

## بررسی کیفیت آب رودخانه اشک (استان گیلان)

\* حسین خارا<sup>1</sup>، حسین مظلومی<sup>2</sup>، شعبانعلی نظامی<sup>1</sup>،

امیر اکبرزاده<sup>2</sup>، سعید قلی پور<sup>2</sup>، محدثه احمدنژاد<sup>3</sup>، سیدفرشید فلاح<sup>2</sup>، مینا رهبر<sup>4</sup>

<sup>1</sup>دانشگاه آزاد اسلامی، واحد لاهیجان، دانشکده منابع طبیعی، گروه شیلات، لاهیجان، ایران، <sup>2</sup>اداره کل حفاظت محیط زیست گیلان، رشت، ایران، <sup>3</sup>پژوهشکده آبی‌پرووری آب‌های داخلی، بندرانزلی، ایران، <sup>4</sup>کارشناس ارشد شیلات، باشگاه پژوهشگران جوان دانشگاه آزاد اسلامی، واحد لاهیجان، لاهیجان، ایران

تاریخ دریافت: 89/7/13؛ تاریخ پذیرش: 90/7/11

### چکیده

رودخانه اشک یکی از مهم‌ترین رودخانه‌های استان گیلان است که پس از عبور از شهرهای کوچصفهان، لشت نشاء و زیباکنار و تلاقی با خروجی تالاب بین‌المللی بوجاق از داخل پارک ملی بوجاق به دریای خزر می‌ریزد. در سال 1385 کیفیت آب رودخانه اشک شامل خصوصیات فیزیکی، شیمیایی و میکروبی مورد اندازه‌گیری قرار گرفت. برای این منظور 8 ایستگاه انتخاب شد و در طی 4 فصل، عمل نمونه‌برداری و اندازه‌گیری فاکتورهای مختلف آب طبق روش استاندارد صورت گرفت. به طوری که میانگین دمای هوا 19/63 درجه سانتی‌گراد، میانگین دمای آب 17/65 درجه سانتی‌گراد، میانگین کدورت 29/40 FTU، میانگین هدایت الکتریکی 1114/95 میکروموس بر سانتی‌متر، میانگین TDS معادل 678/03 میلی‌گرم در لیتر، میانگین TSS برابر 38/58 میلی‌گرم در لیتر، میانگین قلیائیت کل 77/75 میلی‌گرم در لیتر، میانگین سختی کل 412/25 میلی‌گرم در لیتر، میانگین کلسیم 68/14 میلی‌گرم در لیتر، میانگین منیزیم 60/44 میلی‌گرم در لیتر، میانگین کلراید 133/45 میلی‌گرم در لیتر، میانگین سولفات 152/64 میلی‌گرم در لیتر، میانگین ارتوفسفات 0/08 میلی‌گرم در لیتر، میانگین توتال فسفات 0/63 میلی‌گرم در لیتر، میانگین آمونیوم 0/34 میلی‌گرم در لیتر، میانگین نیتريت 0/05 میلی‌گرم در لیتر، میانگین نترات 0/81 میلی‌گرم در لیتر، میانگین اکسیژن محلول 7/24 میلی‌گرم در لیتر، میانگین BOD 9/83 میلی‌گرم در لیتر، میانگین COD 34/61 میلی‌گرم در لیتر، میانگین شوری 490 میلی‌گرم در لیتر، میانگین pH 7/75، میانگین اسیدیته 5/50 میلی‌گرم در لیتر، میانگین CO<sub>2</sub> آزاد 4/86 میلی‌گرم در لیتر، میانگین توتال کلی فرم 33541 عدد در 100 میلی‌لیتر و میانگین فکال کلی فرم 5363 عدد در 100 میلی‌لیتر، به‌دست آمد.

**واژه‌های کلیدی:** پارامترهای شیمیایی، پارامترهای فیزیکی، پارامترهای میکروبی، رودخانه اشک، گیلان

### مقدمه

بین‌المللی بوجاق از داخل پارک ملی بوجاق به دریای خزر می‌ریزد. این رودخانه محل تخلیه زه‌کش و نهرهای کشاورزی شهرهای یاد شده بوده که در مجموع حدود 7665 هکتار زمین مزروعی در حوزه آبریز آن قرار دارند.

رودخانه اشک از مهم‌ترین رودخانه‌های استان گیلان است که پس از عبور از شهرهای کوچصفهان، لشت نشاء و زیباکنار و تلاقی با خروجی تالاب

\* مسئول مکاتبه: h\_khara1974@yahoo.com

## گیلان)

بعد از انتخاب ایستگاه‌های نمونه‌برداری میزان پارامترهای فیزیکی، شیمیایی و میکروبی آب رودخانه اشک از بهار تا زمستان 1385 مورد اندازه‌گیری قرار گرفت (جدول 1 و شکل 1). به این ترتیب که در اواسط هر فصل از آب ایستگاه‌های هشت‌گانه به صورت تصادفی نمونه‌برداری آب صورت می‌گرفت. آن‌گاه طبق روش استاندارد فاکتورهای مختلف فیزیکی، شیمیایی و میکروبی اندازه‌گیری شدند (Greenberg و همکاران، 1992). برای این منظور از هر ایستگاه یک نمونه آب ستونی گرفته می‌شد و پس از ثبت دمای هوا و آب، نمونه‌های آب به آزمایشگاه منتقل شده و در آنجا فاکتورهایی چون اکسیژن محلول، pH، دی‌اکسیدکربن، کل مواد محلول (T.D.S)، کل مواد معلق (T.S.S)، اسیدیته، قلیائیت کل، هدایت الکتریکی، کدورت، ارتوفسفات، فسفات کل، نیتريت، نترات، آمونوم، BOD، COD، سختی کل، کلسیم، منیزیم، کلراید، شوری، سولفات، کلی فرم کل و کلی فرم دفعی انسانی اندازه‌گیری می‌شدند.

برای انجام عملیات آماری از نرم‌افزار SPSS نسخه 15 و برای رسم نمودار از نرم‌افزار Excel استفاده شد. برای مشخص نمودن وجود و یا عدم وجود اختلاف معنی‌دار برای داده‌های نرمال از آزمون واریانس یک‌طرفه (ANOVA) و آزمون مقایسه میانگین توکی و برای داده‌های غیرنرمال از آزمون ناپارامتریک کروسکال والیس (Kruskal-Walis) و آزمون مقایسه میانگین من‌ویتنی (Mann-Whitney) با درصد اطمینان 95 درصد ( $P \leq 0/05$ ) استفاده شد.

در بخش کوچصفهان 11 روستا با سطح زیر کشت 2335 هکتار به نام‌های خشکه‌وا، پیرموسی، جانکبر، جویبجارکل، گریاسده، گیل‌وا، گراکو، هندوانه پرده‌سر، کنارسبزرگ، رودکل و کتیک لاهیجان و در بخش لشت نشاء و زیباکنار 29 روستا با سطح زیر کشت 5330 هکتار به نام‌های چلیکدان، خالکی، چافوچا، محمودان، جورباب، نوهدان، جوپشت، سالستان، نورود، جیرنده، توچاه، ولم، خشک‌رود، جورشر پایین و بالا، چالکشت، فخرآباد، امیل‌دان، زیباکنار، لیوچاه، اسطلک، کنارسکوچک، شیرابه، پس‌بیجار، علی‌بودایی و چهارمحل شیخان، چونه‌چنان، اژدهابلوچ، تازه‌آباد و جلیدان قرار دارد. در این بین پساب‌های مختلف روستایی، شهری و کشاورزی انواع گوناگون آلاینده‌ها را وارد رودخانه اشک می‌نمایند.

