# 湖泊水-沉积物界面 SiO<sub>3</sub>-Si 交换通量研究

颜道浩1, 吕昌伟 1,2\*, 何 江 1,2, 王伟颖1, 左 乐1, 李 磊1

(1.内蒙古大学环境与资源学院,呼和浩特 010021; 2.内蒙古大学环境地质研究所,呼和浩特 010021)

摘 要:以乌梁素海(WLSH)和岱海(DH)为研究对象,采用柱状芯样模拟法,开展了湖泊水-沉积物界面溶解性硅酸盐(SiO<sub>3</sub>-Si)扩 散通量研究。结果表明,在夏季90d的时间内,浅水草型湖泊乌梁素海明水区沉积物-水界面交换速率约为1.28 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>,沉积 物约向上覆水体释放了963.07tSiO<sub>3</sub>-Si;而深水藻型湖泊岱海深、浅湖区沉积物-水界面交换速率分别为1.10、1.95 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>,沉积 沉积物约向上覆水体释放了893.41tSiO<sub>3</sub>-Si。SiO<sub>3</sub>-Si在水-沉积物界面的交换速率与两湖沉积物中粘土矿物含量、生物硅(BSi)含 量及沉积物的粒度有较好的相关性。沉积物释放的SiO<sub>3</sub>-Si 在水-沉积物界面的交换速率与两湖沉积物中粘土矿物含量、生物硅(BSi)含 量及沉积物的粒度有较好的相关性。沉积物释放的SiO<sub>3</sub>-Si 对维持湖泊初级生产力有重要作用,乌梁素海沉积物释放的硅可提供浮 游植物所需硅的11.96%,岱海沉积物释放的硅可提供浮游植物所需硅的41.3%。从元素化学计量学角度考虑,结合两个湖泊上覆 水营养盐浓度变化,随湖泊富营养化水平的逐渐提高,磷有可能成为乌梁素海初级生产力的潜在限制因子,而Si 是岱海初级生产 力可能的限制因子。

关键词:硅;扩散通量;释放速率;水-沉积物界面;湖泊

中图分类号:X524 文献标志码:A 文章编号:1672-2043(2015)12-2349-08 doi:10.11654/jaes.2015.12.014

#### Exchange Fluxes of SiO<sub>3</sub>-Si Across Water-Sediment Interface in Different Lakes

YAN Dao-hao<sup>1</sup>, LÜ Chang-wei<sup>1,2\*</sup>, HE Jiang<sup>1,2</sup>, WANG Wei-ying<sup>1</sup>, ZUO Le<sup>1</sup>, LI Lei<sup>1</sup>

(1.College of Environment and Resources, Inner Mongolia University, Huhhot 010021, China; 2.Institute of Environmental Geology, Inner Mongolia University, Huhhot 010021, China)

**Abstract**: Silicon(Si) flux greatly influences Si concentrations and primary productivity of aquatic ecosystems. An investigation was conducted to examine the release characteristics and fluxes of SiO<sub>3</sub>–Si across the water–sediment interface in Lake Wuliangsuhai (WLSH) and Daihai (DH) by employing columnar simulation method. During the summer of 90 days, the exchange rate of SiO<sub>3</sub>–Si at the water–sediment interface was about 1.28 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>, with 963.07 t of SiO<sub>3</sub>–Si released into lake water in WLSH, while it was about 1.10 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup> and 1.95 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup> in the deep and shoal water zones, respectively, with 893.41 t of SiO<sub>3</sub>–Si entered in Lake DH. This indicated that the sediments in WLSH and DH functioned as source of SiO<sub>3</sub>–Si in the summer. The exchange rate of SiO<sub>3</sub>–Si at sediments played an important role in maintaining lake primary productivity, providing 15% and 49.5% of SiO<sub>3</sub>–Si required by phytoplankton in WLSH and DH, respec– tively. The stoichiometry results showed that phosphorus and SiO<sub>3</sub>–Si would be the limiting nutrients for the primary productivity of phyto– plankton in WLSH and DH, respectively.

 $Keywords: {\rm SiO_3-Si}; {\rm diffusion\ flux}; {\rm release\ rate}; {\rm sediment-water\ interface}; {\rm lake}$ 

硅是重要的生源要素,对水体初级生产力有重要 贡献。硅藻构成了全球海洋初级生产力的40%以上, 在河口近岸以及高营养盐水域,甚至达到75%<sup>[1]</sup>,进 而影响全球碳循环及气候变化。研究表明,东海和黄 海沉积物的释放可分别贡献上覆水中86%和90%的 SiO<sub>3</sub>-Si<sup>[2]</sup>,南大西洋东部沉积物<sup>[3]</sup>释放的SiO<sub>3</sub>-Si 是陆 源输入量的4倍,波士顿港<sup>[4]</sup>沉积物的释硅量相当于 硅藻等浮游植物需求量的60%,地中海Lions湾<sup>[5]</sup>沉 积物溶解态硅的释放速率接近165 kt·a<sup>-1</sup>,可提供初

收稿日期:2015-06-21

基金项目:国家自然科学基金项目(41003049,40863003);内蒙古自然 科学基金项目(2015MS0404,2009BS0601)

