

پیش بینی و اندازه گیری مقدار رسوبگذاری در لوله‌های پلی اتیلن با استفاده از تست‌های پایداری و خوردگی و ارائه راهکارهای موثر

سجاد مظلومی^{۱،۲}، صفرعلی حیدری^۳، امیرحسین محوی^{۱*}، محمد نوری سپهر^۲، مهدی خدایاری^۴

۱. گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی تهران، تهران، ایران ۲. گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی البرز، کرج، ایران ۳. شرکت آب و فاضلاب روستایی استان مرکزی ۴. گروه بهداشت محیط، مرکز بهداشت شهرستان اراک، اراک، ایران

*نویسنده مسئول. تلفن: ۰۲۱ ۸۸۹۵۴۹۱۴ فکس: ۰۲۱ ۸۸۹۵۰۱۸۸ ایمیل: ahmahvi@yahoo.com

چکیده

زمینه و هدف: خوردگی در سیستم توزیع آب باعث ورود فلزات به داخل شبکه توزیع می‌شود. آبی با پتانسیل رسوبگذاری می‌تواند تولید لایه‌های رسوب در قسمت داخلی لوله‌ها کند که منجر به کاهش قطر داخلی لوله‌ها می‌گردد. تشکیل و ریزش مداوم رسوب در لوله‌های پلی اتیلن باعث ایجاد مشکلاتی از قبیل تجمع لایه‌های رسوب در اتصالات، پشت شیرهای آب و غیره می‌شود. هدف از این تحقیق تعیین پتانسیل خوردگی و رسوبگذاری آب شرب برخی از نواحی روستایی در استان مرکزی و مقایسه آن با نتایج تست ماربل می‌باشد.

روش کار: از آنجائی که از لوله‌های پلی اتیلنی در این مناطق استفاده می‌شود، به تبع آن مشخصات رسوب آنها نیز متفاوت خواهد بود. به همین منظور مقدار دما، pH، کل جامدات محلول، کلسیم، سختی کلسیم، قلیائیت کل و غلظت بی‌کربنات در آزمایشگاه مطابق با دستورالعمل «استاندارد متد» تعیین شد. در نهایت مقادیر شاخص‌های لانژیر، رایزنر و تست ماربل تعیین گردید.

یافته‌ها: نتایج نشان داد که مقادیر شاخص لانژیر مثبت (بیشتر از صفر) و مقادیر تست رایزنر منفی (کمتر از صفر) بود. بر این اساس، میانگین شاخص لانژیر و رایزنر برای روستای سرهرود به ترتیب برابر با ۰/۴۴ و ۶/۹۷ و همچنین برای روستای جفتان با منبع تامین آب از چشمه برابر با ۰/۳۸ و ۷/۲۵ و منبع آب تامينی از چاه ۰/۹۸ و ۶/۰۴ گزارش شد. همچنین در تست ماربل، مقدار قلیائیت اولیه بیشتر از مقدار قلیائیت ثانویه بود.

نتیجه گیری: بر طبق مقادیر نتایج شاخص‌های لانژیر و رایزنر، آب این مناطق تمایل به رسوبگذاری دارد. همچنین نتایج حاصل از تست ماربل صحت نتایج بالا را تصدیق می‌کند. جهت حذف رسوبات تشکیل شده روش‌های مختلفی توصیه شده است که متناسب این مناطق روش‌های تعدیل pH و شستشوی اسیدی دوره‌ای، بهترین گزینه‌های معرفی شده می‌باشند.

واژه‌های کلیدی: آب آشامیدنی، پتانسیل رسوب گذاری، خوردگی، شاخص رسوب گذاری، تست ماربل

دریافت: ۹۱/۹/۲۱

پذیرش: ۹۱/۱۲/۱۴

مقدمه

تشکیل رسوب داخل خطوط لوله مشکلی اساسی برای بسیاری از متصدیان امور آب می‌باشد. رسوبگذاری می‌تواند در نتیجه واکنش‌های شیمیایی، بیولوژیکی و فیزیکی در سیستم‌های توزیع آب ایجاد شود. چگونگی

و مقدار رسوب تولید شده در لوله‌ها می‌تواند به کمک آنالیز برخی پارامترها از قبیل مقدار سختی آب، pH و نسبت کلرور به کربنات سنجیده شود. تشکیل رسوب در لوله‌ها عموماً در ارتباط با تغییرات فیزیکی و شیمیایی آب و یا شبکه توزیع آب مانند

