



دانشگاه آزاد اسلامی واحد اهر
فصلنامه‌ی کاربرد شیمی در محیط زیست

سال یازدهم، شماره‌ی ۴۱
زمستان ۱۳۹۸، صفحات ۴۱-۳۳

بررسی کیفیت آب آشامیدنی شهرستان گوگان

احمد اصل هاشمی *

گروه بهداشت و تغذیه، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی تبریز، تبریز، ایران

Email: aaslhashemi@yahoo.com

پرینسا افتخاری

کارشناس بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی تبریز، تبریز، ایران

چکیده

آب همواره مقادیری املاح، مواد معلق و گازهای محلول همراه خود دارد. آب در انتقال و انتشار بسیاری از بیماری‌های مهم میکروبی، ویروسی و انگلی نقش اساسی دارد. اصولاً هیچ آبی را نمی‌توان قبل از بررسی میزان پارامترهای فیزیک و شیمیایی و اندیکس میکروبی آن با اطمینان خاطر به مصرف شرب رساند. به دلیل بروز ضایعات غیر قابل جبران در اثر ناخالصی‌های شیمیایی موجود در آب شرب به میزان بیش‌تر از مجاز و تامین سلامت مردم دلیل عمده بررسی موضوع بوده است.

کلید واژه: آب شرب، کیفیت شیمیایی، کیفیت ایمنی آب، شهرستان گوگان.

مقدمه

فرمول زیر برای محاسبه GWQI به کار می رود [۱۱]:

$$GWQI = \text{Anti log} \left[\sum w \log_{10} q_n \right]$$

$W =$ ضریب وزنی که مطابق با جداول به دست می آید.

$q =$ رتبه کیفی که از طریق فرمول زیر محاسبه می شود:

$$q_n = \left\{ \frac{(V_{\text{actual}} - V_{\text{ideal}})}{(V_{\text{standard}} - V_{\text{ideal}})} \times 100 \right\}$$

$V_{\text{actual}} =$ آن میزان پارامتر کیفی آب که با آنالیز آزمایشگاهی به دست می آید.

$V_{\text{ideal}} =$ آن مقدار پارامتر کیفی آب که می توان از جداول استاندارد بدست آورد. این مقدار برای pH برابر با ۷ و برای سایر پارامترهای کیفی آب صفر است.

$V_{\text{standard}} =$ استاندارد سازمان جهانی بهداشت برای پارامترهای کیفی آب.

در این پژوهش پارامترهای تخیل در محاسبه این شاخص عبارت بود از:

pH، TDS، سختی کل، فلوئور، کلر، سولفات، نترات، سدیم و قلیائیت کل. طبقه بندی آب‌های زیرزمینی بر مبنای GWQI آورده شده است [۱۲].

جدول ۱- طبقه بندی آب‌های زیرزمینی بر مبنای GWQI

GWQI	کیفیت آب زیرزمینی
۰-۲۵	خیلی خوب
۲۵-۵۰	خوب
۵۰-۷۵	متوسط
۷۵-۱۰۰	ضعیف
۱۰۰-۱۲۵	خیلی ضعیف
۱۲۵ و بیش تر	نامناسب

همچنین فراوانی ترکیبات آلی، پرتوزا، مواد شیمیایی سمی، نیتريت و نترات در آب ممکن است باعث اثرات زیان بار بر سلامت انسان به خصوص سرطان شود [۱۳].

در کشور ما نیاز به آب روز به روز افزایش می یابد. این موضوع نه تنها به خاطر افزایش جمعیت، بلکه برای سایر مصارف بهداشتی، صنایع و کشاورزی نیز می باشد [۱]. هدف اصلی بررسی‌های کیفی آب آشامیدنی حفظ بهداشت عمومی و سلامت مصرف کنندگان است.

بر اساس اهداف فوق باید ضمن فراهم نمودن آب کافی و در دسترس قرار دادن آن، نسبت به انطباق ویژگی‌های فیزیکی، شیمیایی، بیولوژیکی با استانداردهای تدوین شده اقدام گردد [۲].

منابع آلوده کننده آب به هرگونه منبعی که فعالیت با بهره برداری از آن موجب آلودگی آب گردد گفته می شود که ای عوامل شامل منابع صنعتی با کشاورزی، دامداری، شهری، خانگی، خدماتی، درمانی و متفرقه می باشند [۳].

از دیدگاه سازمان بهداشت جهانی، مهم ترین ویژگی‌های منابع آب آشامیدنی علاوه بر تازگی و عدم وجود رنگ، بو، مزه ناخوشایند باید عاری از میکروارگانیزم و مواد شیمیایی خطرناک برای سلامتی انسان نیز باشد [۴].

بیماری‌های مرتبط با آب بار سنگینی زیادی بر روی سلامت عمومی و اقتصاد جامعه دارد [۵]. در کل دنیا، آب آشامیدنی ناسالم همراه با بهداشت ضعیف باعث مرگ سالانه دست کم ۱/۶ میلیون کودک زیر پنج سال، که ۸۴ درصد آن‌ها در مناطق روستایی زندگی می کنند [۵].

آب آلوده می تواند باعث انتقال بیماری‌هایی مانند حصبه، شبه حصبه، وبا، یرقان عفونی، فلج اطفال، اسهال خونی و... گردد [۱۰]. روش‌های بسیاری برای ارزیابی کیفیت آب است.

