2%、5%—60% 和 5%—30%^[29-31]. 说明磁湖水体中 PBC 对 POC 含量积累有一定的重要作用, 也间接地说明城市湖泊水体中 PBC 可能影响水体 POC 的碳循环. 磁湖水体中 soot 是 PBC 的主要组成部分, 其变化范围为 45.92%—89.61%, 平均值为 63.95%(图 2). 这 与前人的研究不一样, Huang 等^[12]发现太湖水体 PBC 的主要组成是 char(平均值为 55.33%).

表 2 不同地区湖泊、江河和海洋水体颗粒态黑碳、颗粒有机碳含量的对比

 Table 2
 Comparison of the value of particulate black carbon(PBC) and particulate organic carbon(POC) concentration, and PBC/POC in surfacewater of Cihu Lake with those in other study sites

采样地点 Sampling site	测量方法 Analytical method	PBC /($\mu g \cdot L^{-1}$)	POC /($\mu g \cdot L^{-1}$)	(PBC/POC)/%	参考文献 References
磁湖	热光反射法	235.01—800.08 (377.25)	2899.38—5622.80(3903.84)	6.89—18.32 (10.92)	本研究
太湖	热光反射法	0.0—700 (300)	_	1.28—30.88 (11.62)	[24]
西江	重铬酸钾氧化法	180—8170 (1780)	1780—5780(4350)	17—30 (34.2)	[26]
长江	热氧化法	_	_	13.0 ± 0.9	[28]
黄河	热氧化法	_	_	21.8 ± 11.1	[28]
渤海和黄海北部(夏季)	热光反射法	1.4—48.4 (11.6)	36.3—884.1 (216.5)	—	[25]
渤海和黄海北部(冬季)	热光反射法	6.6—144.3 (39.1)	70.0—1275.8 (316.7)	—	[25]
沿渤海海湾(2013年)	热光反射法	10.1—111.1 (32.2)	_	—	[27]
沿渤海海湾(2014年)	热光反射法	2.4—48.4 (14.2)	—	_	[27]

注:括号中的数据表示平均值;"---"表示没有无相关数据.

Note: The data in parentheses represents the average value; "-" indicates that there is no relevant data.

広江は



Fig.2 Variation of char/PBC and soot/PBC in the water body of Cihu Lake

有关研究表明,大气沉降是海洋表层水体中 PBC 的主要来源之一^[32].磁湖水体焦炭/烟炱(char/ soot)比值变化范围为 0.12—1.18,略低于黄石地区大气降尘中 char/soot 比值(0.28—1.97)^[33],说明大气 沉降对磁湖水体中 PBC 的含量也有一定的影响,且磁湖水体中 PBC 与大气降尘中黑碳的来源相似. Huang 等^[12] 对太湖的研究也发现了相似的结论.磁湖水体悬浮颗粒物中 char/soot 比值远低于河流、海 洋等沉积物(海州湾河流: 2.75; 黄海: 3.42; 东海: 2.97; 渤海: 4.94)^[34-35],这可能是因为 char 比 soot 颗粒 的粒径更大,因此 char 会优先在沉积物中积累,而 soot 会随水流而迁移,其在水体和沉积物中的分布 会更加均匀.

2.2 湖泊水体中 POC、PBC 和 char/soot 比值的空间分布特征

由图 3a 可知, 磁湖水体 POC 含量在空间变化上存在着一定的差异. W01、W05、W14、W16-W18 采样点的 POC 含量较高, 均超过了 4300 μg·L⁻¹; W04、W09、W12 和 W13 采样点 POC 含量较低, 均低 于 3200 μg·L⁻¹. 有研究认为, 不同水文时期(枯水期、丰水期、平水期)POC 含量所表现出的差异主要在 于外源输入贡献的季节性差异, 其次是湖泊初级生产力水平^[30]. 根据黄石市 2019—2021 年生态环境状 况公报数据(http://sthij.huangshi.gov.cn/sjzx/hjzkgb/)显示, 磁湖水体水质为W—V类, 且水体呈轻度富 营养特征, 总磷超过地表水 III类标准, 其中磁湖南半湖湖心和鲇鱼墩断面水质均为W类, 分别对应采样 点 W14 和 W18. 磁湖水体污染总体较为严重, 且轻度富营养化, 初级生产力水平较高, 进而可能导致水 体中藻类等微生物的大量繁殖. 吴晓东等^[37] 对磁湖水体溶解有机质(DOM)的研究发现, 磁湖水体 DOM 主要以微生物、生物细菌活动等生物源为主. 在水生生态系统中 DOM 与 POC 之间会相互转化^[33], 因此磁湖水体 POC 的主要来源可能是浮游藻类或者与浮游植物相关性较好的有机碎屑. 部分采样点 位附近水体 POC 可能也受到人为活动的干扰, 如 W17 采样点靠近彭家堑港, 该区域存在未经处理的 生活污水和工业废水的排放, 因此水体 POC 含量最高, 达到了 5622.80 μg·L⁻¹. 陶世鑫等^[39]研究也发 现, 磁湖南半湖靠近彭家堑港水体叶绿素 a 浓度最高, 且呈现由西向东逐渐降低的趋势.

