https://doi.org/10.3799/dqkx.2018.363



# 基于典型钻孔的江汉平原地下水成因分析

王露霞,梁 杏\*,李 静

中国地质大学环境学院,湖北武汉 430074

摘 要: 江汉平原地下水需求量日益增加、水质持续恶化, 深入探究地下水的成因, 对于地下水的合理利用与评价具有重要意 义.选取江汉平原腹地 YLW01钻孔和汉江附近 HJ007钻孔为研究对象, 钻探采集原状土柱, 提取孔隙水, 分析其水化学和氘 氧同位素特征.研究表明: YLW01孔中深层砂性土孔隙水为咸水, TDS为1131~4013 mg/L, 粘性土孔隙水为淡水; HJ007孔 孔隙水均为淡水.YLW01孔中深层砂性土孔隙水的高 SO4<sup>2-</sup>含量(459~2124 mg/L), 由石膏溶解形成; HJ007孔中深层孔隙 水的高 NO3<sup>-</sup>含量(22~315 mg/L), 由土壤中硝化作用形成.孔隙水化学成分主要受矿物溶解和阳离子交替吸附作用影响, 在 长江和汉江带作用程度不同. 氘氧同位素特征表明孔隙水来源于大气降水, 且汉江带浅层地下水受到明显的地表水混合. 江 汉平原两个钻孔水化学与同位素的差异受长江和汉江影响带河湖相沉积环境、沉积物粒度及矿物组成所控制. 关键词: 江汉平原地下水; 水化学特征; 地下水; 水文地球化学过程.

**中图分类号:** P641 **文章编号:** 1000-2383(2020)02-701-10 **收稿日期:** 2019-01-14

# Analysis of Origin of Groundwater in Jianghan Plain Based on Typical Drillings

Wang Luxia, Liang Xing\*, Li Jing

School of Environmental Studies, China University of Geosciences, Wuhan 430074, China

**Abstract:** With the increasing demand of groundwater and the continuous deterioration of water quality in Jianghan plain, it is of great significance to deeply explore the causes of groundwater for rational utilization and evaluation of groundwater. Taking YLW01 in central region and HJ007 near Hanjiang river as the study objects, porewater samples were squeezed from the drilled undisturbed soil columns to analyze hydrochemical characteristics *and* hydrogen and oxygen isotopic characteristics. The results show that: YLW01 porewater samples of sandy soil in middle-deep depth were saline water and the total dissolved solids (TDS) ranged from 1 131 to 4 013 mg/L, while other porewater samples of clay were fresh water; HJ007 porewater samples were all fresh water. The high concentration of  $SO_4^{2-}$  ( $459\sim2$  124 mg/L) of YLW01 porewater in middle-deep depth sandy soil was caused by Gypsum dissolution; the high concentration of  $NO_3^{-}$  ( $22\sim315$  mg/L) of HJ007 porewater in middle-deep depth was caused by nitrification in soil. The chemical composition of porewater was mainly affected by mineral dissolution and cation exchange, and the degree of action in the Yangtze and Hanjiang River zone was different. Hydrogen and oxygen isotopic characteristics indicated that porewater came from atmospheric precipitation and the shallow groundwater in Hanjiang River zone was obviously mixed with surface water. The differences in chemical and isotopic concentrations of the two boreholes in Jianghan Plain were controlled by the sedimentary environment, sediment particle size and mineral composition of the Yangtze and Hanjiang River groups. **Key words:** Jianghan Plain; porewater; hydrochemical characteristics; groundwater; hydrogeoche-mical processes.

基金项目:中国地质调查局项目(No.12120114069301);国家自然科学基金项目(No.41772268).

作者简介:王露霞(1993-),女,硕士,主要从事水文一环境地质方面的工作,ORCID:0000-0003-4525-420X.E-mail:luxia\_wang@163.com \* 通讯作者:梁杏,ORCID:0000-0001-9838-5161.E-mail:xliang@cug.edu.cn

引用格式:王露霞,梁杏,李静,2020.基于典型钻孔的江汉平原地下水成因分析.地球科学,45(2):701-710.