روش (Ground Water Quality Index) GWQI یک روش بسیار مفید و موثر برای ارزیابی کیفیت آب است. این روش ابزار مفیدی برای آنالیز کیفی آب زیرزمینی است.

در روشی که توسط Chander Kumer Singh و همکارانش برای به دست آوردن شاخص کیفیت آب‌های زیرزمینی ارائه شده است.

نامطلوب شدن طعم آب با غلظت کاتیون مربوطه متغیر است. حدود آستانه طعم از ۲۵۰ میلی گرم بر لیتر برای سولفات سدیم تا ۱۰۰۰ میلی گرم بر لیتر برای سولفات کلسیم متغیر است. معمولاً این طور در نظر گرفته می شود که در مقادیر زیر ۲۵۰ میلی گرم بر لیتر نامطلوب شدن طعم به حداقل می رسد.

آهن: در منابع آب های زیرزمینی ممکن است مقداری آهن به صورت فرو در غلظت هایی تا چندین میلی گرم در لیتر وجود داشته باشد. در هنگام استخراج این منابع و تماس هوا با آب باعث اکسید شدن فرو و تبدیل آن به آهن فریک قهوه ای رنگ می گردد. آهن در مقادیر بالای ۰/۳ میلی گرم بر لیتر باعث لکه دار شدن لباس هنگام شست و شو و افزایش رنگ آب می شود.

سدیم: آستانه طعم برای سدیم ۲۰۰ میلی گرم بر لیتر است و چون نمی توان نتیجه گیری قطعی در خصوص اثرات بهداشتی سدیم نمود هیچ مقدار رهنمودی مبتنی بر بهداشت، برای آن به دست نیامده است.

سختی کل: مقبولیت عمومی برای سختی در جوامع مختلف فرق می کند. سازمان جهانی بهداشت هیچ مقدار رهنمودی مبتنی بر ایجاد عوارض بهداشتی برای سختی منظور ننموده است ولیکن آبی که دارای سختی بیش تر از ۲۰۰ میلی گرم بر لیتر باشد می تواند باعث رسوب جرم در سیستم توزیع و مصرف زیاد صابون گردد و از سوی دیگر آب با سختی کم تر از ۱۰۰ میلی گرم بر لیتر برای لوله ها بسیار خورنده خواهد شد.

حد مطلوب: عبارت است از گستره ای از غلظت عوامل موجود در آب آشامیدنی است که چنانچه آب حاوی موادی با غلظت بیش تر از آن باشد، از نظر کیفیت در حد پایین تری قرار داشته، اما هنوز برای آشامیدن مناسب است.

با توجه به گزارش سازمان ملل متحد سطح آب قابل مصرف ۷-۲٪ از کل آب موجود می باشد [۱۴].

و تنها ۱٪ از آب موجود در زمین برای نوشیدن، کشاورزی، تولید برق خانگی، مصارف صنعتی، حمل و نقل و دفع زباله کاربرد دارد [۱۴-۱۳].

به طور کلی کیفیت آب بستگی به زمین شناسی منطقه (هوازدگی، فرسایش) و اکوسیستم و همچنین دفع فاضلاب، آلودگی صنعتی، استفاده از آب برای کاهش حرارت و استفاده بیش از حد (ممکن است باعث کاهش مقدار آب موجود گردد) دارد.

مهم ترین پارامترهای شیمیایی شامل موارد ذیل می باشد: فلئور: مقادیر دریافت روزانه فلوراید به منطقه جغرافیایی بستگی دارد اگر رژیم غذایی شامل ماهی و چای باشد تماس از طریق غذا بطور خاص زیاد می شود تماس با فلوراید از طریق آب آشامیدنی به درجه حرارت منطقه نیز بستگی دارد و هرچه درجه حرارت بالاتر باشد میزان فلوراید موجود در آب بایستی کم تر از ۱/۵ میلی گرم در لیتر باشد.

نترات و نیتريت: در بسیاری از منابع آب خصوصاً منابع زیرزمینی افزایش مقادیر نترات به دلیل توسعه فعالیت های کشاورزی مشاهده شده است. به علت امکان وجود همزمان نیتريت و نترات در آب آشامیدنی مجموع نسبت غلظت هر کدام به مقادیر توصیه شده نباید از ۱/۵ میلی گرم بر لیتر تجاوز کند.

کلرور: غلظت های بالای کلرور باعث ایجاد طعم در آب شرب می گردد. حد آستانه طعم برای آنیون کلرور به نوع کاتیون ترکیبی با آن بستگی دارد. آستانه برای کلرور، سدیم، کلسیم، پتاسیم در گستره ۲۰۰ تا ۳۰۰ میلی گرم بر لیتر است. هیچ مقدار رهنمودی مبتنی بر بهداشت برای آن پیشنهاد نشده است.

سولفات: وجود سولفات در آب آشامیدنی می تواند ایجاد طعم قابل ملاحظه نماید.