تغییرات دما، pH و فشار می‌باشد. رسوبات تشکیل‌شده معمولاً یک ترکیب معدنی از جنس کربنات‌ها یا سولفات‌های کلسیم و منیزیم می‌باشند که در بسیاری از موارد با دیگر مواد از قبیل آهن و ذرات شن به‌صورت مخلوط مشاهده می‌شود (۴-۱). در محیط‌های روستایی به علت مشکلات گوناگون از قبیل فرسوده بودن تاسیسات و شبکه‌های توزیع آب و عدم مراقبت صحیح از آن‌ها، پراکندگی فضولات حیوانی، دفع نامناسب مواد زاید جامد، پایین بودن سطح بهداشت عمومی، تخلیه فاضلاب‌های صنعتی و کشاورزی، استفاده بی‌رویه از سموم و آفت‌کشاها، عدم رعایت حریم قانونی منابع آبی و توسعه شهرها و روستاها در کنار منابع آبی از جمله دلایلی است که باعث از بین رفتن کیفیت منابع آبی می‌شود در نتیجه پایش کیفیت آب امری ضروری می‌باشد (۵).

از شاخص‌های خوردگی و رسوبگذاری می‌توان جهت تعیین پتانسیل خوردگی و رسوبگذاری آب استفاده نمود. از شاخص‌های خوردگی می‌توان به شاخص تهاجمی^۱ برای لوله‌های آریست سیمان اشاره کرد. همچنین شاخص پوکوریوس^۲ که بر مبنای ظرفیت بافری آب تعیین می‌شود و نیز شاخص نسبت لارسن^۳ که یک رابطه تجربی است و بر مبنای مطالعه بر لوله‌های فلزی استوار می‌باشد، اشاره نمود (۶).

از شاخص‌های رسوبگذاری نیز می‌توان به شاخص اشباع لانزلیر^۴، پتانسیل ترسیب کربنات کلسیم^۵ و شاخص پایداری رایزنر^۶ اشاره نمود (۷). از این شاخص‌ها برای لوله‌های با جنس گوناگون استفاده می‌شود. بنابراین می‌بایست به محدودیت‌های استفاده از آن نیز اشاره کرد. شاخص‌های بالا عمدتاً

بر پایه مقدار کربنات کلسیم (CaCO_3) می‌باشند و نمی‌توان از آنها جهت پیش‌گویی اثرات خوردگی سطوح سیمانی یا مواد موجود در لوله‌کشی از قبیل سرب و برنج استفاده کرد. جهت تعیین اثرات آب بر سطوح سیمانی، شاخص WSI^۷ پیشنهاد شده است (۸). برای بیان میزان رها شدن روی از اتصالات برنجی و رها شدن سرب از اتصالات سرب و مس بهتر است که از شاخص نسبت جرمی کلرور به سولفات (CSMR)^۸ استفاده شود (۹). فوق اشباع بودن آب، عامل درجه اول در رسوب گذاری است. یک محلول به دلایل مختلف می‌تواند فوق اشباع شود، مثل تغییرات دما، pH، تبخیر، تغلیظ و نیز اضافه‌شدن موادی که می‌توانند نقش هسته اولیه را بازی کنند. هسته‌های اولیه در واقع تسهیل‌کننده راه رسوب‌گذاری در سیستم هستند و عوامل زیادی (چون ذرات، ارتعاش، اصطکاک و غیره) می‌توانند نقش اولیه را بازی کنند. رسوبات قبلی و نیز محصولات خوردگی، خود می‌توانند نقش هسته‌های اولیه را داشته باشند (۶).

از جمله عوامل مهم دیگر در تشکیل رسوب، نقش pH می‌باشد. این عامل اغلب در رسوب گذاری املاحی مثل کربنات کلسیم، هیدروکسید منیزیم و ترکیبات آهن اثر می‌گذارد. افزایش pH معمولاً باعث ترسیب چنین ترکیباتی می‌شود. در حالی که کاهش pH تمایل به نگهداری این املاح را به صورت محلول، افزایش می‌دهد (۱۰). جهت شستشوی دوره‌ای لوله‌های پلی اتیلنی که مشکل تشکیل رسوب دارند می‌توان از اسید کلریدریک غیرفعال^۹ استفاده کرد که در واقع ترکیبی از اسید کلریدریک و یک ماده ضد خوردگی می‌باشد. اسید کلریدریک معمولاً با غلظت ۳ تا ۱۰ درصد برای از بین بردن رسوبات داخل خطوط لوله استفاده می‌شود. اما به دلیل ماهیت

^۱ Aggressiveness Index (AI)