磁湖水体中 PBC 含量的空间分布特征与 POC 较为相似(图 3b),这与太湖的研究结果相一致^[24], 说明 PBC 与 POC 之间存在密切的关系.W05、W15—W18 采样点 PBC 含量均超过了 500 µg·L⁻¹,最大 值出现在 W16 采样点.W16 采样点 soot 含量(544.72 µg·L⁻¹)明显高于 char 含量(255.36 µg·L⁻¹),且出现 最大值.分析原因一方面可能与 W16 采样点周边分布有村庄有关,村民做饭取暖过程中燃煤和生物质 燃烧都会排放 BC,这些 BC 颗粒通过干湿沉降过程和地表径流输入进入水体,因而对 PBC 贡献较大; 另一方面,W16 采样点附近有一片出露于水体表面的灌木丛,因为刚好位于湖泊水域中央,这里也成 为大量水鸟的栖息地.水鸟脱落的大量腹部羽毛漂浮于水体表面,羽毛上吸附的 soot 颗粒可能随水流 冲刷进入水体中,从而导致水体 PBC 含量增加.这一结论被 DuBay 和 Fuldner^[40]的研究所证实,他们通 过 1347 个鸟类标本的发黑的腹部羽毛来研究过去 130 年的大气 BC 污染历史,扫描电镜照片显示鸟 类标本腹部羽毛上吸附有较多的 BC 颗粒物.





(a) POC concentration; (b) PBC, char, and soot concentration; (3) char/soot ratio.

磁湖水体悬浮颗粒物中 char 和 soot 含量空间分布差异较大,但与 PBC 分布整体较为相似(图 3b). 有研究表明,黑碳中烟炱含量高低取决于其燃烧条件、来源和运输方式,同时高浓度的烟炱与高温燃烧、化石燃料燃烧和长距离传输呈正相关^[2,41]. 磁湖南半湖南侧沿湖路是重型柴油机动车和货运卡车 的主要行驶道路,沿湖路南侧还分部一些工厂企业,东西走向分布有一条铁路线,因此城市交通污染源和工业燃煤排放很可能是导致磁湖南半湖水体 soot 含量明显高于北半湖的重要原因.这与 Zhan 等^[3]的研究结论相一致,他们对黄石市大气降尘黑碳的研究发现,沿湖路大气降尘的 BC、char 和 soot 含量明显富集程度较高.从 char/soot 比值空间分布来看(图 3c),磁湖南半湖水体悬浮颗粒物的 char/soot 比值明显低于北半湖.这也再一次证实了磁湖南半湖周边道路交通和工业污染源对水体 PBC 的影响. 2.3 湖泊水体中不同碳组分的相关性分析

磁湖水体 PBC、POC、char 和 soot 之间的相关性分析结果见图 4. 由图 4 可以看出,水体 PBC 与 POC 含量呈正相关,相关系数 r 为 0.59(P<0.01),略低于黄河与长江水体 PBC 和 POC 的相关性(r=0.65)^[28]. PBC 与 POC 正相关一方面说明它们可能有共同来源,另一方面也提供了 PBC 和 POC 与水体 悬浮颗粒矿物表面紧密结合的证据^[12].





PBC 与 char 和 soot 含量均呈正相关性,且 PBC 与 soot 的相关系数(*r*=0.81, *P*<0.01)高于 char(*r*=0.72, *P*<0.01),这说明磁湖水体中 soot 对 PBC 的贡献更大,也从侧面说明化石燃料的高温燃烧排放是磁湖 水体 PBC 的主要来源.