江汉平原位于湖北省中南部,素有"鱼米之乡" 之称,是重要的水产品和棉花产地.近年来,由于城 镇化建设的快速发展和人类活动的加剧,地下水污 染(Zhou et al.,2011;王建伟等,2016;杨静等,2018) 和天然水质异常等问题(甘义群等,2014;邓娅敏 等,2015)逐渐凸显.

目前,江汉平原地下水的研究主要集中在含水 层的水化学特征(於昊天等,2017;段艳华等,2014; Zhou et al.,2012),含水层中沉积物特征与环境演变 (李红梅等,2015;王妍妍等,2017),含水层中砷 (Gan et al.,2014;Duan et al.,2017)、抗生素(Yao et al.,2015)、有机质(于凯,2016)和氮(Du et al., 2017;沈帅等,2017;沈帅等,2018)的分布与成因以 及含水层与弱透水层水文地质参数反演等(陈晨 等,2017;张婧玮等,2017).系统的研究含水系统中 (含水层和弱透水层)地下水的化学与同位素特征 尚未见报道.

本文选取江汉平原腹地的钻孔 YLW01(深度 200 m)和汉江附近的钻孔 HJ007(深度 140 m),获 取不同深度的土样,采用机械压榨法和真空蒸馏法 分别提取用于不同测试目的的孔隙水,分析其水化 学和同位素特征,进一步系统分析江汉平原地区地 下水(包括砂性土孔隙水和粘性土孔隙水)的赋存 与演化规律,为该地区地下水的开发利用提供理论 依据.

## 1 研究区概况

江汉平原,位于长江中游,湖北省的中南部,西 起宜昌枝江,东迄武汉,北自荆门钟祥,南与洞庭湖 平原相连,属于亚热带季风气候区,多年来平均气 温为16.8℃,七月份气温最高,多年平均降雨量为 1208 mm,集中在5~8月份,多年平均蒸发量1379 mm左右,7月份蒸发量最大.

燕山运动以来,江汉盆地逐渐下降,沉积了巨 厚的新生代地层.江汉平原上部由第四纪沉积物组 成,盆地中心厚度可达300m,盆地边缘厚度过渡为 100m左右.主要由粘土、亚砂土、粉砂、细砂及砂砾 石组成,沉积物颗粒较粗,孔隙率和渗透性较高,为 平原区主要孔隙含水系统.区内地层发育较为单 一,以第四系为主,根据地下水的埋藏条件将第四 系孔隙水划分为浅层孔隙潜水、中层孔隙承压水和 深层孔隙承压水.研究区内长江、汉江、通顺河、东 荆河、内荆河等河流湖泊是该研究区内的主要地表 水系,也是控制该区地下水补给、径流、排泄的重要因素(图1).

研究区内浅层孔隙潜水含水层主要由全新统 (Qhg)冲湖积物组成,分布广泛,厚度为10~20 m. 冲积物主要分布于汉江、通顺河、东荆河南北支、内 荆河两岸以及排洪道两侧:湖积物主要围绕大片湖 泊、渔场周边分布,含水层与弱透水层交互分布,砂 层厚度较薄,水量少,渗透性差,受降雨、地表水体 的影响较大.中层孔隙承压含水层主要由上、中更 新统(Q<sup>3</sup>ps+Q<sup>2</sup>pi)组成,深度范围为10~100 m.该 层含水层顶底部为厚层弱透水层,中间夹有薄层弱 透水层,受季节影响较小,地下水位较稳定,富水性 中等,为主要的地下水开采层位.深层孔隙承压含 水层主要由下更新统、新近系(Q<sup>1</sup>pd+Ng)组成,深 度范围为100~200 m. 含水层中间夹有不同厚度的 弱透水层,形成局部隔水带,含水层分布稳定,厚度 较大,富水性中等,水质较好,为本区可开发利用的 可靠水源地.

本文选取两个典型钻孔 YLW01和HJ007进行 研究(钻孔位置如图1).YLW01钻孔位于江汉平原 腹地,深度200m,揭露第四系,钻孔附近为东荆河、 内荆河;HJ007钻孔位于江汉平原汉江附近,深度 140m,揭露第四系和新近系,钻孔附近为通顺河和 汉江.钻孔岩性变化和含水层、弱透水层的划分如 图2.区内第四系地层为一套岩相复杂多变的内陆 河湖相沉积,由于江汉平原腹地和汉江附近沉积环 境和沉积物来源不同,导致两个钻孔的水化学和同 位素特征的差异.