^۲ Puckorius

^۳ Larson Ratio

^۴ Langelier Saturation Index (LSI)

^۵ Calcium Carbonate Precipitation potential (CCPP)

^۶ Ryznar Stability Index (RSI)

^۷ Wollastonite Saturation Index (WSI)

^۸ Chloride-to-Sulfate Mass Ratio (CSMR)

^۹ Inhibited Acid

خورنده بودن این اسید، معمولاً ترکیباتی به آن اضافه می‌کنند تا مانع از اثر تخریبی آن بر روی جدار لوله‌ها و اتصالات گردند. در واقع ترکیبات ضد خوردگی اسید، ترکیبات آلی هستند که جذب سطح لوله‌ها و فلزات می‌شوند و آنها را از تاثیر اسید محافظت می‌کنند (۱۱،۱۲).

روش کار

از آنجائی که کیفیت بافت خاک شهرستان‌های آشتیان و تفرش یکسان بوده و همچنین بر اساس گزارشات ارائه شده شرکت آب و فاضلاب استان مرکزی، کیفیت آب این مناطق مشابه می‌باشد، بنابراین در این مطالعه سعی بر آن شد که آب مصرفی از چند روستا به‌عنوان شاخص استفاده شود و در نهایت می‌توان نتایج حاصله را به کل منطقه نیز تعمیم داد. در این مطالعه از آب مصرفی روستاهای سرهرود (از توابع شهرستان آشتیان) و جفتان (از توابع شهرستان تفرش) جهت تعیین پتانسیل رسوبگذاری منابع آب، نمونه برداری انجام گرفت.

آب شرب روستای جفتان از دو منبع تامین می‌شود، منبع نخست یک چشمه بود که با کمک لوله‌های پلی اتیلن به طول ۷ کیلومتر به یک مخزن با حجم ۱۰۰ متر مکعب منتقل شده و در آنجا پس از عمل کلرزنی مستقیماً وارد شبکه توزیع می‌شد. جهت جبران نوسانات مصرف از یک منبع آب دیگر به صورت منبع آب چاهی با دبی ۲ L/s نیز استفاده می‌شد که آب آن وارد مخزنی به حجم ۵۰ مترمکعب می‌شد. برای تعیین کیفیت آب این روستا می‌بایست عمل نمونه برداری به صورت جداگانه انجام می‌گرفت تا بتوان در صورت نیاز روش کنترلی جداگانه‌ای برای هر کدام از منابع اتخاذ نمود. بر اساس آمار شرکت آب و فاضلاب روستایی شهرستان اراک، تعداد ۱۳۱ خانوار در این روستا دارای ۱۳۱ مشترک بوده و سرانه مصرفی در هر سیکل در فصل کم مصرف برابر با ۲۲۲۵ مترمکعب (برابر ۱۷

مترمکعب برای هر مشترک) و برای هر سیکل با مصرف متوسط برابر با ۲۹۱۸ مترمکعب (۲۲ مترمکعب برای هر مشترک) و برای سیکل با مصرف زیاد (فصل گرما) برابر با ۳۵۰۲ مترمکعب (۲۷ مترمکعب برای هر مشترک) گزارش شد.

روستای سرهرود با ۶۶ خانوار، جمعیتی برابر با ۲۳۶ نفر را دارا می‌باشد. منبع تأمین آب این روستا از چمسه ای به فاصله ۲۳۰۰ متر دورتر از روستا تأمین می‌شد. آب مصرفی این روستا به وسیله لوله‌های پلی اتیلن به مخزنی به حجم ۱۰۰ متر مکعب انتقال داده می‌شد که البته فاصله مخزن مذکور تا اولین مصرف کننده بسیار کم بود.

رایج‌ترین روش محاسبه پایداری آب، شاخص اشباع لانژلیر و رایزنر می‌باشند. در این شاخص‌ها pH واقعی آب و pH آب وقتی اشباع از کربنات کلسیم است با یکدیگر مقایسه می‌گردد. از معادله زیر برای محاسبه شاخص اشباع لانژلیر استفاده می‌شود.

