

## بررسی تغییرات غلظت ازت و فسفر و برخی پارامترهای فیزیکی و شیمیایی در دریاچه پشت سد کرخه و تعیین بیلان آن

هوشنگ پرهام\*، نعمت اله جعفرزاده\*\*، سیمین دهقان و فرحناز کیانارثی

\*گروه شیمی - دانشگاه شهید چمران

\*\*گروه بهداشت - دانشگاه علوم پزشکی جندی شاپور

مرکز تحقیقات آبی پروری جنوب کشور

پست الکترونیکی: [hoparham@yahoo.com](mailto:hoparham@yahoo.com)

### چکیده

از بین عناصر غذایی مختلف که بر سرعت تولید اولیه و رشد جلبکی در آب‌های شیرین اثر می‌گذارند، فسفر و پس از آن نیتروژن به عنوان عناصر غذایی محدودکننده در آب‌های شیرین شناخته شده‌اند که به طور طبیعی غلظت این مواد در دریاچه‌ها بسیار پایین است اما ورود بار سنگینی از این مواد توسط روان آب‌های کشاورزی و شهری موجب شکوفایی جمعیت جلبک‌ها و باکتری‌های فتوسنتزکننده می‌شود که علاوه بر آسیب‌دیدگی دریاچه، سلامت انسان را نیز به مخاطره می‌اندازد. این تحقیق به منظور بررسی کیفیت آب دریاچه سد کرخه و تعیین میزان غلظت ازت و فسفر و تعیین بیلان آن با حمایت مرکز تحقیقات شیلات خوزستان از دی ماه ۱۳۸۱ لغایت آذر ۱۳۸۲ انجام گرفته است. نتایج آماری نشان می‌دهد که مقادیر فاکتورهای اندازه‌گیری شده هر ایستگاه، در اعماق مختلف دارای اختلاف معنی‌دار آماری نمی‌باشد ( $P > 0.05$ ). بررسی آزمون همبستگی نشان می‌دهد که مقادیر اکسیژن محلول با یون نیتريت در ایستگاه‌های ۱ و ۳ و ۴، با یون نترات در ایستگاه ۱ و با آمونیاک در ایستگاه ۳ و مقادیر TDS با یون نترات در ایستگاه ۱ و ۲ دارای همبستگی معنی‌دار می‌باشد. با توجه به غلظت بالای اکسیژن محلول و عدم اختلاف معنی‌دار در لایه‌های مختلف، غلظت کم مواد مغذی، دریاچه سد کرخه را از لحاظ تروفیک می‌توان جزو دریاچه‌های فقیر طبقه‌بندی کرد. هم‌چنین نتایج حاصل از محاسبه بیلان در دریاچه نشان می‌دهد که میزان یون اورتو فسفات، نترات و آمونیاک در ورودی دریاچه بیشتر از خروجی و برای نیتريت بالعکس بوده است و ایجاد شرایط سکون باعث افزایش غلظت این مواد مغذی در ستون آب و رسوبات کف دریاچه شده است.

واژه‌های کلیدی: دریاچه پشت سد، کرخه، بیلان، مواد مغذی، فسفر، ازت، کیفیت آب

## مقدمه

شده است. این سد از نوع خاکی و با هسته رسی که طول تاج آن ۳۰۳۰ متر و عرض آن ۱۲ متر می‌باشد که در بهمن ماه سال ۱۳۷۸ آبیگری از سد آغاز و در فروردین ماه سال ۱۳۸۰ به بهره برداری رسمی رسید. سد خاکی کرخه با هدف تأمین و تنظیم آب کشاورزی برای آبیاری ۲۲۰ هزار هکتار از زمین‌های پایاب سد، تولید نیرو و کنترل سیلاب به منظور جلوگیری از خسارات جانی و مالی طغیان رودخانه کرخه ساخته شده است استفاده‌های چند جانبه از آب دریاچه بررسی کیفیت و تغییرات غلظت ازت و فسفر و برخی از پارامترهای محیطی در ورودی، خروجی و دریاچه پشت سد کرخه ضروری می‌نماید لذا از بین اشکال مختلف ازت و فسفر فقط شکل‌های معدنی محلول مواد را که برای رشد جلبک‌ها قابل استفاده‌اند (آمونیاک، نیترات، نیتريت و اورتو فسفات) را مورد بررسی قرار داده و پس از آن با استفاده از تجزیه و تحلیل‌های آماری وضعیت دریاچه و بیلان مواد مغذی محاسبه شده‌اند [۳ و ۴].

