



و مناطق قطبی و یا به صورت رطوبت در خاک و اتمسفر زمین قرار دارد که به دلیل در دسترس نبودن، برنامه‌ریزی برای استفاده از آن‌ها از نظر امکان‌سنجی اقتصادی قابل توجیه نیست. به این ترتیب انسان جهت ادامه‌ی حیات و رفع نیازهای صنعتی، کشاورزی و شرب، تنها به ۰/۶۲٪ آب باقی‌مانده در دریاچه‌ها، رودخانه‌ها و آب‌های زیر زمینی قرار دارد، می‌تواند دسترسی داشته باشد. از سوی دیگر رشد روزافزون جمعیت جهان، مصارف گوناگون آب را افزایش داده است. این امر نه تنها کمیت منابع آب در دسترس را کاهش داده و با محدودیت‌های بیش‌تری روبرو نموده است، بلکه به دلیل توسعه شهرنشینی و فعالیت‌های صنعتی و کشاورزی، تغییر و تنزل کیفیت آب‌ها را نیز به دنبال داشته است. به این دلیل بسیاری از کشورهای جهان با مشکل کمبود آب و یا آلودگی منابع آب مواجه شده‌اند و سال‌هاست در زمینه‌ی برنامه‌ریزی صحیح در مدیریت منابع آب سرمایه‌گذاری می‌نمایند؛ از این رو عدم پایش منابع آب سبب زیان‌های بهداشتی و اقتصادی زیادی خواهد شد [۱]. از آن‌جا که ایران از نظر اقلیمی و جغرافیایی در منطقه‌ای خشک و نیمه خشک قرار گرفته است، منابع آب در کشور ما با محدودیت کلی روبرو هستند. در سال‌های قبل استفاده از منابع آب‌های سطحی رو به کاهش نهاده است؛ به طوری که در سال ۱۳۸۰ به علت کاهش ذخیره آب سدهای لیتیان، کرج و لار بیش از ۷۰٪ از آب آشامیدنی شهر تهران از منابع زیرزمینی تامین می‌گردید که این مقدار در سال‌های اخیر بیش‌تر نیز شده است [۲]. پدیده‌ی کارست و ژئومورفولوژی آن نتیجه‌ی عمل‌کرد آب بر سنگ‌های آهکی و سایر سنگ‌های قابل انحلال است. واژه‌ی کارست از نام جغرافیایی ناحیه‌ی شمال غرب یوگسلاوی سابق نزدیک مرز ایتالیا منشأ می‌گیرد. کلمه‌ی هندی اروپایی Kar که به معنای تخته سنگ و کلمه‌ی ایتالیایی Karso به معنی سنگی لم‌یزرع می‌باشد و مجموعه‌ای از این واژه‌ها در واژه‌ی آلمانی کارست تبلور یافته است [۳، ۴]. در کشور ایران که سازنده‌های کارستی حدود ۱۱٪ از سطح آن را می‌پوشاند، اکتشاف منابع آب شیرین و حفاظت آن‌ها از منابع آلاینده از اهمیت ویژه‌ای

برخوردار است. مطالعات کارست در ایران به مطالعات شناسایی در سال ۱۳۵۰ بر می‌گردد که عمدتاً در حوضه‌های کارستی زاگرس آغاز و تعداد زیادی چاه در نواحی مختلف آن حفاری گردیده است. اما مطالعات جامع آن از سال ۱۳۶۹ آغاز شده است. بعد از تاسیس مرکز مطالعات و پژوهش‌های کارست در شیراز، اولین مطالعات جامع در حوضه کارست مهارلو به مساحت ۴۲۰۰ کیلومتر مربع انجام گردید و پس از تهیه روش مطالعات جامع با افزایش شش حوضه کارستی دیگر به مساحت ۱۱۴ هزار کیلومتر دیگر رسید. با پیگیری این مرکز پیش‌بینی می‌شود با افزایش حوضه‌های کارستی، مساحت مورد مطالعه ۴۲۰ هزار کیلومتر مربع برسد [۵]. در این راستا تعیین یک استراتژی منطقی در مدیریت توسعه منابع آب در ایران، از اهمیت ویژه‌ای برخوردار می‌باشد. این استراتژی باید به گونه‌ای منظور شود که ضمن رویکرد به سمت راهکارهای صحیح استفاده از منابع آب حفاظت کافی از آن‌ها را نیز از طریق قوانین و ضوابط، مورد توجه قرار دهد [۶]. هم‌چنین به لحاظ اهمیت آلودگی‌های فیزیکی شیمیایی و باکتریولوژیکی آب در انتقال و ایجاد بیماری‌ها [۷]، پایش مستمر منابع آب لازم می‌باشد. بدین منظور، هدف از این پژوهش بررسی وضعیت خصوصیات شیمیایی و باکتریولوژیکی منابع آب کارستی استان گلستان و مقایسه آن‌ها با استانداردهای موجود برای شرب در دو فصل پربابی و کم‌آبی بهار و پاییز و به صورت مقطعی در سال ۹۳-۹۴ می‌باشد.