رابطه ۱)

$$LSI = pH - pHs$$

$$pHs = (9.3 + A + B) - (C + D)$$

$$A = (\log_{10} [TDS] - 1) / 10$$

$$B = -1.3/12 \times \log_{10} (C^0 + 273) + 34/55$$

$$C = \log_{10} [Ca^{2+} \text{ as } CaCO_3] - 0.4$$

$$D = \log_{10} [\text{alkalinity as } CaCO_3]$$

که در این رابطه

A: مربوط به کل جامدات محلول در آب (mg/L)

B: مربوط به درجه حرارت آب (°C)

C: مربوط به سختی کلسیم (mg/L, CaCO₃)

D: مربوط به قلیائیت (mg/L, CaCO₃)

با توجه به رابطه بالا و متناسب با شرایط مختلف آب می‌توان جدول ۱ را جهت توضیحات بیشتر طراحی کرد. در جدول ۱ دامنه مقادیر کمی و کیفی شاخص لانژلیر آمده است.

حاصل از این مطالعه از تست ماربل به عنوان یک تست واقعی و سریع استفاده شد.

یک روش آزمایشگاهی برای سنجش پایداری آب آزمایش ماربل^۱ است. این آزمایش مستلزم در تماس نگه داشتن آب با کریستال‌های کربنات کلسیم است. بعد از ۲۴ ساعت تماس، قلیائیت اندازه‌گیری می‌شود. اگر قلیائیت آب پس از زمان تماس کاهش یابد آب فوق اشباع بوده و تمایل به رسوبگذاری دارد و عکس آن چنانچه قلیائیت آب افزایش یابد آب غیر اشباع بوده و تمایل به خوردگی دارد. چنانچه در این آزمایش قلیائیت اولیه برابر یا نزدیک به برابر با قلیائیت پس از تماس ۲۴ ساعته باشد، نشان‌دهنده این است که آب در حالت اشباع می‌باشد، و به عبارت دیگر این حالت بیانگر حالت تعادل است.

پس از تعیین مقدار پارامترهای ذکر شده، پتانسیل رسوب‌گذاری و خوردگی آب در لوله‌های پلی اتیلن شبکه توزیع روستاهای شهرستان تفرش و آشتیان تعیین شد. نمونه‌برداری به صورت متوالی و از منبع آب، ابتدای خط انتقال و شبکه توزیع انجام می‌گرفت. سپس بلافاصله در شرایط استاندارد به محل آزمایشگاه منتقل شده و مورد آنالیز قرار می‌گرفت. در نهایت داده‌ها با استفاده از نرم افزارهای Excel و SPSS مورد تجزیه و تحلیل و بررسی قرار گرفت. همچنین جهت تعیین پتانسیل خوردگی و رسوبگذاری از شاخص‌های لانژلیر و رایزنر و همچنین تست تکمیلی ماربل استفاده شد.

یافته‌ها

پس از نمونه برداری از منابع آب مطابق با دستورالعمل استاندارد و آنالیز نمونه‌های آب، از شاخص‌های لانژلیر و رایزنر و همچنین تست تکمیلی ماربل جهت تعیین وضعیت کیفی آب مناطق مورد مطالعه استفاده شد که نتایج این شاخص‌ها در جداول شماره ۳، ۴ و ۵ آمده است.

جدول ۱. دامنه مقادیر شاخص لانژلیر

ردیف	رسوب	LSI
۱	به شدت خورنده	$-2 < -0.5$
۲	نسبتاً خورنده اما بدون تشکیل رسوب	$0 < -0.5$
۳	متعادل، اما رسوب نقطه ای می‌تواند اتفاق بیفتد	۰
۴	تشکیل رسوب و خوردگی کم	$0.5 < 0$
۵	تشکیل رسوب بدون ایجاد خوردگی	$2 < 0.5$

همانطور که در جدول ۱ مشاهده می‌شود، شاخص لانژلیر منفی نشان‌دهنده خوردگی و مقدار مثبت نشان‌دهنده رسوبگذاری آب است. اگر چه مقدار عددی شاخص، شدت خوردگی و رسوبگذاری را نشان نمی‌دهد. برای رفع این نقص، رایزنر شاخص لانژلیر را اصلاح و شاخص رایزنر (RSI) را معرفی کرد که در زیر معادله آن آمده است:

$$RSI = pH - pH_s \quad (\text{رابطه } ۲)$$

مانند شاخص لانژلیر، شاخص رایزنر نیز با توجه به رابطه مذکور دارای یک محدوده کمی و کیفی می‌باشد که مشخصات آن در جدول ۲ آمده است.

