

## بررسی برخی خصوصیات فیزیکی و شیمیایی هور شادگان

سارا سبز علیزاده<sup>(۱)</sup> - سیروس امیری نیا<sup>(۲)</sup>

ssabzalizadeh@yahoo.com

موسسه تحقیقات شیلات ایران

۱ - بخش اکولوژی، مرکز تحقیقات آبی پروری جنوب کشور، اهواز صندوق پستی: ۴۱۶-۶۱۳۳۵

۲ - بخش بیوتکنولوژی، موسسه تحقیقات شیلات ایران، تهران صندوق پستی: ۶۱۱۶-۱۴۱۵۵

تاریخ دریافت: مرداد ۱۳۸۰ تاریخ پذیرش: شهریور ۱۳۸۱

### خلاصه

نمونه‌گیری از تیر ماه ۱۳۷۸ لغایت خرداد ماه ۱۳۷۹ در پنج ایستگاه و بصورت ماهانه از هور شادگان انجام گرفت. pH، دمای آب و هدایت الکتریکی (EC) در محل اندازه‌گیری شدند. بیشترین مقادیر درجه حرارت در تیر ماه و مرداد ماه و اکسیژن در آبان ماه و بهمن ماه مشاهده شده است. مقادیر pH در دامنه ۷/۲ تا ۹/۳۶ قرار داشته و در اکثر موارد در دامنه قابل قبول برای آبیان می‌باشد. نتایج مربوط به سختی و شوری نشان می‌دهد که آب هور شادگان جزء آبهای بسیار سخت و نیز لب شور می‌باشد. میزان اکسیژن محلول در اکثر موارد بالای ۵ppm بوده که برای رشد و تولید مثل ماهی در حد مطلوب می‌باشد. تغییرات Biological Oxygen Demand (BOD<sub>5</sub>) در دامنه ۳ تا ۱۰ میلی‌گرم در لیتر بوده که در آبهای متوسط تا کثیف دسته بندی می‌شود. مقادیر Chemical Oxygen Demand (COD) هور در پایین افزایش نشان می‌دهد. همچنین آب هور از نظر میزان نیتروژن نیتراتی (N/NO<sub>3</sub>) و نیتروژن نیتریتی (N/NO<sub>2</sub>) در حد آبهای غیرآلوده می‌باشد. براساس نتایج آنالیز واریانس عمدتاً ایستگاههای منصوره و عطیش دارای کیفیت آبی مشابه یکدیگر می‌باشند. همچنین مطالعات انجام شده در سالهای مختلف نشان می‌دهد که کیفیت آب هور شادگان افت داشته است که این مسئله احتمالاً بدلیل کاهش بارندگی و نیز افزایش بار آلودگی در هور شادگان می‌باشد.

**کلمات کلیدی:** خصوصیات فیزیکی و شیمیایی، آب سخت، آب لب شور، هور شادگان، خوزستان، ایران

## مقدمه

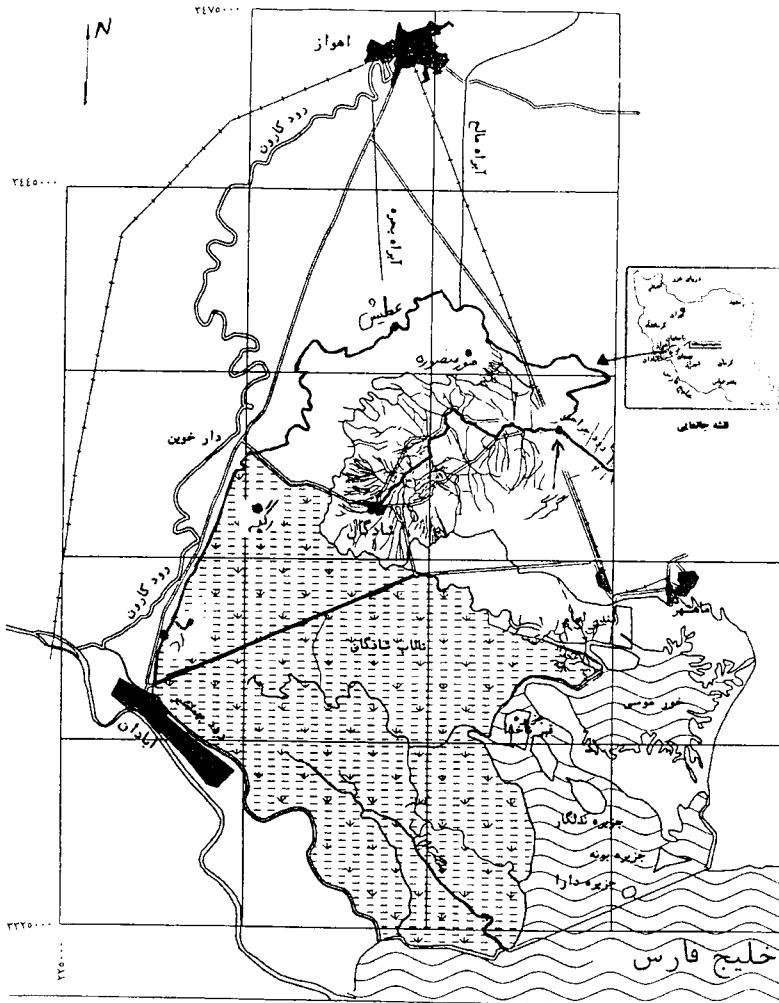
رایج‌ترین تعریف از تالاب یا هور تعریف کنوانسیون رامسر می‌باشد که در آن تالاب به نواحی ماندابی، خلنگزار و نیزار با پیکره آبی طبیعی و یا مصنوعی، موقت یا دائمی و دارای آب ساکن یا جاری و شیرین یا لب شور دریا که در جزر پایین، عمقی بیشتر از ۶ متر نداشته باشد اطلاق می‌گردد (زارع مایوان و همکاران، ۱۳۷۸).

بدلیل اهمیت هور شادگان در سال ۱۳۷۴ تا ۱۳۷۵ پروژه‌ای تحت عنوان "طرح جامع هور شادگان" و در سال ۱۳۷۸ تا ۱۳۷۹ نیز پروژه "پایش هور شادگان به اجرا درآمد. این پروژه شامل قسمت‌های مختلفی از جمله بررسی خصوصیات فیزیکی و شیمیایی، پلانکتون، بنتوز و ماهی‌شناسی بوده که در این مقاله به بررسی خصوصیات فیزیکی و شیمیایی پرداخته شده است. تالاب شادگان که در ۲۳ ژوئن ۱۹۷۵ بعنوان تالاب بین‌المللی شناخته شده است، از لحاظ اهمیت، ششمین تالاب ایران و بیست و دومین تالاب بین‌المللی محسوب می‌شود (فرخیان، ۱۳۷۴). این تالاب از مناطق حفاظت شده بین‌المللی بوده که تحت تأثیر طغیان رودخانه‌های جراحی، کارون و بهمنشیر قرار می‌گیرد. تالاب شادگان در منطقه وسیعی از اراضی جنوب شهر شادگان با موقعیت ۳۰ درجه شمالی و ۴۵/۵ درجه شرقی قرار گرفته است. مد خلیج فارس از طریق خور دورق آب تالاب را با آب شور مخلوط می‌سازد. مساحت هور در حدود ۴۰۰۰۰۰ هکتار می‌باشد که ۲۹۰۰۰۰ هکتار آن بعنوان تالاب بین‌المللی شناخته شده است (زارع مایوان و همکاران، ۱۳۷۸). رودخانه جراحی بعد از ایستگاه گرگر به چندین شعبه تقسیم می‌شود که ضمن مشروب نمودن اراضی پیرامون، مازاد آن در قسمت شمالی، هور منصوره بزرگ، در قسمت غربی هور منصوره کوچک و در جنوب هور شادگان را بوجود می‌آورد. هور شادگان بترتیب از شمال به جنوب دارای آب شیرین، لب شور و شور می‌باشد (سبزعلیزاده، ۱۳۷۵). طی نتایج آماری حاصله از یک دوره آماری ۳۰ ساله در هور شادگان (۱۳۳۵ تا ۱۳۶۴) کل بارندگی سالانه در منطقه فوق، ۲۱۸/۶ میلیمتر و متوسط بارندگی در سردترین ماه سال (دیماه) ۵۶/۷ میلیمتر می‌باشد و میزان نم نسبی در ماه‌های خشک سال به کمتر از ۳۰ درصد و در ماه‌های مرطوب به ۷۰ درصد می‌رسد. بنابراین منطقه مورد مطالعه یکی از خشکترین مناطق ایران محسوب می‌شود (فرخیان، ۱۳۷۴).

