



بررسی کیفیت فیزیکی و شیمیایی منابع آب منطقه طالقان در استان البرز

*مصطفی دستورانی^۱، مصطفی طاهری^۲، عادل سپهری^۳

۱- دانشجوی دکتری بیابانزدایی دانشگاه کاشان

۲- کارشناس ارشد آبخیزداری دانشگاه کاشان

۳- هیئت علمی دانشکده منابع طبیعی و محیط زیست دانشگاه فردوسی مشهد

چکیده

آب علاوه بر اینکه به ماده ضروری برای ادامه حیات می‌باشد نقش مهمی در توسعه اقتصادی و اجتماعی جوامع دارد. امروزه با پیشرفت صنایع، افزایش جمعیت و عدم کنترل مناسب زیست محیطی، خطرات زیادی از نظر آلودگی آبها وجود دارد. هدف از این مطالعه، سنجش پارامترهای فیزیکی و شیمیایی منابع آب منطقه طالقان، از نظر شرب و کشاورزی و مقایسه با استانداردهای ملی و بین‌المللی است. در مطالعه توصیفی و موردی انجام شده، نمونه‌های برداشت شده از رودخانه طالقان و تعدادی از چشمه‌های اطراف: گلینک، گراب، دهر، ناریان، خجیره، مهران و عزیزان آن می‌باشد که برداشت و مورد آزمایش قرار گرفتند. از جمله پارامترهای که مورد بررسی و آزمایش قرار گرفتند سولفات، کلر، سدیم، کلسیم و منیزیم، سختی کل، اسیدیته، هدایت الکتریکی، نسبت جذب سدیم و میزان مواد محلول در آب می‌باشند. نتایج این مطالعه نشان داد که عناصر محلول در آب (کاتیونها و آنیونها) بر مبنای طبقه بندی شولر، کیفیت آب در رودخانه از حداکثر مجاز و حداکثر مطلوب کمتر بوده، نمایانگر میزان بالای سختی آب این حوزه است که این خود با توجه به سازند های آهکی ارتفاعات شمال شرقی آن قابل توجیه است. در مورد این شاخص نیز زیر حوزه ناریان بالاترین رقم سختی را نشان می‌دهد. دامنه تغییرات، میان کمترین و بیشترین میزان سختی آب در حوزه قابل توجه و تامل است و TH آن ۳۰۲/۶ می‌باشد. همچنین در رابطه با کیفیت آبها از نظر شرب و کشاورزی بر اساس دیاگرام ویل کوکس لازم به ذکر است عمده نمونه‌ها از C2S1 تا C3S1 بوده است که بیانگر کیفیت مطلوب آب رودخانه طالقان از نظر استفاده کشاورزی می‌باشد و برای تمامی خاک‌ها قابل مصرف می‌باشد و گیاهان دارای ظرفیت تحمل شوری معمولی می‌توانند آن را مورد استفاده قرار دهند.

کلمات کلیدی: شولر، شیمیایی، فیزیکی، طالقان، کیفیت آب، ویل کوکس.



مقدمه:

آب در خلقت اولیه صاف و عاری از هر گونه آلودگی خلق شده است اما پیشرفت بشر و صنعتی شدن جوامع سبب تولید آلاینده‌های مختلفی گردیده که با ورود به محیط زیست انسان بویژه در منابع آبی باعث کاهش کیفیت آنها شده است (امیر بیگی، ۱۳۸۳). وجود برخی از املاح در آب برای سلامتی انسان ضروری است و این در حالی است که مقدار بیش از حد مجاز آنها سلامتی انسان را به خطر خواهد انداخت. بنابراین وجود آب آشامیدنی سالم ضامن سلامتی جامعه است و اولین قدم در شناخت آب، بررسی پارامترهای آب شرب است (شریعت پناهی، ۱۳۷۷؛ هودی، ۱۳۷۳؛ کاوامورا، ۱۹۹۱؛ واچینسکی، ۲۰۰۳). با توجه به رشد روز افزون جمعیت و آلودگی‌های و زیست محیطی آلودگی آب‌ها روز به روز بیشتر می‌شود متأسفانه این آلودگی‌ها سالانه موجب مرگ چندین میلیون نفر در جهان می‌شود که علاوه بر مشکلات روحی، ضررهای اقتصادی فراوانی را به دنبال دارد. از طرفی با توجه به رشد جمعیت و بالا رفتن سطح زندگی جوامع نیازهای آبی بشر رو به فزونی است (مهدی نیا و همکاران، ۱۳۸۴). اهمیت آب برای بهداشت و توسعه به اندازه‌ای است که سازمان جهانی بهداشت (WHO) مهمترین نارسایی قرن بیستم را عدم دسترسی همگان به بهداشتی و آب آشامیدنی سالم و کافی عنوان کرده است. تا بیست سال پیش مهمترین سرمایه ملی کشورها انرژی بود، اما در آینده‌های نه چندان دور آب را با نفت معاوضه خواهند کرد و امروزه تأکید بر صرفه جویی و استفاده بهینه از منابع آبی است (موسوی، ۱۳۸۴).