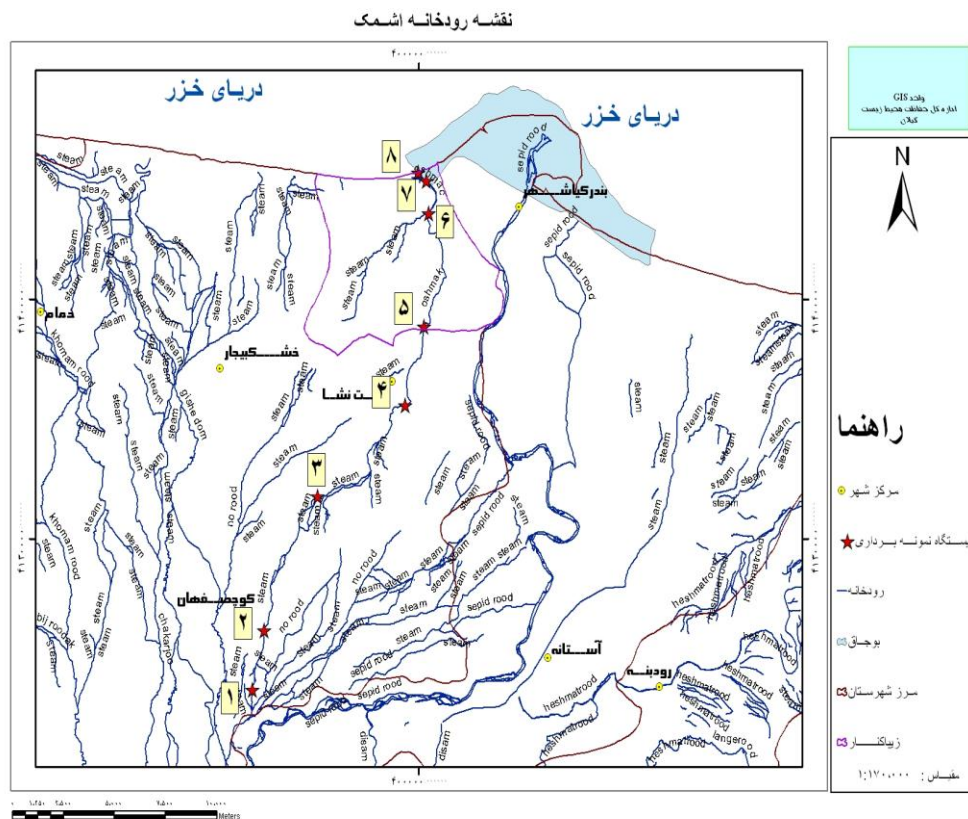
طول رودخانه اشک از مظهر آن تا مصب (محل تلاقی با دریای خزر) برابر 32/5 کیلومتر (از سرچشمه تا کوچصفهان 6/5 کیلومتر، از کوچصفهان تا لشت نشاء 14/53 کیلومتر و از لشت نشاء تا دریای خزر 11/6 کیلومتر)، عرض رودخانه 15-20 متر و مساحت حوزه آبریز آن 20 کیلومتر مربع می‌باشد. جنس بستر رودخانه در بیش‌تر مناطق گلی-رسی بوده که در قسمت مصب ماسه‌ای می‌شود. همچنین دبی رودخانه اشک به‌طور متوسط 4 مترمکعب بر ثانیه است (سازمان آب منطقه‌ای استان گیلان، 1385). بر همین اساس بررسی کیفیت آب رودخانه اشک در سال 1385 ضروری به‌نظر رسید.

## مواد و روش‌ها

جدول 1- شماره، نام و مختصات جغرافیایی ایستگاه‌های نمونه‌برداری رودخانه اشک (بر حسب UTM)

شماره ایستگاه	نام ایستگاه	عرض شمالی	طول شرقی
1	پیرموسی (سرچشمه رودخانه اشک)	4124045	392073
2	پل جاده کوچصفهان-لولمان	4126190	392409
3	پل روستای بالا گفشه	4131767	395032
4	پل شهرلشت نشاء	4135584	399341

400257	4138863	پل روستای فخرآباد	5
400447	4143593	پل شهرزیباکنار	6
400370	4144927	بعد از تلاقی تالاب بوجاق ورودخانه اشکم	7
399950	4145328	دهانه رودخانه اشکم	8



### نتایج

نتایج حاصل از بررسی‌های کیفی آب رودخانه اشکم در جدول 2 آمده است.

همچنین میزان این پارامترها در فصل‌ها و ایستگاه‌های مختلف تفاوت‌هایی داشت که در جدول‌های 3 و 4 نتایج آن‌ها ارائه شده است.

به طوری که طبق آزمون واریانس یک طرفه و آزمون دانکن در بین فصل‌های مختلف از نظر میانگین دمای هوا، دمای آب، کدورت، هدایت الکتریکی، TDS، TSS، قلیائیت کل، فسفات کل، نیترات، اکسیژن محلول، BOD، COD و شوری اختلاف معنی‌دار

آماري مشاهده شد ( $P \leq 0/05$ ). ولی در بین فصل‌های مختلف از نظر میانگین pH، میانگین سختی کل، میانگین کلسیم، میانگین ارتوفسفات، میانگین آمونیم، میانگین نیتريت، میانگین توتال کلی فرم، میانگین فکال کلی فرم، میانگین اسیدیته، میانگین  $CO_2$ ، میانگین منیزیم، میانگین کلراید و میانگین سولفات اختلاف معنی‌دار آماری مشاهده نشد ( $P > 0/05$ ) (جدول 3).

این در حالی است که براساس آزمون واریانس یک طرفه و آزمون دانکن بین ایستگاه‌های مختلف از نظر میزان سولفات، اسیدیته،  $CO_2$  آزاد و کلراید اختلاف معنی‌دار آماری مشاهده شد ( $P \leq 0/05$ ).

## گیلان)

ولی از نظر مقدار دمای هوا، دمای آب، کدورت، هدایت الکتریکی، TDS، TSS، pH، قلیائیت کل، سختی کل، کلسیم، منیزیم، ارتوفسفات، فسفات کل، آمونیوم، نیتريت، نترات، اکسیژن محلول، BOD، COD، توتال کلی فرم، فکال کلی فرم و شوری اختلاف معنی دار آماری مشاهده نشد ( $P > 0/05$ ) (جدول ۴).

جدول ۲- نتایج کلی بررسی فاکتورهای فیزیکی، شیمیایی و میکروبی رودخانه اشک در سال 1385

ردیف	فاکتور	میانگین	انحراف معیار	حداقل	حداکثر	ضریب تغییرات
1	دمای هوا (درجه سانتی گراد)	19/63	4/29	13	29	21/88
2	دمای آب (درجه سانتی گراد)	17/65	5/85	10	25/70	33/17
3	کدورت (F.T.U)	29/40	23/64	5	126/50	80/40
4	هدایت الکتریکی (میکروموس بر سانتی متر)	1114/95	207/60	762	1456	18/62
5	TDS (میلی گرم در لیتر)	678/03	127/61	534	1036/40	18/82
6	TSS (میلی گرم در لیتر)	38/58	30/35	2	120/60	78/67
7	قلیائیت کل (میلی گرم در لیتر)	77/75	23/25	52/00	140/00	29/90
8	سختی کل (میلی گرم در لیتر)	412/25	53/27	324	616	12/92
9	کلسیم (میلی گرم در لیتر)	68/14	21/08	35/27	129/80	30/94
10	منیزیم (میلی گرم در لیتر)	60/44	15/60	24/25	109/89	25/82
11	کلراید (میلی گرم در لیتر)	133/45	21/44	103/60	200/57	16/06
12	سولفات (میلی گرم در لیتر)	152/64	107/51	79/00	387/50	70/44
13	ارتوفسفات (میلی گرم در لیتر)	0/08	0/06	0/03	0/41	77/01
14	توتال فسفات (میلی گرم در لیتر)	0/63	0/53	0/03	1/94	83/26
15	آمونیم (میلی گرم در لیتر)	0/34	0/23	0/05	0/96	67/26
16	نیتريت (میلی گرم در لیتر)	0/06	0/13	0/01	0/78	241/52
17	نترات (میلی گرم در لیتر)	0/81	0/42	0/23	1/40	51/45
18	اکسیژن محلول (میلی گرم در لیتر)	7/24	1/82	4	10/11	25/09
19	BOD (میلی گرم در لیتر)	9/83	3/47	2	17	35/36
20	COD (میلی گرم در لیتر)	34/61	18/86	13	82	54/48
21	شوری آب (میلی گرم در لیتر)	490	200	100	910	41/19
22	pH	7/75	0/10	7/50	7/99	1/32
23	اسیدیتته (میلی گرم در لیتر)	5/50	1/76	4	8	32/00
24	CO <sub>2</sub> آزاد (میلی گرم در لیتر)	4/57	1/57	3/52	7/54	32/41
25	توتال کلی فرم (عدد در 100 میلی لیتر)	33541	54543/01	4800	2400000	162/62
26	فکال کلی فرم (عدد در 100 میلی لیتر)	5363	6069/88	40	240000	113/18

جدول 3- نتایج کلی بررسی فاکتورهای فیزیکی، شیمیایی و میکروبی آب رودخانه اشک در فصل‌های مختلف سال 1385