## مواد و روش‌ها

محدوده مکانی تحقیق استان گلستان بین ۵۳ درجه و ۵۱ دقیقه تا ۵۶ درجه و ۲۲ دقیقه طول شرقی و ۳۶ درجه و ۳۰ دقیقه تا ۳۸ درجه و ۸ دقیقه عرض شمالی در بخش شمالی کشور واقع گردیده است. این استان از شمال به کشور ترکمنستان، از جنوب به استان سمنان، از شرق به استان خراسان شمالی و از غرب به دریای خزر و استان مازندران محدود می‌شود. استان گلستان متشکل از ۱۴ شهرستان، ۲۷

بی‌کربنات ( $\text{HCO}_3^-$ )، کلرید ( $\text{Cl}^-$ )، سختی کل و موقت، درصد سدیم ( $\text{Na}/\%$ )، نسبت جذب سدیم (SAR) و آزمایش کلیفرم سنجش شدند. نمودارهای تعیین کیفیت آب نیز با استفاده از نرم‌افزارهای Aq.qa ترسیم گردیدند. هم‌چنین اندازه‌گیری آنیون‌ها و کاتیون‌های اصلی شامل یون‌های کلسیم، منیزیم، سدیم، پتاسیم، سولفات، و کلرور و نیز آزمایش کلیفرم در آزمایشگاه دانشکده بهداشت دانشگاه علوم پزشکی گلستان بر اساس روش‌های موجود در کتاب استاندارد متد، بر روی نمونه‌ها برداشت شده به صورت گراب، انجام گرفت [۹]؛ نتایج آزمایشات شیمیایی در دو فصل کم‌آبی و پرآبی در جدول‌های ۱ و ۲ آمده است. پس از به‌دست آوردن نتایج آزمایشگاه برخی پارامترهای کیفی آب نظیر سختی کل، میزان شوری آب، طبقه‌بندی بر اساس S.A.R و غیره محاسبه شده و نمودارهای شولر، ویلکوکس و پایپر و هم‌چنین جداول آن‌ها ترسیم گردید.

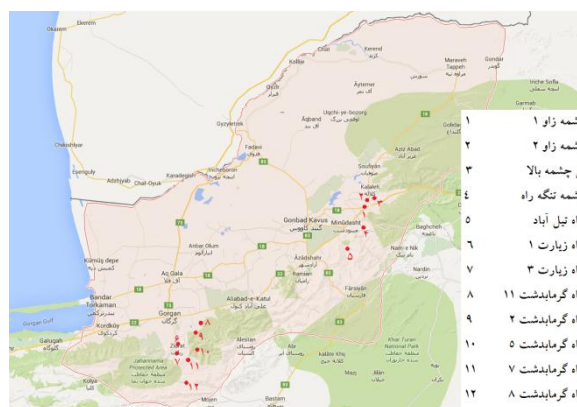
## نتایج

ترکیبات شیمیایی آب، مورد مطالعه در این قسمت ترکیبات پارامترهای شیمیایی منابع مورد مطالعه در دو فصل پرآبی و کم‌آبی در جداول ۱ و ۲ نشان داده شده است. بر طبق نتایج در فصل پرآبی بیش‌ترین سختی مربوط به منبع آب چاه زیارت ۱ و کم‌ترین آن مربوط به چاه تیل آباد مشاهده شد. هم‌چنین بیش‌ترین کلرور مربوط به چاه زیارت ۳ و کم‌ترین آن مربوط به چشمه‌ها سنجش شدند. هم‌چنین در فصل کم‌آبی بیش‌ترین سختی مربوط به منبع آب چاه زیارت ۱ و کم‌ترین آن مربوط به چشمه زاو ۱ و ۲ مشاهده شد. هم‌چنین بیش‌ترین کلرور مربوط به چاه زیارت ۱ و کم‌ترین آن مربوط به چشمه‌ها سنجش شدند.

نمونه‌ها از نظر سختی کل همان‌طوری که در جداول ۳ و ۴ دیده می‌شوند در فصل پرآبی و کم‌آبی ۵۰٪ منابع آب در دسته کاملاً سخت و ۵۰ درصد دیگر در دسته سخت قرار دارند و تقریباً تمام سختی موجود در این منابع از نوع سختی موقت یا کربناته می‌باشد.

بخش ۲۵ شهر، ۶۰ دهستان، ۱۰۰۸ آبادی مسکونی و ۴۷ آبادی غیر مسکونی می‌باشد. مساحت استان بالغ بر ۲۰۴۳۸ کیلومتر مربع است. شهرستان گنبد با ۵۰۷۱٫۳ کیلومتر مربع بزرگ‌ترین و شهرستان بندر گز با ۲۳۹/۳۱ کیلومتر مربع کوچک‌ترین شهرستان استان می‌باشد. تراکم نسبی جمعیت استان در سال ۱۳۹۰ معادل ۸۷ نفر در کیلومتر مربع بوده که شهرستان گرگان با ۲۸۶ نفر و شهرستان مراوه تپه با ۱۷ نفر بالاترین و پایین‌ترین تراکم نسبی جمعیت را داشته‌اند [۸].