جدول ۲. دامنه مقادیر شاخص رایزنر

ردیف	رسوب	RI
۱	رسوب شدید تشکیل خواهد شود	$5 > 0.5$
۲	رسوب تشکیل خواهد شد	$2 - 0.5/5$
۳	مشکل خاصی وجود ندارد	$8 - 6/2$
۴	آب خورنده است	$5 - 8/1$
۵	آب به شدت خورنده است	$5 < 1$

جهت تعیین پتانسیل رسوبگذاری از شاخص‌های لانژلیر و رایزنر استفاده شد. جهت استفاده از این شاخص‌ها می‌بایست پارامترهای کیفی آب شامل pH_s ، pH_{eq} ، pH ، TDS ، قلیائیت کل، سختی، غلظت کلسیم و درجه حرارت، اندازه‌گیری شود. در این تحقیق، آزمایشات متغیرهای شیمیایی و فیزیکوشیمیایی بر اساس ویرایش بیستم کتاب «روش‌های استاندارد برای آزمایشات آب و فاضلاب» انجام گرفت. همچنین جهت تأیید و تکمیل نتایج

¹ Marble Test

جدول ۳. وضعیت آب روستاهای سرهرود و جفتان از نظر شاخص

لانژلیر			
منبع آب	محل نمونه برداری	کد نمونه	شاخص لانژلیر
سرهرود	ابتدای خط انتقال	S ₁	A
		S ₂	A
		S ₃	A
	شبکه توزیع	S ₄	A
		S ₅	A
جفتان	چاه	J ₁	A
		J ₁	A
	چشمه	J ₂	A
		J ₃	A
		J ₄	A
	شبکه توزیع	J ₅	A
		J ₆	A

S: سرهرود J: جفتان A: رسوبگذار B: تعادل C: خورنده (۳۱)

جدول ۴. وضعیت آب روستاهای سرهرود و جفتان از نظر شاخص

رایزنر			
منبع آب	محل نمونه برداری	کد نمونه	شاخص رایزنر
سرهرود	ابتدای خط انتقال	S ₁	C
		S ₂	B
		S ₃	C
	شبکه توزیع	S ₄	C
		S ₅	B
جفتان	چاه	J ₁	C
		J ₁	C
	چشمه	J ₂	B
		J ₃	B
		J ₄	B
	شبکه توزیع	J ₅	B
		J ₆	B

S: سرهرود J: جفتان A: رسوب شدید B: رسوب کم C:

D: خوردگی ناچیز E: خوردگی زیاد F: شدت خورنده (۳۲)

جدول ۵. نتایج تست ماربل در نمونه های آب روستاهای سرهرود (شهرستان آشتیان) و جفتان (شهرستان تفرش)

ردیف	محل نمونه برداری	قلیائیت اولیه mg/l(CaCO ₃)	قلیائیت ثانویه mg/l(CaCO ₃)
۱	ابتدای شبکه قبل از ورود به روستای سرهرود	۲۱۶	۲۰۸
۲	انتهای شبکه روستای سرهرود	۲۲۸	۲۲۴
۳	روستای جفتان	۱۶۸	۱۶۴

با توجه به نتایج حاصل شده میانگین شاخص لانژلیر برای روستای سرهرود برابر با ۰/۴۴ به دست آمد که بر اساس آن، آب این روستا دارای پتانسیل رسوب گذاری می باشد. همچنین میانگین شاخص رایزنر برابر با ۶/۹۷ بود که بر اساس آن، آب این روستا نیز پتانسیل رسوب گذاری دارد.

همچنین در روستای جفتان با منبع تامین آب از چشمه، مقدار شاخص لانژلیر برابر با ۰/۳۸ بود که بیانگر حالت رسوب گذار می باشد و مقدار شاخص رایزنر برای این منبع آب برابر با ۷/۲۵ شد که بیانگر این حالت است که آب این منبع در حالت خنثی قرار دارد. همچنین با منبع آب تامینی از چاه مقدار شاخص لانژلیر برابر با ۰/۹۸ بود که بیانگر حالت رسوب گذاری بالا می باشد، مقدار شاخص رایزنر نیز برای این منبع برابر با ۶/۰۴ بود که بیانگر حالت رسوب گذاری است. همچنین بر اساس داده های حاصل از آنالیز کیفی نمونه آب این

مناطق توسط شرکت آب و فاضلاب روستایی شهرستان اراک، مقدار شاخص لانژلیر و رایزنر در شبکه توزیع روستای جفتان به ترتیب برابر با ۰/۴۴ و ۵/۷ بود که بیانگر رسوب گذار بودن آب این روستا می باشد.

در جدول ۵ نتایج مربوط به مقادیر تست ماربل مربوط به آب منابع مورد مطالعه آمده است. بر اساس منطق تست ماربل و با توجه به نتایج این تست که مربوط به نمونه های آب روستاهای مورد مطالعه بود مقدار قلیائیت ثانویه بیشتر از مقدار قلیائیت اولیه بود و به نوعی آب تمایل به رسوب گذاری داشت و در واقع این تست تکمیلی صحت تست های لانژلیر و رایزنر را به طور واضح نشان داد.