وسعت و عمق تالاب شادگان در فصول مختلف از نوسان قابل ملاحظه‌ای برخوردار است. از اوایل زمستان تا اواسط بهار به سبب طغیان رودخانه جراحی و وجود بارندگیهای فصلی، سراسر هور را آب فرا می‌گیرد و سپس از اواسط بهار به بعد به سبب تبخیر زیاد و عدم بارندگی و کاهش دبی رودخانه جراحی آب هور کاهش می‌یابد (سبزیعلیزاده، ۱۳۷۵). طی انجام این پروژه که با هدف پایش و بررسی مجدد هور انجام شد، به سبب عدم بارندگی و کم‌آبی شدید، بسیاری از مناطق هور به اراضی خشک تبدیل شده بود.

## مواد و روشها

در این مطالعه ۵ ایستگاه با نامهای عطیش، مارد، منصوره، گرگر و رگبه انتخاب و نمونه‌گیری عمدتاً در نیمه دوم هر ماه انجام شد. ایستگاه رگبه در ماههای شهریور و مهر خشک و ایستگاه منصوره فقط در ماههای تیر، مرداد، شهریور و اسفند دارای آب بود. فاکتورهای فیزیکی شامل دمای آب و هوا توسط دماسنج الکلی، میزان pH توسط پی‌اچ‌متر HACH و هدایت الکتریکی توسط هدایت‌سنج در محل اندازه‌گیری شدند. اکسیژن محلول و BOD<sub>5</sub> به روش وینکلر، COD توسط اکسیداسیون نمونه آب با بیکرومات پتاسیم، سختی بطریق روشهای کمپلکسومتری، یون نیترات توسط احیا با کادمیم، نیتريت به روش واکنش با سولفانلیک اسید، آمونیاک به روش نسلر، فسفات و سیلیس توسط واکنش با یون مولیبدات، مواد آلی توسط سوزاندن در کوره، TSS به روش اسپکتروفتومتری و شوری توسط روش مور (Mohr) اندازه‌گیری گردید. آنالیز کلیه فاکتورها با استفاده از کتاب استاندارد متد انجام شده است (Clesceri *et al.*, 1989). در بررسی آماری نتایج، از برنامه‌های کامپیوتری Excel و Basic Statistics جهت t-test و آنالیز واریانس یکطرفه داده‌ها استفاده شده است. نقشه هور شادگان و ایستگاههای نمونه‌برداری شده در شکل ۱ آورده شده است.



شکل ۱: نقشه هور شادگان و ایستگاههای تعیین شده جهت نمونه برداری

## نتایج

در نمودار ۱ میانگین سالانه و در جدول ۱ فاکتورهای بررسی شده و نیز برخی از پارامترهای آماری آورده شده است.

جدول ۱: فاکتورهای بررسی شده و نیز برخی از پارامترهای آماری محاسبه شده در پروژه پایش هور شادگان (۱۳۷۸-۷۹)

واحد	میانگین	حداکثر	حداقل	انحراف معیار
D.O	۹/۴	۱۵/۶۱	۳/۵۷	۲/۴۲۷
B.O.D.	۵/۳	۱۰/۶	۱/۵۳	۲/۴۱۶
C.O.D.	۱۹۶/۴۹	۲۳۸۰	۱/۶	۴۱۹/۵۷
T.O.M.	۱۷۰۵/۸	۱۱۲۴۰	۳۸۰	۱۹۰۸/۸۷
NO <sub>2</sub> (-)	۰/۰۶	۰/۲۶۶	۰/۰۰۳	۰/۰۵۷
NO <sub>3</sub> (-)	۴/۶۱	۱۶/۷۹	.	۳/۶۷
NH <sub>3</sub>	۰/۰۷۶	۰/۹۰۶	.	۰/۱۵۴
PO <sub>4</sub> (-3)	۱/۳۵۶	۷/۱	۰/۰۲	۲/۰۸۷
SiO <sub>2</sub>	۱۰/۸۸	۳۳/۵	.	۷/۴۷
pH	۸/۱۱	۹/۳۶	۷/۲	۰/۸۳۲
T.S.S.	۲۰۲/۷۲	۶۰۹۴	۲	۸۵۸/۴۱
سختی کل	۲۶۵۹/۸۸	۱۳۸۰۰	۵۳۲	۳۱۹۶
شوری	۵/۸۴	۵۳/۸۵	۰/۷۲	۹/۳