2.4 湖泊水体中 PBC 的来源分析

在城市地区,黑碳主要来自于化石燃料燃烧,其中机动车的排放尤为重要.此外,居民和工业燃煤 排放也是黑碳的重要排放源^[33].由于不同的燃料燃烧排放源的 char/soot 比值存在明显差异,一般认为, 高 char/soot 比值对应生物质燃烧,而低 char/soot 比值与汽车尾气排放有关^[42-43],煤炭燃烧产生的 char/soot 比值波动较大,这取决于煤的类型(无烟煤或烟煤)^[44].本研究中, char/soot 的比值差异较大,其 最大值与最小值之间相差到了1个数量级以上,说明不同燃料燃烧来源的贡献比较复杂.

目前, char/soot 比值法已被成功应用于土壤^[45]、大气降尘^[33]、现代气溶胶^[43,46]、湖泊及海洋沉积物^[29,47]等不同环境介质中黑碳的来源分析. 有研究表明, 生物质燃烧产生的 char/soot 比值高于化石燃料燃烧, 而燃煤产生的 char/soot 比值高于汽油燃烧^[48]. 机动车尾气中排放的 char/soot 比值通常低于 1.0, 煤炭燃烧和生物质燃烧则具有较高的 char/soot 比值^[48-49]. 在有关西安城市道路尘研究中表明^[44], char/soot 比值为 1.66 时, 黑碳的来源与煤和机动车尾气排放有关; 而 char/soot 比值较高(大于 2.6)时, 黑碳的主要来源是郊区农田露天燃烧和居民薪柴燃烧. Chow 等^[48]提出, 生物质燃烧所产生的 char/soot 比值为 22.6, 机动车尾气所产生的 char/soot 比值为 0.60, 煤燃烧产生的 char/soot 比值为 1.31. 同时, Cao 等^[50]在香港地区研究发现, 柴油机动车燃烧排放的 char/soot 比值为 0.3, 汽油机动车燃烧排放的 char/soot 比值为 0.7.

本研究中,磁湖水体悬浮颗粒物中 char/soot 比值变化范围为 0.12—1.18,平均值为 0.65(图 5),说 明磁湖水体中 PBC 主要来源于化石燃料燃烧,特别是机动车尾气排放,部分可能来源于燃煤排放.由 此可见,作为资源枯竭型工业城市,黄石城市道路交通排放对磁湖水体中 PBC 含量有重要影响,水体 中 PBC 受到人类活动的强烈干扰.



图 5 磁湖水体悬浮颗粒物中 char/soot 比值变化 Fig.5 The variation of char/soot ratios in suspended particulate matter in water bodyofCihu Lake

3 结论(Conclusion)

(1)磁湖水体中 POC、PBC、char 和 soot 含量变化范围分别为 2899.38—5622.80、235.01—800.08、24.41—310.23、130.09—544.72 μg·L⁻¹,平均值分别为 3903.84、427.26、157.61、269.65 μg·L⁻¹.
PBC/POC 变化范围在 6.89%—18.32% 之间,平均值为 10.92%.水体悬浮颗粒物中 char/soot 比值变化范围为 0.12—1.18,平均值为 0.65.

(2)磁湖水体中 POC 含量存在一定的空间变异性, 与浮游藻类或浮游植物相关性较好的有机碎屑 有着密切关系. PBC、char 和 soot 含量的空间分布特征受到磁湖周边交通道路和工业污染源排放影响 较大.

(3)PBC 与 POC 含量之间呈显著正相关. PBC 与 soot 的相关系数明显高于 char, 说明磁湖水体中 soot 对 PBC 的贡献更大.

(4) char/soot 比值分析表明, 磁湖水体中 PBC 主要来源于化石燃料燃烧.

参考文献 (References)