**作者简介:**颜道浩(1989—),男,硕士研究生,研究方向为环境地球化 学。E-mail:975185786@qq.com

<sup>\*</sup>通信作者:吕昌伟 E-mail:lcw2008@imu.edu.cn

#### 农业环境科学学报 第 34 卷第 12 期

级生产力需求量的28%。因此,硅在水-沉积物界面 的界面行为与过程影响着上覆水中生物可利用硅的 含量水平及初级生产力。

目前,水-沉积物界面交换通量模拟研究方法主 要包括质量衡算法<sup>10</sup>、孔隙水扩散模型法<sup>17</sup>、表层底泥 模拟法<sup>18</sup>、柱状芯样模拟法<sup>19</sup>及水下原位模拟法<sup>10</sup>等, 由于柱状芯样模拟法能基本保持沉积物性状,并可控 制实验条件(pH、光照、扰动等),实验结果接近实际 情况,且操作简单、费用低,得到了广泛应用。有关水-沉积物界面硅的交换通量方面的研究多集中于大洋、 海湾和河口湿地,而对具有重要生态环境功能的湖泊 生态系统而言,则缺乏相关的基础数据和资料的积 累。本文以乌梁素海(WLSH)和岱海(DH)为研究对 象,采用柱状芯样模拟法,实验模拟了2个湖泊水-沉 积物界面硅的界面行为与过程,初步估算了沉积物对 SiO<sub>3</sub>-Si 的释放量及其对湖泊初级生产力的贡献,对 丰富湖泊生态系统中硅的界面行为与过程等基础理 论,阐释湖泊水体富营养化机制及生态系统保护等具 有重要理论和实践意义。

# 1 研究区概况与研究方法

#### 1.1 研究区概况

乌梁素海(40°47′~41°03′N,108°43′~108°57′E) 位于内蒙古自治区巴彦淖尔市乌拉特前旗境内,据 2010年遥感解译结果,湖区水域面积为305.7 km²,湖 区多数水域水深0.5~2.5 m,是内蒙古高原西部干旱 区最典型的浅水草型湖泊。湖中有大型水生植物共6 科 6 属 11 种,以芦苇、龙须眼子菜和穗花狐尾藻为优 势种,沉水植物和挺水植物生长繁茂,遍布全湖。农田 退水、工业废水和生活污水是该湖主要的补给水源, 受河套灌区农田退水的影响,近 10 年来乌梁素海富 营养化进程加剧<sup>[11]</sup>,已成为世界上沼泽化速度最快的 湖泊之一。

岱海(40°29′27″~40°37′6″N,112°33′31″~112°46′ 40″E)位于内蒙古凉城县境内,现有水域面积约 80.72 km²,最大水深 16.05 m,平均水深 7.41 m<sup>[12]</sup>,是内蒙古 高原中西部干旱半干旱区典型的地堑式深水藻型湖 泊。湖中有藻类共 76 属,其中绿藻门 28 属、硅藻门 21 属、蓝藻门 16 属、裸藻门 16 属、甲藻门、隐藻门、 黄藻门、金藻门各 2 属<sup>[13]</sup>。岱海补给水源来自大气降 水、湖周分布的间歇性河流以及工农业废水。近年来 由于气候干旱及工农业用水的增加,湖泊水位逐年降 低、湖面不断减小,湖水咸化程度不断加强,富营养化 程度日益加剧。

#### 1.2 研究方法与材料

#### 1.2.1 样品采集与模拟实验

2007 年 8 月,分别在乌梁素海的北部(WLSH-2)、 南部(WLSH-9)和岱海的南部(DH-2)、中部(DH-5) 及北部(DH-10)采集沉积物柱芯样(图 1)。为使模拟 实验能反映湖泊真实环境,采样时保持沉积物柱上方 的上覆水并使沉积物柱与上覆水柱界面清晰,柱芯样 要现场密封冷藏,垂直放置于垫有塑料泡沫的搁架 中,于 6 h 内带回实验室;同步采集同一站位的上覆 水样,现场过 0.45 μm 滤膜,过滤后水样低温蔽光保



### 图1 乌梁素海和岱海采样点位图

Figure 1 Location of sampling sites in Lakes WLSH and DH

存,用于交换通量模拟实验。2个湖泊水体与沉积物 背景参数如表1所示。

回实验室后,用虹吸法抽去柱芯样上覆水,加入 过滤后的上覆水,保持水-沉积物界面清晰;实验过程 中,为减小或避免光照等对水-沉积物界面 SiO<sub>3</sub>-Si 扩 散通量的影响,于采样管外壁用黑色塑料薄膜对沉积 物部分进行包裹处理。在指定时刻采集上覆水样,分 析测试其中溶解性硅酸盐(SiO<sub>3</sub>-Si)的含量,模拟实验 进行至所取水样中 SiO<sub>3</sub>-Si 的含量趋于稳定时结束。 采用硅钼蓝分光光度法测定,分析测试仪器为日本岛 津公司 UV-2550 型分光光度计。

1.2.2 实验结果计算

实验中上覆水硅酸盐 SiO<sub>3</sub>-Si 的释放速率按下式 计算<sup>[14]</sup>:

$$R = [V(C_n - C_0) + \sum_{j=1}^n V_{j-1}(C_{j-1} - C_a)]/(S \cdot t)$$

式中:R 为释放速率, $mg \cdot m^{-2} \cdot d^{-1}$ ;V 为柱中上覆水体积,L; $C_n$ , $C_0$ , $C_{j-1}$  分别为第n 次、0 次和j-1 次采样时SiO<sub>3</sub>-Si 含量, $mg \cdot L^{-1}$ ; $C_a$  为添加水样中SiO<sub>3</sub>-Si 含量, $mg \cdot L^{-1}$ ; $V_{j-1}$ 为第j-1 次采样体积,L;S为柱样中水-沉积物接触面积, $m^2$ ;t 为释放时间,d。

由于不考虑水体生物、化学过程及水-气界面交换等对水-沉积物界面 SiO<sub>3</sub>-Si 交换通量的影响,所计算的 SiO<sub>3</sub>-Si 为平均表观释放速率。