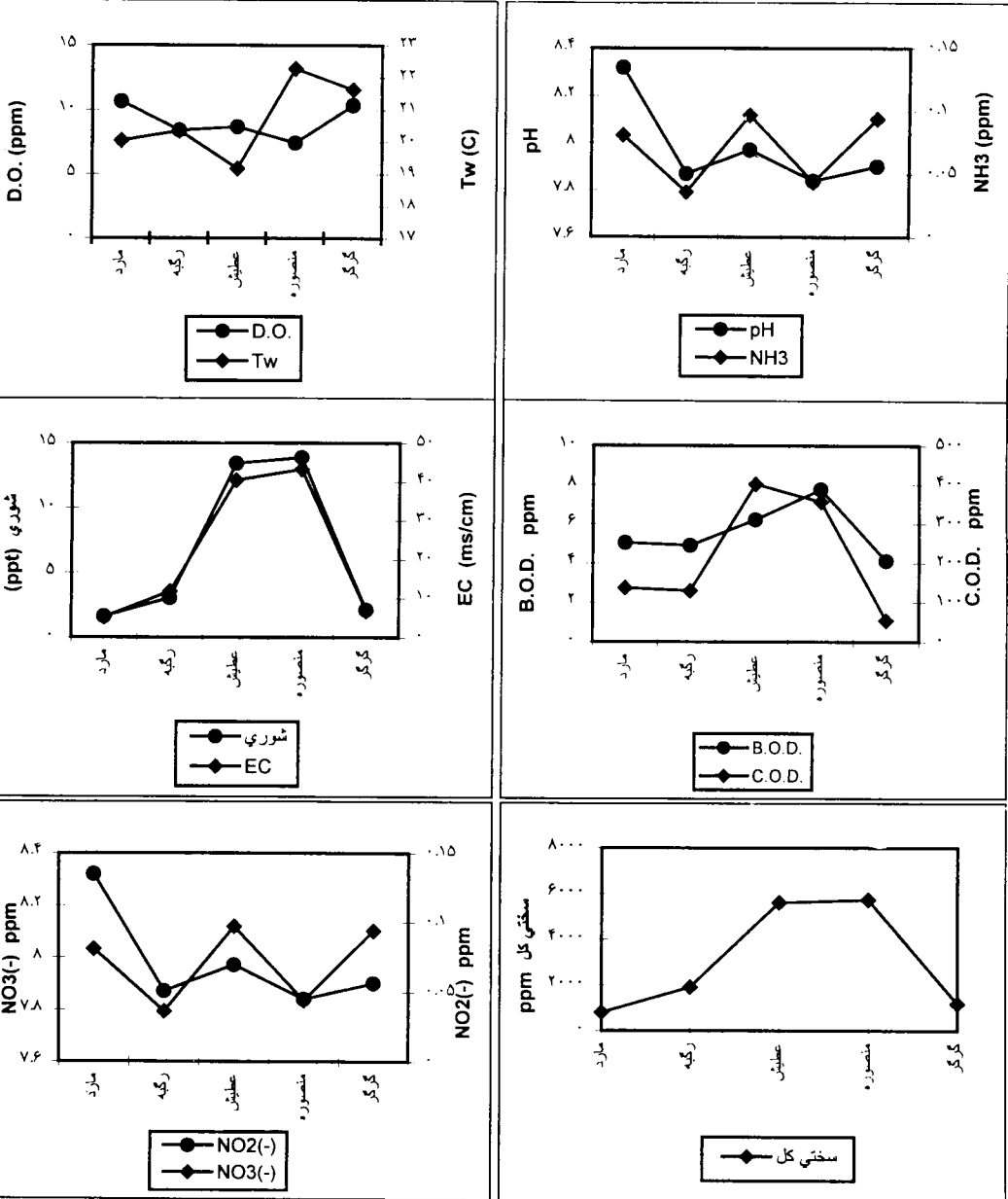
عمدتاً بیشترین اکسیژن محلول ایستگاهها در ماههای آبان، دی و بهمن و کمترین میزان درجه حرارت آب نیز مربوط به همین ماهها بوده است (جداول ۲ تا ۶). حداکثر میزان اکسیژن مربوط به ایستگاه مارد و گرگر و حداقل آن مربوط به ایستگاه منصوره بود. بیشترین مقدار BOD<sub>5</sub> و COD مربوط به ایستگاههای منصوره و عطیش و کمترین آن مربوط به ایستگاه گرگر می باشد (نمودار ۱). حداکثر میزان BOD<sub>5</sub> مربوط به ایستگاه رگبه در مرداد ماه ۱۰/۶ppm و حداقل آن

تیر ماه ppm ۱/۵۳ در همین ایستگاه مشاهده شده است و عمدتاً میزان این فاکتور در ماههای سرد سال کمتر بوده است. بیشترین مقدار COD در ایستگاههای مختلف در فصل پائیز مشاهده شده و در ایستگاههای گرگرو مارد کمتر از سایر ایستگاهها بوده است. حداکثر مقدار مواد آلی در طول سال متعلق به ایستگاه عطیش در خرداد ماه و حداقل در آذر ماه و ایستگاه مارد می‌باشد. بیشترین مقادیر کل مواد آلی (TOM) در طول سال در ایستگاههای منصوره و عطیش مشاهده شده است (جداول ۲ تا ۶).

بیشترین میانگین سالانه نیترات مربوط به ایستگاههای گرگر و عطیش بود و بیشترین مقدار نیتريت در ایستگاه مارد و کمترین مقدار در منصوره بوده است (نمودار ۱). حداکثر مقدار نیترات معادل ۱۶/۷۹ppm در مرداد ماه ایستگاه رگبه و کمترین آن صفر و در آبان ماه در دو ایستگاه گرگر و مارد مشاهده شده است. حداکثر مقدار یون نیتريت در اردیبهشت ماه در ایستگاه مارد و معادل ۰/۲۶۶ppm بوده است. دامنه تغییرات سیلیس در طول سال از صفر تا ۳۳/۵ppm متغیر بوده و کمترین میانگین سالانه آن در ایستگاه مارد ۸/۱۲ppm و بیشترین آن در ایستگاه منصوره ۱۴/۳۸ppm مشاهده شده است. بیشترین میانگین سالانه فسفات در ایستگاه عطیش ۱/۹۳ppm و کمترین آن در ایستگاه منصوره ۰/۶۲۵ppm بوده و بیشترین مقدار این پارامتر در طول سال ۷/۱ppm و در اردیبهشت ماه در ایستگاه مارد بوده است. بیشترین مقادیر سالانه pH در ایستگاه مارد و کمترین آن متعلق به منصوره می‌باشد و بیشترین مقدار گاز NH<sub>3</sub> در طول سال در ایستگاه عطیش و کمترین آن در ایستگاههای رگبه و منصوره بوده است. عمدتاً بیشترین مقادیر NH<sub>3</sub> و pH مربوط به شهریور ماه بوده و گاز آمونیاک در شهریور ماه افزایش قابل ملاحظه‌ای نشان می‌دهد. بیشترین مقدار سختی کل در طول سال متعلق به ایستگاه منصوره و پس از آن عطیش و کمترین مقدار در ایستگاه مارد بوده است (نمودار ۱). در شهریور ماه ایستگاه منصوره بیشترین سختی را داشته که در ماههای بعد آب این ایستگاه خشک شده است. میزان شوری و هدایت الکتریکی در اواخر تابستان و اوایل پائیز در کلیه ایستگاهها افزایش یافته است (جداول ۲ تا ۶) و بیشترین میزان این دو پارامتر مربوط به ایستگاههای منصوره و عطیش و کمترین آن مربوط به مارد و پس از آن گرگر بوده است (نمودار ۱).

بیشترین میانگین سالانه مواد معلق در ایستگاه گرگر و پس از آن مارد و کمترین آن در ایستگاه عطیش و حداکثر مقدار این فاکتور ۶۰۹۴ppm در آذر ماه در ایستگاه گرگر بوده است (جدول ۲ تا ۶).

نتایج آماری نشان می‌دهد که در ماههای مختلف سال فقط یونهای نیترات و فسفات و نیز گاز آمونیاک دارای اختلاف معنی‌دار هستند (نیترات:  $F(11, 38) = 2/05$  و  $P < 0/05$ ) (فسفات:  $F(11, 38) = 6/957$  و  $P < 0/05$ ) (گاز آمونیاک:  $F(11, 38) = 5/301$  و  $P < 0/05$ ) در ایستگاههای مختلف نیز پارامترهای D.O. ( $F(4, 45) = 3/028$  و  $P < 0/05$ )، BOD5 ( $F(4, 45) = 2/584$ ) و TOM ( $F(4, 45) = 6/694$  و  $P < 0/05$ )، یون نیتريت ( $F(4, 45) = 3/366$  و  $P < 0/05$ ) و سختی کل ( $F(4, 45) = 8/458$  و  $P < 0/05$ ) و شوری ( $F(4, 45) = 4/330$  و  $P < 0/05$ ) دارای اختلاف هستند بطوریکه عمدتاً ایستگاههای عطیش و منصوره در یک گروه و سایر ایستگاهها در گروه دیگر قرار می‌گیرند. نتایج حاصل از t-test فاکتورهای pH، سختی کل، شوری، آمونیاک، اکسیژن محلول، BOD5 و یونهای نیترات، نیتريت و فسفات در دو دوره مختلف (سالهای ۱۳۷۴-۷۵ و ۱۳۷۸-۷۹) نشان می‌دهد که بغیر از شوری ( $r = 0/661$  و  $P < 0/05$ ) سایر فاکتورها با یکدیگر اختلاف معنی‌دار ندارند.