- [1] MASIELLO C A. New directions in black carbon organic geochemistry [J]. Marine Chemistry, 2004, 92(1-4): 201-213.
- [2] BIRD M I, WYNN J G, SAIZ G, et al. The pyrogenic carbon cycle [J]. Annual Review of Earth and Planetary Sciences, 2015, 43: 273-298.
- [3] 黄智浦, 牛振川, 马皓, 等. 冰雪和降水中黑碳的分布特征与来源研究进展 [J]. 环境科学研究, 2020, 33(11): 2605-2612. HUANG Z P, NIU Z C, MA H, et al. Advances of distribution characteristics and sources of black carbon in snow and precipitation [J]. Research of Environmental Sciences, 2020, 33(11): 2605-2612 (in Chinese).
- YANG W, GUO L. Abundance, distribution, and isotopic composition of particulate black carbon in the northern Gulf of *Mexico*[J].
 Geophysical Research Letters, 2014, 41(21): 7619-7625.
- [5] 方引. 渤黃海黑碳的区域地球化学行为 [D]. 北京: 中国科学院大学, 2016.
 FANG Y. Regional geochemical behavior of black carbon in Bohai and Yellow Seas, China [D]. Beijing: University of Chinese Academy of Sciences, 2016 (in Chinese).
- [6] ALI M U, LIN S, YOUSAF B, et al. Emission sources and full spectrum of health impacts of black carbon associated polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHs) in urban environment: A review [J]. Critical Reviews in Environmental Science and Technology, 2021, 51(9): 857-896.
- [7] KUHLBUSCH T A J, CRUTZEN P J. Toward a global estimate of black carbon in residues of vegetation fires representing a sink of atmospheric CO₂ and a source of O₂[J]. Global Biogeochemical Cycles, 1995, 9(4): 491-501.
- [8] PENNER J E, EDDLEMAN H, NOVAKOV T. Towards the development of a global inventory for black carbon emissions[J].
 Atmospheric Environment. Part A. General Topics, 1993, 27(8): 1277-1295.
- [9] 程广焕,孙明洋,罗玲,等.黑碳对沉积物中疏水性有机污染物的锁定作用与微生物降解的影响研究进展[J].环境化学,

2014, 33(12): 2058-2067.

CHENG G H, SUN M Y, LUO L, et al. Locking and biodegradation effects of hydrophobic organic contaminants(HOCs) by black carbon associated with sediments[J]. Environmental Chemistry, 2014, 33(12): 2058-2067 (in Chinese).

[10] 曹军骥,占长林. 黑碳在全球气候和环境系统中的作用及其在相关研究中的意义 [J]. 地球科学与环境学报, 2011, 33(2): 177-184.

CAO J J, ZHAN C L. Research significance and role of black carbon in the global climate and environmental systems [J]. Journal of Earth Sciences and Environment, 2011, 33(2): 177-184 (in Chinese).