### 2 结果与讨论

# 2.1 模拟实验平衡时间确定

乌梁素海水-沉积物界面 SiO<sub>3</sub>-Si 交换通量模拟 实验结果表明(图 2a),在释放时间段内,SiO<sub>3</sub>-Si 浓度 呈波动变化的趋势,且 WLSH-9 柱芯上覆水柱中 SiO<sub>3</sub>-Si 含量明显大于 WLSH-2 柱芯。在模拟真实环 境条件下,乌梁素海水-沉积物界面 SiO<sub>3</sub>-Si 交换通量 模拟实验 WLSH-2 柱芯在 13 d 达到平衡, 而 WLSH-9 柱芯在 15 d 后达到平衡, 可选取两个点位的平均释放速率估算乌梁素海水-沉积物界面的 SiO<sub>3</sub>-Si 交换通量。与乌梁素海相比, 岱海模拟实验三个柱芯上覆水柱中 SiO<sub>3</sub>-Si 含量变化较乌梁素海两个柱芯小得多, 三个柱芯 SiO<sub>3</sub>-Si 含量在实验开始的几天内变化幅度较大,其后呈现小幅波动的趋势(图 2b)。DH-5和DH-10 柱芯上覆水柱中 SiO<sub>3</sub>-Si 含量约在 12 d 后渐趋稳定, DH-2 柱芯则在 15 d 后渐趋稳定, 可选取三个点位的平均释放速率估算乌梁素海水-沉积物界





表 1	乌梁素海和岱海的水体沉积物背景参数
14 1	一一大家1419 山内13 小中ル57 か月家 多め

Table 1	Physi-chemical	properties of over	lving water and	sediments from	Lakes WISH and DH
rabic r	i nysi unumuai	properties of over	Tynng water and	i scuments nom.	Lakes whom and Dir

点位	水深/m	$_{\rm pH}$	$EC/mS \cdot cm^{-1}$	$TN/mg \cdot L^{-1}$	$TP/mg \cdot L^{-1}$	$DSi/mg \cdot L^{-1}$
WLSH-2	1.57	8.40	3.42	2.2	0.69	2.81
WLSH-9	1.77	8.79	3.12	1.7	0.19	1.96
DH-2	4.5	9.62	13.12	3.58	0.16	1.0
DH-5	6	9.32	13.08	1.50	0.17	0.91
DH-10	8	9.34	13.04	1.51	0.23	0.95
湖泊	粒径/Φ	$_{\rm pH}$	$TOC/g \cdot kg^{-1}$	TN/mg•kg <sup>-1</sup>	$TP/mg \cdot kg^{-1}$	$BSi/g \cdot kg^{-1}$
WLSH	3.41~6.02	8.07~8.95	4.5~22.83	0.3~3.31	0.37~0.99	3.86~7.79
DH	3.0~7.73	7.86~8.91	6.84~23.46	0.76~2.84	0.57~0.91	3.34~9.48

2352

面的 SiO<sub>3</sub>-Si 交换通量。

由模拟实验可以看出,乌梁素海两个柱芯上覆水 中 SiO<sub>3</sub>-Si 含量介于 0.6~2.5 mg·L<sup>-1</sup>间,平均值为 1.6 mg·L<sup>-1</sup>,岱海三个柱芯上覆水中 SiO<sub>3</sub>-Si 含量介于 0.3~0.6 mg·L<sup>-1</sup>间,平均值为 0.5 mg·L<sup>-1</sup>,将 SiO<sub>3</sub>-Si 转 化成为 SiO<sup>2</sup><sub>3</sub>可得:乌梁素海上覆水 SiO<sup>2</sup><sub>3</sub>平均浓度为 4.0 mg·L<sup>-1</sup>,岱海上覆水 SiO<sup>2</sup><sub>3</sub>平均浓度为 1.3 mg·L<sup>-1</sup>。 两个湖泊上覆水 SiO<sub>3</sub>-Si 浓度的差异与湖泊中藻类组 成和采样季节有关。乌梁素海主要以挺水和沉水植物 为主,岱海中硅藻门则有 21 属,为主要优势藻类之 一;采样季节正值夏季藻类繁盛期,岱海上覆水中的 溶解态 SiO<sup>2</sup><sub>3</sub>存在被硅藻大量吸收利用的可能,这种 生物泵作用是导致岱海上覆水中 SiO<sub>3</sub>-Si 浓度降低, 沉积物中生源硅(BSi)累积的关键机制。

#### 2.2 水-沉积物界面 SiO<sub>3</sub>-Si 释放速率

如图 3a 所示,在 0~20 d 的释放时间内,WLSH-2 柱芯的 SiO<sub>3</sub>-Si 释放速率均为正值且释放速率由大变 小,在实验进行8d后,释放速率基本趋于稳定。与 WLSH-2 柱芯相比, WLSH-9 柱芯的 SiO<sub>3</sub>-Si 释放速 率变化较大,实验前12d,释放速率为负值,12d以 后,释放速率变成正值并趋于稳定,说明 WLSH-9 柱 芯对上覆水中 SiO<sub>3</sub>-Si 先吸附后释放。两个柱芯相比, WLSH-2 柱芯硅释放速率大于 WLSH-9 柱芯。这是 因为 WLSH-2 柱芯沉积物粘土矿物含量相对较高, 粘土矿物晶格上 Si 原子易被其他离子取代而溶于 水,加快硅的释放。WLSH-2 沉积物粘土矿物平均含 量为 23.99%, WLSH-9 沉积物粘土矿物平均含量为 10.21%[15],利于硅的释放。整体上看,乌梁素海两个柱 芯在达到释放平衡后释放速率均为正值,释放速率变 化范围为 0.24~2.32 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>,平均为 1.28 mmol· m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>,揭示 SiO<sub>3</sub>-Si 通过水-沉积物界面向上覆水转 移和扩散,即乌梁素海沉积物在整个夏季均表现为上 覆水中 SiO<sub>3</sub>-Si 的源。