نمودار ۱: میانگین سالانه برخی از فاکتورهای بررسی شده در هور شادگان



جدول ۲: مقادیر فاکتورهای اندازه‌گیری شده در ایستگاه مارد

ایستگاه مارد	واحد	تبر	مرداد	شهریور	مهر	آبان	آذر	دی	بهمن	اسفند	فروردین	اردیبهشت	خرداد
WT	C	۲۷.۴	۲۶.۳	۲۵/۲	۲۴.۶	۲۲	۱۵	۱۰	۱۲	۱۳	۲۰	۲۳	۲۲
D.O.	ppm	۱۳/۵۸	۹/۵۵	۱۱/۸۱	۱۱/۵۸	۱۵/۶۱	۹/۱۲	۹/۵۲	۹/۹۲	۹/۱۶	۸/۳۸	۱۰/۱۷	۹/۱۸
B.O.D 5	ppm	۶.۸	۶/۹۱	۵/۰۱	۶/۰۹	۶.۸۱	۳/۳۶	۳/۹۵	۳/۵۹	۳/۶۸	۴/۷۶	۵/۱۹	۴/۷۷
C.O.D.	ppm	۶۳/۶۵	۷۱/۱۴	۶/۴	۱۰.۴	۱۱۶	۱۰۴۵	۲۶/۷	۸۶/۲۱	۳/۶	۳۷/۷۴	۸/۹	۷۲/۰.۴
T.O.M.	ppm	۸۲۰	۷۴۰	۶۸۰	۶۵۰	۵۷۰	۳۸۰	۴۸۰	۵۴۰	۹۸۰	۱۱۲۰	۷۰۰	۸۰۰
NO3(-)	ppm	۲/۲۱	۲/۶۵	۲/۲۱	۰/۰۴۴	۰	۳/۹۸	۳/۹۸	۵/۷۵	۹/۷۲	۷/۰۷	۶/۱۹	۰/۴۴
NO2(-)	ppm	۰/۰۳۹	۰/۰۵۲	۰/۰۲۳	۰/۰۸	۰/۰۵۹	۰/۱۴	۰/۱۳۵	۰/۲۱۷	۰/۱۳۸	۰/۰۲	۰/۲۶۶	۰/۰۳۹
NH3	ppm	۰/۲۰۹	۰/۰۵۱	۰/۰۳۵	۰/۰۰۵	۰/۰۰۶	۰/۰۰۴	۰/۰۲۵	۰/۰۰۹	۰	۰/۰۵۹	۰/۰۱۵	۰/۰۱
PO4(3-)	ppm	۰/۰۷	۵/۱۷	۰/۴۳	۰/۰۵	۰/۵۶	۰/۳۸	۰/۷۵	۰/۰۶	۰/۰۵	۰/۰۸	۷/۱	۱/۱۳
SiO2	ppm	۳/۹۸	۸/۹۹	۸/۸۷	۸/۴۷	۱۸	۶/۱	۱۲/۵	۱۲	۳/۷	۰	۶/۱	۸/۷
pH		۹/۱۲	۸.۳۶	۹/۰۸	۸/۳۶	۸/۴۵	۷/۹۲	۸/۰۶	۸/۱۴	۸/۲۷	۸/۲۹	۸/۰۴	۷/۵۴
EC	ms/cm	۱۰/۷۵	۷/۲	۶/۳۲	۶/۷	۵/۶	۵/۳۲	۲/۵۴	۲/۶۳	۲/۳۳	۴/۵۶	۴/۳۷	۴/۸
سختی کل	ppm	۹۸۸	۸۴۸	۷۰۴	۱۱۱۰	۸۰۰	۵۶۸	۵۵۲	۵۴۰	۵۳۲	۸۷۰	۱۱۲۰	۹۱۰
شوری	ppt	۲/۳۳	۱/۶۴	۱/۳۴	۲/۳۱	۱/۶۷	۱/۰۵	۱	۰/۹۱۴	۰/۹۶۵	۲/۰۵	۱/۸۲	۲/۴
T.S.S.	ppm	۱۰.۷	۲۵۳	۱۸	۲۱	۳۷	۲۳	۲۵۵	۹۱	۵۳	۵۰	۱۸۴	۲۵۶

جدول ۳: مقادیر فاکتورهای اندازه‌گیری شده در ایستگاه منصوره

ایستگاه منصوره	واحد	تبر	مرداد	شهریور	مهر	آبان	آذر	دی	بهمن	اسفند	فروردین	اردیبهشت	خرداد
WT	C	۲۹.۵	۲۶	۲۱.۶					۱۲				
D.O.	ppm	۸.۵۷	۶.۵۱	۳/۵۷					۱۱/۰۳				
B.O.D 5	ppm	۶/۸۹	۸/۲۱	۸/۵					۷/۴۵				
C.O.D.	ppm	۶۰.۸۷	۸۲.۳۷	۱۲۱۲					۷۲/۲۳				
T.O.M.	ppm	۲۳۰۰	۲۹۶۰	۸۳۲۰					۲۸۰۰				
NO3(-)	ppm	۲/۳	۱۰/۶۹	۷/۵۱					۷/۹۶				
NO2(-)	ppm	۰/۰۱	۰/۰۹۵	۰/۰۰۳					۰/۰۴۳				
NH3	ppm	۰/۰۳۸	۰/۰۴۴	۰/۰۷۵					۰/۰۱۹				
PO4(3-)	ppm	۰/۱۳	۰/۱۲	۲/۲۳					۰/۰۲				
SiO2	ppm	۱۸.۸۴	۱۱/۰۱	۲۴/۰۶					۳/۶				
pH		۷/۳۸	۷/۷۶	۸/۴۱					۷/۸۲				
EC	ms/cm	۲۳.۲	۲۱/۵	۱۱۵/۳					۱۲/۹۵				
سختی کل	ppm	۳۳۱۲	۲۴۴۰	۱۳۸۰۰					۳۲۴۰				
شوری	ppt	۵/۹۲	۵	۳۹/۷۶					۴/۸۷				
T.S.S.	ppm	۶۳	۲۲۳	۶۵					۱۱				