بحث

همان طور که نتایج این مطالعه نشان داد، آب مناطق مورد مطالعه تمایل به رسوب گذاری دارد.

مشاهدات عینی نیز رسوب گذاری آب این مناطق را تأیید می کند. در مطالعه ای که توسط مظلومی و همکاران بر روی کیفیت آب شرب شهر شیراز انجام گرفت مقادیر شاخص های لانژلیر و رایزنر به ترتیب برابر با ۰/۸۶ و ۵/۹۵ گزارش گردید که حاکی از تمایل آب این مناطق به رسوب گذاری بود (۱۳). همچنین در مطالعه ای دیگر که توسط فضل زاده و همکاران به مدت یک سال بر روی کیفیت آب خروجی از تصفیه خانه آب ایلام انجام گرفت مقادیر شاخص های لانژلیر و رایزنر به ترتیب برابر ۰/۲۹ و ۷/۴۵ و انحراف معیار ۰/۱۵ و ۰/۱۷ مشاهده شد که تمایل آب به رسوب گذاری را نشان می داد (۶). مطالعه مشابهی بر روی تأثیر فصل سال بر مقادیر شاخص های لانژلیر و رایزنر در آب شبکه توزیع شهر تبریز انجام گرفت و با توجه به نتایج حاصل شده، تغییر قابل ملاحظه ای از تأثیر فصل بر روی پتانسیل رسوب گذاری در شبکه های توزیع شهری مشاهده گردید ($p < 0.05$) (۱۴). بر اساس مطالعه ای که لوری^۱ و همکاران بر روی ۱۰۰ واحد تاسیساتی بزرگ آمریکا قبل از سال ۲۰۰۰ انجام دادند، مشخص شد که بیشتر لوله های چدنی که برای انتقال آب استفاده می شوند دچار خوردگی شده اند. همچنین این گروه تحقیقاتی گزارش دادند که بر اساس برآورد آژانس حفاظت محیط زیست، می بایست مقدار ۷۷/۲ میلیارد دلار جهت سرویس دهی و تعویض لوله های فرسوده تا سال ۲۰۲۰ هزینه شود (۱۰). روش های متنوعی جهت سختی زدایی استفاده می شود، از آن دسته روش ها می توان به سختی زدایی به کمک مواد شیمیایی (آهک جزئی، آهک اضافی، آهک- سودسوزآور، سود پرمایه، آهک و سود پرمایه و غیره) اشاره کرد (۱۵). استفاده از

این روش ها نیاز به سرمایه گذاری اولیه بالایی دارد. در واقع در این روش ها به تاسیسات زیربنایی و اپراتور ماهر نیاز می باشد (۱۰، ۱۶). با توجه به اینکه مناطق روستایی معمولاً دارای جمعیت های کم و متغیر می باشند، همچنین امکانات زیرساختی محدود می باشد، بنابراین استفاده از روش های کم هزینه و موثرتر نسبت به روش های پیچیده و تکنولوژی بالا ارجحیت دارد (۱۷). همچنین با توجه به مطالعات انجام گرفته می توان گزینه های اسیدشویی لوله ها و تعدیل و تنظیم pH آب مصرفی را پیشنهاد داد (۱۸). با توجه به نتایج مطالعه که جنس این رسوبات را عمدتاً از کربنات های کلسیم و منیزیم، سیلیکات و کلرور سدیم نشان داد، لذا به منظور تخلیه این رسوبات از داخل خطوط لوله می توان از اسید کلریدریک غیرفعال استفاده کرد. قبل از شروع عملیات اسیدشوئی می بایست که به وسیله یک چکش ضربات آرامی را به سرتاسر بدنه خط لوله (به ویژه در قسمت هایی از خط لوله که روی سطح زمین است) وارد آورده و سپس اسید تهیه شده به داخل لوله تزریق گردد (۱۸، ۱۹). بدین منظور می بایست ابتدا جریان آب داخل خط لوله قطع شود، سپس بخشی از خط لوله از بقیه مسیر جدا شود (حداکثر ۱۰۰ متر و در بهترین حالت، ۵۰ متر باشد) و در حالت خارج از خط، عملیات آماده سازی اسید (رقیق سازی های لازم) انجام گیرد. حداقل زمان لازم برای انجام واکنش ها و جدا شدن رسوبات از جدار لوله و حل شدن در اسید، ۸ تا ۱۲ ساعت و در سخت ترین شرایط ۲۴ ساعت می باشد. در پایان با شستن خط لوله، خط آماده بهره برداری می شود. لازم به ذکر است بعد از قرار دادن این قطعه در خط انتقال ابتدا باید عملیات سوپر کلرزنی (با غلظت ۱۰ mg/L) انجام

¹ Laurie

گیرد و سپس عملیات آبرسانی به نقاط مصرف آغاز گردد (۱۹).

