

## بررسی پتانسیل خوردگی و رسوب‌گذاری آب شرب روستایی شهرستان تایباد در سال ۹۵-۱۳۹۴

- مجتبی داودی<sup>۱</sup>، آمنه اسکندری تربقان<sup>۲</sup>، فاطمه برجسته عسکری<sup>۳\*</sup>، محمد سرمدی<sup>۴</sup>، جواد سلیمی<sup>۵</sup>، داود طحان<sup>۶</sup>، حسن شیرزاد فاردقی<sup>۷</sup>
- ۱- استادیار گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی تربت‌حیدریه، تربت‌حیدریه، ایران  
 ۲- مربی گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده علوم پزشکی تربت‌جام، تربت‌جام، ایران  
 ۳- مربی گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی تربت‌حیدریه، تربت‌حیدریه، ایران  
 ۴- کارشناس ارشد مهندسی بهداشت محیط، دانشگاه علوم پزشکی تربت‌حیدریه، تربت‌حیدریه، ایران  
 ۵- دانشجوی کارشناسی مهندسی بهداشت محیط، کمیته تحقیقات دانشجویی، دانشگاه علوم پزشکی تربت‌حیدریه، تربت‌حیدریه، ایران

### چکیده

**زمینه و هدف:** خوردگی یکی از پیچیده‌ترین و پرهزینه‌ترین مشکلات مربوط به تولید آب آشامیدنی می‌باشد که بر سلامت مصرف‌کنندگان و پذیرش عمومی یک منبع آب و هزینه‌های تامین آب آشامیدنی تاثیر گذار است. رسوب‌گذاری نیز سبب مشکلاتی همچون گرفتگی و افت فشار در شبکه آب‌رسانی خواهد شد. هدف از این مطالعه تعیین کیفیت شیمیایی و شاخص‌های پایداری (پتانسیل خوردگی و رسوب‌گذاری) منابع تامین آب شرب روستاهای شهرستان تایباد در سال ۹۵-۱۳۹۴ بود.

**روش‌ها:** در این مطالعه توصیفی مقطعی، تعداد ۹۶ نمونه (از ۸ چاه) در مدت ۱۲ ماه از نظر پارامترهای فیزیکی-شیمیایی مختلف مورد آنالیز قرار گرفت. سپس خوردگی و رسوب‌گذاری آب از نظر شاخص لانتزیه، شاخص رایزنر، شاخص ته‌اجمی و شاخص پوکوریوس تعیین شد. **نتایج:** نتایج نشان داد که برخی از چاه‌ها نتوانستند حد مجاز کیفیت را از نظر TDS و سختی برآورده سازند. اما از نظر پارامترهای دیگری از جمله فلوراید، نیتریت و نیترات حدود مجاز رعایت شده بود. همچنین ایستگاه‌های نمونه‌برداری از نظر شاخص لانتزیه ۵۰ درصد خورنده و ۵۰ درصد رسوب‌گذار، شاخص رایزنر ۵۰ درصد خورنده و ۵۰ درصد خنثی، شاخص ته‌اجمی ۲۵ درصد رسوب‌گذار و ۷۵ درصد خنثی، و از نظر شاخص پوکوریوس ۳۷/۵ درصد خورنده، ۲۵ درصد رسوب‌گذار و ۳۷/۵ درصد خنثی بودند.

**نتیجه‌گیری:** از آنجا که از نظر اکثر شاخص‌ها، آب منطقه در وضعیت خنثی و پایدار قرار ندارد، لذا پایدارسازی آب قبل از ورود آب به شبکه توزیع به عنوان عاملی مهم در کنترل پدیده خوردگی و رسوب‌گذاری توصیه می‌شود.

**کلمات کلیدی:** آب آشامیدنی، کیفیت فیزیکی شیمیایی، خوردگی، رسوب‌گذاری

\*آدرس نویسنده مسئول: گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی تربت‌حیدریه، تربت‌حیدریه، ایران. شماره تماس:

۰۵۱-۵۲۲۲۶۰۱۱

آدرس پست الکترونیک: [Fatemeh.barjasteh@gmail.com](mailto:Fatemeh.barjasteh@gmail.com)

## مقدمه

دسترسى به آب آشاميدنى سالم يکى از فاکتورهای ضرورى براى حفظ و ارتقاى سلامت جامعه است. به همین دلیل، روش‌های مختلفی براى تعيين کیفیت آب آشاميدنى در دسترس جوامع ارائه شده است. تعيين کیفیت شيميايى و خصوصيات خوردگى-رسوب‌گذاری يکى از مهمترين اقداماتى است که براى ارزيايى کيفى آب در دسترس جوامع استفاده مى‌شود (۱).

خوردگى در ارتباط با سطوح جامد تعريف مى‌شود و عبارت است از تخریب یک ماده (مثلا فلز) در اثر واکنش با محیط، که این محیط می‌تواند مایع باشد مثل محلول‌هایی که از داخل لوله‌ها و تاسیسات عبور می‌کند، و یا در حالت جامد وجود داشته باشد مانند خاکی که در تماس با جدار خارجی لوله‌ها قرار دارد. خوردگى در اثر فرآیندهای مختلف فیزیکی، شیمیایی، میکروبی و الکتروشیمیایی رخ می‌دهد. عوامل فیزیکی و شیمیایی که در خوردگى تاثیر مى‌گذارند شامل گازهای محلول، دما، سختی، کلسیم، قلیائیت، pH، مواد معلق و جامدات محلول مى‌باشد. خوردگى در اثر فرآیندهای میکروبی در اغلب موارد بر اثر فعاليت باکتری‌های عامل خوردگى مثل باکتری‌های آهن و گوگرد رخ مى‌دهد (۲، ۳).

در تاسیسات انتقال و توزیع آب، يکى از مهمترين عوامل خوردگى، تماس آب خورنده با این تاسیسات است. آب خورنده به آبى اطلاق مى‌شود که قادر است سطوح داخلی لوله‌ها، تبدیل‌ها، پمپ‌ها، شیرآلات و ساير تجهيزاتى که در تماس با آن قرار دارد را از بين برده و در خود حل کند (۴). این عمل در مسیر انتقال آب تا محل مصرف رخ مى‌دهد. این پدیده در طولانى مدت نه تنها باعث زیان‌های اقتصادی قابل توجه به تاسیسات انتقال و توزیع آب مى‌شود، بلکه از طریق انحلال ناخالصی‌های موجود در این تجهيزات از قبیل فلزات سنگین موجب بروز مشکلات بهداشتی عديده‌ای مى‌شود و عملکرد تصفيه خانه‌های آب را زیر سوال مى‌برد (۵). مهمترين عوامل موثر بر خاصیت خوردگى آب شامل دما، pH، گازهای محلول، غلظت سولفات، کلرور و کلر باقیمانده مى‌باشد (۶).