جدول ۴: مقادیر فاکتورهای اندازه‌گیری شده در ایستگاه عطیش

ایستگاه عطیش	واحد	نیر	مرداد	شهریور	مهر	آبان	آذر	دی	بهمن	اسفند	فروردین	اردیبهشت	خرداد
WT	°C	۲۸/۲	۲۷/۵	۲۲/۱	۲۶/۸	۱۶	۱۰	۱۱	۷	۱۶	۱۶	۲۲	۲۵
D.O.	ppm	۹/۸۹	۸/۳۵	۹/۲۲	۱۰/۷۱	۱۰/۸۸	۸/۷۶	۸/۳۵	۱۱/۰۱	۵/۲۲	۱۰/۵۲	۶/۱۹	۲/۸۶
B.O.D5	ppm	۸/۰۲	۷/۰۲	۸/۲۲	۱۰/۰۵	۱۰/۵۶	۲/۲۱	۲/۲۱	۲/۶۹	۳/۷۵	۷/۲۷	۲/۸۸	۷/۰۵
C.O.D.	ppm	۱۱۲/۳۲۱	۱۱۹/۸۱	۱۶	۱۰۰/۰	۲۲۸/۰	۷۲/۸۸	۲۲	۸۲/۷۵	۹/۶	۷۰/۸	۷۶/۹۱	۸۰/۶۵
T.O.M.	ppm	۱۶۰/۰	۱۹۰/۰	۳۵۲/۰	۳۷۰/۰	۳۲۰/۰	۱۲۰/۰	۷۲/۰	۱۸۶/۰	۱۶۶/۰	۲۲۰/۰	۲۵۲/۰	۱۱۲۰/۰
NO3(-)	ppm	۲/۲۱	۸/۸۲	۱/۷۷	۰/۳۲	۱۰/۱۶	۱/۲۲	۲/۶۵	۱/۷۷	۶/۱۹	۲/۲۲	۲/۲۲	۲/۸۶
NO2(-)	ppm	۰/۰۰۶	۰/۰۱۳	۰/۰۰۶	۰/۰۲۶	۰/۰۱۶	۰/۰۵	۰/۰۳۲	۰/۰۱۶	۰/۰۱۲	۰/۰۱۲	۰/۰۱۲	۰/۰۱۲
NH3	ppm	۰/۰۲۲	۰/۰۵۲	۰/۰۲۲	۰/۰۲	۰/۰۰۱	۰/۰۷۷	۰/۰۱۳	۰/۰۰۱	۰/۰۰۱	۰/۰۰۱	۰/۰۰۱	۰/۰۰۱
PO4(3-)	ppm	۰/۰۱۶	۲/۰۳	۰/۰۸۱	۰/۰۱	۰/۰۱	۰/۰۱	۰/۰۲	۰/۰۲	۰/۰۱	۰/۰۱	۰/۰۱	۰/۰۱
SiO2	ppm	۸/۸۷	۹/۱۲	۲/۷۷	۰/۹۳	۳/۰۷	۱۳/۸	۲۱/۷	۱۵/۱	۱۶/۹	۸/۲	۸/۲	۲۲/۵
pH		۸/۰	۸/۰۵	۹/۳۶	۸/۰۳	۷/۷۵	۸/۱۵	۷/۶۹	۷/۸۲	۷/۲۹	۷/۲۹	۷/۲۹	۷/۲۲
EC	ms/cm	۲۲/۸	۱۲/۲	۵۷/۶	۱۱۲/۵	۱۲۲/۹	۱۰۲/۹	۸/۱۲	۸/۲۲	۶/۲۱	۱۲/۵	۱۲/۵	۱۷/۲۸
سجعی کل	ppm	۲۷۸/۰	۲۲۸۸/۰	۵۸۰/۰	۱۰۰۲/۰	۱۲۷۰/۰	۱۹۹۶/۰	۲۷۷۰/۰	۲۵۸۰/۰	۲۲۸۰/۰	۲۲۸۰/۰	۵۲۰/۰	۱۱۵۰/۰
سوری	ppt	۶/۵۶	۸/۰	۱۷/۶۹	۳۳/۸۵	۲/۲۱	۲/۲۱	۳/۲۲	۳/۵۱	۲/۲۷	۲/۲۷	۲/۲۲	۲۲/۹۹
T.S.S.	ppm	۲۶	۲۹	۱۲	۸	۲۶	۵۷	۲	۲۱	۲۵	۲۵	۲۲	۲۸

جدول ۵: مقادیر فاکتورهای اندازه‌گیری شده در ایستگاه رگبه

ایستگاه رگبه	واحد	نیر	مرداد	شهریور	مهر	آبان	آذر	دی	بهمن	اسفند	فروردین	اردیبهشت	خرداد
WT	°C	۲۹	۳۱/۶			۲۲	۱۶	۱۱	۱۰	۱۴	۲۳	۲۶	۲۳
D.O.	ppm	۸/۲۷	۱۰/۹۴			۵/۷۷	۵/۶۱	۸/۲۷	۱۳/۱۸	۱۱/۷۶	۶/۱۲	۵/۶۴	۸/۳۸
B.O.D5	ppm	۱/۵۲	۱۲۳/۵۵			۵/۰	۳/۳۴	۳/۲۸	۵/۶۳	۴/۱۱	۲/۷۸	۳/۳۸	۹
C.O.D.	ppm	۱۰۰/۱	۱۲۳/۶			۱۶۸	۵۹۵/۳	۳۴/۵	۷۲/۴۱	۴۴/۸	۱۸/۹	۱۱/۴۶	۱۱۹/۲
T.O.M.	ppm	۱۵۲/۰	۲۱۸/۰			۱۸۹/۰	۹۶/۰	۷۲/۰	۹۴/۰	۲۲۴/۰	۱۳۰/۰	۷۶/۰	۱۳۰/۰
NO3(-)	ppm	۲/۶۵	۱۶/۷۹			۲/۲۱	۳/۹۸	۲/۶۵	۲/۲۱	۴/۸۶	۳/۹۸	۴/۴۲	۱۵/۴۷
NO2(-)	ppm	۰/۰۰۹	۰/۰			۰/۰۲۲۴	۰/۰۱۱	۰/۰۱۶	۰/۰۱۶	۰/۰۱۲	۰/۰۱۲	۰/۰۱۲	۰/۰۱۲
NH3	ppm	۰/۰۰۵	۰/۰۰۶			۰/۰۱۶۸	۰/۰۰۳	۰/۰۰۳	۰/۰۰۳	۰/۰۰۳	۰/۰۰۳	۰/۰۰۳	۰/۰۰۳
PO4(3-)	ppm	۰/۰۲۵	۰/۰۳۵			۲/۴۷	۰/۰۵۱	۰/۰۱۶	۰/۰۲	۰/۰۲	۰/۰۲	۰/۰۲	۲/۲۱
SiO2	ppm	۱۴/۲۶	۱۸/۹۶			۲۸/۲	۸/۳	۱۲/۳	۱۲/۷	۵/۸	۵/۸	۸/۳	۷/۳
pH		۷/۶۲	۷/۷			۸/۳۸	۷/۳۶	۷/۷۹	۷/۸۸	۷/۸۶	۷/۸۶	۷/۸۶	۷/۷۱
EC	ms/cm	۲۲/۴	۳۲/۷			۱۹/۰	۸/۴۱	۶/۳۵	۳/۹۸	۷/۸۱	۴/۷۴	۵/۶۳	۶/۹۸
سجعی کل	ppm	۲۲۷۲	۳۵۴۸			۲۴۸۰	۱۲۶۲	۱۶۰۸	۱۰۶۰	۲۳۰/۰	۱۲۱/۰	۱۴۹/۰	۱۷۸۰
شوری	ppt	۳/۸۷	۶/۳۱			۲/۹	۱/۸۴	۲/۴۹	۱/۲۷	۲/۹۷	۱/۶۹	۱/۹۵	۳/۱۱
T.S.S.	ppm	۷۲	۵۶۱			۹	۹	۴	۵	۳	۱۵	۱۰	۱۱۹