بخشی از کیفیت آبهای سطحی و زیر زمینی مربوط به بارش بوده ولی مهمترین نقش را نوع تشکیلات زمین شناسی، طول مسیر طی شده و مدت زمان این جابجایی ایفا می‌کنند. کیفیت آبها با توجه به طول مسیر طی شده و فراوانی مواد انحلالی در مسیر در نقاط مختلف تفاوت زیادی پیدا می‌کند. این پدیده مخصوصاً در کشور ایران از اهمیت بسیاری برخوردار است، بطوری که مشکل بسیاری از مناطق خشک و نیمه خشک تنها کم آبی نیست بلکه کیفیت نامناسب آبهای موجود نیز به آن اضافه می‌شود. رودخانه‌هایی همچون شاپور، دالکی و زهره در جنوب کشور، حبله رود در گرمسار و کال شور در سبزوار و بسیاری دیگر از رودخانه‌های کشور، در ابتدای مسیر دارای آب با کیفیت خوب بوده که با گذر از تشکیلات گچی و نمکی مخصوصاً گنبد‌های نمکی، کیفیت بسیار نامناسبی پیدا می‌کنند (دستورانی و همکاران، ۱۳۸۷). مطالعات انجام شده در این زمینه با توجه به اهمیت موضوع، سابقه دیرینه دارد. سازمان جهانی بهداشت، اولین رهنمودهای کیفیت آب آشامیدنی را در سالهای ۱۹۸۴ تا ۱۹۸۵ منتشر نمود و در سال ۱۹۸۸ کار تجدیدنظر رهنمودها آغاز شد تا اینکه در سال ۱۹۹۳ ویرایش دوم به چاپ رسید. در سال ۲۰۰۳ نیز آخرین نسخه از تجدید نظرهای انجام شده منتشر گردید (نبی زاده، ۱۳۷۵). در کشور ما استانداردهای فیزیکی و شیمیایی آب آشامیدنی نخستین بار در سال ۱۳۴۵ تهیه گردید و پس از چهار بار تجدیدنظر در یکصد و نود و پنجمین جلسه کمیته ملی استاندارد به عنوان استاندارد رسمی ایران منتشر گردید (ایماندل، ۱۳۷۶). در نقاط مختلف کشور نیز در این زمینه مطالعاتی صورت گرفته است. در پژوهشی که توسط آقایان دیندارلو، علیپور و فرشیدفر (۱۳۸۵) بر روی منابع آب شرب بندر عباس انجام گرفت مشخص گردید که پارامترهای شیمیایی آب شرب بندرعباس از دیدگاه بهداشتی مشکل آفرین نیست لیکن به دلیل پایین تر بودن کیفیت آب استحصالی از



منابع زیرزمینی و اختلاط آن با آبهای سطحی برخی پارامترها گستره مطلوب را تأمین نمی نماید (ایماندل، ۱۳۷۶). در پژوهش دیگری که در مورد کیفیت شیمیایی آب بندرعباس انجام گرفته، مقادیر فلئوئور، سولفات، کلراید، سدیم، سختی کل، EC و TDS در منابع آب زیرزمینی از حد مطلوب فراتر بوده است، اما کیفیت منابع آب سطحی در حد مطلوبی بوده است (لوکاووس و همکاران، ۱۳۸۵).