## مواد و روش‌ها

محدوده مورد مطالعه پهنه دریاچه سد کرخه می‌باشد که پس از بازدید از منطقه و با توجه به امکانات موجود و براساس ناحیه‌بندی طولی دریاچه‌های پشت سد تعداد ۵ ایستگاه نمونه‌برداری تعیین گردید [۱۰]. ایستگاه یک ورودی، ایستگاه‌های ۲، ۳ و ۴ در درون دریاچه، و ایستگاه ۵ خروجی دریاچه در نظر گرفته شده است. در جدول شماره ۱ موقعیت ایستگاه‌های مورد مطالعه ارائه گردیده است. نمونه برداری به صورت ماهانه و از دی ماه ۱۳۸۱ تا آذر ماه ۱۳۸۲ و در اعماق مختلف (سطح، ۲۰ متری،

با ازدیاد روز افزون و افزایش تقاضای استفاده از آب برای مقاصد کشاورزی، شرب و صنعت لزوم سرمایه‌گذاری و توسعه در بخش آب اجتناب ناپذیر می‌باشد. در این بین تأثیر اجرای پروژه‌های آبی بر مسائل زیست محیطی باید مد نظر قرار گیرد، زیرا ایجاد تأسیسات آبی بر روی رودخانه‌ها و طرح‌های عمرانی مربوط به آن می‌تواند به شکل‌های مختلف بر روی محیط زیست تأثیر بگذارد. سدها با متوقف کردن جریان رودخانه و ذخیره آب می‌توانند به عنوان یک عامل ناپایدارکننده در طبیعت محسوب شوند. حال آنکه اگر این ناپایداری در حد توان و تحمل محیط زیست نباشد، آثار تخریب این سازه به تدریج ظهور می‌کند و اهداف سد سازی را ضایع می‌نماید. علاوه بر آن ایجاد سد ممکن است به پیشرفت و توسعه شهرنشینی، کشاورزی و صنعت در سراب سد منجر شده و این امر خود به افزایش پساب کشاورزی، شهری و صنعتی کمک نموده و باعث انتقال مواد به دریاچه پشت سدها می‌شود که در نتیجه یک محیط فعال و مغذی را برای فعالیت‌های زیستی میکروارگانیسم‌ها ایجاد نموده و موجب کاهش کیفیت آب می‌گردد [۲].

رودخانه کرخه در دشت خوزستان در راستای شمال به جنوب جریان دارد این رودخانه با طول ۹۰۰ کیلومتر بخش‌های شمالی رشته کوه زاگرس و قسمتی از کوه‌های مرزی ایران را زهکشی کرده و نهایتاً به هورالهویزه می‌ریزد. سد بزرگ مخزنی کرخه در ۲۰ کیلومتری غرب اندیمشک و در ۱۰ کیلومتری شمال پل نادری و با ارتفاع ۱۲۷ متر بر روی رودخانه کرخه ساخته

یون نیتريت و واکنش با سولفانيليك اسيد، نيتريت از طريق واکنش با سولفانيليك اسيد و نترات و فسفات در رسوبات کف درياچه از طريق اسپكتروفوتومتري و براساس روش‌های استاندارد موجود انجام شده‌اند. روش‌های آناليز نمونه‌ها از کتاب استاندارد روش‌ها و کتاب آناليز شيميايي خاک استخراج شده‌اند [۱۱ و ۱۲]. جهت تعيين بيلان از حاصل‌ضرب دبي در ميزان غلظت مواد مغذی استفاده شده است. حاصل جمع دبي دو ايستگاه هيدرومتری جلوگیر و پل زال را به عنوان دبي ورودی آب به درياچه (ايستگاه ۱) محاسبه شده است. همچنين دبي ايستگاه هيدرومتری پای پل به عنوان دبي خروجی درياچه (ايستگاه ۵) در نظر گرفته شده است. در شکل ۱ موقعيت ايستگاه‌های نمونه برداری شده در نقشه ماهواره‌ای نمایش داده شده است (نمایش موقعيت ايستگاه ۱ بر روی نقشه مقذور نبوده است).