如图 3b 所示, 岱海 3 个柱芯在释放实验前期释 放速率快速减小,DH-2 和 DH-5 在 6 d 以后达到释 放平衡,DH-10 在 10 d 以后释放速率趋于稳定。在释 放时间内, 岱海三个沉积柱芯 SiO<sub>3</sub>-Si 释放速率变化 范围为 0.19~2.01 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>, 平均释放速率为 1.36 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>,其中浅水区(DH-2)SiO<sub>3</sub>-Si 释放速率为 1.95 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>,深水区(DH-5、DH-10)释放速率 为 1.10 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>。这可能与沉积物中含铝矿物的 含量有关。研究表明,沉积物中 AI 元素可降低 BSi 溶 解度和溶出速率,进而降低间隙水中 SiO<sub>3</sub>-Si 浓度,降





低 SiO<sub>3</sub>-Si 释放速率,不利于硅的释放。岱海浅水区沉 积物含铝矿物约为 10.3%(以 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 计),深水区沉积 物 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 含量为 14.6%<sup>[13]</sup>,深水区含量较高的含铝矿 物抑制了沉积物中硅的释放。释放实验中,三个柱芯 平均释放速率都是正值,表明 SiO<sub>3</sub>-Si 通过水-沉积物 界面向上覆水转移和扩散,即岱海沉积物在整个夏季 均表现为上覆水中 SiO<sub>3</sub>-Si 的源。

两个湖泊相比,乌梁素海 SiO<sub>3</sub>-Si 平均释放速率 要低于岱海。两个湖泊沉积物等温吸附实验<sup>[16]</sup>拟合结 果表明,乌梁素海和岱海沉积物吸附硅的吉布斯自由 能(ΔG<sub>0</sub>)分别为-21.329、-20.518 kJ·mol<sup>-1</sup>,说明乌梁 素海沉积物与单硅酸间的吸附力、吸附能级及吸附反 应的自发程度略高于岱海沉积物,相应地吸附反应的 生成物较稳定,对硅的吸附能力相对较强,不利于 SiO<sub>3</sub>-Si 的释放;另外,沉积物粒度是影响沉积物中硅 释放的重要因素,沉积物粒径越小,沉积物中富硅矿 物比表面积越大,与水接触面积越大,其更易于溶解, 其包含的 Si 越易于向上覆水迁移<sup>[17]</sup>。岱海开阔水域沉 积物平均粒径(MS)基本都在 6Φ 以上,最细粒径分布 在湖心深水区,MS 在 7.5Φ 以上,最细值为 7.73Φ<sup>[13]</sup>, 乌梁素海沉积物粒径介于 3.41~6.13Φ,均值为 5Φ 左 右<sup>[15]</sup>,岱海沉积物粒度较细,更利于硅的溶解释放。此

#### 2015 年 12 月 颜道浩,等:湖泊水-沉积物界面 SiO<sub>3</sub>-Si 交换通量研究

外,生物硅是沉积物中硅的重要组成部分,其一般易 于矿化溶解释放到上覆水中<sup>[18-19]</sup>,是影响沉积物-水 界面释放速率的重要因素。乌梁素海表层沉积物中生 物硅含量为2.00~5.80 mg·g<sup>-1</sup>,平均值为3.50 mg·g<sup>-1</sup>; 岱海表层沉积物中生物硅含量为3.30~9.50 mg·g<sup>-1</sup>; 平均值为7.50 mg·g<sup>-1[20]</sup>,岱海中高含量的生物硅的矿 化溶解提高了硅在水-沉积物界面的释放速率。最后, 岱海是深水藻型湖泊,硅藻是岱海的优势藻类之一, 而乌梁素海中生长大量的挺水植物和沉水植物,藻类 的生物量相对较小,藻类对硅的需求量较小,硅藻类 浮游生物生长需要从水中吸收大量的硅,硅从沉积物 转移至上覆水的生物泵功能相对较强,促进了沉积物 硅的释放。

乌梁素海和岱海水中 SiO<sub>3</sub>-Si 在沉积物-水界面 上的交换速率与其他水体(表2)对比可以看出,两个 湖泊沉积物-水界面上 SiO<sub>3</sub>-Si 交换速率(V<sub>WSH</sub>=1.28 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>, V<sub>DH</sub>=1.36 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>)小于胶州湾、东 海、黄海、长江口和黄河口,可能是湖泊和海洋沉积物 理化性质的差异造成的。首先,Lisitzin<sup>[21]</sup>对海洋表层 沉积物中生物硅调查显示,中国东部海和南部海沉积 物生物硅含量近似为1%,高于乌梁素海(0.35%)和 岱海(0.75%),生物硅的矿化溶解提高了海洋沉积 物-水界面上SiO<sub>3</sub>-Si交换速率:其次,沉积物中富硅 矿物(主要是粘土矿物)溶解过程控制着沉积物-水界 面 SiO<sub>3</sub>-Si 交换速率,粘土矿物晶格上 Si 原子易被其 他离子取代而溶于水,促进沉积物硅的释放。换句话 说,沉积物中富硅矿物(如伊利石)含量越多,其溶解 释放的 SiO<sub>3</sub>-Si 量越高<sup>[22-23]</sup>。海洋表层沉积物中粘土矿 物含量较高,约占沉积物总量的1/3<sup>[24]</sup>,且粘土矿物中 以伊利石矿物为主,伊利石在粘土矿物中平均含量可 达 60% 左右<sup>[25]</sup>, 而岱海属于半干旱区封闭型内陆湖 泊,此类湖泊具有粒径粗、粘土质含量少,分选差的特 点,沉积物粘土矿物含量较少13,乌梁素海是黄河改 道形成的牛轭湖,沉积物中粘土矿物(d<4 μm)平均 含量为28.7%<sup>[26]</sup>,海洋沉积物中高含量的粘土矿物是 其SiO<sub>3</sub>-Si释放速率较大的原因。此外,本研究小组前 期研究成果表明,铁锰氧化物结合态是两个湖泊沉积 物中硅的主导形态<sup>[27]</sup>,王苏民等<sup>[13]</sup>对岱海沉积物 Eh 研究显示,岱海表层沉积物 Eh 变化较大,范围在 29~ 362 mV 之间,均值为 175 mV;乌梁素海表层沉积物 大致变化范围为 27~180 mV<sup>[28]</sup>,两湖大部分处于弱氧 化环境,少部分处于弱还原环境;与湖泊相比,海洋沉 积物 Eh 变化范围较大,由近岸到外海一般是由弱还