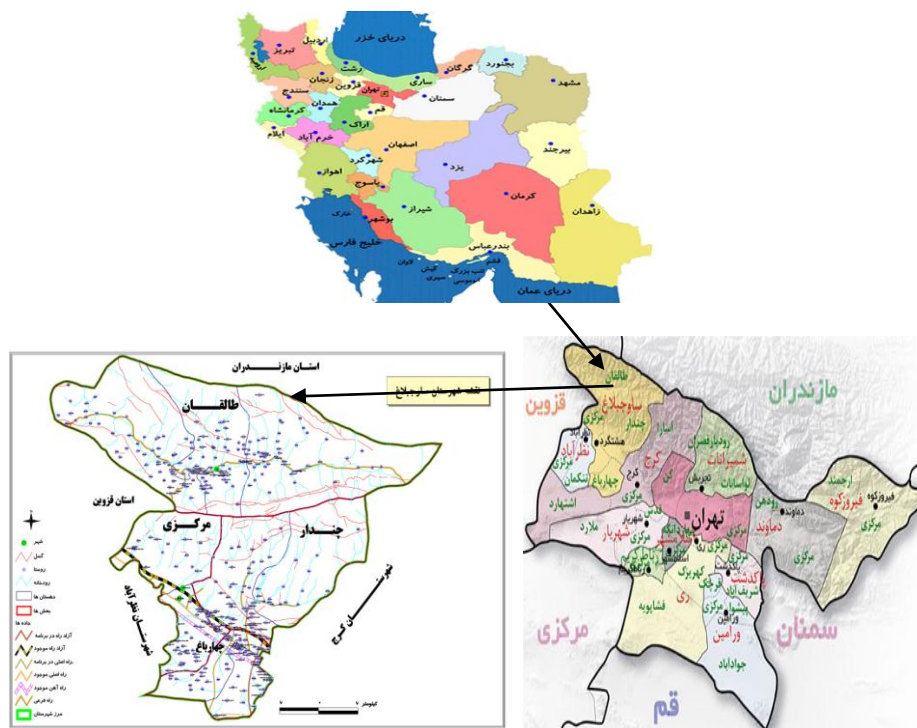
مواد روش‌ها

۱- منطقه مورد مطالعه

منطقه طالقان در قسمت میانی رشته کوه‌های البرز و در شمال غربی استان تهران واقع شده است. این منطقه بین عرضهای ۳۶ درجه و ۱۶ دقیقه و ۵۸ ثانیه تا ۳۶ درجه و ۱۰ دقیقه و ۴ ثانیه شمالی و طول جغرافیایی ۵۰ درجه m و ۳۴ دقیقه و ۱۸ ثانیه تا ۵۰ درجه و ۳۴ دقیقه و ۳۰ ثانیه شرقی واقع شده است.

طالقان از شمال به دره الموت و تنکابن و از شمال شرق با حوزه آبخیز رودخانه چالوس و حوزه آبخیز رودخانه کرج و گردنه عسلک، از جنوب با حوزه آبخیز زیاران و از غرب با حوزه آبخیز شاهرود همسایگی داشته و خود زیر حوزه ای از حوزه آبریز سفید رود می باشد.