یک اقدام ساده و سریع التأثير برای جلوگیری از ایجاد رسوب در این خطوط لوله بعد از اسیدشویی و راه اندازی مجدد خط انتقال، کاهش pH آب به زیر حد اشباع می باشد (۱۸). بر اساس محاسبات انجام شده، مقدار pH اشباع در این خط حدود ۶/۸ می باشد، لذا باید مقداری اسید به این آب اضافه شود تا مقدار pH آن به زیر حد اشباع (۶/۸) کاهش یابد. از آنجائی که آب موجود در این خط به مصرف شرب می رسد، برای کاهش pH بهتر است از اسیدهایی استفاده شود که وجود باقیمانده آنها در آب، خطری برای سلامتی نداشته باشد. در ضمن قابل رقیق سازی، ارزان و در دسترس باشد و در عین حال استفاده آن نیز ساده باشد. بنابراین اسید کربنیک و اسید کلریدریک رقیق و ضعیف برای این منظور پیشنهاد می گردد. همچنین می توان عمل افزودن اسید را در داخل مخزن

انجام داد که در این حالت حجم اسید مصرفی متناسب با حجم آب داخل مخزن می باشد. اما چنانچه عمل افزودن اسید در شبکه انجام گیرد، می بایست متناسب با دبی آب، عمل افزودن اسید انجام گیرد. از جمله برنامه های دراز مدت کنترل و پیشگیری رسوب گذاری در خط انتقال، می توان به بازدیدهای دوره ای، دفن لوله در داخل زمین به منظور کاهش دمای آب همراه با اصلاح هندسی پیچ و خم های مسیر و کاهش قلیائیت و سختی آب از طریق رقیق سازی با منابع آب دیگر اشاره کرد (۲۰).

تشکر و قدردانی

از شرکت آب و فاضلاب روستایی شهرستان اراک بخاطر حمایت های همه جانبه مالی، اداری، آزمایشگاهی و غیره از این پروژه تحقیقاتی کمال تشکر و قدر دانی به عمل می آید.

References

- 1- Goodrich JA, Lykins BW, Haught RC, Li SY. Providing Safe Drinking Water in Small Systems. In: Bag Filtration for Small Systems. Washington DC: Lewis Publisher, 1999: 265-272.
- 2- Asian Development Bank, United Nations Development Programme, United Nations Economic and Social Commission for Asia and the Pacific and World Health Organization. Asia water watch 2015: Are Countries in Asia on Track to Meet Target 10 of the Millennium Development Goals? Philippines: World Health Organization 2006: 17-23.
- 3- Ramin N, Dadmehr F. Water Quality Guideline: Nas publication; 1375: 63-72.
- 4- Dehghani M, Tex F, Zamanian Z. Assessment of the Potential of Scale Formation and Corrosivity of Tap Water Resources and the Network Distribution System in Shiraz, South Iran. Pakistan Journal of Biological Sciences. 2010;13(2):88-92.
- 5- Trevett AF, Carter RC, Tyrrel SF. Water quality deterioration: a study of household drinking water quality in rural Honduras. International journal of environmental health research. 2004;14(4):273-83.
- 6- Davil MF, 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 Applied Science Journal. 2009;7:01-6.
- 7- Kim DH, Kim DY, Hong SH, Kim JW, Kim CW. Development and implementation of a corrosion control algorithm based on calcium carbonate precipitation potential (CCPP) in a drinking water distribution system. Journal of water supply: research and technology AQUA. 2008;57(7):531-9.
- 8- Trussell RR, Morgan JJ. A saturation index for cement surfaces exposed to water. In Proc. AWWA Water Quality Technology Conference (2006), Denver, Colo.: AWWA. 2006.
- 9- Edwards M, Triantafyllidou S. Chloride-to-sulfate mass ratio and lead leaching to water. Journal (American Water Works Association). 2007:96-109.