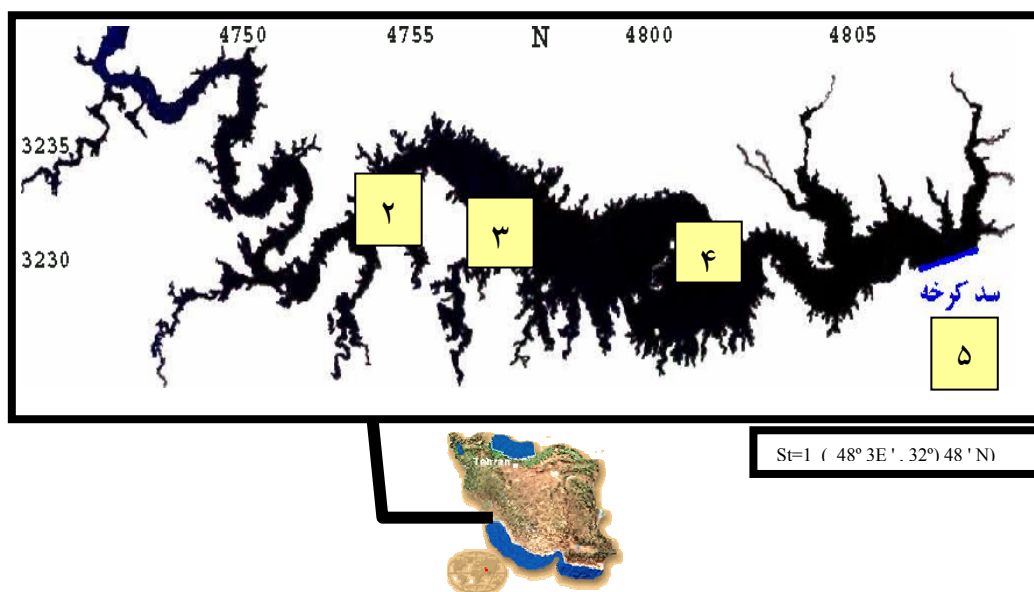
۴۰ متری و ۶۰ متری) توسط نمونه‌بردار نانسن و نمونه‌برداری از رسوبات کف درياچه با کمک دستگاه اکمن گراپ صورت گرفته است.

جدول ۱ - موقعيت جغرافيايي ايستگاه‌های بررسی شده

در درياچه سد کرخه

ايستگاه	طول جغرافيايي	عرض جغرافيايي
۱	۴۸° ۳' ۱۷۵"	۳۲° ۴۸' ۳۴۲"
۲	۴۷° ۵۴' ۱۲۸"	۳۲° ۳۳' ۹۱۲"
۳	۴۷° ۵۶' ۴۳۹"	۳۲° ۳۱' ۰۱۶"
۴	۴۸° ۱' ۶۳۷"	۳۲° ۳۱' ۶۸"
۵	۴۸° ۰۸' ۹۴۶"	۳۲° ۲۳' ۹۰۷"

اندازه‌گیری دمای آب، PH، کدورت، هدايت الکتریکي با استفاده از دستگاه مولتی پارامتر Hach، اکسیژن محلول به روش وينکلر، شوری به روش مور، آمونیاک به روش نسلر، فسفات از طريق واکنش با یون موليبدات، نترات از طريق احیاء با کادمیوم و تبدیل به



شکل ۱- نقشه ماهواره‌ای و موقعيت ايستگاه‌های نمونه برداری در درياچه پشت سد کرخه

## نتایج

۵ ppm در لیتر بوده که حداکثر میزان آن در ایستگاه ورودی ۱۶/۴ و حداقل آن ۳/۶ ppm در دریاچه مشاهده شده است. دما از جمله مهمترین عوامل موثر بر میزان اکسیژن محلول در آب می باشد دامنه تغییرات آن از ۱۰ درجه سانتی گراد در آذر ماه تا ۳۳ درجه سانتی گراد در شهریور ماه اندازه گیری شده است. PH اندازه گیری شده در طول سال تغییرات زیادی را نشان نمی دهد و دامنه تغییرات آن از ۸/۷-۷/۱ بوده است. هدایت الکتریکی نشان دهنده میزان املاح موجود در آب می باشد که بیشترین میزان آن در مرداد ۱۸۴۹ و کمترین میزان آن ۵۹۸ ms/cm در فروردین مشاهده شده است.

جهت مقایسه غلظت مواد مغذی اندازه گیری شده در لایه ها و ایستگاه های درون دریاچه ۲، ۳ و ۴ از آزمون آنالیز واریانس یک طرفه استفاده شده است که بررسی نتایج حاصل اختلاف معنی داری را به جز در دو مورد (TSS<sup>۳</sup> در ایستگاه سه و DO<sup>۱</sup> در ایستگاه دو) نشان نمی دهد، لذا به دلیل عدم وجود اختلاف از داده های اندازه گیری شده میانگین گرفته و عدد حاصل را به عنوان شاخص آن پارامتر در دریاچه در نظر گرفته ایم. نتایج آماری پارامترهای مورد بررسی در طول یکسال نمونه برداری در ایستگاه های ورودی، خروجی و درون دریاچه پشت سد کرخه در جدول ۲ خلاصه گردیده است. نتایج حاصل نشان می دهد که میزان اکسیژن محلول در دریاچه در اکثر ماهها بیش از