جدول ۶: مقادیر فاکتورهای اندازه‌گیری شده در ایستگاه گرگر

ایستگاه گرگر	واحد	تیر	مرداد	شهریور	مهر	آبان	آذر	دی	بهمن	اسفند	فروردین	اردیبهشت	خرداد
WT	°C	۲۹/۸	۳۰	۲۵/۴	۲۸/۲	۱۹	۱۶	۱۳	۱۱	۱۵	۲۰	۲۴	۲۸
D.O.	ppm	۱۲/۰۴	۸/۴	۱۰/۵۸	۱۰/۰۶	۱۲/۳۹	۷/۴۷	۱۱/۷۴	۱۱/۳۳	۱۱/۵۵	۱۰/۵۸	۸/۹۱	۹/۴۴
B.O.D5	ppm	۵/۶۵	۱/۸۱	۳/۷۹	۳/۳۶	۷/۰۹	۵/۶۱	۵	۱/۷۳	۳/۵۵	۲/۸۸	۲/۱۴	۶/۸۲
C.O.D.	ppm	۴۷/۸۳	۵۹/۹	۱۲	۳۲	۱۵۲	۸۶/۱۱	۸۷/۷۳	۵۵/۱۶	۲۵/۱۶	۱۸/۸۷	۲۸/۶۵	۴۷/۱۲
T.O.M.	ppm	۱۱۲۰	۱۰۴۰	۹۴۰	۸۲۰	۷۴۰	۴۰۰	۸۸۰	۷۶۰	۹۸۰	۸۲۰	۶۲۰	۸۴۰
NO3(-)	ppm	۱/۷۷	۲/۸۷	۳/۵۳	۰/۰۱۸	۰	۵/۷۵	۴/۸۶	۵/۳	۸/۸۴	۸/۴	۴/۸۶	۵/۷۵
NO2(-)	ppm	۰/۰۷۲	۰/۰۴۹	۰/۰۳۳	۰/۰۳۸	۰/۰۵۲	۰/۱	۰/۰۳	۰/۰۹۵	۰/۰۳۹	۰/۰۵۳	۰/۰۶۹	۰/۰۶۹
NH3	ppm	۰/۰۷۲	۰/۰۰۷	۰/۰۰۶	۰/۰۰۶	۰/۰۰۹	۰/۰۰۱	۰/۰۱۱	۰	۰/۰۰۸	۰/۰۳۳	۰/۰۰۱	۰/۰۰۱
PO4(3-)	ppm	۰/۱۶	۰/۳۶	۰/۰۹	۰/۱۶	۰/۴۳	۰/۲۴	۰/۱	۰/۰۶	۰/۰۵	۰/۰۵	۵/۵۵	۳/۷۳
SiO2	ppm	۱۲/۸۸	۱۱/۶	۱۲/۳۶	۱۰/۵۱	۱۰/۱	۶/۲	۳۳/۵	۱۱/۶	۸/۸	۳/۴	۷/۱	۳/۸
pH		۸/۱۶	۷/۲	۸/۳۸	۷/۲۲	۸/۲۴	۷/۷۸	۸/۱۳	۷/۲۶	۸/۲۲	۸/۱۱	۷/۹۳	۸/۱۴
EC	ms/cm	۱۱/۶	۱۳/۵	۱۱/۵	۸/۱۱	۷/۳	۴/۸۸	۳/۵۴	۳/۷۷	۴/۶۳	۳/۳۴	۴/۳۶	۴/۶
سختی کل	ppm	۱۵۶۹	۱۵۰۸	۱۳۵۰	۱۴۴۰	۱۰۴۰	۸۷۴	۹۶۸	۹۶۰	۱۳۸۰	۸۲۰	۱۱۷۰	۱۱۸۰
شوری	ppt	۲/۹۸	۲/۹۲	۵/۸۶	۲/۳۷	۱/۷	۰/۷۲	۱/۱۸	۱/۱۶	۱/۶۷	۱/۰۹	۱/۷۹	۲/۰۹
T.S.S.	ppm	۱۵	۲۳	۵	۸	۱۹	۶۰۹۴	۱۲	۵۲	۳۱۵	۴۰	۸۶	۱۱۰

## بحث

طی نمونه‌گیری مقدار اکسیژن در بعضی ایستگاهها در حد فوق اشباع بود که ممکن است بدلیل جریانات آبی و تلاطم آب بوده باشد (Riley & Chester, 1971). براساس محاسبات آماری ایستگاههای واقع در هور (رگبه، عطیش و منصوره) نسبت به سایر ایستگاهها از اکسیژن کمتری برخوردارند. به غیر از دو مورد در سایر موارد میزان اکسیژن محلول بیشتر از ۵ppm بوده است و از آنجا که در غلظتهای بالای ۵ppm رشد و تولید مثل ماهی در حد مطلوب می‌باشد (Boyd, 1990)، می‌توان کیفیت آب را از نظر اکسیژن مناسب دانست. در تقسیم‌بندی آنها رودخانه‌هایی با مقادیر BOD5 بین ۱ تا ۳ جزء، رودخانه‌های تمیز، بین ۳ تا ۵ جزء آبهای متوسط،

بین ۵ تا ۸ جزء آبهای کثیف و بیشتر از ۲۰ جزء آبهای خیلی کثیف قرار می‌گیرند (فرخیان، ۱۳۷۵). در این مطالعه تغییرات BOD5 از روند خاصی برخوردار نیست ولی عمدتاً در زمستان از حداقل و در آبان ماه و خرداد ماه از مقادیر بیشتری برخوردار بوده‌است. از آنجا که میزان BOD5 در هور عموماً بین ۳ تا ۱۰ میلی‌گرم در لیتر است، پس می‌توان آب هور را جزء آبهای متوسط تا کثیف دانست. COD به اکسیژن مورد نیاز جهت تجزیه شیمیایی مواد آلی اطلاق می‌شود. از آنجا که COD اکسیژن لازم جهت اکسیداسیون تمام مواد آلی است، لذا مقادیر COD بیشتر از BOD5 می‌باشد. مقادیر COD در طول سال در هور از روند خاصی تبعیت نمی‌کند و ایستگاههای مختلف دارای اختلاف معنی‌دار آماری نمی‌باشند.