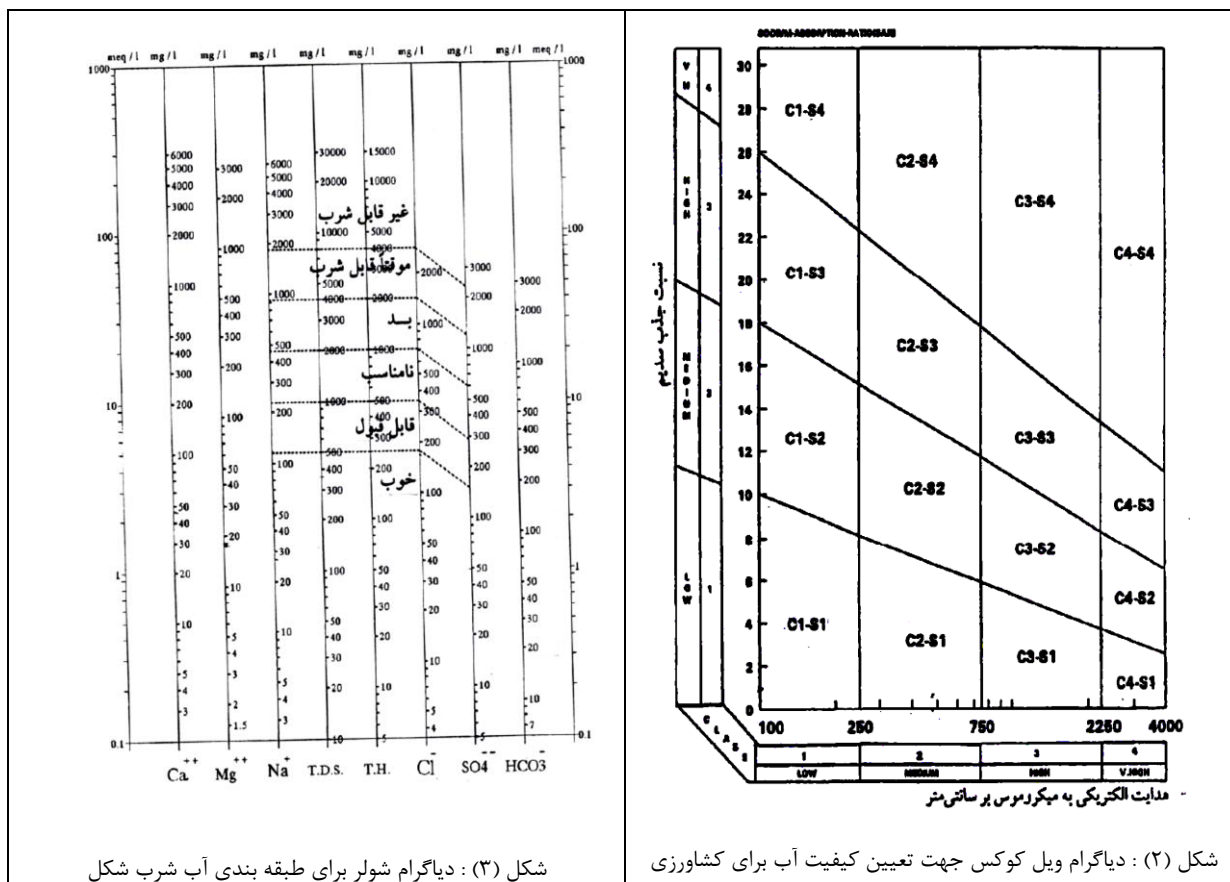
حوزه آبخیز چالوس که در شرق این منطقه قرار دارد و رودخانه چالوس در آن قرار جریان دارد، این حوزه کاملاً کوهستانی بوده و در البرز مرکزی واقع می باشد سرچشمه های اصلی آن کندوان، الیکا و انگوران و دهلار است. مساحت حوزه آبخیز طالقان ۹۶۰ کیلومتر مربع و محیط آن ۱۶۱ کیلومتر می باشد. طول حوزه آبخیز ۵۱ کیلومتر است. ارتفاع متوسط آبخیز ۳۰۴۵ متر، پست ترین نقطه آبخیز در محل سد مخزنی طالقان با ارتفاع ۱۶۸۸ متر و بلند ترین نقطه آن در ارتفاعات شمالی (همجوار با علم کوه) با ارتفاع ۴۴۰۲ متر می باشد (نقشه های توپوگرافی با مقیاس ۱:۵۰۰۰۰). موقعیت منطقه طالقان در روی نقشه در شکل (۱) نشان داده شده است.