图 1 研究区地理位置图 Fig.1 Location map of the research area



Fig.2 Stratigraphic columns of the drilled boreholes

# 2 样品的采集与测试

#### 2.1 样品的采集及预处理

野外采用 Geo-probe 钻机直接取样,分别采集 压榨样、蒸馏样和总有机碳(TOC)样.压榨样尺寸 为直径 10 cm、长 15 cm,现场依次用保鲜膜、锡箔 纸、胶带、密封袋密封.蒸馏样使用 5 mL玻璃瓶现 场采集,装满并使用封口膜密封.TOC 样使用 50 mL离心管现场采集,装满并使用封口膜密封,所有 样品 4~5℃保存.本次共采集压榨样 44 份,其中 YLW01 钻孔 23 件,HJ007 钻孔 21 件;蒸馏样 83 份, YLW01 钻孔 49 件,HJ007 钻孔 34 件;TOC 样 54 份, YLW01 钻孔 32 份,HJ007 钻孔 22 份.

压榨样使用高压压榨仪提取孔隙水,经0.45 μm滤膜过滤后用于水化学测试,其中用于测定阳 离子的水样加入浓 HNO<sub>3</sub>使其 pH小于2.蒸馏样使 用全自动真空冷凝抽提系统(仪器型号LI-2100)提 取氘氧同位素水样.TOC样风干磨细过150目筛, 称取约1g样品至50 mL离心管中,缓慢加入过量 的1 mol/L的HCl,充分混匀,去除碳酸盐等无机 碳,静置12h;静置完成后,将离心管在7000 r/min 离心5 min,倒掉上清液;将样品烘干捣碎过150目 筛,再包样上机测试.

#### 2.2 样品分析

孔隙水碱度采用滴定法在实验室内测定.孔隙 水阴离子采用离子色谱仪(美国赛默飞,IC-2100)测 定,阳离子采用电感耦合等离子体发射光谱仪(美 国赛默飞,ICAP-7600)测定,阴阳离子的测试精度 高于0.01 mg/L;孔隙水氘氧同位素利用水同位素 分析仪(美国LGR,IWA-45EP)测定,  $\delta D \setminus \delta^{18}O$ 测试 结果为相对于维也纳标准平均海水(VSMOW)的 千分偏差,用 $\delta/\%$ 表示,  $\delta D$ 测试精度为±0.5‰,  $\delta^{18}O$ 测试精度为±0.1‰,以上测试工作均在中国地质大 学(武汉)地质调查研究院完成.沉积物 TOC 含量 利用总有机碳分析仪(德国 Elementar, vario-TOC SELECT)测定, 用‰表示, 测试精度为±0.01%, 该 项工作在中国地质大学(武汉)盆地水文过程与湿 地生态恢复学术创新基地完成.

### 3 测试结果

#### 3.1 孔隙水水化学特征

两个钻孔孔隙水主要化学成分(Ca<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup>、 Na<sup>+</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>)及总溶解固体(TDS)垂 向变化趋势见图 3.

YLW01 孔粘性土孔隙水的 TDS 含量为 63~ 850 mg/L,均为淡水,砂性土孔隙水的 TDS 含量为 158~4 013 mg/L,在 90~144 m 范围内为微咸水. HJ007 孔粘性土孔隙水的 TDS 含量为 195~817 mg/L,砂性土孔隙水的 TDS 含量为 290~607 mg/ L,均为淡水.YLW01孔孔隙水水化学类型主要为 Ca-HCO<sub>3</sub>、Ca•Na-HCO<sub>3</sub>•SO<sub>4</sub>、Ca-HCO<sub>3</sub>•SO<sub>4</sub>;HJ007 孔孔隙水水化学类型主要为 Ca-HCO<sub>3</sub>、Ca•Mg-HCO<sub>3</sub>、Ca•Mg-HCO<sub>3</sub>•SO<sub>4</sub>.