خاصیت خوردگى مى‌تواند بر سلامت مردم و پذیرش عمومی یک منبع آب و همچنین بر هزینه‌های تامین آب آشاميدنى اثر نامطلوب بر جای بگذارد. تخریب تجهيزات در نتیجه خوردگى مى‌تواند سالیانه هزینه‌های بسیار بزرگى جهت تعمیر، جابجزيى و حفظ شبکه توزیع تحمیل کند (۷). مطالعات مختلف نشان

داده است که محصولات ناشی از خوردگى سطوح داخلی تجهيزات آب‌رسانى مى‌تواند در شبکه‌های توزیع تجمع یافته یا ته‌نشین شوند و میکروارگانيسم‌ها را از اثر گندزاه‌ها محافظت کند (۸).

رسوب‌گذاری يکى ديگر از خصوصيات نامطلوب آب محسوب مى‌شود. رسوب‌گذاری پدیده‌ای است که در اثر واکنش کاتیون‌های دو ظرفیتی مانند کلسیم و منیزيوم با ساير مواد محلول در آب رخ داده و منجر به تشکیل رسوبات نامحلول کاتیون‌های دو ظرفیتی مى‌شود. رایج‌ترین رسوبى که ممکن است در آب‌های طبیعى شکل بگیرد رسوبات کربنات کلسیم است که معمولاً در آب‌هایی با سختی بالا مشاهده مى‌شود (۹). ایجاد رسوب در مجاری انتقال باعث کاهش ظرفیت آب‌رسانى، افزایش افت فشار و بالا رفتن هزینه‌های پمپاژ مى‌شود؛ به گونه‌ای که در نهایت تعویض خطوط انتقال آب غیر قابل اجتناب مى‌نماید که این امر افزایش هزینه بهره‌برداری تاسیسات آبی را به همراه دارد (۱۰). از این رو بررسی خصوصيات خوردگى و رسوب‌گذاری مى‌تواند يکى از مهمترين اقدامات کنترل کيفى آب آشاميدنى باشد. به‌خصوص در مورد آب‌های زیرزمینی که خوردگى و رسوب‌گذاری يکى از مشکلات متداول در خطوط انتقال و توزیع آن‌ها محسوب مى‌شود. اقدامات مورد نیاز در صورت خورنده یا رسوب‌گذار بودن آب شامل عملیات تثبیت آب مى‌باشد تا به حالت استاندارد و مطلوب برسد (۱۱).

همان‌گونه که گفته شد، ورود فلزات سنگین و ترکیباتی که تمایل به رسوب دارند به داخل آب شبکه توزیع مى‌تواند باعث بی‌میلی مصرف کنندگان نسبت به آب شبکه توزیع و مخاطرات بهداشتی و سلامتی در انسان شود. امروزه شاخص‌های مختلفی براى تعيين پايدارى آب تعريف شده است. شاخص لانژلیه<sup>۱</sup>، شاخص رایزنر<sup>۲</sup>، شاخص تهاجمى<sup>۳</sup> و شاخص پوکوریوس<sup>۴</sup> از جمله مهمترين شاخص‌هایی هستند که مى‌توانند در این زمینه مورد استفاده قرار گیرند. شاخص لانژلیه در رابطه با غلظت کربنات کلسیم تعريف مى‌شود. عوامل موثر در این شاخص عبارتند از pH، میزان جامدات محلول (TDS)، دما، غلظت کلسیم و قلیائیت. مقادیر مثبت این شاخص نشان‌دهنده این

<sup>1</sup> - Langelier saturation index, LSI

<sup>2</sup> - Ryznar Stability Index, RSI

<sup>3</sup> - Aggressive Index, AI

<sup>4</sup> - PSI Puckorius Scaling Index

۰/۹۱- تا ۰/۴۳- و در زمستان این مقادیر بین ۰/۶۶ تا ۰/۲۵ بود (۱۱).

شهرستان تایباد دارای ارتفاع ۶۰۰ تا ۱۰۰۰ متر بالاتر از سطح دریا و مساحت تقریبی ۴۷۵۶ کیلومتر مربع در ۶۰ کیلومتری جنوب تربت‌جام و ۲۲۵ کیلومتری جنوب شرقی مشهد در استان خراسان رضوی واقع شده است. از آنجا که پایش کیفی آب نقش مهمی در تامین آب شرب سالم و بهداشتی دارد، این مطالعه با هدف آنالیز شیمیایی و بررسی خورنده یا رسوب‌گذار بودن آب منابع زیرزمینی تامین آب شرب روستایی شهرستان تایباد با توجه شاخص‌های لانتزلیه، رایزرنر، ته‌اجمی و پوکوریوس در سال ۹۵-۱۳۹۴ انجام گرفت.

### روش‌ها

این تحقیق یک مطالعه توصیفی مقطعی است که نمونه‌های آب مورد نیاز در یک بازه زمانی ۱۲ ماهه در سال ۹۵-۱۳۹۴ از چاه‌های تامین آب شرب روستایی در حومه شهرستان تایباد جمع‌آوری و آنالیز شد. شهرستان تایباد شامل ۲۹ روستا و دو شهر می‌باشد که جمعیتی در حدود ۵۷۰۰۰ ساکن شهر و حدود ۴۰۰۰۰ ساکن مناطق روستایی می‌باشد. با در نظر گرفتن شرایط جغرافیایی، وضعیت زمین شناسی و نیز میزان بارندگی پایین در شهرستان تایباد، آب‌های زیرزمینی مهمترین منبع تامین کننده آب در این منطقه به شمار می‌آیند که بخش عمده‌ی این آب‌ها از طریق چاه‌های عمیق و نیمه عمیق موجود تامین می‌گردد. آب شرب مصرفی روستاهای حومه این شهرستان از ۸ ایستگاه محسن‌آباد، مشهدریزه، آبقه، چهار برجی، جوزقان، سوران، سرخ‌سرا و کرات تامین می‌گردد. در مدت تحقیق از ۸ حلقه چاه (ایستگاه‌های) تامین آب حومه شهرستان در ۱۲ نوبت (به صورت ماهیانه) نمونه‌برداری انجام گرفت. از این رو، در مجموع ۹۶ نمونه از چاه‌های تامین آب برداشته شده و از نظر پارامترهای دما، pH، سختی کل، قلیائیت کل، کل جامدات محلول (TDS)، کاتیون‌های کلسیم، منیزیم، سدیم و پتاسیم و آنیون‌های بی‌کربنات، کربنات، سولفات، کلراید، و فلوراید آنالیز شدند. روش نمونه‌برداری، حمل و نگهداری و انجام آزمایشات بر اساس دستورالعمل‌های چاپ بیست و یکم کتاب روش‌های استاندارد برای آزمایشات آب و فاضلاب صورت پذیرفت (۱۷). جهت محاسبه میانگین و انحراف معیار داده‌های آزمایش از نرم افزار SPSS نسخه ۲۱ و برای محاسبه مقادیر شاخص‌های پایداری آب از نرم افزار Excel استفاده شد.