ردیف	فاکتور	بهار	تابستان	پاییز	زمستان	میانگین	F	P
1	دمای هوا (درجه سانتی‌گراد)	26/00 <sup>a</sup>	19/63 <sup>bc</sup>	18/25 <sup>bc</sup>	14/63 <sup>d</sup>	19/63	351/404	/000 0
2	دمای آب (درجه سانتی‌گراد)	24/73	21/75	12/25	11/88	17/65	161/355	/000 0
3	کدورت (F.T.U)	45/40 <sup>abc</sup>	23/25 <sup>bd</sup>	39/66 <sup>abc</sup>	9/28 <sup>bd</sup>	29/40	5/511	/004 0
4	هدایت الکتریکی (میکروموس بر سانتی‌متر)	1330/00	924/04 <sup>b</sup>	982/13 <sup>b</sup>	1223/63 <sup>a</sup>	95 1114	19/079	/000 0
5	TDS (میلی‌گرم در لیتر)	600/00 <sup>ab</sup>	600/00 <sup>a</sup>	687/38 <sup>a</sup>	824/73 <sup>d</sup>	678/03	10/755	/000 0
6	TSS (میلی‌گرم در لیتر)	52/83 <sup>abc</sup>	42/95 <sup>abc</sup>	50/38 <sup>abc</sup>	8/18 <sup>ad</sup>	38/58	5/252	/005 0
7	قلیائیت کل (میلی‌گرم در لیتر)	99/38	62/00	83/50	66/13	77/75	6/815	/001 0
8	سختی کل (میلی‌گرم در لیتر)	406/25	410/00	413/00	419/75	412/25	0/084	/968 0
9	کلسیم (میلی‌گرم در لیتر)	68/00	66/69	58/72	79/15	68/14	0/290	/312 1
10	منیزیم (میلی‌گرم در لیتر)	60/38	62/75	64/77	53/88	60/44	0/715	/551 0
11	کلراید (میلی‌گرم در لیتر)	127/50	122/98	140/95	142/38	133/45	1/749	/180 0
12	سولفات (میلی‌گرم در لیتر)	138/44	133/67	173/81	164/63	152/64	0/247	/863 0
13	ارتوفسفات (میلی‌گرم در لیتر)	0/07	0/07	0/09	0/09	0/08	0/23	/874 0
14	توتال فسفات (میلی‌گرم در لیتر)	1/11 <sup>ab</sup>	1/04 <sup>ab</sup>	0/15 <sup>cd</sup>	0/22 <sup>cd</sup>	0/63	102/27	/000 0
15	آمونیم (میلی‌گرم در لیتر)	0/50	0/31	0/31	0/24	0/34	2/078	/126 0
16	نیتريت (میلی‌گرم در لیتر)	0/05	0/03	0/02	0/12	0/05	0/992	/411 0
17	نترات (میلی‌گرم در لیتر)	1/20 <sup>ab</sup>	1/18 <sup>ab</sup>	0/28 <sup>c</sup>	0/58 <sup>d</sup>	0/81	109/265	/000 0
18	اکسیژن محلول	5/23 <sup>ab</sup>	6/00 <sup>ab</sup>	8/60 <sup>cd</sup>	9/14 <sup>cd</sup>	7/24	58/298	/000 0

گیلان							
0						(میلی گرم در لیتر)	
/002 0	6/594	9/83	13/25 <sup>bd</sup>	8/13 <sup>abc</sup>	10/25 <sup>abc</sup> d	7/69 <sup>abc</sup> BOD (میلی گرم در لیتر)	19
/000 0	77/83	34/61	64/13 <sup>d</sup>	31/46 <sup>c</sup>	22/50 <sup>ab</sup>	20/38 <sup>ab</sup> COD (میلی گرم در لیتر)	20
/000 0	26/434	490	400 <sup>cd</sup>	280 <sup>cd</sup>	570 <sup>b</sup>	730 <sup>a</sup> شوری آب (میلی گرم در لیتر)	21
/152 0	1/902	7/75	7/70	7/72	7/80	7/78 pH	22
/423 0	0/966	5/50	5/75	6/25	5/00	5/00 اسیدیتنه (میلی گرم در لیتر)	23
/468 0	0/871	4/86	5/06	5/50	4/40	4/46 CO <sub>2</sub> آزاد (میلی گرم در لیتر)	24
/619 0	0/602	33541	41663	20750	51000	20750 توتال کلی فرم (عدد در 100 میلی لیتر)	25
/368 0	1/095	5363	6738	4513	7575	2628 فکال کلی فرم (عدد در 100 میلی لیتر)	26

جدول ۴- نتایج کلی بررسی فاکتورهای فیزیکی، شیمیایی و میکروبی آب رودخانه اشک در ایستگاه‌های مختلف سال ۱۳۸۵