YLW01 孔孔隙水各组分含量垂向上差异较 大,中深层含量比浅层含量高,TDS、Ca<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup>、 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>含量整体随深度先增加后减小,Na<sup>+</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、 NO<sub>3</sub><sup>-</sup>在中深层范围内波动较大;HJ007 孔孔隙水各 组分含量垂向上差异不大,TDS、Ca<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 含量整体随深度先增加后减小,Na<sup>+</sup>含量随深度缓 慢增加,HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>含量随深度减小(图 3).YLW01 孔 和HJ007 孔的孔隙水离子组分垂向分布特征具有较 大的差异,YLW01 孔在埋深 89~144 m范围内的砂 性土孔隙水 TDS、Ca<sup>2+</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>含量异常高,TDS 含 量为1 131~4 013 mg/L,Ca<sup>2+</sup>含量为 220~1 218 mg/L,SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>含量为 459~2 125 mg/L;HJ007 孔孔 隙水 NO<sub>3</sub><sup>-</sup>含量在埋深 18 m以下较高,为13~464 mg/L.

#### 3.2 孔隙水氘氧同位素特征

YLW01 孔 孔 隙 水 ô<sup>18</sup>O 的 变 化 范 围 为-9.79‰~-4.91‰,平均值为-7.69‰;ôD的变





化 范 围 为 -67.37%~-38.72%, 平 均 值 为 -51.76%. HJ007 孔 孔 隙 水  $\delta^{18}$ O 的 变 化 范 围 为 -8.81%~-5.90%, 平均值为 -7.42%;  $\delta$ D 的变 化 范 围 为 -58.22%~-41.93%, 平 均 值 为 -51.48%. 由孔隙水  $\delta$ D、 $\delta^{18}$ O 垂向分布图(图 4) 易知, YLW01 孔和 HJ007 孔中深层孔隙水的  $\delta$ D、  $\delta^{18}$ O 的变化趋势大致相同,整体随深度减小;而浅层 孔隙水的  $\delta$ D、 $\delta^{18}$ O 变化趋势则相反.YLW01孔从地 表至 20 m,氢氧同位素逐渐偏负,  $\delta$ D 值从 -40% 降 到 -60%; 而 HJ007 钻孔中氢同位素逐渐偏正,从地 表至埋深10m, ôD值从-53%增至-49%.

# 4 孔隙水成因分析

#### 4.1 孔隙水来源

为确定孔隙水与大气降水的关系,绘制 ôD 与 δ<sup>18</sup>O 的关系图(图 5),其中当地大气降水线采用武 汉大气降水线 ôD=7.95δ<sup>18</sup>O+5.03(王涛,2012).由 图 5可知,孔隙水基本位于大气降水线附近,表明孔 隙水来源于大气降水,但YLW01孔和HJ007孔孔 隙水 ôD、δ<sup>18</sup>O关系式的斜率和截距均小于当地大气



降水线,表明在降水过程中受到二次蒸发的影响,雨水在降落过程中受到干燥大气影响发生分馏 (Clark and Fritz,2006;赵玮,2017).YLW01孔和 HJ007孔浅层孔隙水比中深层孔隙水更富集重同位 素,表明受到一定程度的蒸发作用.

由图4易知,YLW01孔和HJ007孔浅层孔隙水 δD 随深度变化趋势相反,这种差异是由于浅层孔隙 水埋深较浅,受到不同地表水的补给混合.YLW01 钻孔浅层孔隙水受到东荆河的补给,HJ007钻孔浅 层孔隙水受到通顺河和汉江的补给,由图5,东荆河 比汉江、通顺河更富集重同位素,δD、δ<sup>18</sup>O偏正,导 致YLW01孔浅层孔隙水从埋深20m至地表δD逐 渐增大,HJ007孔浅层孔隙水δD逐渐减小.HJ007 孔浅层土壤颗粒的平均粒径(约为54 μm)比 YLW01孔浅层土壤颗粒的平均粒径(约为20 μm) 大,表明HJ007孔浅层孔隙水受到汉江、通顺河的补 给较多,YLW01孔浅层孔隙水受到东荆河的补给 较少,几乎保留了古水特征.