است که آب در حالت فوق اشباع از کربنات کلسیم قرار داشته و تمایل به رسوب‌گذاری دارد. شاخص لانتزلیه یک شاخص کیفی است که تنها بیانگر این است که نمونه مورد نظر تمایل به رسوب‌گذاری دارد یا خورندگی. برای رفع این مشکل و کمی کردن نتایج می‌توان از شاخص رایزرنر استفاده کرد (۴). همانند شاخص لانتزلیه، برای تعیین شاخص رایزرنر بایستی pH آب را اندازه گرفت و pH اشباع را محاسبه نمود. شاخص ته‌اجمی یکی دیگر از معیارهای تعیین خورندگی آب است که بیشتر برای لوله‌های آذبت سیمان (در دمای ۴ تا ۲۷ درجه سانتی‌گراد) کاربرد دارد اما برای سایر شرایط نیز می‌تواند تعریف شود (۱۲). برای تعیین این شاخص بایستی پارامترهای pH، سختی کلسیم و قلیائیت در آب اندازه‌گیری شوند. شاخص پوکوریوس بستگی به ظرفیت بافری آب دارد و حداکثر رسوبی را که برای رسیدن آب به تعادل می‌تواند تشکیل شود نشان می‌دهد (۱۲). برای تعیین این شاخص از pH اشباع و pH تعادلی آب استفاده می‌شود و در تعیین pH تعادلی از پارامتر قلیائیت استفاده می‌شود.

تاکنون مطالعات متعددی بر روی کیفیت شیمیایی و خصوصیات خورندگی-رسوب‌گذاری منابع تامین آب در اجتماعات مختلف انجام شده است. مطالعه انجام گرفته توسط سواری و همکاران در فاصله سال‌های ۸۵-۸۳ بر روی آب شهر اهواز، آب این شهر متمایل به خورنده اعلام شد و این عامل، یکی از دلایل ورود آلاینده‌ها به داخل شبکه توزیع تلقی شد (۱۳). نتایج مطالعه‌ای در کشور هند در سال ۲۰۱۰ که بر روی کیفیت آب‌های زیر زمینی از نظر شاخص‌های خورندگی و رسوب‌گذاری انجام گرفت نشان داد که آب‌های زیر زمینی مورد بررسی دارای خاصیت خورندگی بودند (۱۴). در مطالعه شمس و همکاران در سال ۲۰۱۲ مشخص شد که آب شبکه آبرسانی روستایی طیس دارای خاصیت خورندگی بوده و علت اصلی آن به وجود آنیون‌های سولفات و کلراید در آب این شهر ارتباط داده شد (۱۵). لیونتال و همکاران در سال ۲۰۰۴ در کشور آفریقای جنوبی اعلام کردند که خورندگی و رسوب‌گذاری از مشکلات متداول در خطوط انتقال توزیع آب‌های زیرزمینی است (۱۶). در مطالعه‌ای که توسط ززولی و همکاران بر روی آب شرب شهر یاسوج انجام شد نشان داده شد که بعضی از پارامترهای مورد سنجش جهت اندازه‌گیری شاخص‌های لانتزلیه و رایزرنر مانند کلسیم در محدوده استانداردهای ملی و سازمان جهانی بهداشت نبود. همچنین میزان شاخص لانتزلیه در فصل تابستان بین

جدول ۱- معادلات مربوطه و تقسیم‌بندی آب بر اساس شاخص‌های پایداری (۳، ۲۰-۱۸)

شاخص‌های پایداری	رسوب‌گذار	خنثی	خورنده	معادله مربوط به شاخص‌ها
لانژلیه (LSI)	LSI > ۰	LSI = ۰	LSI < ۰	LI = pH - pHS
رایزنر (RSI)	RSI < ۶	۶ < RSI < ۷	RSI > ۷	RI = ۲ pHS - pH
تهاجمی (AI)	AI > ۱۲	۱۰ < AI < ۱۲	AI < ۱۰	AI = pH + log[(Alkalinity).(Hardness)]
پوکوریوس (PSI)	PSI < ۶	PSI = ۶	PSI > ۶	PI = ۲ pHS - pHeq

## نتایج

در این مطالعه ابتدا پارامترهای فیزیکی-شیمیایی آب منابع تامین آب شرب روستایی شهرستان تایباد سنجش شد. میانگین نتایج حاصل از پارامترهای غیریونی در جدول ۲ ارائه شده است. همان‌گونه که ملاحظه می‌شود غلظت TDS در آب یکی از چاه‌ها (۱۲/۵ درصد موارد) بالاتر از حد مجاز می‌باشد و آب از این نظر برای شرب مناسب نیست. از نظر سختی نیز آب ۲۵ درصد چاه‌ها (۲ مورد) غلظتی فراتر از حد مجاز دارند. از نظر قلیائیت، آب ۱۰۰ درصد چاه‌ها غلظتی بالاتر از حد مطلوب داشتند هرچند که حد مجازی برای قلیائیت در آب آشامیدنی ذکر نشده است.