ردیف	فاکتور	۱	۲	۳	۴	۵	۶	۷	۸	میانگین	F	P
۱	دمای هوا (درجه سانتی گراد)	۱۹/۷۵	۱۹/۵۰	۱۹/۵۵	۱۹/۵۷	۱۹/۲۵	۱۹/۲۵	۲۰/۰۰	۲۰/۲۵	۱۹/۷۳	۷۷/۳	۱/۰۰۰
۲	دمای آب (درجه سانتی گراد)	۱۸/۱۳	۱۸/۳۵	۱۸/۱۳	۱۷/۳۳	۱۷/۳۵	۱۷/۴۷	۱۷/۷۱	۱۷/۲۷	۱۷/۷۵	۲۰/۰	۱/۰۰۰
۳	کلورت (F.T.U)	۲۷/۷۵	۲۱/۵۰	۳۱/۷۲	۳۰/۲۰	۲۷/۷۵	۲۴/۰۰	۲۹/۳۷	۲۹/۳۷	۲۹/۴۰	۱۸/۰	۱/۰۰۰
۴	هدایت الکتریکی (میکروموس بر سانتی متر)	۱۱۴/۳۵	۱۱۸/۱۰	۱۱۱/۷۵	۱۰۶/۷۵	۱۰۰/۰۰	۱۰۲/۷۷	۱۱۳/۴۰	۱۱۷/۷۵	۱۱۴/۱۱	۱۶/۰	۱/۰۰۰
۵	TDS (میلی گرم در لیتر)	۷۵۹/۶۰	۷۴۵/۴۵	۶۹۲/۱۵	۶۳۷/۲۰	۵۵۱/۶۰	۵۵۱/۹۰	۷۲۱/۰۰	۶۶۰/۰۰	۶۷۸/۳۰	۴۳/۰	۰/۰۰۰
۶	TSS (میلی گرم در لیتر)	۲۷/۸۰	۲۲/۳۸	۳۲/۶۰	۲۷/۶۳	۲۹/۰۰	۳۳/۳۵	۴۲/۴۳	۴۳/۴۳	۷۵/۷۸	۷/۰	۱/۰۰۰
۷	قلیائیت کل (میلی گرم در لیتر)	۵۹/۶۵	۵۶/۸۵	۷۶/۲۵	۵۹/۷۸	۵۶/۷۸	۵۳/۷۸	۵۸/۰۰	۴۹/۵۰	۵۷/۷۸	۶۳۳/۱	۰/۰۰۰
۸	سختی کل (میلی گرم در لیتر)	۴۲۴/۵۰	۴۸۹/۵۰	۴۱۳/۵۰	۴۰۰/۵۰	۳۸۷/۵۰	۳۸۷/۵۰	۳۸۹/۵۰	۴۰۹/۵۰	۵۲/۱۳	۵۳/۲	۱/۰۰۰
۹	کلسیم (میلی گرم در لیتر)	۶۶/۷۳	۶۶/۷۸	۷۴/۲۵	۳۳/۴۷	۱۶/۷۵	۱۶/۷۵	۵۹/۶۶	۳۵/۵۶	۱۴/۷۶	۷۵/۰	۰/۰۰۰
۱۰	منیزیم (میلی گرم در لیتر)	۶۵/۰۴	۷۶/۱۲	۴۹/۸۲	۷۸/۱۵	۳۵/۷۵	۶۲/۴۶	۷۳/۲۲	۵۶/۶۵	۳۳/۰۱	۸۶/۱	۰/۰۰۰
۱۱	کلراید (میلی گرم در لیتر)	۱۱۹/۴۵ <sup>a</sup>	۱۲۱/۹۰ <sup>bc</sup>	۱۲۱/۸۱ <sup>bc</sup>	۱۲۵/۵۱ <sup>abcd</sup>	۱۲۵/۵۱ <sup>de</sup>	۱۳۳/۲۲ <sup>f</sup>	۱۷۶/۴۱ <sup>g</sup>	۱۷۴/۷۱ <sup>h</sup>	۱۳۳/۴۱	۵۵/۸	۰/۰۰۰
۱۲	سولفات (میلی گرم در لیتر)	۸۷/۱۵ <sup>a</sup>	۱۰۱/۱۷ <sup>b</sup>	۱۰۱/۵۵ <sup>c</sup>	۹۶/۹۶ <sup>cd</sup>	۹۹/۷۷ <sup>e</sup>	۹۶/۶۳ <sup>f</sup>	۱۱۳/۵۰ <sup>gh</sup>	۳۸۳/۵۰ <sup>gh</sup>	۹۶/۵۱	۴۸/۳	۰/۰۰۰
۱۳	ارتوفسفات (میلی گرم در لیتر)	۰/۰۰	۸/۰۰	۶/۰۰	۶/۰۰	۸/۰۰	۷/۰۰	۵/۰۰	۸/۰۰	۷/۰۰	۳۹/۱	۰/۰۰۰
۱۴	توتال فسفات (میلی گرم در لیتر)	۵/۵۲	۵/۵۰	۳/۳۰	۳/۳۰	۸/۰۰	۷/۷۰	۸/۰۰	۶/۹۰	۳/۰	۴۵/۰	۰/۰۰۰
۱۵	آمونیم (میلی گرم در لیتر)	۰/۰۰	۱/۳۰	۳/۳۰	۳/۳۰	۷/۷۰	۱۱/۰۰	۱۲/۰۰	۵/۰۰	۳/۰	۶/۳	۰/۰۰۰
۱۶	نیتریت (میلی گرم در لیتر)	۰/۰۰	۳/۰۰	۳/۰۰	۳/۰۰	۱۱/۰۰	۳/۰۰	۳/۰۰	۳/۰۰	۵/۰۰	۱۱/۰	۱/۰۰۰
۱۷	نیترات (میلی گرم در لیتر)	۶۷/۰	۱۷/۰	۷۷/۰	۷۷/۰	۱۶/۰	۳۷/۰	۳۸/۰	۳۷/۰	۱۷/۰	۷/۰	۰/۰۰۰
۱۸	اکسیدن محلول (میلی گرم در لیتر)	۱۱/۸	۸/۸	۷/۵	۶/۵	۱۳/۸	۱۶/۰	۱۶/۰	۱۳/۸	۱۲/۸	۱۶/۰	۰/۰۰۰
۱۹	BOD (میلی گرم در لیتر)	۶/۰۰	۵/۷	۵/۰۰	۵/۰۰	۷/۳	۵/۰	۲/۰	۰/۰	۳/۶	۷/۳	۰/۰۰۰
۲۰	COD (میلی گرم در لیتر)	۳۰/۸۴	۲۹/۸۷	۳۶/۱۳	۳۳/۶۶	۳۹/۶۶	۳۳/۷۳	۳۹/۴۳	۳۳/۳۲	۱۶/۳۱	۱۱/۰	۰/۰۰۰
۲۱	شوری آب (میلی گرم در لیتر)	۴۷۰	۴۳۰	۴۵۰	۴۵۰	۴۶۰	۴۶۰	۴۵۰	۴۶۰	۴۶۰	۱۸۵/۰	۰/۰۰۰
۲۲	pH	۶/۶	۶/۶	۶/۸	۸/۸	۷/۸	۷/۸	۸/۸	۸/۸	۵/۸	۳۳/۱	۱/۰۰۰
۲۳	اسیدیت (میلی گرم در لیتر)	۴/۵۰ <sup>adh</sup>	۸/۰۰ <sup>bg</sup>	۵/۰۰ <sup>cef</sup>	۴/۵۰ <sup>adh</sup>	۵/۰۰ <sup>ef</sup>	۵/۰۰ <sup>ef</sup>	۷/۰۰ <sup>bg</sup>	۴/۵۰ <sup>adh</sup>	۵/۰۰	۳/۴	۱/۰۰۰
۲۴	CO <sub>2</sub> آزاد (میلی گرم در لیتر)	۳/۹۳ <sup>adh</sup>	۷/۱۷ <sup>bg</sup>	۴/۷۴ <sup>cef</sup>	۳/۹۳ <sup>adh</sup>	۴/۴۰ <sup>cef</sup>	۴/۴۰ <sup>cef</sup>	۶/۱۶ <sup>bg</sup>	۳/۹۳ <sup>adh</sup>	۶/۱۶	۳/۱۸	۰/۰۰۰
۲۵	توتال کلی فرم (عدد در ۱۰۰ میلی لیتر)	۲۰۷۵۰	۷۸۰۰۰	۱۳۳۷۵	۲۴۰۰۰۰	۲۴۰۰۰۰	۲۴۰۰۰۰	۲۹۹۵۰	۴۴۷۵۰	۱۳۵۰۰	۱۶۷/۰	۰/۰۰۰
۲۶	فکال کلی فرم (عدد در ۱۰۰ میلی لیتر)	۵۶۵۰	۷۹۲۵	۴۱۵۸	۶۲۵۰	۱۹۱۳	۵۲۲۵	۶۱۷۸	۵۰۶۰	۵۳۳۳	۲۹۷/۰	۰/۰۰۰

چومتقال، کلسر، شیجان، اسپند، چکوور، مرگک- خالکایی، بهمبر، شیله سر و کانال مادر) (18/9 FTU) (نظامی و همکاران، 1385) بیش تر می باشد. بر طبق استاندارد مینه سوتا (25 FTU) (<http://www.revisor.leg.state.mn.us/arule>)

مقدار کدورت رودخانه اشک بالاتر از حد استاندارد سمیت مزمن کلاس 2A می باشد. در استاندارد تخلیه پساب به آب های سطحی در ایران میزان حد مجاز کدورت پساب ها 50 FTU تعریف شده است (دفتر حقوقی و امور مجلس سازمان حفاظت محیط زیست ایران، 1379). البته بالا بودن میزان کدورت در ایستگاه 3 (پل روستای بالاگفشه) از فصل تابستان و ایستگاه 7 (بعد از تلاقی بوجاق و رودخانه اشک) از فصل پاییز به دلیل ورود آب گل آلود از طرف رودخانه های فرعی به رودخانه اشک می باشد. از طرفی بالا بودن میزان کدورت در فصل بهار به دلیل افزایش حجم آب ورودی از سوی شالیزارهای اطراف است که در آن ها کار شخم زدن چندمرحله ای شروع شده بود. سپس این روند در تابستان کاهش یافت و دوباره در فصل پاییز به دلیل ورود زهاب مزارع برنج ناشی از بارندگی افزایش نسبی داشته، ولی در نهایت در زمستان به پایین ترین حد خود رسید. مشاهده اختلاف معنی دار آماری در بین فصل ها را می توان به دلایل فوق نسبت داد. اما در بین ایستگاه های نمونه برداری در مجموع اختلاف ها معنی دار نبود که می تواند به دلیل جریان آب رودخانه اشک باشد.

میزان هدایت الکتریکی آب رودخانه اشک (1114/95 میکروموس بر سانتی متر) کم تر از رودخانه های ورودی به تالاب انزلی (1360/8 میکروموس بر سانتی متر) (نظامی و همکاران، 1385) اندازه گیری شد که این موضوع اگرچه تابع آنیون ها و کاتیون ها می باشد، ولی نیاز به بررسی بیش تری دارد. در هر صورت مقدار هدایت الکتریکی رودخانه

### بحث و نتیجه گیری

رودخانه اشک در طی مسیر خود از سرچشمه تا مصب به دلیل تأثیرپذیری از عوامل مختلف از جمله پساب مزارع کشاورزی (به ویژه کودهای شیمیایی)، فاضلاب های انسانی و دامی، فاضلاب های شهری و اتصال برخی از رودهای فرعی به آن از نظر کیفیت آب دچار تغییراتی می گردد. در این بین تغییرات فصلی به دلیل کاهش یا افزایش نزولات جوی بر روی شدت و ضعف این تغییرات اثر می گذارند. به طوری که دمای آب رودخانه اشک تابعی از دمای هوا بوده که خود نیز به تناسب تغییر فصل ها تغییر می نماید. به طور کلی دمای آب رودخانه اشک در فصل های بهار، پاییز و زمستان کم تر از دمای هوا اندازه گیری شد، در حالی که در فصل تابستان این وضعیت برعکس بود، که چنین پدیده ای در تبدلات حرارتی بین آب و هوا طبیعی می باشد. به هر حال ثبت دمای 19/63 درجه سانتی گراد برای هوا و 17/65 درجه سانتی گراد برای آب رودخانه اشک بیان کننده شرایط یک رودخانه جلگه ای است. زیرا این رودخانه از سرچشمه تا مصب در یک مسیر کاملاً جلگه ای جریان دارد که به نوبه خود سایر شرایط فیزیکی و شیمیایی آب را تحت تأثیر قرار می دهد. از طرفی وجود اختلاف معنی دار آماری بین فصل ها از نظر دمای هوا و آب بیان کننده وجود اقلیم کاملاً چهارفصلی در تمام مسیر رودخانه اشک می باشد.