#### 4.2 水文地球化学过程

**4.2.1 岩土矿物溶解** Gibbs 图可以用来分析孔隙水的水化学成分主要受到3种机制的影响:a.大气降水;b.岩石风化;c.蒸发作用(Gibbs,1970).由图6知,孔隙水基本位于岩石风化区域,Na<sup>+</sup>/(Na<sup>+</sup>+

Ca<sup>2+</sup>)值和 Cl<sup>-</sup>/(Cl<sup>-</sup>+HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>)值基本均小于 0.5, 说明 YLW01 孔和 HJ007 孔孔隙水化学成分主要来 源于岩石风化.

使用phreeqc软件计算孔隙水中方解石、白云石 和石膏的饱和指数.由孔隙水中矿物饱和指数垂向 分布图(图7),YLW01孔和HJ007孔地层中石膏、 白云石、方解石均发生不同程度的溶解.YLW01孔 孔隙水中石膏的饱和指数均小于0,处于非饱和状 态,中浅层孔隙水方解石和白云石的饱和指数小于 0,处于非饱和状态,而中深层基本大于0,处于饱和 状态;由孔隙水主要组分相关关系表(表1)可知,孔 隙水中Ca<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>之间具有显著的相关性, 表明这些离子主要来源于方解石、白云石、石膏的 溶解.HJ007孔石膏、方解石、白云石的饱和指数基 本均小于0,处于非饱和状态,不断溶解中;孔隙水 中 $Ca^{2+}$ 与 $SO_4^{2-}$ 具有显著的相关性,表明 $SO_4^{2-}$ 主要 来源于石膏的溶解,而孔隙水中Ca<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup>的相关 性较差,表明Ca<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup>不仅来源于方解石、石膏的 溶解,还存在含Ca、Mg的硅酸盐矿物的溶解以及阳 离子交替吸附作用等.

**4.2.2 阳离子交替吸附作用**由孔隙水的 Cl<sup>-</sup> VS Na<sup>+</sup>分布图(图8a)可以看出,孔隙水基本位于平衡 线的下方,Cl<sup>-</sup>不足以平衡 Na<sup>+</sup>,表明 Na<sup>+</sup>主要来源



Fig.5 Plots of  $\delta D$  versus  $\delta^{18}O$  for porewater and river water samples







Table 1	Correlation	hotwoon	main	ain componente		noroutor
I ADIC I	Contelation	Detween	IIIdIII	components	01	porewater

	YLW01				HJ007			
	TDS	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	SO4 <sup>2-</sup>	TDS	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	$\mathrm{SO}_4^{2-}$
TDS	1	0.985**	0.970**	0.972**	1	0.721**	0.435*	0.428
Ca <sup>2+</sup>		1	0.944**	0.941**		1	$0.442^{*}$	0.745**
Mg <sup>2+</sup>			1	0.937**			1	0.166
$\mathrm{SO}_4^{2\text{-}}$				1				1

注:\*在0.05水平(双侧)上显著相关;\*\*在0.01水平(双侧)上显著相关



于硅酸盐的溶解和阳离子交替吸附作用所致.由孔 隙水的(Ca<sup>2+</sup>+Mg<sup>2+</sup>)-(SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>+HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>)VS(Na<sup>+-</sup>Cl<sup>-</sup>)分布图(图 8b)可以看出,YLW01孔隙水基本位于-1:1关系线附近,表明YLW01孔隙发生碳酸盐、硫酸盐的溶解沉淀外,主要受阳离子交换作用影响(Ge *et al.*,2017),而HJ007孔中深层孔隙水基本位于关系线上方,除了离子交换和碳酸盐、硫酸盐作用外,多余的Ca、Mg来自蒙脱石和绿泥石等粘土矿物的风化溶解(Gan *et al.*,2014).氯碱指数(Chloro-Alkaline Indices:CAI)可以用来进一步研究孔隙水与沉积物之间发生的阳离子交换吸附作用(王恒,2016).氯碱指数的计算公式为:

$$CAI - 1 = \frac{Cl^{-} - (Na^{+} + K^{+})}{Cl^{-}}$$

由孔隙水氯碱指数随深度变化分布图(图8c), CAI-1均为负值,认为全区孔隙水中的Ca<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup> 与沉积物中的Na<sup>+</sup>发生交换,YLW01孔孔隙水 CAI-1的绝对值随深度变化逐渐增大,阳离子交换 作用增强,HJ007孔孔隙水CAI-1的绝对值随深度 变化逐渐减小,接近于0,阳离子交换作用减弱.