برای محاسبه شاخص‌های مورد نظر، بعضی از پارامترها باید مشخص شود که عبارتند از:

$$pHS = [(9.3+A+B)-(C+D)] \quad (۱)$$

A = مربوط به کل جامدات محلول در آب (mg/l)

B = مربوط به درجه حرارت آب (0C)

C = مربوط به سختی کلسیم (mg/l CaCO<sub>3</sub>)

D = مربوط به قلیائیت (mg/l CaCO<sub>3</sub>)

$$pHeq = 1/465 \log ( T \text{ Alkalinity} ) + 4/54 \quad (۲)$$

قلیائیت کل = T Alkalinity

جدول ۲: میانگین، حد مطلوب و مجاز پارامترهای اندازه‌گیری شده منابع آب شرب در حومه شهرستان تایباد

ایستگاه (چاه)	کدورت (NTU)	دما (°C)	pH	TDS (mg/l)	سختی کل	قلیائیت (mg/L)
محسن‌آباد (S <sub>1</sub> )	۰/۱۴ (±۱)	۰/۲۴ (±۳/۹۱)	۷/۷ (±۰/۴۵)	۹۹۲ (±۶۵۱)	۲۰۸ (±۱۱۲/۱)	۲۰۴ (±۵۶/۳)
مشهدریزه (S <sub>2</sub> )	۰/۸۱ (±۰/۰۷)	۰/۲۵ (±۴/۶)	۷/۴ (±۰/۳۱)	۸۷۰ (±۴۲۳)	۴۵۲ (±۵۰/۴)	۲۸۰ (±۵۹/۴)
آبچه (S <sub>3</sub> )	۰/۲ (±۰/۵۴)	۰/۲۳ (±۱/۵)	۷/۶ (±۰/۷۲)	۳۷۸ (±۳۲۱)	۲۲۴ (±۲۹/۹۲)	۱۶۰ (±۴۵/۶)
چهار برجی (S <sub>4</sub> )	۵ (±۰/۳۸)	۰/۲۴ (±۳/۱)	۷/۷ (±۰/۴۱)	۱۸۸۰ (±۸۴۶)	۶۶۰ (±۹۲/۲۵)	۱۴۸ (±۲۲/۳)
جوزقان (S <sub>5</sub> )	۰/۴۸ (±۰/۴۱)	۰/۲۷ (±۳/۵۱)	۷/۵ (±۰/۳۵)	۷۹۰ (±۳۵۵)	۲۵۶ (±۷۴/۴۲)	۲۴۸ (±۴۵/۸۹)
سوران (S <sub>6</sub> )	۰/۱۸ (±۰/۱۲)	۰/۲۱ (±۲/۲۳)	۷/۳ (±۰/۵۲)	۳۸۳ (±۱۵۲)	۲۴۴ (±۲۹/۹۲)	۱۹۲ (±۴۶/۳۹)
سرخ‌سرا (S <sub>7</sub> )	۰/۵۱ (±۰/۳۸)	۰/۲۶ (±۳/۲)	۷/۵ (±۰/۴۰)	۱۰۰۰ (±۴۹۶)	۵۲۰ (±۱۲۳/۳)	۲۸۸ (±۵۶/۲)
کرات (S <sub>8</sub> )	۰/۱۶ (±۰/۰۲)	۰/۲۴ (±۱/۲۶)	۷/۲ (±۰/۲۵)	۳۸۱ (±۱۷۴)	۲۱۶ (±۵۶/۸۹)	۱۸۰ (±۵۹/۶۸۴)
حد مطلوب	۱	-	۵/۶-۵/۸	۱۰۰۰	۲۰۰	۱۲۰
حد مجاز	۵	-	۵/۶-۹	۱۵۰۰	۵۰۰	-

برآورده سازند. برای پارامترهای بی‌کربنات و پتاسیم که برای آنها حد استاندارد ذکر نشده است، محدوده تغییرات به ترتیب ۱۸۰/۵-۳۶۰ mg/L و ۰/۵-۴ mg/L مشاهده شد. از نظر غلظت نیتریت و نیترات نیز منابع آب توانستند حدود مجاز را رعایت کنند.

در جدول ۳، میانگین غلظت آنیون‌ها و کاتیون‌های موجود در آب چاه‌های مختلف گزارش شده است. همان‌گونه که مشاهده می‌شود، همه چاه‌ها از نظر پارامترهای یونی در حد مجاز برای تامین آب آشامیدنی قرار داشتند. اما ۲۵ درصد چاه‌ها از نظر فلوراید، ۱۲/۵ درصد از نظر کلسیم، ۵۰ درصد از نظر منیزیم و ۱۲/۵ درصد از نظر سدیم نتوانستند معیارهای حد مطلوبیت را

جدول شماره ۳- میانگین آنیون‌ها و کاتیون‌های اندازه‌گیری شده در منابع آب در حومه شهرستان تایباد

ایستگاه	فلوراید	کلرور	آنیون‌ها (mg/l)			کاتیون‌ها (mg/l)			
			سولفات	بی‌کربنات	نیتريت (NO <sub>2</sub> )	نترات (NO <sub>3</sub> )	کلسیم	منیزیم	سدیم
S <sub>1</sub>	۰/۵۵	۱۹۸	۲۱۵	۲۴/۹	۰/۰۸	۲۳	۴۶/۴	۲۲/۱	۲۵۰
S <sub>2</sub>	۰/۲۶	۸۸	۲۱۵	۳۴۱/۶	۰/۰۵	۴۴	۱۱۰/۴	۵۰/۹	۱۵۰
S <sub>3</sub>	۰/۲۳	۲۳۰	۲۰۰	۱۹۵/۲	۰	۲۴	۵۶	۲۰/۲	۳۰
S <sub>4</sub>	۰/۶	۲۵۰	۲۳۵	۱۸۰/۵	۰	۳۵	۱۵۰/۴	۶۸/۴	۱۶۰
S <sub>5</sub>	۰/۳۴	۸۰	۲۲۵	۳۰۲/۵	۰	۳۳	۲۱/۶	۱۰۰	۱۷۱
S <sub>6</sub>	۰/۳۴	۱۸۰	۲۳۰	۲۳۴/۲	۰	۲۳	۶۸/۸	۱۷/۳	۲۳
S <sub>7</sub>	۰/۳۵	۱۰۸	۱۸۰	۳۵۱/۳	۳	۵۰	۱۲۸	۱۱۰	۱۸۰
S <sub>8</sub>	۰/۵	۲۴۰	۲۰۰	۳۶۰	۰	۰/۱۹	۴۴/۸	۲۸	۱۴۸
حد مطلوب	۰/۵	۲۵۰	۲۵۰	-	-	-	۷۵	۳۰	۲۰۰
حدمجاز	۱/۵	۴۰۰	۴۰۰	-	۳	۵۰	۳۰۰	۱۵۰	۲۵۰

در مرحله بعد، با توجه به نتایج به‌دست آمده از آنالیز کیفی و محاسبات انجام شده، وضعیت پایداری آب بر اساس روابط لانتزیه، رایزنر، تهاجمی و پوکوریوس در منابع حومه شهرستان تایباد تعیین گردید که نتایج حاصل در جدول ۴ ارائه شده است.