شکل (۱) موقعیت منطقه طالقان

۲- روش تحقیق

این مطالعه موردی سال ۱۳۸۹ انجام شده است. جامعه مورد مطالعه مطالعه منابع تأمین کننده آب شرب و زراعت حوزه طالقان بوده که مشتمل بر تعدادی چشمه و رودخانه طالقان که در بالادست سد طالقان می‌باشند. با توجه به متنوع بودن این منابع، از روش نمونه برداری خوشه ای تصادفی جهت نمونه گیری استفاده گردید. محل برداشت نمونه ها در بر گیرنده رودخانه طالقان و تعدادی از چشمه‌ها بوده است. تعداد نمونه های برداشت شده در سطح کل حوزه ۸ منبع بوده است. آزمایشها در دو دسته کلی آزمایشهای دستگاهی و آزمایشهای تیتریمتری صورت گرفته است. آزمایشهای تیتریمتری مشتمل بر سختی موقت و دائم، کربنات و بی کربنات، کلسیم و منیزیم و کلرور بوده که بر اساس روشهای مندرج در مرجع استاندارد متد (گرینبرگ، ۱۹۹۵) صورت گرفته است. بر این اساس روش سنجش سختی کل، کلسیم و منیزیم، تیتراسیون با EDTAT بوده است. سنجش کلرور با روش یدومتری و نیترات نقره انجام شده است (علیزاده، ۱۳۸۵). آزمایشهای دستگاهی نیز شامل سنجش TDS و EC با دستگاه EC متر و PH (با دستگاه PH متر) سنجش شده است. آنیونها و کاتیونهای سدیم، نیترات، کلسیم و منیزیم با استفاده از دستگاه اسپکتروفتومتر با دقت ۰/۰۱ سنجش شده است. پس از بدست آوردن پارامترهای مورد نظر جهت بررسی کیفیت آب از نظر شرب، از دیاگرام شولر (شکل ۲)، و جهت بررسی کیفیت آب از نظر کشاورزی از دیاگرام ویل کوکس (شکل ۳)، همچنین بر اساس جدول ارائه شده از طرف کمیته ملی آبیاری و زهکشی آنها استفاده گردید (مهدوی، ۱۳۸۱).





همچنین بر اساس راهبرد سند ملی آب دولت جمهوری اسلامی ایران که در سال ۱۳۸۲ ارائه شد (راهبرد سند ملی آب، ۱۳۸۲) جدول (۲) نیز وضعیت آب منطقه برای کشاورزی مورد بررسی قرار گرفت. همچنین شاخص های اندازه گیری شده بر اساس استاندارد های ملی که در جدول (۱) ارائه شده است مورد تجزیه تحلیل واقع گردید.

استاندارد ملی		پارامترها mg/l
حداکثر مجاز*	حداکثر مطلوب*	
۴۰۰	۲۰۰	کلور
۴۰۰	۲۰۰	سولفات
۲۵۰	۷۵	کلسیم
۱۵۰	۵۰	منیزیم
۴۰۰	۲۵۰	سدیم
۵۰۰	۳۵۰	سختی کل
۱۵۰۰	۵۰۰	TDS
۲۰۰۰	۱۵۰۰	Ec

جدول (۱) پارامترهای شیمیایی آب شرب استانداردهای مربوطه



جدول (۲) راهنمای کیفیت آب آبیاری برای کشاورزی

درجه بهره برداری برای آبیاری			واحدها	معیارهای کیفی آب
نامناسب	متوسط	خوب		
				الف- شوری
>۳	۰.۷-۳	<۰.۷	ds/m	EC _w
>۲۰۰۰	۴۵۰-۲۰۰۰	<۴۵۰	mg/l	TDS
				ب- نفوذپذیری
<۰.۲	۰.۷-۰.۲	>۰.۷	ds/m	در حالتی که SAR=۰-۳ و مقدار EC _w
<۰.۳	۱/۳-۰.۳	>۱/۳	ds/m	در حالتی که SAR=۳-۶ و مقدار EC _w
<۰.۵	۱/۹-۰.۵	>۱/۹	ds/m	در حالتی که SAR=۶-۱۲ و مقدار EC _w
<۱/۳	۲/۹-۱/۳	>۲/۹	ds/m	در حالتی که SAR=۱۲-۲۰ و مقدار EC _w
<۲/۹	۵-۲/۹	>۵	ds/m	در حالتی که SAR=۲۰-۴۰ و مقدار EC _w
				ج- سمیت یونهای ویژه
				سدیم (Na)
>۹	۳-۹	<۳	SAR	آبیاری سطحی
	>۳	<۳	me/l	آبیاری بارانی
				کلرید (Cl)
>۱۰	۴-۱۰	<۴	me/l	آبیاری سطحی
	>۳	<۳	me/l	آبیاری بارانی
>۳/۰	۰.۷-۳	<۰.۷	mg/l	بر (B)
				عناصر کمیاب (جدول ۹-۲)
				د- اثرات متفرقه
>۳۰	۵-۳۰	<۵	mg/l	نیترژن (NO ₃ -N)
>۸/۵	۱/۵-۸/۵	<۱/۵	me/l	بیکربنات (HCO ₃)
				(PH) محدوده نرمال بین ۷/۵-۸/۴

نتایج

در این مطالعه بطور کلی، از ۸ منبع آب نم‌نه برداری شد که برای هر یک از نمونه ها ۱۲ پارامتر کیفی مورد بررسی و تجزیه و تحلیل قرار گرفت که نتایج حاصله در جدول شماره (۳) ارائه گردیده است.