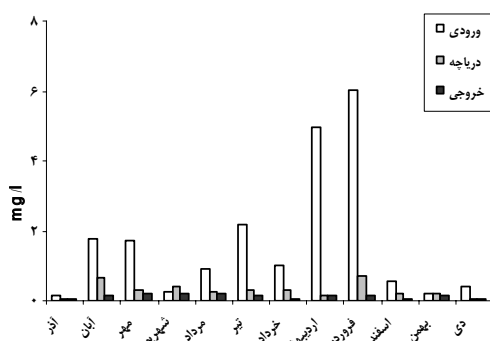
جدول ۲- نتایج آماری پارامترهای مورد بررسی در ورودی، خروجی و درون دریاچه پشت سد کرخه (۸۱-۸۲)

پارامتر	DO <sup>1</sup>	pH	TDS <sup>2</sup>	TSS <sup>3</sup>	EC <sup>4</sup>	شوری	نیتریت	نیترات	آمونیاک	فسفات
واحد	ppm		ppm	ppm	ms/cm	ppt	ppm	ppm	ppb	ppm
ورودی	میانگین	۱۰/۸	۸/۱	۵۹۳	۱۵۴۱/۸	۰/۳	۰/۰۸۷	۸/۷	۱/۵	۱/۷
	حداقل	۸/۴	۷/۵	۲۹۹	۲۸	۰/۱	۰	۴/۴	۰	۰/۲
	حداکثر	۱۴/۸	۸/۴	۹۳۳	۹۸۶۳	۰/۶	۰/۹۹	۱۵	۷	۶
	انحراف معیار	۲/۲	۰/۳	۲۲۴/۳	۲۸۲۶	۰/۲	۵۴/۳	۳/۳	۱/۹۹	۱/۹
پایین	میانگین	۹/۶	۸/۰۴	۵۰۵/۵	۸/۲۳	۰/۳	۰/۱	۷/۴	۱/۲۵	۰/۳
	حداقل	۳/۶	۷/۴۲	۳۱۷	۰	۰/۱	۰	۱/۲	۰	۰/۰۱
	حداکثر	۱۶/۴	۸/۷۸	۸۳۷	۸۷	۰/۶	۱	۳۱/۸	۱۹	۲/۱۱
	انحراف معیار	۳/۵	۰/۳۱	۹۷/۸	۱۰/۸	۰/۱	۱۴۰/۵	۳/۷	۲/۸	۰/۳
پایین	میانگین	۱۱/۸	۸/۱	۱۰۳۹	۱۷/۵	۰/۲۸	۰/۱	۶/۱	۰/۷۲	۰/۱۳
	حداقل	۸	۷/۲	۹۰۲	۰	۰/۲۴	۰	۰/۸	۰	۰/۰۳
	حداکثر	۱۳/۹	۸/۶	۱۱۴۸	۱۲۲	۰/۳۴	۰/۲	۷/۹	۵/۸	۰/۲۲
	انحراف معیار	۲/۳	۰/۴	۷۹/۳	۳۴/۱	۰/۰۳	۵۱/۵	۲	۱/۵۸	۰/۰۷

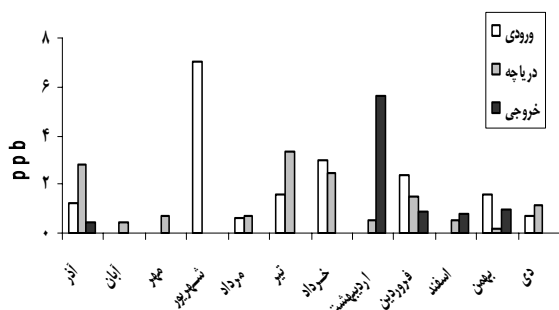
- 1- Dissolved oxygen (DO)
- 2- Total dissolved solids (TDS)
- 3- Total Suspended solid (TSS)
- 4- Electric Conductivity (EC)

ایستگاه‌ها امکان نمونه‌برداری از رسوبات کف دریاچه امکان‌پذیر نبوده است). نمودارهای ۱ الی ۱۰ تغییرات غلظت مواد مغذی و برخی از پارامترهای اندازه‌گیری شده را در طول سال در ایستگاه‌های ورودی، خروجی و دریاچه نشان می‌دهند.

همچنین جهت مقایسه ایستگاه‌های درون دریاچه با ورودی و خروجی و مقایسه ورودی با خروجی دریاچه از آزمون t استفاده شده است که خلاصه نتایج حاصل در جدول ۳ ارائه گردیده است در این جدول مواردی که دارای اختلاف معنی‌دار آماری می‌باشند با علامت ستاره نمایش داده شده‌اند.