### 表 2 不同区域 SiO<sub>3</sub>-Si 交换速率对比

Гa	ble	2	Excl	nange	rates	of	SiO <sub>3</sub>	-Si	at	water-se	ediment	inter	face	in
----	-----	---	------	-------	-------	----	------------------	-----	----	----------	---------	-------	------	----

different areas							
研究区域	Si 交换速率/mmol·m <sup>-2</sup> ·d <sup>-1</sup>	рН	盐度				
胶州湾[30]	1.39~5.25	7.99~8.60	20.38~32.17				
南沙群岛[31]	-0.348~0.26	8.19~8.29	32.70~34.0				
东海[2]	1.67	8.12~8.22	30.48~34.74				
黄海[2]	1.72	8~8.3	31.3~33.9				
长江口[18]	0.13~13.2	7.1~7.8	5~31				
黄河口[32]	1.63	7.99~8.34	27~31				
乌梁素海	1.28	8.18~8.80	0.8~3.0				
岱海	1.36	8.53~9.34	7.4~7.5				

原环境到强还原环境过渡,外海大部分低于0mV,处 于一种强还原环境,还原环境下铁锰氧化物结合态硅 易溶出释放到上覆水中,但两个湖泊水-沉积物界面 SiO<sub>3</sub>-Si交换速率大于南沙群岛,可能与南沙群岛 SiO<sub>3</sub>-Si交换速率采用间隙水浓度梯度法计算有关。 研究表明,实验室柱状模拟芯样法结果要高于孔隙水 浓度梯度法,甚至高出一个数量级<sup>[29]</sup>。

# 2.3 SiO<sub>3</sub>-Si 对水体中初级生产力的贡献及营养盐对 初级生产力的制约作用

氮、磷、硅是水生生态系统中重要的生源要素,是 维持生物量的物质基础,其在水体中所占的比例决定 着水生生物的种类及数量。一般认为,浮游植物按 Redfield 比<sup>[33]</sup>(C:N:P:Si=106:16:1:16)从水体中吸收和 释放这些营养元素,根据 Redfield 比,可估算出湖中 浮游植物对无机营养盐的需求。岱海初级生产力[13] (以C计)约为261.65 mg·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>,根据 Redfield 比值, 岱海浮游植物每天需从水体中摄取 3.29 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup> SiO<sub>3</sub>-Si,由室内模拟实验可得,岱海沉积物-水界面 SiO<sub>3</sub>-Si 的交换通量为 1.36 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>, 沉积物释放 的 SiO<sub>3</sub>-Si 可提供岱海初级生产力所需硅的 41.3%; 乌梁素海浮游植物初级生产力<sup>[34]</sup>(以C计)为850.5 mg·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>,根据 Redfield 比值,乌梁素海浮游植物每 天需从水体中摄取 10.70 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup> SiO<sub>3</sub>-Si, 由室 内模拟实验可得,乌梁素海沉积物-水界面 SiO<sub>3</sub>-Si 的 交换通量为 1.28 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>,沉积物释放的 SiO<sub>3</sub>-Si 可提供乌梁素海初级生产力所需硅的 11.96%。由此 可以看出,沉积物释放的 SiO<sub>3</sub>-Si 对维持湖泊的初级 生产力有重要意义。

在理想条件下,上覆水中营养盐浓度比应满足 Redfield 比。根据实测上覆水中 N、P、Si 元素比值与 Redfield 值的关系,可以判断某一水域浮游植物生长

的限制因素。但浮游植物的限制因子并不能仅考虑化 学计量限制因素,还需要比较水体中营养盐的实际浓 度与浮游植物所需营养盐阈值的关系<sup>[3]</sup>。基于藻类对 营养盐的吸附动力学研究,浮游植物生长吸收营养盐 最低阈值为  $c(Si)=2 \mu mol \cdot L^{-1}, c(DIN)=1 \mu mol \cdot L^{-1}, c$ (P)=0.1 µmol·L<sup>-1</sup>。模拟实验中乌梁素海和岱海五个 柱芯 DIN、PO<sub>4</sub>-、Si 的浓度与释放速率如表 3 所示。由 表3可以看出两个湖泊中营养盐的浓度均高于浮游 植物生长最低阈值。根据湖中 DIN、Si、PO4的比值关 系可以看出,乌梁素海两个柱芯的上覆水中 N、Si、P 元素比均高于 Redfield 值(16:16:1),平均值为 23:41: 1,从元素化学计量学角度考虑,随乌梁素海富营养水 平的逐渐提高,磷有可能成为初级生产力的潜在限制 因子。对于岱海而言,三个柱芯中 N、Si、P 元素比差异 较大,可能与不同柱芯本身的理化性质差异有关,N、 Si、P 元素比值平均为 16:14:1,说明 Si 可能是岱海初 级生产力的主要限制因子,与本研究小组前期的研究 结果一致。