میانگین سالانه کدورت معادل 29/40 FTU در رودخانه اشک بیان از بالا بودن میزان گل آلودگی و سایر عوامل کدرکننده دارد، به طوری که این میزان نسبت به میانگین 19 رودخانه وارده به تالاب انزلی (رودخانه پیربازار، رمضان بکنده، قنادی، لکه کا، بیجرود، نوخاله، هندخاله، سیاه درویشان، گاز رودبار، نرگستان،



آماری در بین فصل‌ها و نبود اختلاف معنی‌دار در بین ایستگاه‌ها نیز تأییدکننده همین مسأله هستند.

میانگین سالانه TSS (کل مواد جامد معلق) آب رودخانه اشک 38/58 میلی‌گرم در لیتر به دست آمد که میزان آن نسبت به رودخانه‌های وارده به تالاب انزلی (86/34 میلی‌گرم در لیتر) (نظامی و همکاران، 1385) کم‌تر می‌باشد. با توجه به استاندارد کمیسیون محیط زیست اروپا (25 میلی‌گرم در لیتر) ([http://ec.europa.eu/environment/index\\_en.htm](http://ec.europa.eu/environment/index_en.htm)) میزان TSS رودخانه اشک بیش از حد استاندارد می‌باشد. طبق استاندارد EPA برای TSS همانند TDS حد مجازی تعریف نشده است و در لیست آلاینده‌های غیرالویت‌دار قرار دارد.

([www.epa.gov/waterscience/criteria/wqctable/index.html](http://www.epa.gov/waterscience/criteria/wqctable/index.html)) در استاندارد تخلیه پساب به آب‌های سطحی در ایران میزان حد مجاز TSS پساب‌ها 40 تعریف شده است (دفتر حقوقی و امور مجلس سازمان حفاظت محیط زیست ایران، 1379). در بین فصل‌های مختلف نیز میزان TSS از بهار به سمت زمستان روندی کاهشی داشته که این کاهش در فصل زمستان بسیار شدید بود و به همین خاطر تفاوت‌ها در بین فصل‌ها معنی‌دار بودند. بالا بودن میزان TSS در فصل بهار می‌تواند ناشی از فعالیت‌های کشت برنج باشد. ولی تغییرات در ایستگاه‌های هشت‌گانه نامنظم و کم بوده و با یکدیگر اختلاف معنی‌دار نداشتند.

میزان قلیائیت کل آب رودخانه اشک (77/75 میلی‌گرم در لیتر) در مقایسه با رودخانه‌های وارده به تالاب انزلی (51/9 میلی‌گرم در لیتر) (نظامی و همکاران، 1385) بیش‌تر بود که احتمالاً می‌تواند به دلیل تحت‌تأثیر قرار گرفتن توسط زهاب‌های کشاورزی باشد، به طوری که این میزان در آغاز فصل کشاورزی (بهار) که حجم بالایی از کودهای شیمیایی

بیش‌تر از حد استاندارد کلاس 4A ایالت مینه‌سوتا آمریکا (1000 میکروموس بر سانتی‌متر) (<http://www.revisor.leg.state.mn.us/arule>) و کمیسیون محیط زیست اروپا (1000 میکروموس بر سانتی‌متر) ([http://ec.europa.eu/environment/index\\_en.htm](http://ec.europa.eu/environment/index_en.htm)) در بین فصل‌های مختلف نیز فصل‌های بهار و زمستان نسبت به فصل‌های تابستان و پاییز دارای بیش‌ترین هدایت الکتریکی بودند، به نحوی که وجود اختلاف معنی‌دار آماری نیز بیان‌کننده این موضوع است. ضمن این‌که در بین ایستگاه‌ها اگرچه تغییرات متنوع بود، ولی معنی‌دار نبود.

میانگین TDS (کل مواد جامد محلول) آب رودخانه اشک برابر 678/03 میلی‌گرم در لیتر بود که نسبت به میانگین آن در رودخانه‌های ورودی به تالاب انزلی (532/24 میلی‌گرم در لیتر) (نظامی و همکاران، 1385) بیش‌تر می‌باشد. براساس استاندارد EPA<sup>1</sup> آمریکا این فاکتور در لیست آلاینده‌های غیرالویت‌دار<sup>2</sup>

قرار دارد که حد مجازی برای آن تعریف نشده است ([www.epa.gov/waterscience/criteria/wqctable/index.html](http://www.epa.gov/waterscience/criteria/wqctable/index.html)) این فاکتور در فصل زمستان بیش‌تر از فصل‌های پاییز، بهار و تابستان بود. در بین ایستگاه‌های مختلف اگرچه در فصل‌های بهار و تابستان این فاکتور در تمامی ایستگاه‌ها ثابت بوده است، ولی در فصل پاییز و زمستان از ایستگاه 1 به سمت ایستگاه 6 روندی کاهشی داشته که پس از ورود آب رودخانه فرعی زیباکنار به رودخانه اشک در ایستگاه 7 ناگهان افزایش می‌یابد. به طور کلی وجود اختلاف معنی‌دار

1- US Environmental Protection Agency

2- Non Priority Pollutants

## گیلان)

آب‌های سطحی در ایران میزان حد مجاز کلسیم پساب‌ها 75 میلی‌گرم در لیتر تعریف شده است (دفتر حقوقی و امور مجلس سازمان حفاظت محیط زیست ایران، 1379). در فصل‌های مختلف نیز تفاوت‌ها زیاد نبود، به طوری که نبود اختلاف معنی‌دار آماری از نظر میزان کلسیم در بین فصل‌ها این موضوع را تأیید می‌کند. در ایستگاه‌های هشت‌گانه نیز تغییرات نامنظم و بدون اختلاف معنی‌دار آماری بود. برای کلسیم در هیچ‌یک از لیست‌های استاندارد ذکر شده حد مجازی تعریف نشده است.

عنصر منیزیم در رودخانه اشکم (60/44 میلی‌گرم در لیتر) همانند عنصر کلسیم بیشتر از رودهای وارده به تالاب انزلی بود (54/83 میلی‌گرم در لیتر) (نظامی و همکاران، 1385). در استاندارد تخلیه پساب به آب‌های سطحی در ایران میزان حد مجاز منیزیم پساب‌ها 100 میلی‌گرم در لیتر تعریف شده است (دفتر حقوقی و امور مجلس سازمان حفاظت محیط زیست ایران، 1379). در بین فصل‌ها و ایستگاه‌های مختلف با توجه به این‌که تفاوت‌ها یکنواخت و قابل‌توجه نبودند، از نظر آماری نیز اختلاف معنی‌دار به‌دست نیامد. برای منیزیم همانند کلسیم حد مجازی از نظر استاندارد بیان نشده است.

میزان کلراید در رودخانه اشکم 133/45 میلی‌گرم در لیتر به‌دست آمد که در مقایسه با رودخانه‌های وارده به تالاب انزلی (186/11) (نظامی و همکاران، 1385) کم‌تر است. همچنین مقدار آن‌ها کم‌تر

از استاندارد کمیسیون محیط زیست اروپا کلاس A<sub>1</sub> و A<sub>2</sub> (200 میلی‌گرم در لیتر) می‌باشد ([http://ec.europa.eu/environment/index\\_en.htm](http://ec.europa.eu/environment/index_en.htm)). در استاندارد تخلیه پساب به آب‌های سطحی در ایران میزان حد مجاز کلراید پساب‌ها 600 میلی‌گرم در لیتر

مصرف می‌گردند، بیش‌تر بود و سپس در فصل تابستان تا حدی کاهش داشت. آن‌گاه در فصل پاییز هم‌زمان با اتمام فصل زراعی برنج و آغاز بارندگی بیش‌تر شده و به تدریج در فصل زمستان دوباره کاهش پیدا کرد. وجود اختلاف معنی‌دار آماری وضعیت بالا را ثابت می‌نماید. در بین ایستگاه‌های مختلف، اگرچه در بین فصل‌ها روند منظمی دیده نمی‌شود، ولی به‌طور کلی از سرچشمه به سمت مصب رودخانه اشکم روند کند افزایشی مشاهده شد که در هر صورت این تفاوت‌ها معنی‌دار نبودند. طبق استاندارد EPA برای قلیائیت کل حد مجازی تعریف نشده است و در لسیت آلاینده‌های غیرالویت‌دار قرار دارد