**4.2.3 硝化作用** 该地区地下水中存在较高含量天 然有机氮矿化形成的 NH<sub>4</sub>-N(Du *et al*, 2017; 沈帅 等, 2017), 若地下水中发生硝化作用, 氨氮被氧化 成 NO<sub>3</sub><sup>-</sup>, 并释放能量, 合成有机物, NO<sub>3</sub><sup>-</sup>与 TOC 成

正比.由孔隙水 NO<sub>3</sub><sup>-</sup>与土壤 TOC 关系图(图 9a)易 知,YLW01孔孔隙水 NO<sub>3</sub><sup>-</sup>与土壤 TOC 没有明显的 变化关系,表明硝化反应较弱,NO<sub>3</sub><sup>-</sup>主要来源于降 水,含量较低;HJ007孔土壤 TOC 与孔隙水 NO<sub>3</sub><sup>-</sup>对 比(图 9b),两者呈现明显的正比关系,表明孔隙水 中发生了硝化作用,NO<sub>3</sub><sup>-</sup>是 NH<sub>3</sub>-N氧化后的产物, 含量较高.

## 5 结论

(1)YLW01孔孔隙水水化学类型主要为Ca-HCO<sub>3</sub>、Ca•Na-HCO<sub>3</sub>•SO<sub>4</sub>、Ca-HCO<sub>3</sub>•SO<sub>4</sub>,HJ007孔 孔隙水水化学类型主要为Ca-HCO<sub>3</sub>•SO<sub>4</sub>,HJ007孔 孔隙水水化学类型主要为Ca-HCO<sub>3</sub>、Ca•Mg-HCO<sub>3</sub>、 Ca•Mg-HCO<sub>3</sub>•SO<sub>4</sub>.YLW01孔中深层孔隙水的 TDS、Ca<sup>2+</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>含量较高,HJ007孔中深层孔隙水 的NO<sub>3</sub><sup>-</sup>含量较高,这种差异是由于YLW01孔所在 的江汉平原腹地与HJ007孔所在汉江附近的沉积环 境、沉积物来源和后期演变规律不同所致,两个钻 孔分别属于长江影响带和汉江影响带.

(2) 孔隙水的氘氧同位素特征,指示其来源于 大气降水,且在降水过程中二次蒸发导致同位素分 馏.浅层孔隙水受到一定程度的蒸发和不同地表水 体的混合,HJ007孔浅层孔隙水受到汉江和通顺河 的补给,YLW01孔受东荆河影响较小.





(3) 孔隙水化学成分主要受到矿物溶解作用、 阳离子交替吸附作用和硝化作用的影响.YLW01 孔主要发生石膏、白云石和方解石的溶解,中深层 石膏的大量溶解导致孔隙水TDS、Ca<sup>2+</sup>、SO4<sup>2-</sup>含量 较高,阳离子交替吸附作用较强,且随深度逐渐增 强,为主控因素,硝化作用较弱.HJ007孔除存在石 膏、白云石和方解石的溶解,还发生含Ca、Mg的粘 土矿物溶解,中浅层阳离子交替吸附作用较强,中 深层阳离子交替吸附作用较弱,但发生强烈的硝化 作用导致孔隙水NO3<sup>-</sup>含量较高.

#### References

- Chen, C., Wen, Z., Liang, X., et al., 2017. Estimation of Hydrogeological Parameters for Representative Aquifers in Jianghan Plain. *Earth Science*, 42(5):727-733 (in Chinese with English abstract).
- Clark, I.D., Fritz, P., 2006. Environmental Isotopes in Hydrogeology. Translated by Zhang, H., Zhang, X. J., CRC Press, Zhengzhou(in Chinese).
- Deng, Y.M., Wang, Y.X., Li, H.J., et al., 2015. Seasonal Variation of Arsenic Speciation in Shallow Groundwater from Endemic Arsenicosis Area in Jianghan Plain. Earth

709

*Science*, 10(11):1876-1886 (in Chinese with English abstract).