# 2.4 水-沉积物界面 SiO<sub>3</sub>-Si 源汇通量

本次样品采集于明水区(不包括芦苇区),水深和 水生植物分配相对均一。本研究小组前期研究表明, 乌梁素海明水区面积约为110 km<sup>2</sup>,因此可取乌梁素 海两个柱芯的平均释放速率作为其夏季湖泊明水区 水-沉积物界面的SiO<sub>3</sub>-Si释放速率,并以此来估算乌 梁素海夏季明水区水-沉积物界面的SiO<sub>3</sub>-Si交换通 量。对岱海而言,其水深分布相差较大,取DH-2柱芯 的释放速率作为其浅水区水-沉积物界面SiO<sub>3</sub>-Si的 释放速率,取DH-5和DH-10柱芯释放速率的均值 作为其深水区水-沉积物界面SiO<sub>3</sub>-Si的释放速率,以 此估算岱海水-沉积物界面SiO<sub>3</sub>-Si的交换通量。

根据室内水-沉积物界面静态模拟实验结果可以 看出(表 4),SiO<sub>3</sub>-Si 在岱海、乌梁素海水-沉积物界面 农业环境科学学报 第 34 卷第 12 期

表 4 夏季(90 d) 乌梁素海和岱海水-沉积物界面

SiO<sub>3</sub>-Si 交换通量

Table 4 SiO<sub>3</sub>–Si fluxes at water–sediment interface of WLSH and DH during summer

项目	释放速率/ mmol·m <sup>-2</sup> ·d <sup>-1</sup>	面积/ km <sup>2</sup>	交换通量/ t	合计/ t
WLSH(明水区)	1.28	110.00	963.07	963.07
DH-浅水区	1.95	50.00	667.61	893.41
DH-深水区	1.10	30.00	225.80	

上的转移扩散的矢量方向均是由沉积物指向上覆水 的,即湖泊沉积物在水-沉积物界面的硅循环中发挥 着上覆水中 SiO<sub>3</sub>-Si 源的功能。在夏季 90 d 内,乌梁 素海和岱海沉积物始终向上覆水体释放 SiO<sub>3</sub>-Si,其 中乌梁素海约释放了 963.07 t,岱海约释放了 893.41 t。沉积物中硅的矿化溶解为湖泊硅藻类浮游植物生 长提供了大量硅源,对维持湖泊生态系统初级生产力 具有不可替代的作用。

# 3 结论

SiO<sub>3</sub>-Si 在乌梁素海和岱海水-沉积物界面的交换均表现为由沉积物向上覆水迁移,乌梁素海水-沉积物界面 SiO<sub>3</sub>-Si 平均释放速率为 1.28 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>,岱海浅水区 SiO<sub>3</sub>-Si 释放速率为 1.95 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>, 探水区释放速率为 1.10 mmol·m<sup>-2</sup>·d<sup>-1</sup>。据水-沉积物界面 SiO<sub>3</sub>-Si 交换通量结果估算,在夏季 90 d 的时间内,乌梁素海明水区沉积物约向上覆水体释放了 963.07 t SiO<sub>3</sub>-Si,岱海深水区和浅水区分别向上覆水体释放了 225.80 t、667.61 t SiO<sub>3</sub>-Si。

溶解和扩散过程控制着 SiO<sub>3</sub>-Si 在水-沉积物界 面的交换,乌梁素海和岱海 SiO<sub>3</sub>-Si 在水-沉积物界面 的交换速率与两湖沉积物中粘土矿物含量、可矿化生 物硅(BSi)含量及沉积物的粒度有较好的相关性。

Table 3 Concentrations and release rates of DIN, $PO_4^{3-}$ and SiO <sub>3</sub> - Si from core samples								
项目		WLSH-2	WLSH-9	DH-2	DH-10	DH-5		
浓度/mmol·L <sup>-1</sup>	DIN	0.027	0.041	0.027	0.024	0.013		
	SiO <sub>3</sub> –Si	0.027	0.093	0.021	0.013	0.023		
	$PO_4^{3-}$	0.001 3	0.001 6	0.001 2	0.001 5	0.001 3		
释放速率/mmol·m <sup>-2</sup> ·d <sup>-1</sup>	DIN	3.16	-2.46	1.94	6.29	-0.14		
	SiO <sub>3</sub> –Si	2.36	0.24	1.95	0.20	2.01		
	$PO_4^{3-}$	0.167	0.020	-0.070	-0.063	-0.061		
DIN:Si:PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>		21:21:1	26:58:1	23:18:1	16:9:1	10:18:1		
DIN:Si:PO4平均值		23:41:1			16:14:1			

表 3 模拟实验中上覆水中 DIN、PO4、Si 浓度与释放速率

## 2015 年 12 月 颜道浩,等:湖泊水-沉积物界面 SiO<sub>3</sub>-Si 交换通量研究

沉积物释放的 SiO<sub>3</sub>-Si 对维持湖泊初级生产力 有重要贡献,岱海沉积物释放的 SiO<sub>3</sub>-Si 可提供岱 海初级生产力所需硅的 41.3%,乌梁素海沉积物释 放的 SiO<sub>3</sub>-Si 可提供乌梁素海初级生产力所需硅的 15.0%。从元素化学计量学角度考虑,随乌梁素海 富营养水平的逐渐提高,磷有可能成为初级生产力 的潜在限制因子,硅是岱海初级生产力的重要限制 因子。

### 参考文献:

2006, 30(3):9-15.