نمودار ۱- تغییرات غلظت فسفات ورودی، خروجی و دریاچه پشت سد کرخه (۸۱-۸۲)

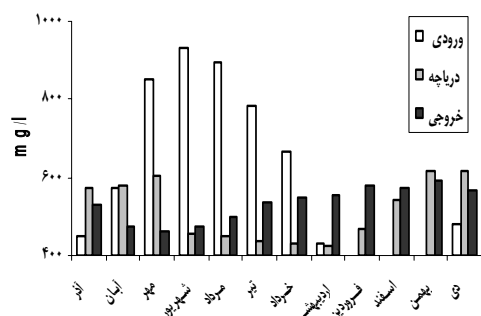


نمودار ۲- غلظت آمونیاک در ورودی، خروجی و دریاچه پشت سد کرخه (۸۱-۸۲)

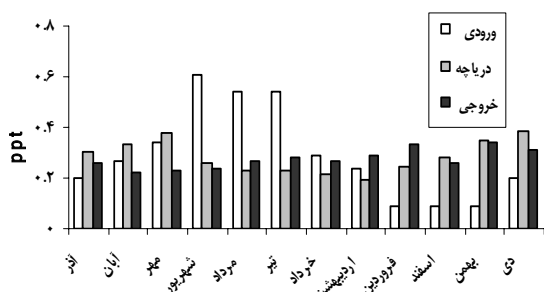
همچنین حداقل و حداکثر شوری در طول سال به ترتیب (۰/۶ppt - ۰/۱) اندازه‌گیری شده است. مواد جامد (TS) که از مجموع، مواد جامد معلق (TSS) و مواد جامد محلول (TDS) تشکیل شده‌اند که بررسی روند تغییرات غلظت TSS نشان می‌دهد که میزان آن در ایستگاه ورودی بیشتر از ایستگاه خروجی و دریاچه بوده و در ماه‌های دی تا فروردین افزایش چشمگیری داشته است و حداکثر غلظت آن ۹۸۶۳ ppm بوده است. دامنه تغییرات TDS در طول سال (۲۹۹-۹۳۹ ppm) بوده است.

آمونیاک یکی از اشکال مختلف ازت می‌باشد. میزان آمونیاک اندازه‌گیری شده در طول سال دارای دامنه تغییراتی (۰-۱۹ ppb) بوده است. کل ازت اکسید شده برابر با مجموع نیتريت و نیترات می‌باشد که نیتريت مرحله میانی اکسیداسیون ازت در اکسید شدن بیوشیمیایی آمونیاک و تبدیل آن به نیترات است. دامنه تغییرات میزان نیتريت در دریاچه (۰-۰/۹۸ ppm) بوده است. بیشترین میزان نیترات در اردیبهشت ۳۱/۸ ppm و کمترین میزان آن در ۰/۸ ppm اندازه‌گیری شده است. فسفات شکل رایج فسفر قابل استفاده می‌باشد ماندگاری فسفر در محیط بسیار کوتاه است. دامنه تغییرات فسفات در طول سال (۶/۰۲ ppm - ۰/۰۱) اندازه‌گیری شده است.

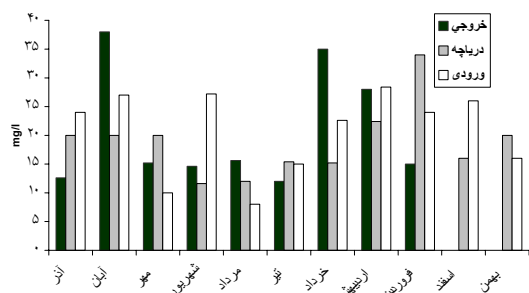
نتایج حاصل از اندازه‌گیری غلظت نیترات در رسوبات کف دریاچه نشان می‌دهد که میزان نیترات در طول سال بالا بوده و بیشترین میزان آن در ایستگاه چهار ۳۸ ppm و کمترین میزان در ایستگاه دو ۸ ppm اندازه‌گیری شده است. فسفات نیز میل ترکیبی کمی در خاک دارد و معمولاً به شکل فسفات کلسیم، فسفات آهن و یا به شکل مواد آلی تثبیت شده وجود دارد. دامنه تغییرات فسفات در رسوبات در سال (۰/۰۵-۰/۳۳ ppm) اندازه‌گیری شده است (در ماه‌های دی، بهمن و اسفند در برخی از



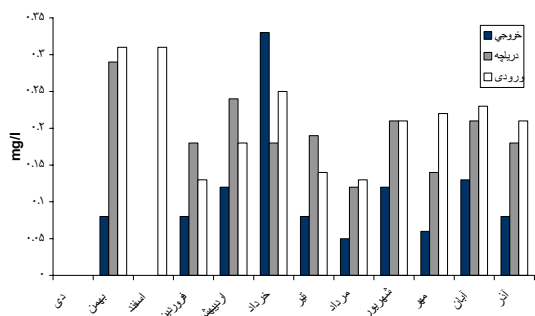
نمودار ۷- تغییرات TDS در ورودی، خروجی و دریاچه پشت سد کرخه (۸۱-۸۲)