([www.epa.gov/waterscience/criteria/wqctable/index.html](http://www.epa.gov/waterscience/criteria/wqctable/index.html))

میانگین سختی کل آب رودخانه اشکم (412/25 میلی‌گرم در لیتر) در مقایسه با آب رودخانه‌های وارده به تالاب انزلی (299/24 میلی‌گرم در لیتر) (نظامی و همکاران، 1385) بیش‌تر بود که خود احتمالاً ناشی از بالاتر بودن میزان آنیون‌ها و کاتیون‌های این رودخانه می‌باشد. ولی در فصل‌های مختلف این فاکتور تقریباً ثابت بود، به طوری که نبود اختلاف معنی‌دار آماری این نظریه را تأیید می‌نماید. همچنین ایستگاه‌های مختلف دارای تغییرات نامحسوس و نامنظم بودند که نبود تفاوت معنی‌دار آماری را می‌توان در همین راستا توجیه نمود. برای سختی کل در استاندارد EPA حد مجازی تعریف نشده است، ضمن این‌که در لسیت آلاینده‌های غیرالویت‌دار قرار دارد

([www.epa.gov/waterscience/criteria/wqctable/index.html](http://www.epa.gov/waterscience/criteria/wqctable/index.html))

میزان عنصر کلسیم در رودخانه اشکم 68/14 میلی‌گرم در لیتر اندازه‌گیری شد، در حالی که در رودخانه‌های وارده به تالاب انزلی این عنصر 29/48 میلی‌گرم در لیتر گزارش شده است (نظامی و همکاران، 1385). در استاندارد تخلیه پساب به

تعریف شده است (دفتر حقوقی و امور مجلس سازمان حفاظت محیط زیست ایران، 1379). در بین فصل‌های مختلف اگرچه از بهار به سمت زمستان مقدار کلراید یک روند افزایشی داشت، ولی میزان آن قابل توجه نبود، به طوری که نبود اختلاف معنی‌دار آماری تأییدکننده این موضوع می‌باشد. در مقابل تفاوت در میزان کلراید ایستگاه‌های مختلف قابل توجه بود، به نحوی که تفاوت‌ها معنی‌دار بودند.

میانگین سولفات در رودخانه اشمک (152/64 میلی‌گرم در لیتر) نسبت به رودهای وارده به تالاب انزلی (92/98 میلی‌گرم در لیتر) (نظامی و همکاران، 1385) بیش‌تر بود و ولی از استاندارد کمیسیون محیط زیست اروپا کلاس  $A_1$  و  $A_2$  (250 میلی‌گرم در لیتر) پایین‌تر بود ([http://ec.europa.eu/environment/index\\_en.htm](http://ec.europa.eu/environment/index_en.htm)).

میزان تغییرات سولفات رودخانه اشمک در فصل‌های مختلف نامحسوس و نامنظم بودند. به طوری که نبود اختلاف معنی‌دار آماری این موضوع را تأیید می‌کند و نشان‌دهنده آن است که تغییر فصل تأثیر قابل توجهی در میزان سولفات رودخانه اشمک ندارد. در مقابل در ایستگاه‌های مختلف از ایستگاه 1 به سمت ایستگاه 8 میزان سولفات به تدریج افزایش می‌یافت، به طوری که در ایستگاه‌های 7 و 8 روند صعودی در تمامی فصل‌ها بسیار شدید بود که ناشی از ورود پساب‌های خانگی، شهری و کشاورزی از شهرهای اطراف و به‌ویژه شهر زیباکنار می‌باشد. ضمن این‌که وجود اختلاف‌های معنی‌دار آماری در ایستگاه‌های هشت‌گانه از نظر سولفات تأییدکننده این نظریه می‌باشد.

میزان ارتوفسفات و فسفات کل در رودخانه اشمک (به ترتیب 0/08 و 0/63 میلی‌گرم در لیتر) در مقایسه با رودخانه‌های وارده به تالاب انزلی (به ترتیب

0/04 و 0/32 میلی‌گرم در لیتر) (نظامی و همکاران، 1385) بیش‌تر بود که این اختلاف به‌خاطر مصرف زیاد کودهای فسفاته در حوضه آبریز رودخانه اشمک به دلیل وجود مزارع برنج می‌باشد. ضمن این‌که تمامی حوضه آبریز طول مسیر رودخانه اشمک در منطقه جلگه‌ای قرار داشته که از سرچشمه تا مصب آن را شالیزارهای برنج در بر گرفته‌اند. همچنین بر طبق کلاس کیفی آب بر اساس پارامترهای شیمیایی و با توجه به میزان فسفر کل، رودخانه اشمک در کلاس 8 قرار می‌گیرد (اسماعیلی، 1379). در بین فصل‌های مختلف مقادیر ارتوفسفات تفاوت قابل توجهی با هم نداشتند و عدم وجود اختلاف معنی‌دار آماری نیز این موضوع را تأیید می‌کند. اما روند نامحسوس افزایش آن از بهار به سمت پاییز و سپس کاهش دوباره آن در زمستان مشاهده می‌شود. ولی مقادیر فسفات کل دارای اختلاف بسیار شدید بود، به طوری که میزان آن در فصل‌های بهار و تابستان بسیار بیش‌تر از فصل‌های پاییز و زمستان بود. دلیل این موضوع ناشی از مصرف کودهای شیمیایی در فصل‌های کشاورزی بهار و تابستان در شالیزارهای حوضه آبریز رودخانه اشمک می‌باشد. وجود اختلاف معنی‌دار آماری از نظر فسفات کل نیز تأییدکننده این مسأله است. مقادیر فسفات کل در ایستگاه‌های مختلف، به‌ویژه در فصل‌های کشاورزی بهار و تابستان از ایستگاه 1 به سمت ایستگاه 4 (پل شهرلشت نشاء) افزایش و سپس در ایستگاه 5 (پل روستای فخرآباد) قدری کاهش می‌یابد، ولی در فاصله بین ایستگاه 5 تا 6 به دلیل بالا بودن سطح زیرکشت برنج در اطراف رودخانه و ورود آب رودخانه فرعی زیباکنار در ایستگاه 6 روند افزایشی مشاهده شد. مقدار فسفات کل در نهایت به سمت مصب رودخانه به دلیل پدیده خودپالایی دوباره کاهش یافت. ولی در مجموع تفاوت‌های

## گیلان)

میزان حد مجاز آمونیوم، نیتريت و نیترات پساب‌ها به ترتیب 2/5، 10 و 50 میلی‌گرم در لیتر تعریف شده است (دفتر حقوقی و امور مجلس سازمان حفاظت محیط زیست ایران، 1379). با توجه به میزان فاکتورها در رودخانه اشکم، این رودخانه از توان خوبی در کاهش این عناصر دارد. در این بین فاکتورهای مختلف نیتروژن تحت تأثیر کودهای شیمیایی و بارهای لاینده قرار داشت، به طوری که میزان نیتريت رودخانه اشکم در مقایسه با آمونیوم و نیترات در مقابل رودهای وارده به تالاب انزلی بیش‌تر بود که نشان از بار آلودگی کم رودخانه اشکم دارد. در بین فصل‌های مختلف نیز اگرچه مقادیر آمونیوم از بهار به سمت زمستان روندی کاهشی داشت که خود ناشی از تأثیر فصل کشاورزی است، ولی این تفاوت‌ها ناچیز بودند. به نحوی که نبود اختلاف معنی‌دار آماری تأییدکننده این موضوع می‌باشد. وضعیت آمونیوم در ایستگاه‌های مختلف هم شبیه فصل‌ها بود. ضمن این‌که تغییرات نیتريت در فصل‌ها و ایستگاه‌های مختلف همانند آمونیوم می‌باشد. میزان نیترات از بهار به سمت زمستان کاهش شدیدی داشت که این پدیده تابعی از مصرف کودهای شیمیایی از ته در فصل بهار می‌باشد. ضمن این‌که وجود اختلاف معنی‌دار آماری در بین فصل‌ها این پدیده را توجیه می‌نماید. اما در بین ایستگاه‌ها تفاوت‌ها ناچیز و نامنظم بوده، به طوری که از نظر آماری هم معنی‌دار نبودند.