- Nelson D M, Tréguer P, Brzezinski M A, et al. Production and dissolution of biogenic silica in the ocean; Revised global estimates, comparison with regional data and relationship to biogenic sedimentation [J]. *Global Biogeochemical Cycles*, 1995, 9(3):359–372.
- [2] 戚晓红, 刘素美, 张 经. 东、黄海沉积物-水界面营养盐交换速率的研究[J]. 海洋科学, 2006, 30(3):9-15.
  QI Xiao-hong, LIU Su-mei, ZHANG Jing. Sediment-water fluxes of nutrients in the Yellow Sea and the East China Sea[J]. Marine Science,
- [3] Zabel M, Dahmke A, Schulz H. Regional distribution of diffusive phosphate and silicate fluxes through the sediment-water interface: The Eastern South Atlantic[J]. Deep Sea Research Part I: Oceanographic Research Papers, 1998, 45(2):277-300.
- [4] Giblin A E, Hopkinson C S, Tucker J. Benthic metabolism and nutrient cycling in Boston Harbor, Massachusetts[J]. *Estuaries*, 1997, 20(2): 346–364.
- [5] Denis L, Grenz C. Spatial variability in oxygen and nutrient fluxes at the sediment-water interface on the continental shelf in the Gulf of Lions (NW Mediterranean)[J]. Oceanologica Acta, 2003, 26(4):373–389.
- [6] 黄绍基,赵海洲,方满萍.质量衡算模型计算太湖底泥磷的交换量
  [J].环境科学,1992,13(1):83-84.
  HUANG Shao-ji, ZHAO Hai-zhou, FANG Man-ping. Sediment-water exchange capacity of total phosphorus in Taihu Lake calculated by mass budget model[J]. Environmental Science, 1992, 13(1):83-84.
- [7] Seiki T, Izawa H, Date E. Benthic nutrient remineralization and oxygen consumption in the coastal area of Hiroshima Bay[J]. Water Research, 1989, 23(2):219-228.
- [8] Austin E R, Lee G F. Nitrogen release from lake sediments[J]. Journal Water Pollution Control Federation, 1973, 45(5):870–879.
- [9] Boers P, Van Hese O. Phosphorus release from the peaty sediments of the Loosdrecht Lakes(The Netherlands)[J]. Water Research, 1988, 22 (3):355–363.
- [10] Markert B E, Tesmer M G, Parker P E. An in situ sediment oxygen demand sampler[J]. Water Research, 1983, 17(6):603–605.
- [11] 孙惠民,何 江,吕昌伟,等. 乌梁素海氮污染及其空间分布格局
  [J]. 地理研究, 2007, 25(6):1003-1012.
  SUN Hui-min, HE Jiang, LÜ Chang-wei, et al. Nitrogen pollution and spatial distribution pattern of Wuliangsuhai Lake[J]. *Geographical Re-*

search, 2006, 25(6):1003-1012.

 [12] 吕昌伟. 内蒙古高原湖泊碳(氮,磷,硅)的地球化学特征[D]: 内蒙 古大学, 2008.
 LÜ Chang-wei. Geochemistry character of carbon(nitrogen, phospho-

rus, silicon) in lakes in west Inner Mongolia plateau[D]. Huhhot:Inner Mongolia University, 2008.

[13] 王苏民, 吴瑞金, 余源盛. 岱海: 湖泊环境与气候变化[M]. 合肥: 中国科学技术大学出版社, 1990.

WANG Su-min, WU Rui-jin, YU Yuan-sheng. The Daihai Lake-lake environment and climate change[M]. Hefei: University of Science and Technology of China Press, 1990.

[14] 范成新,张 路,杨龙元,等.湖泊沉积物氮磷内源负荷模拟[J].海洋与湖沼,2002,33(4):370-378.
 FAN Cheng-xin, ZHANG Lu, YANG Long-yuan, et al. Simulation of

internal loadings of nitrogen and phosphorus in a lake[J]. Oceanologia Et Limnologia Sinica, 2002, 33(4): 370–378.

- [15] 张经国, 王 炜, 裴 浩, 等. 乌梁素海沉积物沉积速率与粒度特征研究[J]. 内蒙古大学学报:自然科学版, 2014, 45(6):643-652.
  ZHANG Jing-guo, WANG Wei, PEI Hao, et al. Deposition rate and grain size distribution charactertics of core sediments in Wuliangsuhai Lake[J]. Journal of Inner Mongolia University (Natural Science Edition), 2014, 45(6):643-652.
- [16] 吕昌伟,崔 萌,高际玫,等. 硅在湖泊沉积物上的吸附特征及形态 分布研究[J]. 环境科学, 2012, 33(1):135-141.
  LÜ Chang-wei, CUI Meng, GAO Ji-mei, et al. Adsorption characteristic and form distribution of silicate in lakes sediments[J]. *Environmental Science*, 2012, 33(1):135-141.
- [17]石 峰. 营养盐在东海沉积物-海水界面交换速率和交换通量的研究[D]. 青岛:中国海洋大学, 2003.

SHI Feng. Benthic exchange rates and fluxes of dissolved nutrients at the sediment–water interface in the East China Sea[D]. Qingdao: Ocean University of China, 2003.

- [18] Aller R C, Mackin J E, Ullman W J, et al. Early chemical diagenesis, sediment-water solute exchange, and storage of reactive organic matter near the mouth of the Changjiang, East China Sea[J]. *Continental Shelf Research*, 1985, 4(1):227–251.
- [19] 刘素美. 黄渤海沉积物-水界面营养盐的交换及其质量平衡[D]. 青岛:中国海洋大学, 2000.