- Duan, Y.H., Gan, Y.Q., Guo, X.X., et al., 2014. Hydrogeochemistry and Arsenic Contamination of Groundwater in the Monitoring Field, Jianghan Plain. *Geological Science and Technology Information*, 33(2): 140-147 (in Chinese with English abstract).
- Duan, Y. H., Gan, Y. Q., Wang, Y. X., et al., 2017. Arsenic Speciation in Aquifer Sediment under Varying Groundwater Regime and Redox Conditions at Jianghan Plain of Central China. Science of The Total Environment, 607-608: 992-1000.
- Du, Y., Ma, T., Deng, Y.M., et al., 2017. Sources and Fate of High Levels of Ammonium in Surface Water and Shallow Groundwater of the Jianghan Plain, Central China. *Environmental Science: Processes & Impacts*, 19(2): 161 – 172. https://doi.org/10.1039/c6em00531d
- Gan, Y.Q., Wang, Y.X., Duan, Y.H., et al., 2014. Dynamic Changes of Groundwater Arsenic Concentration in Dynamic the Monitoring Field Site, Jianghan Plain. *Earth Science Frontiers*, 21(4):37-49 (in Chinese with English abstract).
- Gan, Y. Q., Wang, Y. X., Duan, Y. H., et al., 2014. Hydrogeochemistry and Arsenic Contamination of Groundwater in the Jianghan Plain, Central China. *Journal of Geochemical Exploration*, 138: 81-93. https://doi.org/ 10.1016/j.gexplo.2013.12.013
- Ge, Q., Liang, X., Jin, M.G., et al., 2017. Origin and Geochemical Processes of Porewater in Clay-Rich Deposits in the North Jiangsu Coastal Plain, China. *Geofluids*, (4): 1-13.
- Gibbs, R. J., 1970. Mechanisms Controlling World Water Chemistry. *Science*, 170(3962): 1088-1090. https:// doi.org/10.1126/science.170.3962.1088
- Li, H.M., Deng, Y.M., Luo, L.W., et al., 2015. Geochemistry of High Arsenic Shallow Aquifers Sediment of the Jianghan Plain. *Geological Science and Technology Information*, 34(3): 178-184 (in Chinese with English abstract).
- Shen, S., Ma, T., Du, Y., et al., 2017. Dynamic Variations of Nitrogen in Groundwater under Influence of Seasonal Hydrological Condition in Typical Area of Jianghan Plain. *Earth Science*, 42(5): 674-684(in Chinese with English abstract).
- Shen, S., Ma, T., Du, Y., et al., 2018. The Spatial Distribution Characteristic and Genesis of Nitro-Gen of Shallow Groundwater in the East of Jianghan Plain. *Environmental Science & Technology*, 41(2):47-56(inChinese with

English abstract).

- Wang, H., 2016. A Methodological Study on the Hydrogeochemical Characterization of Hierarchically Nested Groundwater Flow Systems(Dissertation). China University of Geosciences, Beijing, 32-35 (in Chinesewith English abstract).
- Wang, J.W., Zhang, C.X., Pan, Z.Z., et al., 2016. Distribution Characteristics and Influencing Factors of Organophosphorus Pesticides in Jianghan Plain Groundwater. *China Environmental Science*, 36(10): 3089-3098 (in Chinese with English abstract).
- Wang, T., 2012. The Stable Isotope Temporal-Spatial Distribution of Modern Precipitation over East Monsoon China and Its Implication for Climate(Dissertation). Nanjing University of Information Sciences & Technology, Nanjing, 16-18(in Chinese with English abstract).
- Wang, Y.Y., Huang, S.B., Zhao, L., et al., 2017. Evolution of Quaternary Sedimentary Environment in Shallow Aquifers, at Shahu Area, Jianghan Plain. *Earth Science*, 42(5):751-760 (in Chinese with English abstract).
- Yang, J., Xiao, T.Y., Li, H.B., et al., 2018. Spatial Distribution and Influencing Factors of the NO<sub>3</sub>-N Concentration in Groundwater in Jianghan Plain. *China Environmental Science*, 38(2): 710-718 (in Chinese with English abstract).
- Yao, L. L., Wang, Y. X., Tong, L., et al., 2015. Seasonal Variation of Antibiotics Concentration in the Aquatic Environment: A Case Study at Jianghan Plain, Central China. Science of The Total Environment, 527-528: 56-64.
- Yu, H. T., Ma, T., Du, Y., et al., 2017. Hydrochemical Characteristics of Shallow Groundwater in Eastern Jianghan Plain. *Earth Science*, 42(5): 685-692 (in Chinese with English abstract).
- Yu, K., 2016. The Sources and Influences of Dissolved Organic Matter on Temporal Variations of Groundwater Arsenic Concentrations: A Case Study in Jianghan Plain (Dissertation). China University of Geosciences, Wuhan (in Chinese with English abstract).
- Zhang, J. W., Liang, X., Ge, Q., et al., 2017. Calculation Method about Hydraulic Conductivity of Quaternary Aquitard in Jianghan Plain. *Earth Science*, 42(5):761– 770(in Chinese with English abstract).
- Zhao, W., 2017. Study on the Isotopes and Moisture Source in Precipitation in the Shule River Basin(Dissertation). Lanzhou University, Lanzhou, 45-49(in Chinese with English abstract).
- Zhou, Y., Wang, Y.X., Zwahlen, F., et al., 2011. Organochlo-