از نظر اکسیژن محلول، میزان آن در رودخانه اشکم (7/24 میلی‌گرم در لیتر) کم‌تر از رودهای وارده به تالاب انزلی (8/85 میلی‌گرم در لیتر) بود (نظامی و همکاران، 1385). این امر ناشی از عوامل مختلفی مثل سرعت جریان آب، دبی آب، پوشش گیاهی، سرچشمه رودخانه، شیب رودخانه، بارهای آلی و غیرآلی وارده به رودخانه و... می‌باشد. این میزان اکسیژن براساس استانداردهای مینه‌سوتا (حداقل

موجود در ایستگاه‌های نمونه‌برداری شدید نبوده، به طوری که نبود اختلاف معنی‌دار آماری این موضوع را تأیید می‌کند. میزان فسفات کل نیز در بین ایستگاه‌ها فرق داشته و تابعی از فصل بود. به طوری که در فصل‌های کشاورزی بهار و تابستان در ایستگاه‌های پایین‌دست مقدار آن بیش‌تر بود و در فصل‌های غیرکشاورزی پاییز و زمستان نامنظم و تا حدی یکنواخت بود که نبود اختلاف معنی‌دار آماری فسفات کل در ایستگاه‌های هشت‌گانه این موضوع را تأیید می‌نماید. در تقسیم‌بندی EPA برای ترکیبات فسفره حد مجازی تعریف نشده است، ولی در استاندارد تخلیه پساب به آب‌های سطحی در ایران میزان حد مجاز فسفات پساب‌ها 10 میلی‌گرم در لیتر تعریف شده است (دفتر حقوقی و امور مجلس سازمان حفاظت محیط زیست ایران، 1379). با توجه به میزان کل فسفر رودخانه اشکم، این رودخانه از توان بالایی در تقلیل فسفر وارده از مزارع برنج به دلیل جریان مناسب آب برخوردار است.

میانگین آمونیوم، نیتريت و نیترات در رودخانه اشکم به ترتیب 0/34، 0/06 و 0/81 میلی‌گرم در لیتر اندازه‌گیری شد، در حالی که در رودهای وارده به تالاب انزلی به ترتیب 0/61، 0/04 و 5/22 میلی‌گرم در لیتر بود (نظامی و همکاران، 1385). بر طبق کلاس کیفی آب براساس پارمترهای شیمیایی (اسماعیلی، 1379) با توجه به میزان آمونیوم، نیتريت و نیترات در کلاس 6 قرار می‌گیرد. همچنین با توجه به میزان آمونیوم و براساس اندیکس ساپروبی در کلاس III (زرد) (با آلودگی زیاد) آلفامزوساپروب قرار می‌گیرد. برای آمونیوم و نیترات در استاندارد EPA حد مجازی تعریف نشده است، ولی در لسیت آلاینده‌های غیرالویت‌دار قرار دارد

([www.epa.gov/waterscience/criteria/wqtable/index.html](http://www.epa.gov/waterscience/criteria/wqtable/index.html))

در استاندارد تخلیه پساب به آب‌های سطحی در ایران

صنعتی درجه 3 و حفاظت محیط زیست قرار دارد  
(<http://www.env.go.jp/en/water/wq/wp.html>).

براساس اندکس ساپروبی باتوجه به میزان BOD رودخانه اشکم در کلاس II-III (بار آلی در حد غیرقابل قبول) و آلفامزوساپروب (زرد) قرار دارد (اسماعیلی، 1379). در استاندارد تخلیه پساب به آب‌های سطحی در ایران میزان حد مجاز BOD<sub>5</sub> و COD پساب‌ها به ترتیب 30 و 60 میلی‌گرم در لیتر تعریف شده است (دفتر حقوقی و امور مجلس سازمان حفاظت محیط زیست ایران، 1379). میزان BOD در فصل‌های مختلف تفاوت‌های قابل توجهی داشت به طوری که وجود اختلاف معنی‌دار آماری هم این موضوع را تأیید می‌نمایند. در ایستگاه‌های مختلف اگرچه در فصل‌های مختلف تفاوت‌هایی دیده می‌شود، ولی در مجموع قابل توجه نبودند، به نحوی که از نظر آماری هم معنی‌دار نبودند. میزان COD هم در فصل‌های مختلف قابل توجه بوده و از بهار به سمت زمستان روند افزایشی قابل توجه داشت، به طوری که در فصل زمستان به شدت افزایش یافت و از نظر آماری هم اختلاف‌ها معنی‌دار بود. ولی در بین ایستگاه‌ها تفاوت‌ها نامحسوس و نامنظم بود، به طوری که از نظر آماری هم معنی‌دار نبودند.

میانگین شوری رودخانه اشکم 0/49 گرم در لیتر به دست آمد که در مقایسه با شوری رودهای وارده به تالاب انزلی (0/44 گرم در لیتر) قدری بیشتر می‌باشد (نظامی و همکاران، 1385). در هر صورت این میزان شوری بیان‌کننده آن است که آب رودخانه اشکم در زمره آب‌های شیرین قرار دارد. اگرچه در بین فصل‌ها و ایستگاه‌های مختلف تفاوت‌هایی هم دیده می‌شود (به‌خصوص در بین فصل‌ها معنی‌دار بود)، ولی در مجموع این تفاوت‌ها قابل اغماض می‌باشد.

روزانه 7 میلی‌گرم در لیتر) (کلاس 2A) (<http://www.revisor.leg.state.mn.us/arule>) و ژاپن (7/5 میلی‌گرم در لیتر) (کلاس‌های AA و A) (<http://www.env.go.jp/en/water/wq/wp.html>) برای آب‌های جاری قابل قبول می‌باشد. بر طبق اندکس ساپروبی اکسیژن محلول، رودخانه اشکم در کلاس II (بار آلی متوسط) و بتامزوساپروب (سبز) قرار داشت (اسماعیلی، 1379). در استاندارد تخلیه پساب به آب‌های سطحی در ایران میزان حد مجاز اکسیژن محلول پساب‌ها حداقل 2 میلی‌گرم در لیتر تعریف شده است (دفتر حقوقی و امور مجلس سازمان حفاظت محیط زیست ایران، 1379). برای اکسیژن محلول در استاندارد EPA حد مجازی تعریف نشده است، ضمن این‌که در لسیت آلاینده‌های غیرالویت‌دار قرار دارد ([www.epa.gov/waterscience/criteria/wqtable/index](http://www.epa.gov/waterscience/criteria/wqtable/index)).

در هر صورت میزان آن در فصل‌های مختلف با توجه به تغییرات دمایی بود، به طوری که با افزایش دما رابطه عکس داشت و وجود اختلاف معنی‌دار آماری در فصل‌های مختلف نیز بیانگر این نکته می‌باشد. ولی در بین ایستگاه‌ها تفاوت‌ها ناچیز بود، به طوری که آزمون‌های آماری (نبود اختلاف معنی‌دار آماری) نیز این موضوع را تأیید می‌نمایند.

میزان BOD (اکسیژن مورد نیاز بیولوژیک) و COD (اکسیژن مورد نیاز شیمیایی) در رودخانه اشکم به ترتیب 9/86 و 34/61 میلی‌گرم در لیتر به دست آمد، در حالی که در رودهای وارده به تالاب انزلی این فاکتور به ترتیب 8/35 و 8/46 میلی‌گرم در لیتر گزارش شده است (نظامی و همکاران، 1385) که این تفاوت ناشی از بارهای آلاینده وارده می‌باشند. در هر صورت میزان BOD رودخانه اشکم در کلاس E استاندارد ژاپن (10 میلی‌گرم در لیتر) و کاربری

## گیلان)

میزان توتال کلی فرم آب و فکال کلی فرم در رودخانه اشک به ترتیب 33541 و 5363 عدد در 100 میلی لیتر بود، در حالی که در رودهای وارده به تالاب انزلی به ترتیب 147845 و 22866 عدد در 100 میلی لیتر گزارش شده اند (نظامی و همکاران، 1385). بنابراین این رودخانه براساس استاندارد مینه سوتا در کلاس های 2A، 2B و 2B قرار می گیرند (<http://www.revisor.leg.state.mn.us/arule>). بر اساس استاندارد کمیسیون محیط زیست اروپا، توتال کلی فرم می تواند تا 5000 عدد در 100 میلی لیتر و کلی فرم دفعی 2000 عدد در 100 میلی لیتر باشد ([http://ec.europa.eu/environment/index\\_en.htm](http://ec.europa.eu/environment/index_en.htm)). توجه به میزان کلی فرم، رودخانه اشک در کلاس II و با درجه  $\beta$ - ساپروبی (سبز) قرار می گیرد (اسماعیلی، 1379). در استاندارد تخلیه پساب به آب های سطحی در ایران میزان حد مجاز کل کلی فرم پساب ها 1000 عدد در 100 میلی لیتر تعریف شده است (دفتر حقوقی و امور مجلس سازمان حفاظت محیط زیست ایران، 1379). علت این تفاوت فاحش را می توان ناشی از حجم بالای بارهای آلاینده به حوضه آبریز رودهای وارده به تالاب انزلی دانست. در فصل ها و ایستگاه های مختلف نیز اگرچه از نظر توتال کلی فرم آب و فکال کلی فرم تفاوت های مشهودی دیده شد، ولی در مجموع معنی دار نبودند. البته لازم به ذکر است که افزایش ناگهانی توتال کلی فرم در ایستگاه 7 از فصل تابستان و ایستگاه 2 از فصل زمستان و همین طور فکال کلی فرم در ایستگاه 6 از فصل بهار، در ایستگاه های 2 و 7 از فصل تابستان، در ایستگاه های 4 و 8 از فصل پاییز و ایستگاه های 1 و 2 از فصل زمستان ناشی از ورود نقطه ای بارهای آلاینده می باشد.