- [11] 姚程, 王谦, 姜霞, 等. 湖泊生态系统碳汇特征及其潜在碳中和价值研究 [J]. 生态学报, 2023, 43(3): 893-909.
 YAO C, WANG Q, JIANG X, et al. Review of lake ecosystem's characteristics of carbon sink and potential value on carbon neutrality [J]. Acta Ecologica Sinica, 2023, 43(3): 893-909 (in Chinese).
- [12] HUANG C, MENG L, HE Y, et al. Spatial variation of particulate black carbon, and its sources in a large eutrophic urban lake in China[J]. Science of The Total Environment, 2022, 803: 150057.
- [13] 郝盛吞,周爱锋,张晓楠,等.湖泊沉积有机碳埋藏效率及其影响要素研究进展[J]. 地球环境学报, 2017, 8(4): 292-306.
 HAO S, ZHOU A F, ZHANG X N, et al. Progress of research on the burial efficiency of organic carbon and its influencing factors in lacustrine sediments[J]. Journal of Earth Environment, 2017, 8(4): 292-306 (in Chinese).
- [14] TRANVIK L J, DOWNING J A, COTNER J B, et al. Lakes and reservoirs as regulators of carbon cycling and climate[J]. Limnology and Oceanography, 2009, 54(6): 2298-2314.
- [15] 段巍岩,黄昌. 河流湖泊碳循环研究进展 [J]. 中国环境科学, 2021, 41(8): 3792-3807.
 DUAN W Y, HUANG C. Research progress on the carbon cycle of rivers and lakes [J]. China Environmental Science, 2021, 41(8): 3792-3807 (in Chinese).
- [16] 魏晨辉,付翯云,瞿晓磊,等.溶解态黑碳的环境过程研究 [J]. 化学进展, 2017, 29(9): 1042-1052.
 WEI C H, FU H Y, QU X L, et al. Environmental processes of dissolved black carbon [J]. Progress in Chemistry, 2017, 29(9): 1042-1052 (in Chinese).
- [17] DING Y, YAMASHITA Y, JONES J, et al. Dissolved black carbon in boreal forest and glacial rivers of central Alaska: assessment of biomass burning versus anthropogenic sources [J]. Biogeochemistry, 2015, 123(1): 15-25.
- [18] KARTHIK V, BHASKAR B V, RAMACHANDRAN S, et al. Black carbon flux in terrestrial and aquatic environments of Kodaikanal in the Western Ghats, South India: Estimation, source identification, and implication[J]. Science of The Total Environment, 2023, 854: 158647.
- [19] WANG X, XU C, DRUFFEL E M, et al. Two black carbon pools transported by the Changjiang and Huanghe Rivers in China[J]. Global Biogeochemical Cycles, 2016, 30(12): 1778-1790.
- [20] COPPOLA A I, WIEDEMEIER D B, GALY V, et al. Global-scale evidence for the refractory nature of riverine black carbon[J]. Nature Geoscience, 2018, 11(8): 584-588.
- [21] FANG Y, CHEN Y, TIAN C, et al. Cycling and budgets of organic and black carbon in coastal Bohai Sea, China: impacts of natural and anthropogenic perturbations [J]. Global Biogeochemical Cycles, 2018, 32(6): 971-986.
- [22] CHOW J C, WATSON J G, CHEN L W, et al. The IMPROVE_A temperature protocol for thermal/optical carbon analysis: maintaining consistency with a long-term database[J]. Journal of the Air & Waste Management Association, 2007, 57(9): 1014-1023.
- [23] HAN Y, CAO J, CHOW J C, et al. Evaluation of the thermal/optical reflectance method for discrimination between char- and soot-EC[J]. Chemosphere, 2007, 69(4): 569-574.
- [24] MENG L, HUANG C, HE Y, et al. Stable carbon isotopes trace the effect of fossil fuels on fractions of particulate black carbon in a large urban lake in China[J]. Journal of Environmental Management, 2022, 318: 115528.
- [25] FANG Y, CHEN Y, HUANG G, et al. Particulate and dissolved black carbon in coastal China seas: spatiotemporal variations, dynamics, and potential implications[J]. Environmental Science & Technology, 2021, 55(1): 788-796.
- [26] LIU J, HAN G. Tracing riverine particulate black carbon sources in Xijiang River Basin: insight from stable isotopic composition and Bayesian mixing model[J]. Water Research, 2021, 194: 116932.
- [27] FANG Y, HUANG G, CHEN Y, et al. Particulate and dissolved black carbon in Bohai and Laizhou Bays, China: distributions, sources, and contrasts under two distinct fluvial hydrological regimes [J]. Frontiers in Earth Science, 2021, 9: 697728.
- [28] XU C, XUE Y, QI Y, et al. Quantities and fluxes of dissolved and particulate black carbon in the Changjiang and Huanghe Rivers, China[J]. Estuaries and Coasts, 2016, 39(6): 1617-1625.
- [29] HUANG C, LU L, LI Y, et al. Anthropogenic-driven alterations in black carbon sequestration and the structure in a deep plateau lake[J]. Environmental Science & Technology, 2021, 55(9): 6467-6475.
- [30] REISSER M, PURVES R S, SCHMIDT M W I, et al. Pyrogenic carbon in soils: a literature-based inventory and a global estimation of its content in soil organic carbon and stocks [J]. Frontiers in Earth Science, 2016, 4: 80.
- [31] GÓRKA M, KOSZTOWNIAK E, LEWANDOWSKA A U, et al. Carbon isotope compositions and TC/OC/EC levels in atmospheric

PM₁₀ from Lower Silesia (SW Poland): Spatial variations, seasonality, sources and implications[J]. Atmospheric Pollution Research, 2020, 11(7): 1099-1114.

- [32] FANG Z, YANG W, CHEN M, et al. Abundance and sinking of particulate black carbon in the western Arctic and Subarctic Oceans[J]. Scientific Reports, 2016, 6: 29959.
- [33] ZHAN C, ZHANG J, CAO J, et al. Characteristics and sources of black carbon in atmospheric dustfall particles from Huangshi, China[J]. Aerosol and Air Quality Research, 2016, 16(9): 2096-2106.
- [34] FANG Y, CHEN Y, LIN T, et al. Spatiotemporal trends of elemental carbon and char/soot ratios in five sediment cores from Eastern China marginal seas: indicators of anthropogenic activities and transport patterns[J]. Environmental Science & Technology, 2018, 52(17): 9704-9712.
- [35] DENG X, MAO L, WU Y, et al. Distribution and source of black carbon in coastal river sediments around Haizhou Bay, Eastern China: implications for anthropogenic inputs [J]. Environmental Science and Pollution Research, 2023, 30(8): 21092-21103.
- [36] 耿悦, 吕喜玺, 于瑞宏, 等. 乌梁素海悬浮颗粒物和沉积物有机碳同位素特征及来源 [J]. 湖泊科学, 2021, 33(6): 1753-1765. GENG Y, LV X X, YU R H, et al. Isotopic characteristics and sources of organic carbon in suspended particulates and sediments in Lake Wuliangsuhai [J]. Journal of Lake Sciences, 2021, 33(6): 1753-1765 (in Chinese).
- [37] 吴晓东, 马晓婵, 蒋北寒, 等. 黄石市磁湖水体溶解性有机物的时空分布特征 [J]. 生态与农村环境学报, 2020, 36(10): 1276-1284. WU X D, MA X C, JIANG B H, et al. Temporal and spatial distribution characteristics of dissolved organic matter in Cihu Lake of Huangshi City[J]. Journal of Ecology and Rural Environment, 2020, 36(10): 1276-1284 (in Chinese).
- [38] 何伟, 白泽琳, 李一龙, 等. 水生生态系统中溶解性有机质表生行为与环境效应研究 [J]. 中国科学: 地球科学, 2016, 46(3): 341-355.