منبع برداشت	Ec mmho/cm	PH	Na Mg/l	So4 meq/l	Cl Mg/l	Ca Mg/l	Mg Mg/l	TH Mg/l	TDS Mg/l	SAR
رودخانه	۴۰۸	۷/۶۲	۲/۷۱	۱۰/۴۱	۱/۲۵	۲/۸	۱۱/۶	۳۲۰/۴۶	۳۸۸	۰/۸۱
گلینک	۵۵۰	۷/۰۸	۳۷	۲۵/۰۵	۲۵	۸/۸	۱۶/۸	۲۵۳	۵۰	۰/۳۴
گراب	۶۰۰	۷/۵۳	۱۸	۱۲/۶۶	۱۱/۲۵	۶/۸	۱۰/۸	۲۶۵	۳۶۵	۰/۷
دهدر	۶۰۷	۷/۶۵	۲/۸۹	۱۱/۳۴	۵	۴/۸	۱۳/۶	۳۰۰	۴۲۹/۲	۱/۰۱
ناریان	۷۳۱	۷/۶۶	۲۲/۵۴	۱۸/۹۶	۱۲/۵	۷/۶	۱۰	۴۱۵	۵۶۴	۰/۶۹
خجیره	۳۶۷	۷/۴۳	۱۵/۵۲	۱۳/۷۷	۱۰	۱۱	۹	۲۱۷	۲۵۴	۰/۸۵
مهران	۶۷۵	۷/۲۶	۶۴/۲۵	۴۰/۵	۵۰	۱۳/۸	۱۷	۳۳۲	۴۵۳	۰/۶
علیزان	۴۵۳	۷/۱۳	۱۴/۸	۲۱/۶	۹/۱	۸/۲	۱۱/۳	۱۸۰	۳۰۲	۰/۷۶

جدول ۳: وضعیت کیفی آبهای حوزه طالقان

هر یک از شاخص های کیفیت آب جهت شرب و زراعت در آزمایشگاه تعیین و نتایج آن در جدول فوق ارائه گردید، پس از محاسبه هر یک از شاخص های کیفیت آب، هر یک از پارامترها با استاندارد های ملی مورد مقایسه قرار گرفتند که نتایج حاصله در جدول (۳) ارائه گردیده است. سپس جهت بررسی کیفیت آب از نظر شرب انسان و از نظر کشاورزی از دیاگرامهای شولر و ویل کوکس استفاده گردید که نتایج حاصله در جدول (۴) ارائه گردیده است.

* حداکثر مطلوب: حداکثر مقداری که عدم تأمین آن فقط کاهش کیفیت را به دنبال دارد و آب برای آشامیدن مناسب است.

* حداکثر مجاز: حداکثر مقداری از غلظت املاح در آب که استمرار شرب آن سلامتی یک انسان ۷۵ کیلوگرمی با مصرف روزانه ۲/۵ لیتر را به خطر نیندازد. جدول ۴: وضعیت کلی کیفیت آب حوزه مورد مطالعه از نظر شرب انسان و کشاورزی بر اساس دیاگرام های شولر و ویل کوکس.