میزان pH رودخانه اشک 7/75 به دست آمد، در حالی که در رودهای وارده به تالاب انزلی 8/01 گزارش شده است (نظامی و همکاران، 1385). براساس استاندارد مینه سوتا (<http://www.revisor.leg.state.mn.us/arule>) و ژاپن (<http://www.env.go.jp/en/water/wq/wp.html>), رودخانه اشک می تواند در تمامی کلاس ها قرار گیرد. در هر صورت مقدار pH رودخانه اشک در حد استاندارد بود (اسماعیلی، 1379)، به طوری که براساس لیست آلاینده های غیرالویت دار EPA (6/5-9) نیز مقدار آن در حد مجاز می باشد ([www.epa.gov/waterscience/criteria/wqtable/index](http://www.epa.gov/waterscience/criteria/wqtable/index)). در استاندارد تخلیه پساب به آب های سطحی در ایران میزان حد مجاز pH برابر 6/5-8/5 تعریف شده است (دفتر حقوقی و امور مجلس سازمان حفاظت محیط زیست ایران، 1379). تفاوت این فاکتور در بین فصل ها و ایستگاه های مختلف کم بود. نبود اختلاف معنی دار آماری هم تأییدکننده این موضوع است.

میزان اسیدیته رودخانه اشک (5/50 میلی گرم در لیتر) قدری بیش تر از رودهای وارده به تالاب انزلی (5/47 میلی گرم در لیتر) به دست آمد و همانند pH در فصل های مختلف تفاوت ها ناچیز و از نظر آماری غیرمعنی دار بود. ولی در بین ایستگاه ها متغیر و نامنظم بود، به طوری که وجود اختلاف معنی دار آماری هم این موضوع را تأیید می نماید.

میانگین آزاد رودخانه اشک (4/57 میلی گرم در لیتر) بیش تر از آب رودهای وارده به تالاب انزلی (1/19 میلی گرم در لیتر) بود. دلیل این تغییرات همانند فاکتور اکسیژن بستگی به ویژگی های رودخانه دارد. در بین فصل ها هم تفاوت ها ناچیز و غیرمعنی دار بود. در حالی که در بین ایستگاه ها تفاوت ها بیش تر و معنی دار بود.

در مجموع با توجه به بررسی‌های انجام گرفته کیفیت آب رودخانه اشمک در وضعیت آلودگی متوسط به سمت زیاد قرار دارد که لازم است تمهیدات جدی در جهت کاهش بار آلودگی وارده به این رودخانه در نظر گرفته شود. در این راستا کاهش مصرف کودهای شیمیایی و سموم کشاورزی به همراه جلوگیری از ورود فاضلاب‌های روستایی، شهری و صنعتی پیشنهاد می‌گردد.

### تشکر و قدردانی

از مدیر کل و کارشناسان محترم دفتر محیط زیست دریایی سازمان حفاظت محیط زیست ایران و کارشناسان محترم اداره کل حفاظت محیط زیست گیلان که ما را در اجرای این پژوهش یاری نمودند، سپاسگزاری می‌نماییم.

### منابع

- 1- اسماعیلی ساری، ع.، 1379. مبانی مدیریت کیفی آب در آبرزی پروری. انتشارات موسسه تحقیقات شیلات ایران، 128 صفحه.
- 2- اسماعیلی ساری، ع.، 1381. آلاینده‌ها، بهداشت و استاندارد در محیط زیست. انتشارات دانشگاه تربیت مدرس، 767 صفحه.
- 3- دفتر حقوقی و امور مجلس سازمان حفاظت محیط زیست ایران. 1379. مجموعه قوانین و مقررات حفاظت محیط زیست ایران. جلد اول، انتشارات سازمان حفاظت محیط زیست ایران، صفحه‌های 494 تا 499.
- 4- سازمان آب منطقه‌ای استان گیلان، 1385. آمار دبی رودخانه‌های استان گیلان. 51 صفحه.
- 5- نظامی، ش.ع.، خارا، ح.، جمالزاد، ف.، و اکبرزاده، الف.، 1385. مقایسه خصوصیات فیزیکی و شیمیایی آب تالاب انزلی و رودخانه‌های ورودی و خروجی آن. مجله پژوهش و سازندگی (در امور منابع طبیعی)، شماره 73، صفحه‌های 76 تا 83.
6. Greenberg, A.E., Clesceh, L.S., Eaton, A.O., 1992. Standard methods, for examination of water and waste water. American public health association, 1015 Fifteenth Street, NW, Washington, DC 20005. 18 the Edition, 943pp.
7. <http://www.env.go.jp/en/water/wq/wp.html>.
8. <http://www.epa.gov/>.
9. [http://ec.europa.eu/environment/index\\_en.htm](http://ec.europa.eu/environment/index_en.htm).
10. <http://www.revisor.leg.state.mn.us/arule>.
11. <http://www.who.int>.

### **Water quality of Oshmak River (Guilan Province)**

**\*H. Khara<sup>1</sup>, H. Mazlomi<sup>2</sup>, Sh.A. Nezami<sup>1</sup>, A. Akbarzadeh<sup>2</sup>, S. Gholipour<sup>2</sup>, M. Ahmadnezhad<sup>3</sup>, S.F. Fallah<sup>2</sup>, M. Rahbar<sup>4</sup>**

<sup>1</sup>Dept. of Fisheries, Faculty of Natural Resources, Lahijan Branch, Islamic Azad University, Lahijan, Iran, <sup>2</sup>Guilan Environment Organization, Rasht, Iran, <sup>3</sup>Inland Water Aquaculture Research Center, Bandar Anzali, Iran, M.Sc in Fisheries, Young Research Club, Lahijan Branch, Islamic Azad University, Lahijan, Iran

---

#### **Abstract**

The Oshmak River is one of the most important rivers in Gilan province that passes from Kochesfehan, Lashtenesha and Zibakenar and joins the International Wetland of Boojagh, and then flows into the Caspian Sea through the National Park of Boojagh. Parameters of Physical, Chemical and Microbial of Oshmak River were measured from spring 2006- winter 2007. For this purpose, according to standard methods, Water parameters were measured from 6 selected stations seasonally. According to the results, mean of Air Temperature was 19.63 °C, mean of Water Temperature was 65.17 °C, mean of Turbidity was 29.40 FTU, mean of Conductivity was 1114.95 micromhos/cm, mean of TDS was 678.03 mg/l, mean of TSS was 38.58 mg/l, mean of Total Alkalinity was 77.75 mg/l, mean of Total Hardness was 412.25 mg/l, mean of Ca<sup>+2</sup> was 68.14 mg/l, mean of Mg<sup>+2</sup> was 60.44 mg/l, mean of Cl<sup>-</sup> was 133.45 mg/l, mean of So<sub>4</sub><sup>-2</sup> was 152.64 mg/l, mean of Po<sub>4</sub> was 0.08 mg/l, mean of Total Phosphate was 0.63 mg/l, mean of NH<sub>4</sub> was 0.34 mg/l, mean of No<sub>2</sub> was 0.05 mg/l, mean of No<sub>3</sub> was 0.81 mg/l, mean of Dissolve Oxygen was 7.24 mg/l, mean of BOD was 9.83 mg/l, mean of COD was 34.61 mg/l, mean of Salinity was 490 mg/l, mean of pH was 7.75, mean of Acidity was 5.50 mg/l, mean of Free Co<sub>2</sub> was 4.48 mg/l, mean of Total Coliform was 33541 no/100 ml/l and mean of Fecal Coliform was 5363 no/100 ml/l.

**Keywords:** Chemical Parameters; Physical Parameters, Microbial Parameters; Oshmak River; Guilan

---

\* - Corresponding Authors; Email: h\_khara1974@yahoo.com