جدول ۴- وضعیت منابع آب حومه شهرستان تایباد از نظر اندیس‌های خوردگی و رسوب‌گذاری

ایستگاه	مقدار وضعیت	شاخص لانتزیه (LSI)	شاخص رایزنر (RSI)	شاخص تهاجمی (AI)	شاخص پوکوریوس (PI)
S <sub>1</sub>	مقدار شاخص	-۰/۰۲	۷/۶۵	۱۱/۸۹	۷/۲۸
S <sub>2</sub>	وضعیت آب	خورنده	خورنده	خنثی	خورنده
	مقدار شاخص	۰/۲۸	۶/۸۴	۱۱/۴۷	۶/۰۱
S <sub>3</sub>	وضعیت آب	رسوب‌گذار	خنثی	خنثی	خنثی
	مقدار شاخص	-۲	۱۱/۶۱	۱۲/۱	۱۱/۴۴
S <sub>4</sub>	وضعیت آب	خورنده	خورنده	خنثی	خنثی
	مقدار شاخص	۰/۲۹	۷/۱۲	۱۲/۷	۷/۰۱
S <sub>5</sub>	وضعیت آب	رسوب‌گذار	خنثی	رسوب‌گذار	خنثی
	مقدار شاخص	۰/۲۴	۷/۰۱	۸/۲	۵/۴۶
S <sub>6</sub>	مقدار وضعیت	رسوب‌گذار	خنثی	خنثی	رسوب‌گذار
	مقدار شاخص	-۰/۱۸	۷/۶۶	۱۱/۹۷	۷/۰۸
S <sub>7</sub>	وضعیت آب	خورنده	خورنده	خنثی	خورنده
	مقدار شاخص	۰/۴۵	۶/۶۰	۱۲/۶۸	۵/۹۶
S <sub>8</sub>	وضعیت آب	رسوب‌گذار	خنثی	رسوب‌گذار	رسوب‌گذار
	مقدار شاخص	-۰/۲۱	۷/۶۳	۱۱/۷۹	۶/۹۸
	وضعیت آب	خورنده	خورنده	خنثی	خورنده

همان‌گونه که مشاهده می‌شود، از نظر شاخص لانتزیه حدود ۵۰ درصد از ایستگاه‌ها رسوب‌گذار و بقیه به صورت خورنده دسته‌بندی می‌شوند، اما با توجه به شاخص رایزنر حدود ۵۰ درصد نمونه‌ها به صورت خورنده و ۵۰ درصد خنثی می‌باشند. میزان شاخص لانتزیه در رنج ۲- تا ۰/۴۵ و شاخص رایزنر در محدوده ۱۱/۶۱-۶/۶۰ قرار داشت. از نظر شاخص تهاجمی، ۷۵ درصد از نمونه‌ها در حالت خنثی می‌باشند و ۲۵ درصد نیز رسوب‌گذار دسته‌بندی می‌شوند. همچنین شاخص پوکوریوس نشان می‌دهد که ۲۵ درصد نمونه‌ها رسوب‌گذار و ۳۷/۵ درصد به صورت خنثی و ۳۷/۵ درصد به صورت خورنده می‌باشند. همان‌گونه که در جدول ۴ مشاهده می‌شود شاخص‌های رایزنر و پوکوریوس تقریباً مشابه هم عمل کرده و در یک رنج مقدار عددی قرار دارند.

همان‌گونه که مشاهده می‌شود، از نظر شاخص لانتزیه حدود ۵۰ درصد از ایستگاه‌ها رسوب‌گذار و بقیه به صورت خورنده دسته‌بندی می‌شوند، اما با توجه به شاخص رایزنر حدود ۵۰ درصد نمونه‌ها به صورت خورنده و ۵۰ درصد خنثی می‌باشند. میزان شاخص لانتزیه در رنج ۲- تا ۰/۴۵ و شاخص رایزنر در محدوده ۱۱/۶۱-۶/۶۰ قرار داشت. از نظر شاخص تهاجمی، ۷۵ درصد از نمونه‌ها در حالت خنثی می‌باشند و ۲۵ درصد نیز رسوب‌گذار دسته‌بندی می‌شوند. همچنین شاخص پوکوریوس نشان می‌دهد که ۲۵ درصد نمونه‌ها رسوب‌گذار و ۳۷/۵ درصد به صورت خنثی و ۳۷/۵ درصد به صورت خورنده می‌باشند. همان‌گونه که در جدول ۴ مشاهده می‌شود شاخص‌های رایزنر و پوکوریوس تقریباً مشابه هم عمل کرده و در یک رنج مقدار عددی قرار دارند.

## بحث

باتوجه به اینکه آب‌های زیرزمینی در ایستگاه‌های مورد مطالعه جمعیتی حدود ۴۰۰۰۰ نفر را تحت پوشش قرار داده‌اند، بررسی این منابع از نظر کیفیت و پتانسیل خوردگی و رسوب‌گذاری حائز اهمیت است. بر اساس جدول ۲، میانگین pH در همه ایستگاه‌های مورد مطالعه در حد مطلوب استانداردها قرار داشته و محدودیتی از نظر مصارف شرب ایجاد نمی‌کند. TDS در ایستگاه‌های مشهدریزه، چهاربرجی، جوزقان و سرخ‌سرا (که ۵۰ درصد ایستگاه‌های مورد مطالعه را تشکیل می‌دهند) بالاتر از سایر ایستگاه‌ها گزارش شده که احتمالاً به وجود املاح سدیم و نمک‌های معدنی در ساختار ژئولوژیکی آنها مربوط می‌شود هر چند که این مقادیر در محدوده استاندارد آب آشامیدنی قرار دارند. تنها مورد استثنا، ایستگاه S4 می‌باشد که از نظر TDS غیر مجاز محسوب می‌شود. باید توجه داشت که این حد مجاز در شرایط ویژه تا ۲۰۰۰ میلی‌گرم بر لیتر نیز قابل تعمیم می‌باشد. نتایج این مطالعه همچنین نشان داد کدورت در همه ایستگاه‌ها در حد مطلوب بوده؛ به جز ایستگاه S4 که در حد مجاز گزارش شده است. سختی طبق جدول ۲ در همه ایستگاه‌ها در حد مجاز قرار داشت به جز ایستگاه‌های S4 و S7 که کمی بالاتر از حد مجاز بوده‌اند.