جدول (۴) نتایج بدست آمده از دیاگرام شولر و ویلکوکس

ردیف	منابع مورد استفاده	جهت استفاده شرب انسان	جهت استفاده کشاورزی
۱	رودخانه	خوب	خوب C2S1
۲	گلینک	خوب	متوسط C3S1
۳	گراب	خوب	خوب C2S2
۴	دهدر	خوب	خوب C2S1
۵	ناریان	خوب	خوب C2S1
۶	خجیره	خوب	خوب C3S1
۷	مهران	خوب	خوب C2S1
۸	علیزان	خوب	خوب C2S2



بحث و نتیجه گیری

عناصر محلول در آب (کاتیونها و آنیونها) براساس دیاگرام شولر مورد آنالیز قرار گرفتند. بر مبنای طبقه بندی شولر، کیفیت آب در رودخانه از کیفیت تقریباً خوبی برخوردار می‌باشد، و TH آن ۳۲۰/۴۶ می‌باشد که قابل قبول می‌باشد. ارزیابی کیفیت شیمیایی آب از نظر کشاورزی با استفاده از مقادیر هدایت الکتریکی و نسبت ضریب جذب سدیم و پیاده نمودن آن‌ها بر روی دیاگرام ویلکس، کیفیت آب از نظر کشاورزی مشخص می‌گردد.

ملاحظه شد که عمده نمونه‌ها در کلاس C2S2 قرار داشته و برای کشاورزی مناسب می‌باشند. این نوع آب تقریباً برای تمامی خاک‌ها قابل مصرف می‌باشد و گیاهان دارای ظرفیت تحمل شوری معمولی می‌توانند آن را مورد استفاده قرار دهند. همچنین آب در سرچشمه‌های آن (مهران، ناریان و دهر) از کیفیت بهتری نسبت به سرشاخه‌های اصلی (نمونه‌گیری در گلینک) برخوردار بوده‌اند. اما در مجموع کیفیت آن در شاخه اصلی از حد مطلوب پایین‌تر نیامده و از وضعیت خوب و قابل قبولی جهت مصارف شرب و کشاورزی برخوردار است. حدود تغییرات این آب در ایستگاه گلینک، جهت مصارف شرب (دیاگرام شولر - برکاف) (TH1- TD1- TH2- TD2) می‌باشد (نمایه مصارف کشاورزی دیاگرام ویلکوکس) از C2S1 تا C3S1 بوده است که بیانگر کیفیت مطلوب آب رودخانه طالقان از نظر استفاده کشاورزی می‌باشد.

با توجه به جدول راهنمای کیفیت آب آبیاری برای کشاورزی با توجه به مقدار SAR و EC کیفیت آب در حد متوسط قرار می‌گیرد. استانداردهای آبهای مناسب جهت شرب، میزان PH میان ۵ تا ۸ را مورد تاکید قرار داده است و با توجه به نتایج بدست آمده از آنالیز شیمیایی، آبهای منطقه در ایستگاههای مختلف، که ۷/۲ می‌باشد کیفیت آب دارای استاندارد مناسب جهت شرب و کشاورزی است.

همچنین وضعیت آب رودخانه در محل سد طالقان در کلاس C2S1 می‌باشد که برای شرب مناسب تا خوب است. همچنین مقادیر SAR در محل سد کمتر از یک، مقدار شوری برابر ۴۰۸/۸۲ میکروموس بر سانتیمتر است. (این مقادیر در محل سد سفید رود به ترتیب ۳/۸ و بیش از ۱۰۰۰ می‌باشد) همچنین کاتیونهای رودخانه طالقان از نوع کلسیم می‌باشد (کلسیم ۵۶٪، منیزیم ۲۲٪ و سدیم و پتاسیم ۲۲٪ کاتیونها را در آب این رودخانه تشکیل می‌دهند).