در این مطالعه که یک بررسی توصیفی مقطعی - تحلیلی می‌باشد در ابتدا تعداد و موقعیت ایستگاه‌های مورد مطالعه با توجه به موقعیت جغرافیایی، شکل و مساحت مخزن، عمق آب در قسمت‌های مختلف، چگونگی آبیگری از سد، آب-های ورودی به دریاچه، آبیگرهای سد و با در نظر گرفتن منابع تولید آلاینده منطقه انتخاب گردید، که ایستگاه‌های این شهر خیابان اصلی امام می‌باشد.

مطالعه به صورت مقطعی در سه فصل متوالی (پاییز، زمستان و بهار) در سال ۱۳۹۶-۱۳۹۷ جهت بررسی پارامترهای کیفی فیزیکی (pH، کدورت، EC و کلر آزاد باقیمانده) و شیمیایی (TDS، سختی کل، قلیائیت کل، نترات، سرب، جیوه، کادمیوم و کروم) آب آشامیدنی شهرستان گوغان انجام گردید.

حد مجاز: حداکثر عوامل شیمیایی، فیزیکی و بیولوژیکی آب آشامیدنی است که استمرار مصرف آن برای انسان زیان آور نباشد. این مقادیر بر مبنای متوسط مصرف آب آشامیدنی روزانه ۲۱/۵ لیتر برای انسان ۷۰ کیلوگرمی در نظر گرفته شده است [۱۲].

مواد و روش‌ها

گوغان یکی از شهرستان‌های آذربایجان شرقی است جمعیت این شهر بر پایه سرشماری سال ۱۳۹۰ خورشیدی بالغ بر ۲۶۶۵۳ نفر بوده است نوزدهمین شهر پرجمعیت استان آذربایجان شرقی است. از نظر جغرافیایی در ۴۶ درجه شرقی و ۳۸ درجه شمالی و ۱۳۴۰ متر از سطح دریا قرار دارد. دارای آب و هوای معتدل می‌باشد. به صورت برنامه ریزی شده آب این شهرستان از شهر میاندوآب به صورت تصفیه شده تامین می‌شود (در گوغان بخش تصفیه خانه وجود ندارد).



شکل ۱: موقعیت جغرافیایی شهر گوغان

یافته‌ها و بحث

- مشخصات شیمیایی

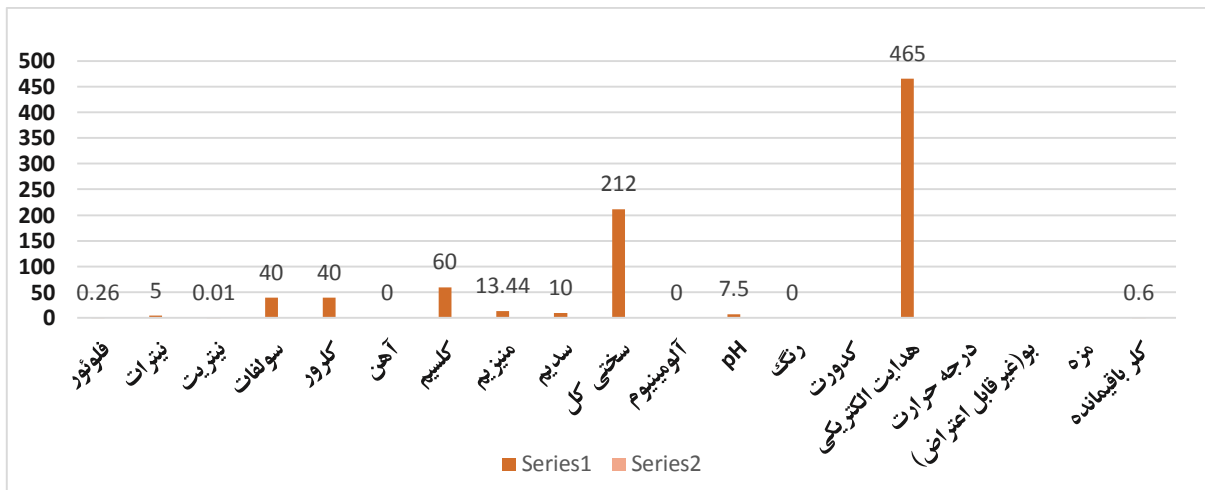
این مشخصات فیزیکی و شیمیایی جداول بر اساس اندازه گیری فصلی و ماهانه آب شهرستان گوغان جمع آوری شده است.