LIU Su-mei. The exchange and mass-balance of nutrients between sediment-water interface in Yellow Sea and Bohai Sea[D]. Qingdao: Ocean University of China, 2000.

[20] 麻 涛. 呼伦湖沉积物中硅的地球化学特征及对比研究[D]. 呼和 浩特:内蒙古大学, 2012.

MA Tao. The geochemical Characteristic of silicon in Hulun Lake sediment and the contrastive study on silicon fractions in four typical lakes, Inner Mongolia Plateau[D]. Huhhot:Inner Mongolia University, 2012.

- [21] Listzin A P. Asic relationship in distribution of modern siliceous sediments and their connection with climatic zonation[J]. *International Ge*ology Review, 1967, 9(6):631–652.
- [22] Mozeto A A, Silvério P F, Soares A. Estimates of benthic fluxes of nutrients across the sediment-water interface(Guarapiranga reservoir, São Paulo, Brazil)[J]. Science of the Total Environment, 2001, 266(1):

135-142.

[23] 王修林,辛 宇,石 峰,等.溶解无机态营养盐在渤海沉积物-海水界面交换通量研究[J].中国海洋大学学报:自然科学版,2007,37 (5):795-800.

WANG Xiu-lin, XIN Yu, SHI Feng, et al. The exchange rate and flux of macro-nutrients and the regulating factors at the seawater-sediment interface in the Bohai Sea[J]. *Periodical of Ocean University of China*, 2007, 37(5):795–800.

[24] 何良彪. 中国海及其邻近海域的粘土矿物[J]. 中国科学 B 辑, 1989 (1):75-83.

HE Liang-biao. Clay mineral of China sea and adjacent sea areas[J]. *Science in China*, *Ser B*, 1989(1):75–83.

[25] 李国刚. 中国近海表层沉积物中粘土矿物的组成、分布及其地质 意义[J]. 海洋学报(中文版), 1990, 12(4):470-479.

LI Guo-gang. The composition, distribution and geological significance of clay mineral in surface sediments of China's coast[J]. *Acta O-ceanologica Sinica*, 1990, 12(4):470–479.

[26] 马 龙, 吴敬禄, 温军会, 等. 乌梁素海湖泊沉积物粒度特征及其环境指示意义[J]. 沉积学报, 2013, 31(4):646-652.

MA Long, WU Jing-lu, WEN Jun-hui, et al. Grain size characteristics and its environmental significance of lacustrine sediment recorded in Wuliangsu Lake, Inner Mongolia[J]. *Acta Sedimentologica Sinica*, 2013, 31(4):646-652.

[27] 刘二东. 岱海乌梁素海硅的地球化学特征[D]. 呼和浩特:内蒙古大学, 2009.

LIU Er-dong. Geochemistry character of silicon in the Daihai and Wuliangsuhai Lake[D]. Huhhot:Inner Mongolia University, 2009.

[28] 赵锁志. 内蒙古乌梁素海湖水及底泥营养元素和重金属污染及其 环境效应研究[D]. 北京:中国地质大学(北京), 2013.

ZHAO Suo-zhi. A study of nutrient elements and heavy metal pollutants and their environmental effects of the water and bed sediments of the Wuliangsu Lake in Inner Mongolia[D]. Beijing: China University of Geosciences, 2013. [29] 孙 珊.东、黄海营养盐的分布和沉积物一水界面交换通量[D]. 青岛:中国海洋大学, 2008.

SUN Shan. Distribution features of nutrient and flux between the sediment and water interface of East China Sea and Yellow Sea[D]. Qingdao:Ocean University of China, 2010.

[30] 蒋凤华, 王修林. Si 在胶州湾沉积物一海水界面上的交换速率和 通量研究[J]. 青岛海洋大学学报:自然科学版, 2002, 32(6):1012-1018.

JIANG Feng-hua, WANG Xiu-lin. Benthic exchange rate and flux of dissolved silicate at the sediment-water interface in Jiaozhou Bay[J]. *Journal of Ocean University of Qingdao*, 2002, 32(6):1012–1018.

[31] 周伟华, 吴云华. 南沙群岛海域沉积物间隙水营养盐(氦、磷、硅)的研究[J]. 热带海洋学报, 2001, 20(4):49-55.

ZHOU Wei-hua, WU Yun-hua. Study on nutrient(N, P, Si) in sediment interstitial waters in the district of Nansha Islands Sea area[J]. *Journal of Tropical Oceanography*, 2001, 20(4):49–55.

[32] 李玲玲. 黄河口湿地沉积物中营养盐分布及交换通量的研究[D]. 青岛:中国海洋大学, 2010.

LI Ling-ling. Study on distribution and benthic fluxes of nutrients in sediment of the Yellow River estuary wetland[D]. Qingdao:Ocean University of China, 2010.

- [33] Redfield A C, Ketchum B H, Richards F. The influence of organisms on the composition of sea-water[J]. *The Sea*, 1963:26–77.
- [34] 何志辉. 中国湖泊水库的初级生产力及其能量转化效率[J]. 水产科 学, 1987, 6(1):24-30.

HE Zhi-hui. The primary productivity and the energy transform efficiency of lakes and reservoir China[J]. *Fisheries Science*, 1987, 6(1): 24–30.

[35] 宋秀贤, 俞志明, 殷克东, 等. 香港近岸海域营养盐结构特征及其对 浮游植物生长的影响[J]. 海洋与湖沼, 2013, 44(4): 846-852. SONG Xiu-xian, YU Zhi-ming, YIN Ke-dong, et al. Temporal and spatial distribution of nutrients and chl a in the coastal area of Hongkong [J]. Oceanologia Et Limnologia Sinica, 2013, 44(4): 846-852.

#### 2356