غلظت  $N/NO_3$  در لایه‌های آب تا  $10 \text{ ppm}$  ( $NO_3 = 44/3 \text{ ppm}$ ) در آبهای شیرین و غیرآلوده می‌رسد، اما این مقدار بسته به فصول مختلف و مکانهای گوناگون بسیار متغیر می‌باشد (Wetzel, 1983). از آنجا که حداکثر نیترات بدست آمده در هور شادگان معادل  $16/79 \text{ ppm}$  می‌باشد لذا می‌توان میزان آن را در حد آبهای غیرآلوده دانست. در هور شادگان مقادیر نیترات در پاییز و زمستان و اوایل بهار افزایش یافته و در تابستان کاهش می‌یابد. طبق محاسبات آماری میزان نیترات ایستگاهها دارای اختلاف معنی‌دار نمی‌باشد ولی در طول سال این اختلاف معنی‌دار است بطوریکه در فصل بهار و اسفند ماه مقدار نیترات از میانگین بالاتری برخوردار است. آبهای سطحی بندرت بیشتر از  $0/1 \text{ ppm}$  بر حسب ازت ( $NO_2 = 0/33 \text{ ppm}$ ) نیتريت دارند (مروتی، ۱۳۷۶). همچنین میزان نیتريت در اکوسیستمهای پرورش ماهیان گرمآبی بین  $0$  تا  $0/2$  میلی‌گرم در لیتر متغیر است. FAO حداکثر غلظت قابل قبول نیتريت جهت ماهیان گرمآبی را  $0/1 \text{ ppm}$  ذکر کرده است و نیز ماهی کپور معمولی می‌تواند غلظت تا  $1/8 \text{ ppm}$  را تحمل نموده و LC50 چهار روزه آن معادل  $4 \text{ ppm}$  می‌باشد (استکی، ۱۳۷۸). از آنجا که حداکثر نیتريت اندازه‌گیری شده در هور شادگان  $0/266 \text{ ppm}$  (اردیبهشت ماه ایستگاه مارد) و میانگین سالانه آن  $0/06 \text{ ppm}$  بوده، لذا می‌توان میزان این فاکتور را در حد قابل قبول دانست. بررسی نتایج آماری نشان می‌دهد که دو ایستگاه عطیش و منصوره با سایر ایستگاهها دارای اختلاف معنی‌دار هستند و از میانگین سالانه کمتری برخوردارند. کمتر بودن میانگین سالانه نیتريت در ایستگاههای عطیش و منصوره شاید به

دلیل قرار گرفتن این ایستگاهها در شمال هور و تماس کمتر آنها با آلودگیهای انسانی و کشاورزی باشد. دامنه تغییرات فسفات بین صفر تا  $1/6\text{ppm}$  است (استکی، ۱۳۷۸). اگر غلظت فسفات بیشتر از  $0/04$  میلیگرم در لیتر باشد، رشد بسیاری از گونه‌های پلانکتونی مستقل از غلظت فسفات می‌باشد (Riley & Chester, 1971). میانگین فسفات اندازه‌گیری شده در هور شادگان  $1/365\text{ppm}$  بوده و در اغلب موارد در طول سال در دامنه ذکر شده واقع می‌باشد. بیشترین مقدار فسفات اندازه‌گیری شده در کلیه ایستگاهها در اواخر بهار بوده که ممکن است به دلیل تبخیر آب و عدم بارندگی بوده باشد. نتایج آماری نیز نشان می‌دهد که فسفات در اردیبهشت ماه از میانگین بالاتری برخوردار است.

سیلیکات (Si) حاصل تجزیه سنگهای حاوی سیلیس است که در ساختمان دیاتومه‌ها نقش اساسی دارد. میزان آن می‌تواند حدوداً بین  $1\text{ppm}$  ( $\text{SiO}_2 = 2/15\text{ppm}$ ) در آبهای سبک تا  $40\text{ppm}$  در آبهای سنگین ( $\text{SiO}_2 = 85\text{ppm}$ ) متغیر باشد (مرتضوی، ۱۳۷۵). میانگین سیلیکات در آب دریا  $2\text{ppm}$  ( $\text{SiO}_2 = 4/15\text{ppm}$ ) می‌باشد (غفوری و مرتضوی، ۱۳۷۱). میانگین سالانه  $\text{SiO}_2$  در هور شادگان  $10/88\text{ppm}$  بوده است و تغییرات آن از روند خاصی برخوردار نیست. مقادیر LC50 چهار روزه آمونیاک برای اکثر ماهیها بین  $0/4$  تا  $3/1$  میلیگرم در لیتر و برای ماهی کپور  $0/09$  تا  $1/5$  میلیگرم در لیتر می‌باشد. میزان مجاز  $\text{NH}_3$  در استخرهای پرورش ماهی بین  $0/21$  تا  $0/34$  میلیگرم در لیتر می‌باشد (استکی، ۱۳۷۸). غلظت گاز آمونیاک در دریاچه‌های یوتروفیک میتواند تا  $10\text{ppm}$  باشد (Wetzel, 1983). در غالب آنها این غلظت در حدود  $1/02\text{ppm}$  می‌باشد ولی آب رودخانه‌هایی که از فاضلاب مجتمع‌ها و شهرها به آنها وارد می‌شود، از  $0/1$  الی  $4\text{ppm}$  آمونیاک دارد (غفوری و مرتضوی، ۱۳۷۱). مقادیر آمونیاک در هور شادگان عمدتاً زیر  $0/1\text{ppm}$  بوده بطوریکه میانگین سالانه آن  $0/076\text{ppm}$  می‌باشد. این مسئله نشان می‌دهد که میزان آمونیاک هور شادگان در حد مجاز است. pH یکی از مهمترین اجزاء شیمیایی زیستگاه محسوب می‌شود که نه تنها بطور مستقیم بر تنوع و پراکندگی موجودات زنده اثر می‌گذارد بلکه طبیعت سیاری از واکنشهای شیمیایی رخ داده در محیط را نیز تعیین می‌کند. آبهای اسیدی یکی از عوامل مهم مرگ و میر ماهیان می‌باشند که بارانهای اسیدی، آلودگیهای اسیدی ناشی از پسابهای

کشاورزی و اسیدیته طبیعی بستر آب می تواند سبب اسیدی شدن آب گردد. معمولاً یونهای هیدروژن موجود در خون و آبششها با دیگر یونهای مثبت در آب تعویض می گردد. حال اگر pH آب پایین باشد این عمل انجام نخواهد شد (قانون اسمزی) و در نتیجه، تجمع یونهای هیدروژن در خون و اسیدی شدن آن سبب مرگ ماهی خواهد شد (سالار آملی، ۱۳۷۳). مقادیر pH هور شادگان در دامنه ۷/۲ الی ۹/۳۶ واقع بوده است و از آنجا که pH بین ۶ تا ۹ برای رشد ماهی مناسب می باشد (استکی، ۱۳۷۸)، لذا می توان میزان pH هور را نیز در حد مطلوب دانست. از آنجا که سختی کلیه ایستگاهها در طول سال بیشتر از ۳۰۰ ppm بوده است پس می توان آب هور را جزء آبهای بسیار سخت دانست (Boyd, 1990). بررسی نتایج آنالیز واریانس داده ها نشان می دهد که ایستگاههای داخل هور یعنی منصوره و عطیش از سختی بالاتری نسبت به سایر ایستگاهها برخوردارند. میزان سختی کربناتها از روند خاصی تبعیت نمی کند و طبق نتایج آماری نیز هیچگونه اختلاف معنی داری در ایستگاهها و نیز در طول سال مشاهده نمی شود.