جدول ۱- نتایج ترکیبات شیمیایی

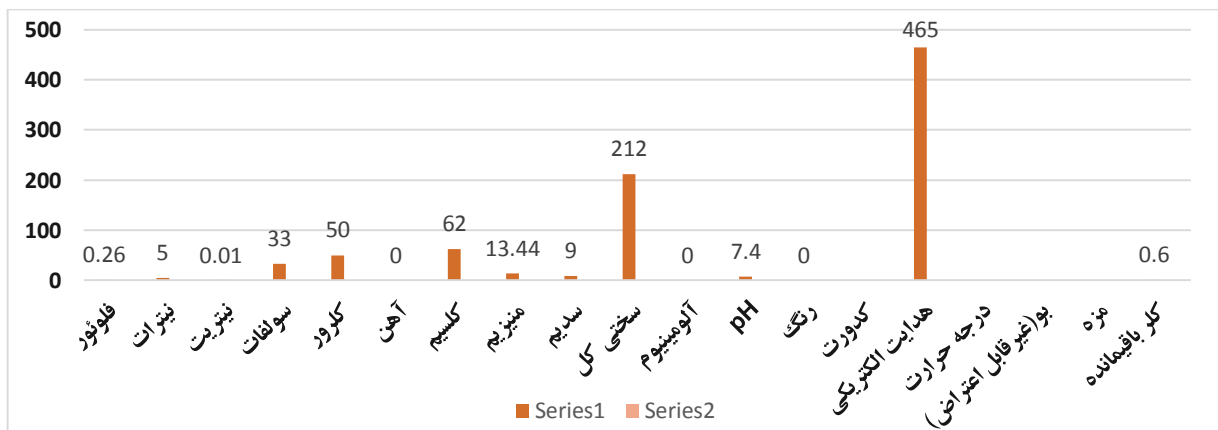
منبع برداشت (Mg/l پارامتر)	مقدار در نمونه	حداکثر مطلوب	حداکثر مجاز
فلوئور	۰/۲۷	۰/۵	۱/۵
نیترات	۵	—	۵۰
نیتریت	۰/۰۱	—	۳
سولفات	۳۳	۲۵۰	۴۰۰
کلرور	۵۰	۲۵۰	۴۰۰
آهن	—	۰/۱	۰/۳
کلسیم	۶۲	۷۵	۲۰۰
منیزیم	۱۳/۴۴	۵۰	۲۰۰
سدیم	۹	۱۲۰	۲۰۰
سختی کل	۲۱۲	۲۰۰	۵۰۰
آلومینیوم	—	۰/۱	۰/۱_۰/۲

جدول ۲- نتایج ترکیبات فیزیکی و شیمیایی

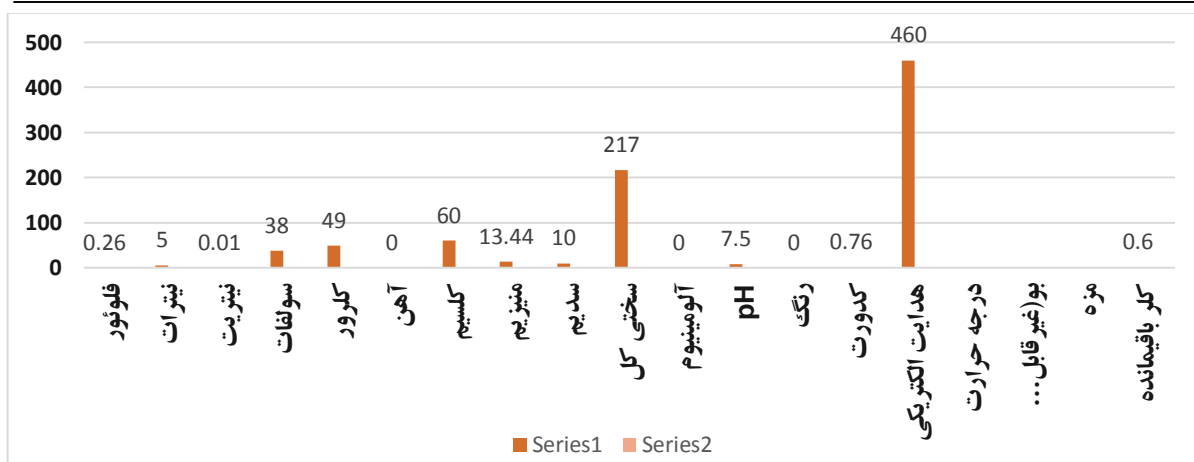
مشخصات	مقدار در نمونه	حداکثر مطلوب	حداکثر مجاز
PT_CO رنگ	—	۱>	۱۵
بو(غیر قابل اعتراض)	—	۲	—
مزه	—	—	در حد قبولیت مردمی
N.T.U کدورت	۰/۷۷	۱	۵
هدایت الکتریکی	۴۶۵	—	—
pH	۷/۱	۶/۵_۸/۵	۶/۵_۹



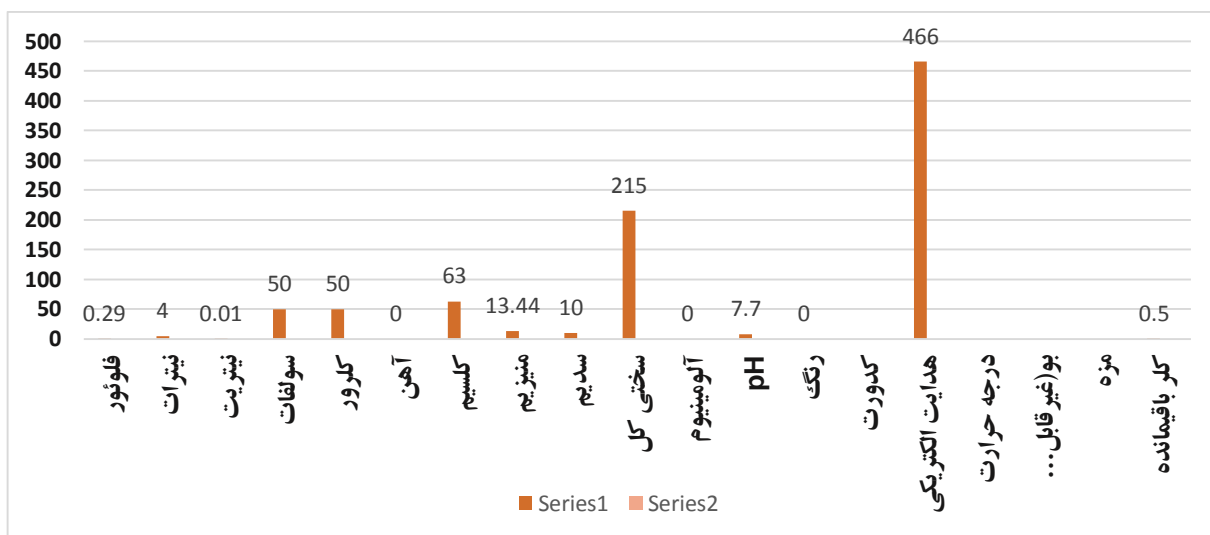
نمودار ۱: پارامترهای کیفی و کمی آب در فروردین ماه