HE W, BAI Z L, LI Y L, et al. Advances in environmental behaviors and effects of dissolved organic matter in aquatic ecosystems [J]. Scientia Sinica (Terrae), 2016, 46(3): 341-355 (in Chinese).

[39] 陶世鑫, 刘蓬, 刘琳, 等. 磁湖叶绿素 a 的时空变化特征及其影响因子分析 [J]. 湖北大学学报 (自然科学版), 2022, 44(6): 774-779.

TAO S X, LIU P, LIU L, et al. Spatiotemporal characteristics of chlorophyll-a and its environmental factors in Cihu Lake[J]. Journal of Hubei University (Natural Science), 2022, 44(6): 774-779 (in Chinese).

- [40] DUBAY S G, FULDNER C C. Bird specimens track 135 years of atmospheric black carbon and environmental policy [J]. Proceedings of the National Academy of Sciences of the United States of America, 2017, 114(43): 11321-11326.
- [41] HAN Y M, MARLON J R, CAO J J, et al. Holocene linkages between char, soot, biomass burning and climate from Lake Daihai, China[J]. Global Biogeochemical Cycles, 2012, 26(4): 2011GB004197.
- [42] CONG Z, KANG S, GAO S, et al. Historical trends of atmospheric black carbon on Tibetan Plateau as reconstructed from a 150-year lake sediment record [J]. Environmental Science & Technology, 2013, 47(6): 2579-2586.
- [43] CAO J J, WU F, CHOW J C, et al. Characterization and source apportionment of atmospheric organic and elemental carbon during fall and winter of 2003 in Xi'an, China[J]. Atmospheric Chemistry and Physics, 2005, 5(11): 3127-3137.
- [44] HAN Y M, CAO J J, LEE S C, et al. Different characteristics of char and soot in the atmosphere and their ratio as an indicator for source identification in Xi'an, China[J]. Atmospheric Chemistry and Physics, 2010, 10(2): 595-607.
- [45] 占长林,万的军,王平,等. 典型工业城市土壤黑碳含量、分布特征及来源分析: 以黄石市为例 [J]. 土壤, 2017, 49(2): 350-357.
 ZHAN C L, WAN D J, WANG P, et al. Concentration, distribution and potential sources of black carbon in soils from a typical industrial city—a case study of Huangshi, China [J]. Soils, 2017, 49(2): 350-357 (in Chinese).
- [46] HAN Y M, LEE S C, CAO J J, et al. Spatial distribution and seasonal variation of char-EC and soot-EC in the atmosphere over China[J]. Atmospheric Environment, 2009, 43(38): 6066-6073.
- [47] HAN Y M, PETEET D M, ARIMOTO R, et al. Climate and fuel controls on North American paleofires: smoldering to flaming in the late-glacial-Holocene transition[J]. Scientific Reports, 2016, 6: 20719.
- [48] CHOW J C, WATSON J G, KUHNS H, et al. Source profiles for industrial, mobile, and area sources in the Big Bend Regional Aerosol Visibility and Observational study[J]. Chemosphere, 2004, 54(2): 185-208.
- [49] CAO J J, LEE S C, HO K F, et al. Characterization of roadside fine particulate carbon and its eight fractions in Hong Kong[J]. Aerosol and Air Quality Research, 2006, 6(2): 106-122.
- [50] CAO G, ZHANG X, ZHENG F. Inventory of black carbon and organic carbon emissions from China[J]. Atmospheric Environment, 2006, 40(34): 6516-6527.