بررسی وضعیت آنیون‌ها طبق جدول ۳ نشان داد همه ایستگاه‌ها در حد مجاز قرار داشتند. میزان فلوراید در ایستگاه‌های S2، S3، S5، S6 و S7 (۶۲/۵ درصد موارد) پایین‌تر از حد مطلوب و در بقیه ایستگاه‌ها (۳۷/۵ درصد) در حد مطلوب گزارش شده‌اند. طبق جدول ۳، غلظت سدیم در همه ایستگاه‌ها در حد مطلوب بود و تنها در ایستگاه S1 در حد مجاز قرار داشت. غلظت منیزیم در ایستگاه‌های S1، S3، S6 و S8 (۵۰ درصد موارد) در حد مجاز بوده در حالیکه دیگر ایستگاه‌ها در حد مطلوب بوده‌اند. غلظت کلسیم در ایستگاه‌های S2، S4 و S7 (۳۷/۵ درصد موارد) در حد مجاز و بقیه ایستگاه‌ها در حد مطلوب گزارش شده‌اند. در مطالعه انجام شده توسط کارگر و همکاران نیز نشان داده شد که تمام پارامترهای سنجش شده به جز قلیائیت در حد مطلوب و مجاز قرار داشتند (۲۱). هر چند که در مطالعه هاشمی‌فر و همکاران، تمام پارامترهای کیفی اندازه‌گیری شده در منابع تامین آب شرب روستایی سقز در محدوده استانداردهای داخلی و بین‌المللی قرار داشت (۲۲).

خوردگی و رسوب‌گذاری از شاخص‌های مناسب و مهمی است که در مسائل بهداشتی و اقتصادی شبکه‌های توزیع باید مورد توجه قرار گرفته و راهکارهای مناسب برای تعدیل این شاخص‌ها در نظر گرفته شود. براساس جدول ۴، شاخص‌های پایداری بیانگر رسوب‌گذار یا خورنده بودن آب در این مناطق بوده است و آب مورد مطالعه کمتر حالت خنثی داشته است. ملکوتیان و همکاران در بررسی شاخص‌های خوردگی نشان دادند که آب شرب چاه‌ها و قنوات روستاهای مجاور گسل رفسنجان تمایل به رسوب‌گذاری دارد و برنامه‌ریزی مناسب جهت جلوگیری از آسیب‌های اقتصادی و مضرات بهداشتی ضروری به نظر می‌رسد. همچنین در بعضی نمونه‌ها میزان این پارامتر تا ۱۵۶۷۰ میلی‌گرم در لیتر نیز گزارش شده بود که از حد مجاز نیز فراتر رفته و به صورت غیر استاندارد گزارش شده است (۲۳). در مطالعه‌ای دیگر، احسانی و همکاران پتانسیل رسوب‌گذاری و خوردگی آب زیرزمینی شهر ساری را بررسی کردند و نشان دادند که آب منطقه مورد مطالعه رسوب‌گذار بوده و برداشت کمتر از این منابع می‌تواند در جلوگیری از این امر موثر باشد (۲۴).

در این مطالعه، از نظر شاخص لانتزلیه ایستگاه‌های محسن‌آباد، آبه، سوران و کرات به صورت خورنده دسته‌بندی شدند که تا حدودی به علت غلظت بالای کلرور، سولفات، TDS و دما در این ایستگاه‌ها می‌باشد و بقیه ایستگاه‌ها در دسته‌بندی رسوب‌گذار قرار گرفتند. مطالعه Arko در خصوص بررسی خصوصیات رسوب‌گذاری آب زیرزمینی یک منطقه در ترکیه که بر روی آب ۱۲ چاه انجام شد، نشان داد که آب خاصیت خوردگی ندارد و فقط در یک مورد تمایل به خوردگی داشت که علت اصلی را غلظت بالای سولفات ذکر کردند. همچنین ذکر شد که تغییر در سطح آب‌های زیرزمینی باعث تغییر در میزان غلظت CO<sub>2</sub> و همچنین خوردگی آب می‌شود (۲۵). در مطالعه ابراهیمی و همکاران در بررسی پتانسیل خوردگی و رسوب‌گذاری آب شرب شهر کوه‌دشت با استفاده از اندیس‌های شاخص‌های خوردگی، نتایج نشان داد که آب دارای خصوصیت خوردگی است و باید اقداماتی در خصوص تثبیت آب انجام گیرد (۲۶).

همچنین از نظر شاخص رایزنر نیز مطالعه حاضر نشان داد که نیمی از نمونه‌های گرفته شده شامل ایستگاه‌های S1، S3، S6 و S8 خورنده بوده و بقیه نمونه‌ها به صورت خنثی می‌باشند. در

نداشت. پیشنهاد می‌شود مطالعات بیشتر و دقیق‌تری بر روی عوامل موثر بر ایجاد تعادل این آنیون‌ها و کاتیون‌ها انجام شود.

#### نتیجه‌گیری

با توجه به یافته‌های این مطالعه مشخص شد که شاخص‌های فیزیکی و شیمیایی، کاتیون‌ها و آنیون‌ها در آب اکثر ایستگاه‌ها در حد مطلوب واقع شده و فقط پارامتر سختی و TDS در برخی ایستگاه‌ها بالاتر از حد مجاز بوده است. در اکثر موارد، ایستگاه‌های مورد بررسی دارای آب خورنده هستند و عواملی مانند بالا بودن میزان کلراید، سولفات و کل جامدات محلول در برخی مناطق سبب تشدید آن شده است. لذا کنترل فرآیند خوردگی امری ضروری محسوب می‌شود. به منظور کنترل این فرآیند از روش‌هایی نظیر رنگ زدن لوله‌ها، استفاده از لوله‌های مقاوم پلی اتیلنی، پوشش دادن لوله‌ها، نگهداری مناسب، اجرای حفاظت کاتدی برای لوله‌های فلزی، تنظیم pH و تزریق مواد بازدارنده به سیستم توزیع استفاده می‌شود. در مقابل، در برخی از موارد نیز آب تمایل به رسوب‌گذاری داشته است. از این رو لازم است برنامه‌ریزی مناسبی انجام گیرد تا از آسیب‌های اقتصادی در اثر عدم پایداری آب جلوگیری شود. بدیهی است پایداری آب و تثبیت ویژگی‌های کیفی آب قبل از ورود آب به شبکه‌های توزیع عامل مهمی در کنترل و پیشگیری از بروز خوردگی و رسوب‌گذاری بوده که باید به نحو مناسبی در سیستم‌های تامین آب انجام شود.