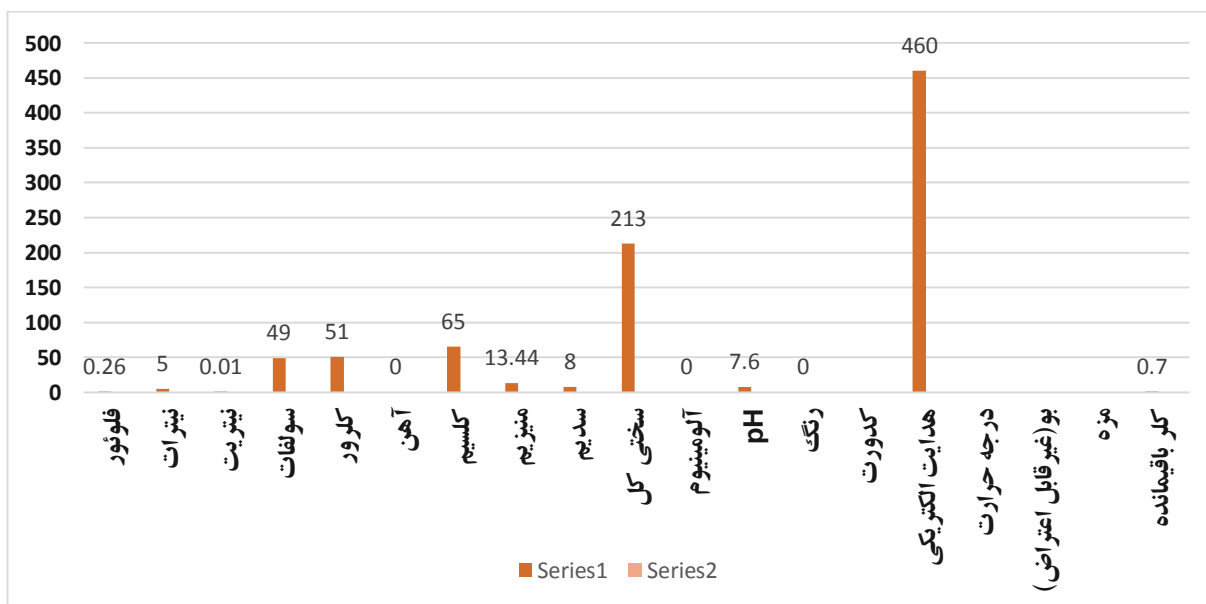
نمودار ۲: پارامترهای کیفی و کمی آب در اردیبهشت ماه



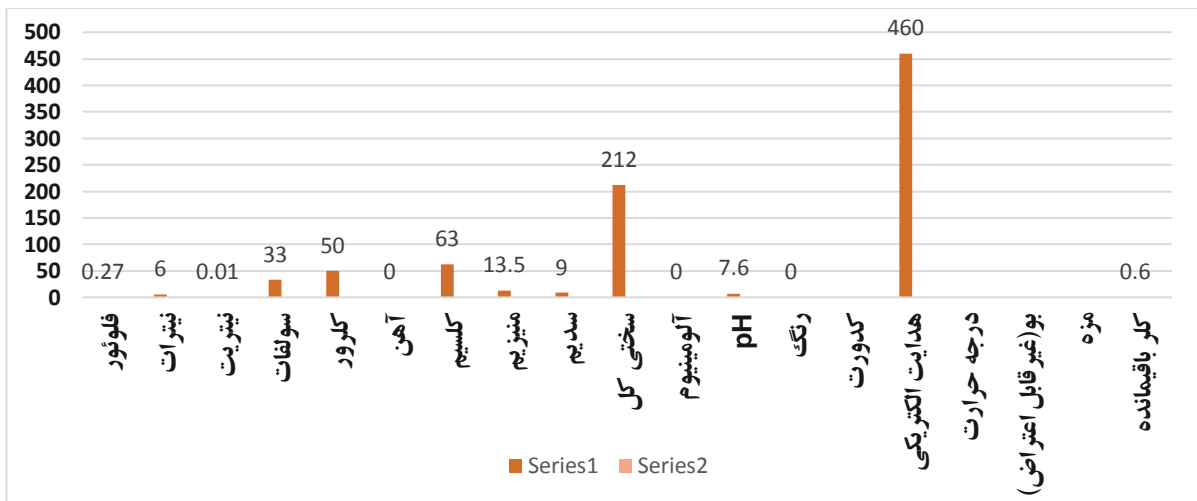
نمودار ۳: پارامترهای کیفی و کمی آب در خرداد ماه