منابع

- ۱- امیربیگی حسن. اصول تصفیه و بهداشت آب، انتشارات اندیشه رفیع، ۱۳۸۳.
- ۲- صفری غلامحسین، واعظی فروغ. بررسی کیفیت آب شرب شهرستان میانه، ششمین همایش ملی بهداشت محیط، دانشگاه علوم پزشکی ساری، ۱۳۸۲.
- ۳- دیندارلو کاووس، علی پور ولی. بررسی کیفیت شیمیایی آب شرب بندرعباس و مقایسه با استانداردهای کشوری، هشتمین همایش ملی بهداشت محیط، دانشگاه علوم پزشکی تهران، ۱۳۸۴.
- ۴- موسوی غلامرضا. مهندسی آب (برنامه ریزی، طراحی، بهره برداری)، جلد یک، انتشارات حفیظ، ۱۳۸۴.
- ۵- مهدی نیا محمود، دهقانی فاطمه، آشوری مهدیه، برزوئی حسن. بررسی کیفیت شیمیایی و میکروبی شبکه های توزیع آب منطقه مهماندوست و شهرک شهرسازی دامغان در بهار ۱۳۸۴، هشتمین همایش ملی بهداشت محیط، دانشگاه علوم پزشکی تهران، آبان. ۱۳۸۴
۶. راهبرد سند ملی آب، ۱۳۸۲، دولت جمهوری اسلامی ایران
۷. ایماندل، کرامت اله و همکاران، ویژگیهای فیزیکی و شیمیایی آب آشامیدنی. کتابچه استاندارد. شماره ۱۰۵۲. مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران. چاپ پنجم ۱۳۷۶.
- ۸- دستورانی، مصطفی. میر، علی و همکاران، مطالعات هیدرولوژی و منابع آب حوزه میل سفید - جهان آباد، پایان نامه کارشناسی، دانشکده منابع طبیعی دانشگاه یزد، ۱۳۸۶.
- ۹- دیندارلو، کاووس. علیپور، ولی و غلامرضا فرشیدفر، کیفیت شیمیایی آب شرب بندر عباس، مجله پزشکی هرمزگان، سال دهم، شماره اول، بهار ۸۵، صفحات ۶۲-۵۷.
- ۱۰- شریعت پناهی، محمد. اصول کیفیت و تصفیه آب و فاضلاب. چاپ پنجم. انتشارات دانشگاه تهران. ۱۳۷۷.
- ۱۱- صفری، غلامحسین. واعظی، فروغ. بررسی منابع کیفیت آب شرب شهرستان میانه. ششمین همایش کشوری بهداشت محیط. ساری ۱۳۸۲.
- ۱۲- علیزاده، امین. رابطه آب و خاک و گیاه، انتشارات دانشگاه امام رضا (ع)، ۱۳۸۵.
- ۱۳- عودی، قاسم. کیفیت آب آشامیدنی. چاپ اول. انتشارات محقق. ۱۳۷۳
- ۱۴- مهدوی، محمد. هیدرولوژی کاربردی، جلد دوم، انتشارات دانشگاه تهران، ۱۳۸۱.
- ۱۵- نبی زاده نودهی، رامین. فائزی رازی، دادمهر. رهنمودهای کیفیت آب آشامیدنی. سازمان بهداشت جهانی. چاپ اول. تهران. انتشارات نص. ۱۳۷۵.

16- Greenberg AE, Clesceri LS, Eaton AD. Standard method for the examination of water and wastewater. 19th ed. Washington: APHA; 1995.

17- Kawamura S. Integrated design of water treatment facilities. 1st ed. New York: John Wiley & Sons; 1991.

18- Wachinski AM. Water quality. 3rd ed. AWWA; 2003.



Evaluate the physical and chemical quality of water resources Taleghan in Alborz province

Water In addition to being essential for survival is a matter important role in economic and social development of communities Dard.amrvz·h with the progress of population, industry and lack of proper control environment, there are high risks of water contamination. The aim of this study was to measure the physical and chemical parameters of water resources Taleghan, for drinking and agriculture, and compared with national and international standards. In the case study, the samples taken from the river around Taloqan and a number of sources: Gelinak hydrological units, grub, Dehdar, Nari Khjyrh, Mehran and Alizai it is the harvest and were tested. Among the studied parameters were tested and sulfate, chloride, sodium, calcium, magnesium, total hardness, pH, electrical conductivity, sodium absorption ratio and an important loss of water-soluble. The results showed that the water-soluble ingredients (cation and anion) are classified according to Schuler, water quality in the river and up to the maximum allowable less favorable Bvdh⁻, represents the top of the field that the hardness of the water with respect to Formation limestone highlands of northeastern it is justified. In the case of this indicator also shows the scope of Naryan highest hardness. Range between the lowest and highest water hardness in the area is considerable introspection. PH and it is 302.6 B-Ha also concerned with the quality of drinking and agriculture, according to Will Cox diagrams of samples of C2S1 to C3S1 It should be noted that expresses high quality water for agricultural use and for all soil Taleghan can be consumption of common salt tolerance of plants and capacity can be used to answer.

Key words: Schuler, chemical, physical, Taloqan, water quality, Will Cox.