#### تشکر و قدردانی

این مطالعه حاصل طرح تحقیقاتی با کد ۱۳۹۶/۶ IR.THUMS.REC ثبت شده در معاونت آموزشی-پژوهشی دانشگاه علوم پزشکی تربت‌حیدریه می‌باشد. از معاونت آموزشی-پژوهشی دانشگاه به دلیل حمایت‌های مادی و معنوی تشکر و قدردانی می‌شود.

مطالعه‌ای که مختاری و همکاران انجام دادند مشاهده شد که آب شرب موجود در شبکه آب‌رسانی شهر اردبیل تا حدی تمایل به خوردگی داشته و بایستی کنترل کیفیت آب بر اساس پارامترهای مورد استفاده از جمله تنظیم pH، قلیائیت، سختی و غیره، همراه با استفاده از مصالح و لوله‌های مقاوم در برابر خوردگی در شبکه آب شرب مورد توجه قرار گیرد (۲۷). در مطالعه‌ای، ززولی و همکاران نشان دادند که در آب‌های مربوط به چشمه‌ها، رسوب‌گذاری غالب بوده اما در آب چاه‌ها، ویژگی خوردگی بیشتر نمود پیدا می‌کند (۱۱).

از نظر شاخص تهاجمی نیز بیشتر نمونه‌های گرفته شده خاصیت متعادل یا خنثی داشتند و تنها دو مورد (۲۵ درصد) خاصیت رسوب‌گذاری داشتند، که شامل ایستگاه‌های S4 و S7 بودند و می‌تواند دلیل این رسوب‌گذاری میزان غلظت بالای کلسیم و منیزیم در این ایستگاه‌ها باشد. در آنالیز داده‌ها از نظر شاخص پوکوریوس نشان داده شد که نمونه‌های ایستگاه‌های S1، S6 و S8 خورنده و ایستگاه‌های S2، S3 و S4 خنثی و S5، S7 رسوب‌گذار می‌باشند. مشاهده شد که شاخص‌های رایزنر و پوکوریوس از نظر نتایج تقریباً مشابه هم می‌باشند و در یک رنج عددی قرار دارند. همچنین تجزیه و تحلیل و آنالیزهای این دو شاخص هم تقریباً مشابه هم می‌باشد. باتوجه به وجود املاح و یون‌ها برای استحصال آبی با طعم و کیفیت مناسب از روش‌های تصفیه‌ای دیگر مانند اسمز معکوس و فرایندهای غشایی و الکتروفیلتراسیون استفاده شود. از محدودیت‌های مطالعه می‌توان به عدم دسترسی به داده‌های سال‌های پیشین برای تعیین روند تغییرات کیفی آب زیرزمینی منطقه اشاره کرد. همچنین، به دلیل نبود اطلاعات زمین‌شناختی و نیز اطلاعات مربوط به آب‌خوان‌های منطقه (نظیر مسیر حرکت آب)، امکان تعیین عوامل موثر بر تغییرات کیفی آب در مناطق مختلف وجود

## References

- 1- Mahvi A, Dindarlou K, Jamali HA, Alipour V. Corrosion and scaling in Bandar Abbas Pipe water network. *Hormoz Med J.* 2011;14(4):335-40. [in Persian]
- 2- Mars GF. *Corrosion Engineering*, 3rd: New York: Mc Graw-Hill Book Company; 2005.
- 3- Fazlzadeh Davil M, Mahvi AH, Norouzi M, Mazloomi S, Amarluie A, Tardast A, et al. Survey of corrosion and scaling potential produced water from Ilam water treatment plant. *World Appl Sci J.* 2009;7(11):11-24.
- 4- Moazed H, Saeid H. The survey of corrosion and scaling of Karun river water between Shushtar-Ahvaz. *Wat. Eng.* 1(1):7-17. [in Persian]
- 5- Rabbani D, Miranzadeh MB, Paravar A. Evaluating the corrosive and scale-forming indices of water in the villages under the coverage of Kashan rural water and wastewater company during 2007-9. *Feyz.* 2011;15(4):382-8. [in Persian]
- 6- Yazdani V, Banezhad H, Moirzaei M. Corrosion and Scaling Assessment of Groundwater in the Resources Bahar Plains, Hamedan. *Wat. Res. Eng.* 2009;2(4):57-68. [in Persian]
- 7- Agatemor C, Okolo PO. Studies of corrosion tendency of drinking water in the distribution system at the University of Benin. *The Environmentalist.* 2008;28(4):379-84.
- 8- Geldreich EE, LeChevallier M. *Microbiological quality control in distribution systems.* McGraw-Hill, New York. pp; 1999. p. 18.1-49.
- 9- Association AWW. *Principles and Practices of Water Supply Operations:* AWWA; 1979.
- 10- Ghanizadeh Gh, Ghaneian M. Corrosion and precipitation potential of drinking-water distribution systems in military centers. *Journal Mil Med.* 2009;11(3):155-60. [in Persian]
- 11- Zazouli M, BarafrashtehPour M, Sedaghat F, Mahdavi Y. Assessment of scale formation and corrosion of drinking water supplies in Yasuj (Iran) in 2012. *J Mazand Univ Med Sci.* 2013;23:29-35. [in Persian]
- 12- Heibati B, Mazloomi S, Fazlzadeh M, Shervin D, Noruzi M. Survey of Corrosion and Scaling Potential of water in Mianeh city in 2008. 12th Iranian Conference on Environmental Health; Shahid Beheshti University, Tehran, Iran 2009. p. 997-1005. [in Persian]
- 13- Savari J, Jaafarzadeh N, Hassani AH, Shams Khoramabadi G. Heavy metals leakage and corrosion potential in Ahvaz drinking water distribution network. *Wat. Wastewat. J.* 2008;18(64):16-24. [in Persian]
- 14- Shyam R, Kalwania G. Corrosiveness and scaling potential of ground water from Sikar city, Rajasthan (India). *Journal of Natura Conscientia.* 2010;1(3):233-9.
- 15- Shams M, Mohamadi A, Sajadi SA. Evaluation of corrosion and scaling potential of water in rural water supply distribution networks of Tabas, Iran. *World Appl Sci J.* 2012;17(11):1484-89.