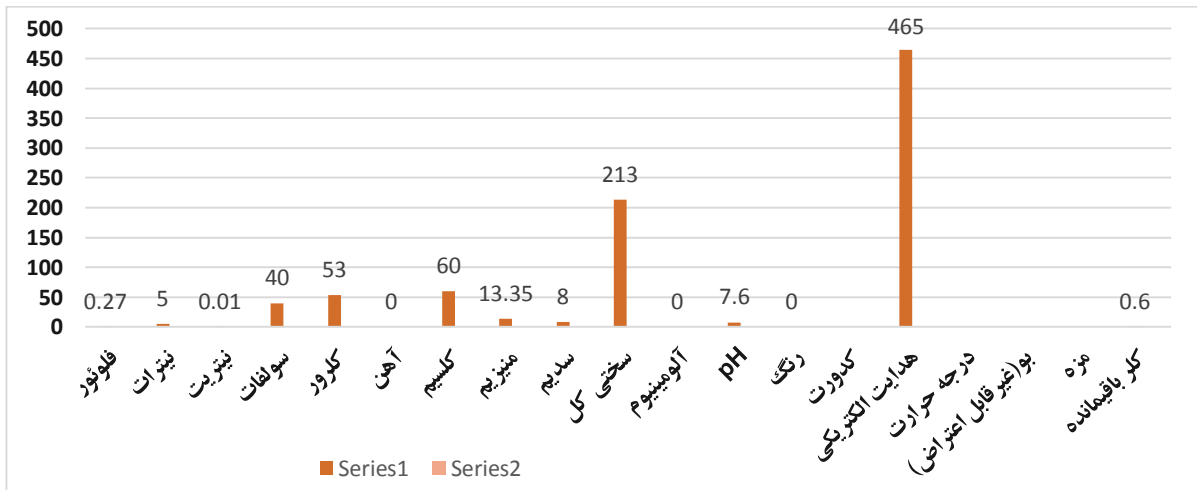
نمودار ۴: پارامترهای کیفی و کمی آب در تیر ماه



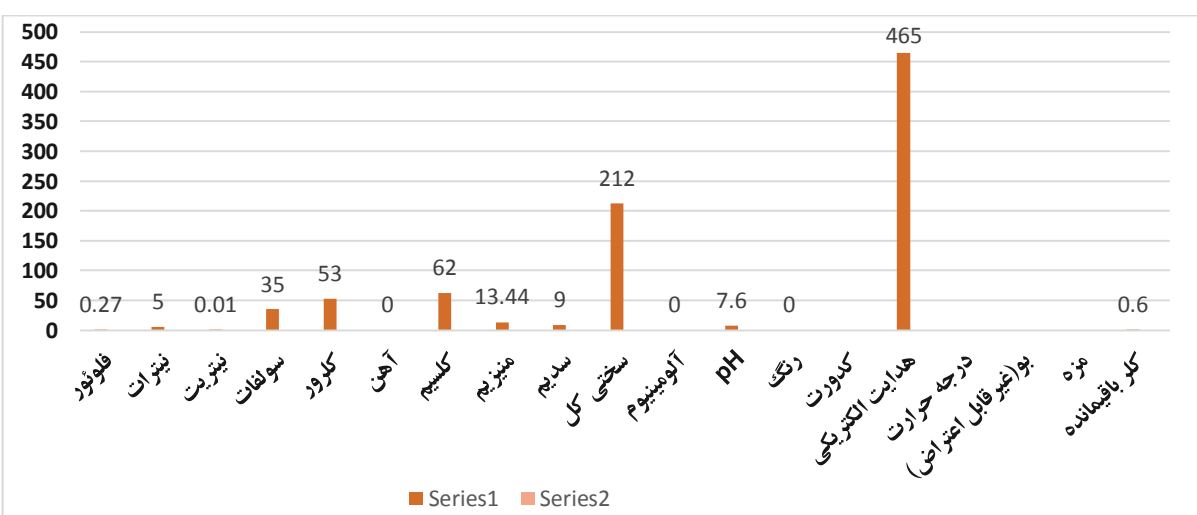
نمودار ۵: پارامترهای کیفی و کمی آب در مرداد ماه