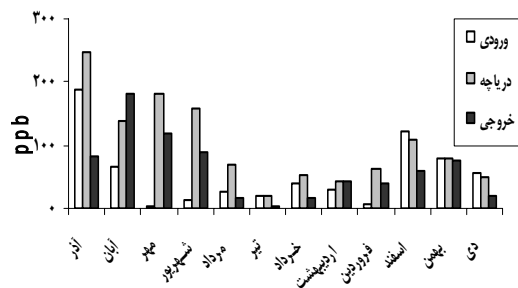
نمودار ۸- تغییرات غلظت نیترت در ورودی، خروجی و دریاچه پشت سد کرخه (۸۱-۸۲)



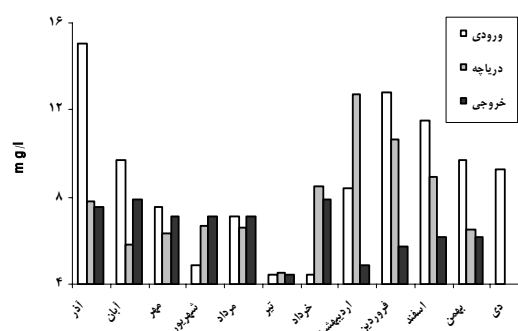
نمودار ۹- تغییرات غلظت نیترت در رسوبات کف دریاچه سد کرخه (۸۱-۸۲)



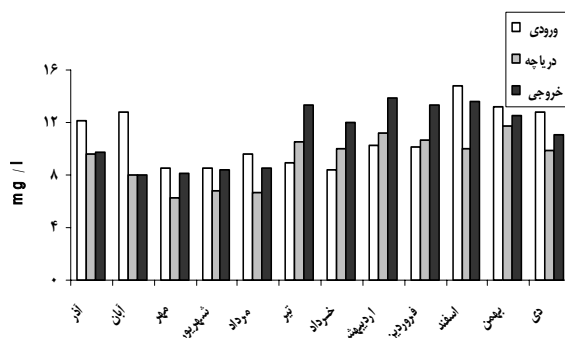
نمودار ۱۰- تغییرات غلظت فسفات در رسوبات دریاچه سد کرخه (۸۱-۸۲)



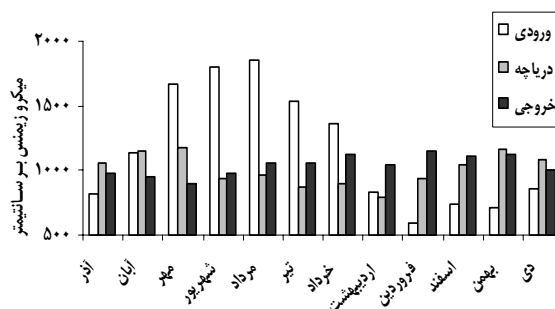
نمودار ۳- تغییرات غلظت نیترت ورودی، خروجی و دریاچه پشت سد کرخه (۸۱-۸۲)



نمودار ۴- تغییرات غلظت نیترت ورودی، خروجی و دریاچه پشت سد کرخه (۸۱-۸۲)



نمودار ۵- تغییرات اکسیژن محلول در ورودی، خروجی و دریاچه پشت سد کرخه (۸۱-۸۲)



نمودار ۶- تغییرات غلظت EC ورودی، خروجی و دریاچه پشت سد کرخه (۸۱-۸۲)

جدول ۳- نتایج حاصل از انجام آزمون جهت مقایسه ایستگاه ورودی، خروجی و دریاچه پشت سد کرخه

پارامتر	مقایسه ورودی و خروجی دریاچه		مقایسه دریاچه با ورودی		مقایسه دریاچه با خروجی	
	p	(۱۱) t	p	(۱۱) t	p	(۱۱) t
DO	۰/۷۹	-۰/۲۸	۰/۰۸*	۱/۹۱	۰/۴۱*	۵/۴۱*
شوری	۰/۷۸	۰/۲۸	۰/۸۱	۰/۲۵	-۰/۰۱	۰/۹۵
EC	۰/۴۲	۰/۸۳	۰/۳	۱/۱۱	۰/۶۸	۰/۵۱
PH	۰/۷۲	-۰/۳۷	۰/۶۱	۰/۵۲	۰/۰۴	۰/۹۷
TDS	۰/۶۴	۰/۴۸	۰/۳۲	۱/۰۴	۱/۰۳	۰/۳۳
TSS	۰/۰۹	۱/۸۷	۰/۰۹	۱/۸۸	-۰/۹۷	۰/۳۵
نیترات	۰/۰۴*	-۲/۳۷*	۰/۲۲	۱/۳۱	-۱/۴۶	۰/۱۷
نیتريت	۰/۶۹	-۰/۴۱	۰/۰۳*	-۲/۴۹*	-۲/۵۶*	۰/۰۳*
آمونیاک	۰/۳۶	۰/۹۵	۰/۶۹	۰/۴۱	-۰/۸۳	۰/۴۳
فسفات	۰/۰۲*	۲/۸۳*	۰/۰۳*	۲/۵۵*	۲/۹۴*	۰/۰۱*

\* دارای اختلاف معنی دار آماری می باشند.