با توجه به تقسیم بندی آبها (Boyd, 1990)، ایستگاههای مارد، رگبه و گرگر جزء آبهای لب شور با شوری کم و ایستگاههای عطیش و منصوره جزء آبهای لب شور با شوری متوسط می باشند. نتایج حاصل از آنالیز واریانس نیز نشان می دهد که ایستگاههای منصوره و عطیش از میانگین سالانه بیشتری برخوردار هستند. هدایت الکتریکی نشان دهنده میزان املاح موجود در آب است که تابعی از درجه حرارت و یونهای موجود در آب می باشد. عواملی چون کاهش دبی، افزایش درجه حرارت، نوع بستر، ورود فاضلابهای کشاورزی و روستایی و نفوذ آب دریا به رودخانه موجب افزایش EC می گردد (کشاورزی شگری و همکاران، ۱۳۷۷). میزان تغییرات هدایت الکتریکی با شوری از روند یکسانی برخوردار است. این امر احتمالاً بدین علت است که املاح تشکیل دهنده شوری قسمت عمده الکترولیت های آب را تشکیل می دهند. Total Suspended Solids (T.S.S.) یا کل مواد جامد معلق به ذراتی در ابعاد مختلف از میلی میکرون تا چند دهم میکرون شامل رس، ماسه، مواد آلی، قطعات گیاهی و میکروارگانیسمها اطلاق می شود که این عوامل همگی سبب جذب نور در آب می شوند. ذراتی معلق در آبهای کدر اغلب درگیر آبششهای ماهیان می شوند (غفوری و مرتضوی، ۱۳۷۱). مقادیر T.S.S. از حداقل ۲ ppm تا حداکثر ۶۰۹۴ ppm متغیر بوده و

البته در آذرماه فقط ایستگاه گرگر مواد معلق بسیار بالا داشته که این امر ممکن است به دلیل بارندگی و گل‌آلود شدن شدید آب بوده باشد. ولی عمدتاً مقادیر این فاکتور پایین بوده است. وجود مواد معلق که کمتر از ۱۰۰ ppm باشد اثرات بسیار کمی بر اغلب گونه‌های ماهی دارد (Beveridge, 1987)، لذا با توجه به نتایج و اینکه در اکثر موارد میزان این فاکتور در هور زیر ۱۰۰ ppm بوده است، لذا می‌توان عامل T.S.S. در هور را نیز در حد بی‌ضرر دانست.

در جدول ۷ مقایسه‌ای بین مطالعات انجام شده در هور شادگان در سالهای مختلف آمده است.

جدول ۷: مقایسه برخی نتایج بدست‌آمده از مطالعه هور شادگان در سالهای ۷۴-۷۵ و ۷۹-۷۸

فاکتور واحد	D.O.	BOD5	NO2	NO3	NH3	PO <sup>-2</sup> 4	pH	سختی ppm	شوری ppt
۷۴-۷۵	۸/۸۲	۳/۷۶	۰/۰۶	۳/۸	۰/۰۵	۰/۶۷	۸/۰۵	۱۸۱۴/۷	۲/۵۶
۷۸-۷۹	۹/۴	۵/۳	۰/۰۶	۴/۶۱	۰/۰۷۶	۱/۳۵۶	۸/۱۱	۲۶۵۹/۹	۵/۸۴

طبق جدول ۷ مقادیر BOD5 و آمونیاک که هر دو نشانه‌ای از آلودگی هستند در هور شادگان افزایش یافته است بطوریکه از نظر مقدار BOD5، هور شادگان در سالهای ۷۴ تا ۷۵ جزء آبهای تمیز و در سال ۷۸ تا ۷۹ جزء آبهای متوسط دسته‌بندی می‌شود. همچنین میانگین سالانه سختی کل و شوری نیز در هور بسیار افزایش نشان می‌دهد که این مسئله احتمالاً به دلیل کاهش بارندگی در سالهای اخیر بوده است. با دید کلی‌تر می‌توان گفت که کیفیت آب هور شادگان در سالهای اخیر دارای افت مشهودی بوده است.

## منابع

- استکی، ع.، ۱۳۷۸. عوامل شیمیایی تنش‌زا در ستون آب دریاچه پیرشان (استان فارس). مجله علمی شیلات ایران. سال هشتم، شماره ۲. صفحات ۱۵ تا ۳۰.
- زارع مایوان، ح. سواری، ا. وزاهد، م. ع.، ۱۳۷۸. صدمات اکوسیستمی و ضررهای اقتصادی تالابهای جنوب ایران ناشی از آلودگیهای جوی آتش‌سوزی چاههای نفت کویت در سال ۱۹۹۱. مجله

پژوهش و سازندگی، شماره ۴۳، تابستان ۱۳۷۸، صفحات ۱۱۳ تا ۱۱۵.

سالارآملی، ح.، ۱۳۷۳. تجزیه شیمیایی آب. سازمان تحقیقات و آموزش شیلات ایران. ۲۸۲ صفحه.

سبزعلیزاده، س.، ۱۳۷۵. گزارش هیدروشیمی مطالعات جامع هور شادگان. مرکز تحقیقات شیلاتی استان خوزستان. ۵۱ صفحه.

غفوری، م.ر.؛ مرتضوی، س.ر.، ۱۳۷۱. آب شناسی. مؤسسه انتشارات و چاپ دانشگاه تهران. ۲۲۶ صفحه.

فرخیان، ف.، ۱۳۷۴. مدیریت آب و آلاینده‌های تالاب شادگان. دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم و تحقیقات تهران. ۱۶۲ صفحه.

کشاوری شکری، ع.؛ شیدایی، م. و محمدرضایی عمران، ش.، ۱۳۷۷. آلودگی آب، مطالعه آزمایشگاهی، عوامل شیمیایی، فیزیکی و زیستی. چاپ سیاوش. ۵۲ صفحه.

مروتی، ک.، ۱۳۷۵. مطالعه لیمنولوژیک و حفظ تعادل اکولوژی آبهای داخلی. انتشارات اداره کل حفاظت محیط زیست خوزستان. ۵۵ صفحه.

**Beveridge, M. , 1987.** Cage aquaculture. Fishing News Books Ltd. 352 P.

**Boyd, C.E. , 1990.** Water quality in ponds for aquaculture. Birmingham Publishing Co. 482 P.

**Clesceri, L.S. ; Greenberg, A.E. and Trussell, R.R. , 1989.** Standard methods for the examination of water and west water. 17th. Edition. APHA-AWWA-WPCF. Pub. 1451 P.

**Riley, J.P., Chester, R. , 1971.** Introduction to marine chemistry. Academic Press INC (London) LTD, England. 421 P.

**Wetzel, R.G. , 1983.** Limnology. Second edition, Saunders College Publishing. 767 P.



## Study on Some Physical and Chemical Characteristics of Shadegan Marsh

Sabzalizadeh S.<sup>(1)</sup> and Amirineia S.<sup>(2)</sup>

ssabalsadeh@yahoo.com

1- Ecology Dept., Khuzestan Fisheries Research Center, P.O.Box: 61335-416  
Ahwaz, Iran

2- I.F.R.O., P.O.Box: 14155-6116 Tehran, Iran

Received: August 2001      Accepted : September 2002

**Key words :** Shadegan Marsh, Physical and Chemical Characteristics, Hard water, Brackish water, Pollution

### ABSTRACT

Sampling in 5 stations was carried out from July 1999 to June 2000. Water temperature, pH and EC were measured on site. Maximum water temperature was observed in July and August, and maximum level of dissolved oxygen occurred in November and February. Range of pH was between 7.2 to 9.4, in acceptable range for aquatics. The results showed that Shadegan marsh is a hard and brackish water body.

Dissolved oxygen level was more than 5 ppm in most of the cases, and is optimum for fish growth and reproduction. Amount of BOD<sub>5</sub> was 3-10 ppm. COD levels showed an increase in Autumn. With respect to N<sub>3</sub>/NO<sub>3</sub> and N<sub>3</sub>/NO<sub>2</sub>, the water could be considered as unpolluted water.

According to the statistical analysis of data, Mansoreh and Ataysh stations showed the same water quality. Study in various years showed that water quality in Shadegan Marsh has been diminished, probably due to decreasing run off and increasing pollution in Shadegan Marsh.