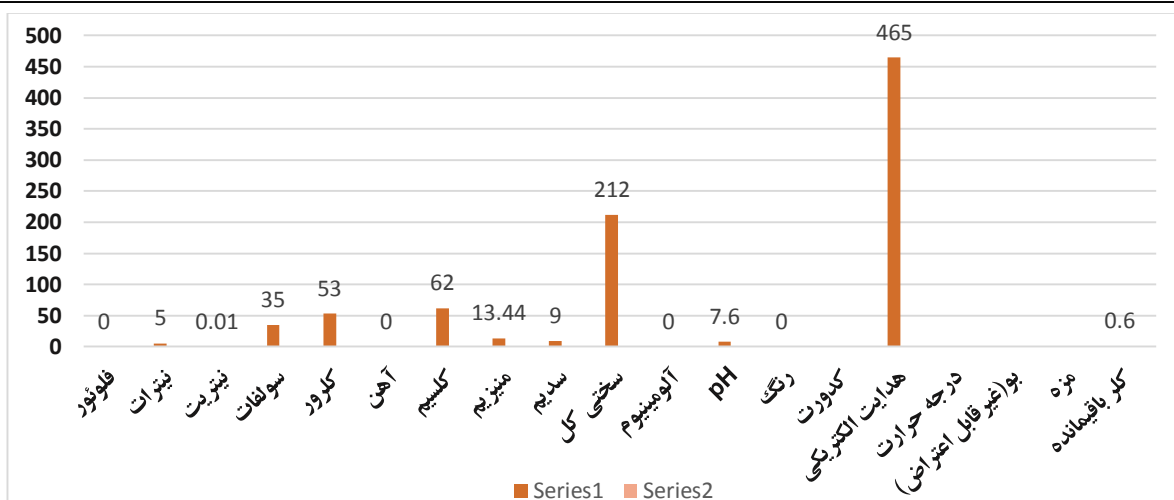
نمودار ۶: پارامترهای کیفی و کمی آب در شهریور ماه



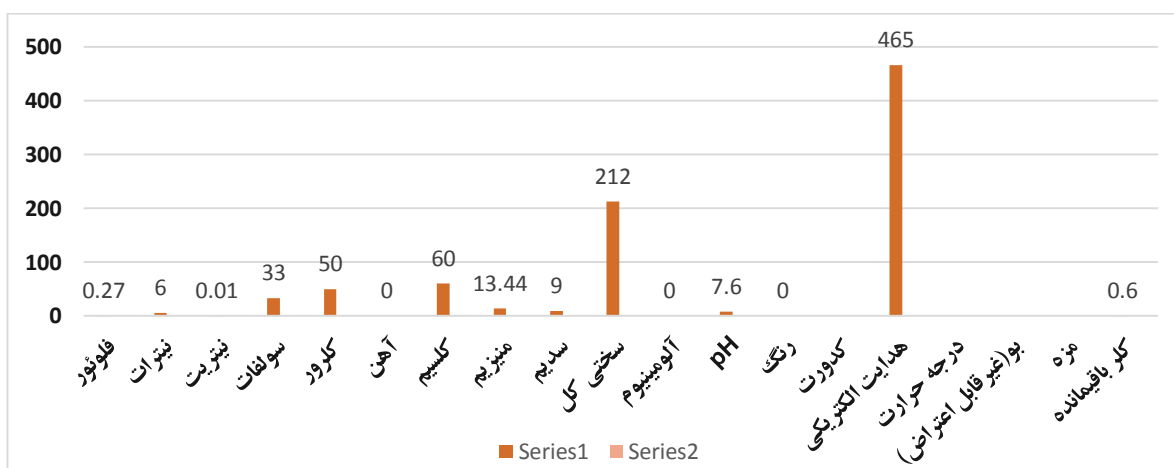
نمودار ۷: پارامترهای کیفی و کمی آب در مهر ماه



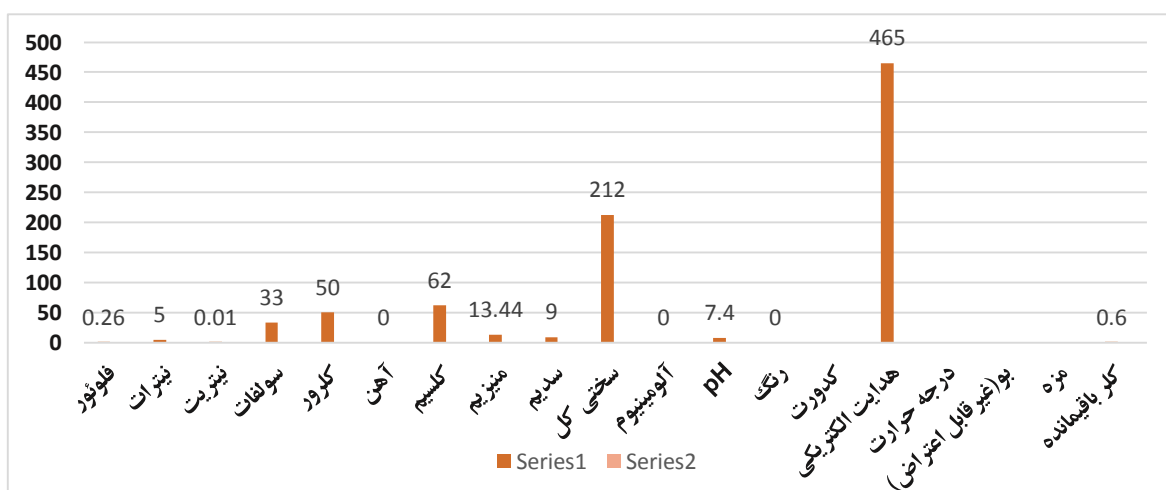
نمودار ۸: پارامترهای کیفی و کمی آب در آبان ماه