### بحث و نتیجه گیری

اگر چه اندازه گیری غلظت مواد مغذی نمی تواند میزان مواد مغذی موجود در آب دریاچه را مشخص کند و فقط میزان مواد مغذی باقی مانده در چرخه را نشان می دهد و مواد مغذی موجود در چرخه های بیولوژی مرتباً در حال گردش هستند و علاوه بر آن مرفومتري دریاچه ها و فاکتورهای شیمیایی نیز بر میزان مواد مغذی موجود در دریاچه ها موثر هستند اما با کمی کردن نسبت بین مواد مغذی می توان در مورد وضعیت تروفیک دریاچه ها ابراز نظر کرد. محاسبه بیلان مواد مغذی اولین قدم برای کمی کردن داده هاست و برای اعمال کارهای مدیریتی و کنترل پوتریفیکاسیون ضرورت دارد. [۱۳] لذا پس از انتخاب دو ایستگاه به عنوان ورودی و خروجی دریاچه از فرمول زیر برای محاسبه بیلان استفاده کرده ایم [۷]:

$$\text{بیلان} = \frac{\text{غلظت مواد} \times \text{دبی ورودی}}{\text{غلظت مواد} \times \text{دبی خروجی}}$$

بررسی این نتایج نشان می دهد که غلظت فسفات، نیترات و آمونیاک در ورودی بیشتر از خروجی دریاچه بوده است و برای نیتريت بالعکس بوده است. بیشترین میزان فسفات و نیترات ورودی به دریاچه پشت سد کرخه در ماه های پر آبی یعنی از آذر تا کشاورزی در پایین دست سد اقدام به باز کردن دریچه های خروجی کرده که این امر باعث افزایش غلظت نیترات در خروجی دریاچه شده است. نتایج حاصل از محاسبه بیلان سالانه مواد مغذی در دریاچه پشت سد کرخه در جدول شماره ۴ خلاصه شده است.

جهت توضیح این مطلب می توان به منابع ورود نیتروژن و فسفر اشاره کرد که از آن جمله می توان به

در اکثر تحقیقات انجام شده ایجاد شرایط سکون و آرامش را دلیل کاهش میزان فسفر ورودی به دریاچه دانسته‌اند و ائتلاف عمده آن‌را به علت تشکیل رسوبات گیاهی، جانوری و شیمیایی بر شمرده‌اند البته نظر و عقیده برخی از دانشمندان مبنی بر تجزیه فسفر آلی در رسوبات و آزاد شدن مجدد فسفر ته نشین شده در ستون آب همراه با جابجایی لایه‌های آب می‌باشد که این امر باعث تحریک و افزایش جمعیت فیتوپلانکتون‌ها و بی‌مهرگان کفزی می‌شود [۱۵].

در نهایت می‌توان با توجه به تغییرات پارامترهای اندازه‌گیری شده در طول سال و نتایج حاصل از اندازه‌گیری فاکتورهای DO, PH, نیترات، آمونیاک، فسفات و مقایسه آن‌ها با استانداردهای WHO, EPA, و EEC که در اکثر موارد غلظت این مواد کمتر از حد مجاز تعیین شده بود، آب دریاچه سد کرخه را برای کلیه مصارف عمومی از قبیل کشاورزی، آبیاری، آبزیان و شرب مناسب دانست. با توجه به این که از زمان آبیاری و بهره‌برداری از سد کرخه فقط دو سال می‌گذرد و تعیین وضعیت دریاچه از لحاظ تروفیک مشکل می‌باشد اما شاید به توان در حال حاضر و با توجه به میزان بالای اکسیژن محلول و عدم وجود اختلاف معنی‌دار در لایه‌های مختلف دریاچه، پایین بودن غلظت مواد مغذی و نتایج اصل از اندازه‌گیری میزان کلروفیل a و تعیین بیومس گیاهی و جانوری دریاچه که همزمان در بخش اکولوژی مرکز تحقیقات آبی پروری جنوب کشور صورت گرفته است دریاچه را جزو دریاچه‌های فقیر و با توان تولید کم طبقه‌بندی کرد [۹ و ۱۴].