- 16- Loewenthal R, Morrison I, Wentzel M. Control of corrosion and aggression in drinking water systems. *Wat. Sci. Tech.* 2004;49(2):9-18.
- 17- Greeberg A, Clesceri L, Eaton A. Standard methods for the examination of water and wastewater. American Public Health Association, Washington DC. 1992:102-468.
- 18- Pirialam R, Khoramabadi G, Shahmansouri M, Farzadkia M. Determination of corrosion and sedimentation potential in drinking water distribution system of Khorramabad city by corrosion indices and weight loss method. *Yafteh.* 2008;10(3):79-86. [in Persian]
- 19- Canada H. Guidance on Controlling Corrosion in Drinking Water Distribution Systems: Water, Air and Climate Change Bureau, Healthy Environments and Consumer Safety Branch, Health Canada, Ottawa, Ontario.; 2008.
- 20- Singley J, Beaudet B, Markey P. Corrosion manual for internal corrosion of water distribution systems. Environmental Science and Engineering, Inc., Gainesville, FL (USA), 1984.
- 21- Kargar M, Rahimzadeh H, Sadeghi M, Dadban Y. Potential of corrosion and scaling of potable water in distribution network and affecting factor in the city of Gorgan. 2nd national congress on water and wastewater; Tehran, Iran 2008. [in Persian]
- 22- Hashemifar M, Davoudi M, Mohammadzadeh S, Nilufari N, Khoshgoftar M. Corrosion and scaling potential of the potable water in villages based on Langelier Saturation Index, Ryznar Stability Index, Larson Ratio, and Saturation Level. *J. Res. Health.* 2016;5(4):45-52.
- 23- Malakootian M, Mobini M, Sharifi I, Haghighi fard A. Evaluation of Corrosion and Scaling Potential of Wells Drinking Water and Aqueducts in Rural Areas Adjacent to Rafsanjan Fault in During October to December 2013. *J Rafsan Univ Med Sci.* 2014;13(3):293-304. [in Persian]
- 24- Ehsani S, Salehpour M, Ehsani Ardakani H, Abbasi P. Assessment of salinity and corrosion potential of Sari groundwater with emphasis for using in industry, agriculture and urban. *Hum Env.* 2013;11(1):19-30. [in Persian]
- 25- Arkoç O. Assessment of scaling properties of groundwater with elevated sulfate concentration: a case study from Ergene Basin, Turkey. *Arab J Geosci.* 2013;6(11):4377-85.
- 26- Ebrahimi A, Kamarehie B, Asgari G, Seid MA, Roshanaei G. Drinking Water Corrosivity and Sediment in the Distribution Network of Kuhdasht, Iran. *Health Sys Res.* 2012;8(3):480-6. [in Persian]
- 27- Mokhtari S, Aalighadri M, Hazrati S, Sadeghi H, Gharari N, Ghorbani L. Evaluation of corrosion and precipitation potential in Ardebil drinking water distribution system by using langelier & ryznar indexes. *J of health.* 2010;1(1):14-23. [in Persian]

## ***The investigation of chemical quality and stability indices of drinking water in rural areas of Taybad City in 2015-16***

**Mojtaba Davoudi<sup>1</sup>, Ameneh Skandari Torbaghan<sup>2</sup>, Fateme Barjasteh Askari<sup>3\*</sup>, Mohammad Sarmadi<sup>3</sup>, Javad Salimi<sup>4</sup>, Davood Tahan<sup>5</sup>, Hassan Shirzad<sup>5</sup>**

1 - Assistant professor, Environmental health engineering, school of health, Torbat Heydariyeh University of Medical Sciences, Torbat Heydariyeh, Iran

2 - Instructor, Environmental health engineering, Torbat Jam School of Medicine, Torbat Jam, Iran

3 - Instructor, Environmental health engineering, Torbat Heydariyeh University of Medical Sciences, Torbat Heydariyeh, Iran

4- MSs. of Environmental health engineering, Torbat Heydariyeh University of Medical Sciences, Torbat Heydariyeh, Iran

5 - BSc. Student of Environmental health engineering, Student Research Committee, Torbat Heydariyeh University of Medical Sciences, Torbat Heydariyeh, Iran

**\*Corresponding Address: Torbat Heydariyeh University of Medical Sciences, Razi St, North Ferdowsi Av., Torbat Heydariyeh, Khorasan razavi, Iran.  
mail address: fatemeh.barjasteh@gmail.com**

### ***Abstract***

**Background & Aim:** Corrosion is one of the most complicated and costly problems related to the drinking water supply that can influence the health of consumers, the general acceptance of a water resource, and the costs of water supply. Scaling also causes problems such as clogging and head loss in drinking water networks. The aim of this study was to determine the chemical quality and stability indicators (scaling and corrosion potential) of rural drinking water supplies of Taybad city in 2015-2016.

**Methods:** In this descriptive/cross-sectional study, 96 water samples (from 8 wells) were gathered within 12 months and analyzed for physicochemical parameters. Then scaling and corrosion potential of water supplies was determined based on Langelier saturation Index (LSI), Ryznar Stability Index (RSI), Aggressive Index (AI), and Puckorius Scaling Index (PSI).

**Results:** The results showed that the quality of some wells was below the acceptable limits in terms of TDS and hardness. However, other parameters such as fluoride, nitrite, and nitrate, were in standard range. In addition, the sampling stations were 50% corrosive and 50% scaling based on LSI, 50% corrosive and 50% neutral based on RSI, 25% scaling 75% neutral based on AI, and 37.5% corrosive, 25% scaling, and 37.5% neutral based on PSI.

**Conclusion:** According to the findings, water in the study region is not in neutral state; thus, stabilizing the water before entering the distribution network is recommended as an important measure to control scaling and corrosion phenomenon.

**Keywords:** Drinking water, Physicochemical quality, Corrosion, Scaling