- 10- McNeill LS, Edwards M. Review of iron pipe corrosion in drinking water distribution systems. J AWWA. 2001;93(7):88-100.
- 11- Schock M. Internal corrosion and deposition control, In Association AWW (ed) Water quality and treatment: a handbook of community water supplies McGraw-Hill, 1999: 115–121.
- 12- Gedge G. Corrosion of cast Iron in potable water service. In: Proceedings of the Institute of Materials Conference. London, UK. 1992.
- 13- Mazloomi S, Babaei A, Fazlzadeh M, Abooei E, Badieinejad E, Hajporsogh KH. Survey of Corrosion and Scaling Potential of shiraz drinking water. Toloee Behdasht. 2008; 1(2): 64-71.
- 14- Taghipour H, Shakerkhatibi M, Pourakbar M, Belvasi M. Corrosion and Scaling Potential in Drinking Water Distribution System of Tabriz, Northwestern Iran. Health Promot Perspect. 2012;2(1):103-11.
- 15- Crittenden JC, Trussell RR, Hand DW, Howe KJ, Tchobanoglous G. MWH's Water Treatment: Principles and Design: Wiley; 2012: 183–192.
- 16- Edward E, Baruth E. Water treatment plant design: American Society of Civil Engineers: ASCE, American Water Works Association. McGraw-Hill; 2004: 314-318.
- 17- Fewtrell L, Kaufmann RB, Kay D, Enanoria W, Haller L, Colford JM. Water, sanitation, and hygiene interventions to reduce diarrhoea in less developed countries: a systematic review and meta-analysis. The Lancet infectious diseases. 2005;5(1):42-52.
- 18- Schock MR. Internal corrosion and deposition control. McGraw-Hill, Inc,(USA). 1990: 1194.
- 19- Gedge G. Corrosion of cast Iron in potable water service. The Institute of Materials, Corrosion and Related Aspects of Materials for Potable Water Supplies (UK). 1993: 18-28.
- 20- Choi DJ, You SJ, Kim JG. Development of an environmentally safe corrosion, scale, and microorganism inhibitor for open recirculating cooling systems. Materials Science and Engineering: A. 2002;335(1):228-35.

Prediction and Measurement of Scaling Values in Polyethylene Pipes Using Scaling and Corrosion Tests and Offering Effective Solutions

Mazloomi S^{1,2}, Haidari SA³, Mahvi AH¹, Noori Sepehr M², Khodayari M⁴

1. Department of Environmental Health Engineering, Faculty of Health, Tehran University of Medical Sciences, Tehran, IRAN

2. Department of Environmental Health Engineering, Faculty of Health, Alborz University of Medical Sciences, Karaj, IRAN

3. Rural Water and Wastewater Company of Markazi province, Arak, IRAN

4. Department of Environmental Health Engineering of Arak, Arak, IRAN

*Corresponding Author. Tel: +982188954914 Fax: +982188950188 E-mail: ahmahvi@yahoo.com

Received: 11 Dec 2012

Accepted: 4 Mar 2013

ABSTRACT

Background & Objectives: Corrosion in water distribution system introduces metals to convey system. Water with scaling potential can produce scale layers on internal section of pipelines and reduce internal diameter of the pipeline. Ongoing formation and removal of scaling cause difficulties such as accumulation of scale material in junctions, on the tap component, and so on.

Methods: The aim of this research was determining the corrosion and scaling potential of drinking water in some rural areas of Markazi province and comparison of results with marble test. The characteristics of scale sediments will be different due to application of polyethylene pipes in this region. For this reason, temperature, pH, Total Dissolved Solids, Calcium, Calcium Hardness, Total Alkalinity, and Bicarbonate concentration were determined in the laboratory according to Standard Methods for the Examination of Water and Wastewaters manual. Finally, values of Langlier Saturation Index (LSI) and Ryznar Stability Index (RSI), and marble test were determined.

Results: The results showed that the values for Langlier Saturation Index were positive (>0) and for Ryznar Stability Index were negative (<0). Therefore, average values for Langlier and Ryznar indices for Sarahrood village were equal to 0.44 and 6.97, respectively. The respective values for Joftan village with spring water supply were 0.38 and 7.25 and for well water sources were equal to 0.98 and 6.04. Primary alkalinity value was higher than the secondary alkalinity value in the marble test.

Conclusions: According to the values of Langlier and Ryznar indices, water of this region tends to scale. Marble test also proved these results. Different methods have been recommended to remove formed sediments and among these, adjusting pH and periodic acid washing are the best introduced options for these regions.

Keywords: Drinking Water; Scaling Potential; Corrosion; Scaling Index; Marble Test.