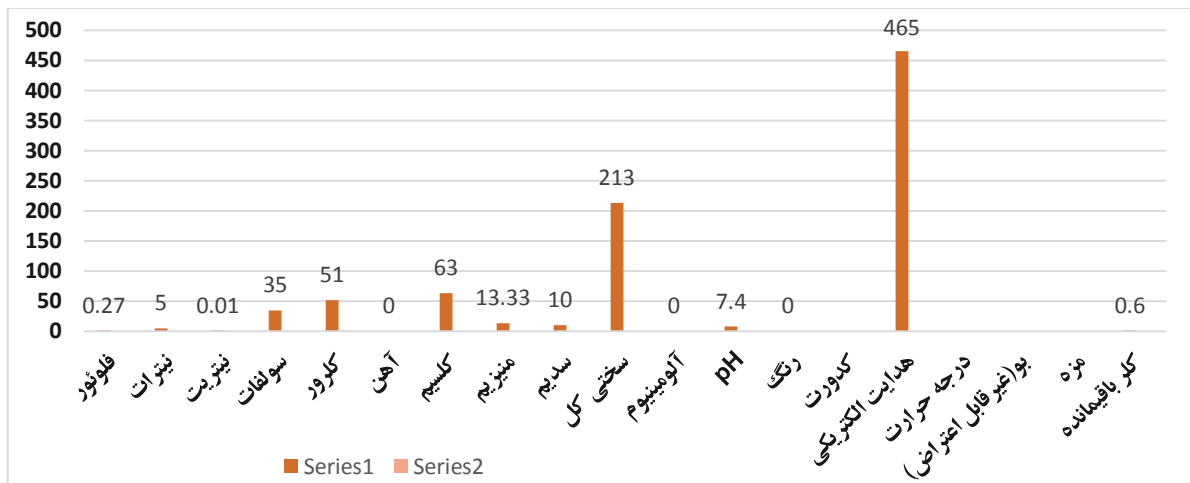
نمودار ۹: پارامترهای کیفی و کمی آب در آذر ماه



نمودار ۱۰: پارامترهای کیفی و کمی آب در دی ماه



نمودار ۱۱: پارامترهای کیفی و کمی آب در بهمن ماه



نمودار ۱۲: پارامترهای کیفی و کمی آب در اسفند ماه

[9] Ravenscroft, P., Mahmud, ZH., Islam, MS., Hossain, AKMZ., Zahid, A., Saha, GC., 2017, et al. The public health significance of latrines discharging to groundwater used for drinking. *Water Res*; 124:192-201.

[10] Entezari, A., Akbari, E., Mayvaneh, F., 2014, Investigation of Drinking Water Quality Obtained from Groundwater on Human Diseases in Recent Decade in Mashhad Plain. *Scientific Journals Management System*; 13(31):157-72. [Persian]

[11] Babaei, AA., Ahmadi Angali, K., Salimi, J., Ghaffarizadeh, F., Askari, B., Maroofi, N., 2014, et al. Assessment of 10. Chemical quality of Drinking Water Supplies in Rural area of Neyshabour City. *Journal of Torbat Heydariyeh University of Medical Sciences* 2015; 2(4):53-8. [Persian]

[12] Shanyengana, M.K., Seely, M.K., Sanderson, R.D., 2004, Major ion chemistry and groundwater salinization in ephemeral floodplains in some arid regions of Namibia. *J Arid. Environ.*; 57:71-83. 19.

[13] Baghvand, A., 2010, Groundwater quality degradation of an aquifer in Iran central desert; 260 :264-275. In Persian.

نتیجه گیری

این مطالعه نشان می‌دهد که پارامترهای کیفی و کمی آب شرب در ماه‌های مختلف سال تغییر بسیار ناچیزی داشته که تاثیری در کیفیت آب شرب ندارد و همه‌ی پارامترها کم‌تر از حد مطلوب و حد مجاز بوده و ضرری بر مردم، محیط زیست و ... ندارد و ۹۸ درصد آب‌های این شهرستان سالم بوده و تنها دو درصد و کم‌تر از آن آلوده است که در نمودار تغییر و مقدار پارامترها مشخص شده است.

منابع

[1] Maggie, A., Elimelech, M., 2007, Water and Sanitation in Developing Countries: Including Health in the Equation. *Environmental Science and Technology* ; 41(1): 17-24

[2] Alley, E. R., 2000, *Water Quality Control* . New York : MC Graw-Hill.

[3] Khani, M.H., Yaghamyian, K., 1397, *Water treatment*. 1nd ed. Tehran. [In Persian].

[4] Malakotian, M., Karami, A., 2004, Evaluation of chemical quality changes of underground water sources in bam and broat plain in 1376-1383. *Journal of Hormozgan University of Medical Sciences*;102-16. [In Persian].

[5] Helm seresht, P., delpisheh, E., 1997, *Occupation health*. 1nd ed.

[6] Chander Kumar, S., Satyanarayan, Sh., Saumitra, M., Kumari, R., 2011, et al. Application of GWQI to Assess Effect of Land Use Change on Groundwater Quality in Lower Shiwaliks of Punjab: Remote Sensing and GIS Based Approach. *Water Resour Manage*; (25):1881-98.

[7] Wang, Q., Yang, Z., 2016, Industrial water pollution, water environment treatment, and health risks in China. *Environ Pollut*; 218:358-65.

[8] Shygonsky, V., Shygonska, N., 2016, Assessment of drinking water quality as a factor affecting human health in Zhytomyr Region; (18) 2:e120-e126.