رسوبات خشک و مرطوب از اتمسفر، آبشویی و روان آب‌های سطحی از آبخیز، انتقال بیولوژیکی، نیتریفیکاسیون و ورود آب‌های زیر زمینی که به دریاچه‌ها تخلیه شده اشاره کرد [۸]. حوزه آبریز کرخه کاملاً کشاورزی بوده و فعالیت‌های کشاورزی با حدود ۹۴ درصد از کل آب مصرفی حوزه بیشترین سهم را در آلوده کردن رودخانه کرخه دارند و ورود زه آب‌های کشاورزی که شامل سموم دفع آفات و کودهای شیمیایی و حیوانی می‌باشد اساساً موجب ورود آلاینده‌هایی همچون آمونیاک، نیتريت، نیترات و فسفات به رودخانه و سپس به مخزن سد می‌گردد. هم‌چنین راه‌های خروج این مواد شامل؛ ته‌نشینی مواد در رسوبات، پرنندگان آبی، شکار ماهی، دنیتریفیکاسیون، خروج آب از دریاچه و آب‌های زیرزمینی خارج شده اشاره کرد تلف شدن و از دسترس خارج شدن نیتروژن از طریق نفوذ به خارج از حوزه دریاچه بسیار کم می‌باشد، چرا که اکثر دریاچه‌ها اغلب به خوبی بسته می‌باشند لذا این اختلاف را می‌توان به وجود احتمالی این ترکیبات در رسوبات و بدن موجودات آبی ارتباط داد. همچنین بالا بودن میزان نیترات اندازه‌گیری شده در رسوبات کف دریاچه نیز این مسأله را تأیید می‌کند [۳].

جدول ۴- نتایج حاصل از محاسبه بیلان مواد مغذی

پارامتر	میزان بیلان (mg/s)
اورتو فسفات	۲۶۵/۹۷
نیتريت	- ۵/۱۱
نیترات	۶۲۲/۷۲
آمونیاک	۰/۰۷۶۷



## تشکر و قدردانی

با سپاس بی‌کران از الطاف الهی و با تشکر از ریاست محترم مرکز آبی‌پروری جنوب کشور جناب آقای دکتر مرمضی و کارشناسان محترم این مرکز، سرکار خانم مهندس سبز علیزاده، جناب آقای مهندس نیل‌ساز، آقای مهندس اسکندری، آقای مهندس مزرعاوی، آقای مهندس جعفریان و کلیه پرسنل محترم این مرکز که در انجام این امر مساعدت و همکاری صمیمانه داشته‌اند.

## مراجع

- [۱] ولی‌الهی، ج، لیمنولوژی کاربردی، انتشارات طاق بستان، چاپ اول، ۱۳۸۲.
- [۲] نجمایی، م، سد و محیط زیست، وزارت نیرو، کمیته فنی زیست محیطی، چاپ اول، ۱۳۷۶.
- [۳] طرح جامع آب کشور حوزه آبریز کرخه، شرکت مهندسی مشاور جام آب، وابسته به وزارت نیرو، ۱۳۷۸.
- [۴] معرفی اجمالی طرح کرخه، ۱۳۷۳، مجله آب و توسعه، سال دوم، ۱۳۷۳، شماره ۴، صفحات ۹۶-۹۳.
- [۵] سازمان حفاظت محیط زیست خوزستان، پروژه مطالعه و بررسی زیستگاه سد شهید عباسپور، ۱۳۸۰.
- [۶] سبزه‌علیزاده، س، و همکاران، بررسی اکولوژی دریاچه پشت سد دز، مرکز تحقیقات آبی‌پروری جنوب کشور، ۱۳۸۲.

[۷] کوشافر، آ، بررسی تغییرات غلظت ازت و فسفر در

دریاچه پشت سد دز و تعیین بیلان آن، ۱۳۷۸.

[۸] استانلی ماناهان، شیمی محیط زیست، نوری. ج،

انتشارات علمی دانشگاه آزاد اسلامی، چاپ اول،

۱۳۷۱.

[۹] نیل‌ساز. م و همکاران، بررسی هیدروبیولوژی و

لیمنولوژی دریاچه پشت سد کرخه، مرکز تحقیقات

آبی‌پروری جنوب کشور، ۱۳۸۳.

[10] Kalff Jacob, G., *Limnology: in land water ecosystem*, Prentic Hall, (2002).

[11] Berha, G., Clescerli, E. and Eaton A.D, Standard method for the examination water and waste water apha. awwa.wef. USA, (1992).

[12] Jacson, M.L., *Soil chemical analysis*, Assistance of the India American text book programme. Second printing, (1973).

[13] Dar, L.S., *Water and water waste calculation manual*, McGrow hill, (2001) 175-176.

[14] Michael Allred, D., Hurum reservoir tmdl cach county, Utah, Utah department of water environmental quality division of water quality. tmdl section, (2002).

[15] Wilhelm, G., Internal phosphorous loading lake ringesjon. *hydrobiology*, 404 (1999) 19- 26.