rine Pesticide Residues in the Environment of Central Jianghan Plain, China. *Environmental Forensics*, 12(1): 106–119.https://doi.org/10.1080/15275922.2010.547546

Zhou, Y., Wang, Y. X., Li, Y. L., et al., 2012. Hydrogeochemical Characteristics of Central Jianghan Plain, China. *Environmental Earth Sciences*, 68(3): 765-778. https://doi.org/10.1007/s12665-012-1778-9

#### 附中文参考文献

- 陈晨,文章,梁杏,等,2017.江汉平原典型含水层水文地质参 数反演.地球科学,42(5):727-733.
- Clark, I.D., Fritz, P., 2006. 水文地质学中的环境同位素.张 慧,张新基,译,郑州:黄河水利出版社, 28-60.
- 邓娅敏,王焰新,李慧娟,等,2015.江汉平原砷中毒病区地下 水砷形态季节性变化特征.地球科学,40(11):1876-1886.
- 段艳华,甘义群,郭欣欣,等,2014.江汉平原高砷地下水监测 场水化学特征及砷富集影响因素分析.地质科技情报, 33(2):140-147.
- 甘义群,王焰新,段艳华,等,2014.江汉平原高砷地下水监测 场砷的动态变化特征分析.地学前缘,21(4):37-49.
- 李红梅,邓亚敏,罗莉威,等,2015.江汉平原高砷含水层沉积 物地球化学特征.地质科技情报,34(3):178-184.
- 沈帅,马腾,杜尧,等,2017.江汉平原典型地区季节性水文条件影响下氮的动态变化规律.地球科学,42(5):

674-684.

- 沈帅,马腾,杜尧,等,2018. 江汉平原东部浅层地下水氮的空间分布特征.环境科学与技术,41(2):47-56.
- 王恒,2016.基于水化学演化规律的盆地地下水循环研究(硕 士学位论文).北京:中国地质大学,32-35.
- 王建伟,张彩香,潘真真,等,2016.江汉平原地区地下水中有 机磷农药的分布特征及影响因素.中国环境科学,36 (10):3089-3098.
- 王涛,2012.中国东部季风区域降水稳定同位素的时空分布 特征及其气候意义(硕士学位论文).南京:南京信息工 程大学.,16-18.
- 王妍妍,黄爽兵,赵龙,等,2017.江汉平原沙湖地区浅层含水 层第四纪沉积环境演化.地球科学,42(5):751-760.
- 杨静,肖天昀,李海波,等,2018.江汉平原地下水中硝酸盐的 分布及影响因素.中国环境科学,38(2):710-718.
- 於昊天,马腾,邓娅敏,等,2017.江汉平原东部地区浅层地下 水水化学特征.地球科学,42(5):685-692.
- 于凯,2016. 高砷地下水系统中有机质来源及其对砷动态变 化的影响研究一以江汉平原为例(博士学位论文). 武 汉:中国地质大学.
- 张婧玮,梁杏,葛勤,等,2017. 江汉平原第四系弱透水层渗透 系数求算方法. 地球科学,42(5):761-770.
- 赵玮,2017. 疏勒河流域大气降水同位素特征及水汽来源研 究(博士学位论文). 兰州:兰州大学,45-49.