منبع داری استان آب کارستی نمونه‌ها از منابع تحت پوشش شرکت آب و فاضلاب شهری و روستایی استان گلستان در دو فصل کم‌آبی و پرآبی برداشت شدند. فصل پرآبی از اواخر زمستان تا اوایل تابستان و فصل کم‌آبی از اواخر تابستان تا اوایل زمستان ادامه دارد. تعداد ۱۲ منبع از بین منابع انتخاب گردید و در کل ۴۸ نمونه از سطح استان برداشته شد. این نمونه‌ها از شهرهای گرگان، آزادشهر، کلالة و گالیکش اخذ شدند. منابع موجود در شهر گرگان شامل چاه‌های شماره ۱ و ۳ زیارت، ۲، ۵، ۷، ۸ و ۱۱ توسکستان، شهرستان آزادشهر چاه تیل آباد، شهرستان کلالة چشمه‌های زاو شماره ۱ و ۲ و یل چشمه بالا، و شهرستان گالیکش چشمه تنگراه می‌باشد، که محل این منابع در شکل ۱ نشان داده شده است.



شکل ۱: محل نمونه برداری منابع آب سازند های کارستی منطقه مورد مطالعه

در این تحقیق پارامترهای سدیم ( $\text{Na}^+$ )، پتاسیم ( $\text{K}^+$ )، کلسیم ( $\text{Ca}^{2+}$ )، منیزیم ( $\text{Mg}^{2+}$ ) و آنیون‌های سولفات ( $\text{SO}_4^{2-}$ ).

در چاه تیل آباد در فصل کم‌آبی موجب تغییر تیپ آب و نفوذ بیش تر فلزات قلیایی نسبت به قلیایی‌های حاکی گردید. تیپ و نوع رخساره آب زیرزمینی در تمام نمونه‌ها در فصل پرآبی، از نوع کلسیم- منیزیم بی‌کربنات و در فصل کم‌آبی از نوع کلسیم- منیزیم بی‌کربنات و سدیم- بی‌کربنات (برای چاه زیارت ۵) می‌باشد. در آب‌های تیپ کلسیم- بی‌کربنات بخش عمده بی‌کربنات و کلسیم موجود، از تجزیه سنگ‌های کربناته منشا می‌گیرد. دی‌اکسید کربن اتمسفری و زیستی در اثر تبادلات سطحی وارد آب شده و در سطوح زیرین نفوذ کرده و پس از تجزیه سنگ‌های کربناتی به منطقه اشباع نشده آب‌خوان‌های مختلف تراوش می‌کند. نتیجه این واکنش نیز افزایش کلسیم، بی‌کربنات و در نهایت افزایش pH آب زیرزمینی می‌باشد [۱۰].

نتایج کیفیت میکروبی و بی‌آبی، مورد مطالعه از مجموع ۲۴ عدد نمونه میکروبی اخذ شده از منابع مورد مطالعه در دو فصل کم‌آبی و پرآبی، نتیجه‌ی آزمایش احتمالی و هم‌چنین تاییدی کلیه نمونه‌ها منفی بوده و بدین معنی است که این منابع عاری از هر گونه آلودگی میکروبی و نشت فاضلاب انسانی بوده و مطابق با استانداردهای کیفیت آب برای شرب می‌باشند [۱۱].

کیفیت آب، در مطالعه از نظر کشاورزی نتایج دیاگرام ویلکوکس که در شکل ۲ نشان داده شده است نشان می‌دهد که کیفیت آب چشمه‌های زاو ۱، زاو ۲، یل چشمه بالا، تنگراه و چاه گرمابدشت ۲ در رده C2S1 قرار داشته و چاه‌های تیل آباد، زیارت، زیارت ۳، گرمابدشت ۱۱، گرمابدشت ۵، گرمابدشت ۷ و گرمابدشت ۸ در رده C3S1 قرار دارند.

مطالعه از نظر شرب در این مطالعه جهت تعیین کیفیت آب منابع مورد مطالعه از دیاگرام شولر استفاده شد که شکل ۳ این دیاگرام را برای نمونه‌های مربوطه نشان می‌دهد.

مطالعه از نظر سدیمنتاسیون، جذب سدیم نتایج دو پارامتر درصد سدیم و نسبت جذب سدیم در جدول‌های ۵ و ۶ ارائه شده است. با توجه به نتایج به دست آمده مشاهده می‌شود که در فصل پرآبی ۲۵٪ نمونه‌ها از نظر نسبت جذب سدیم خوب و ۷۵٪ عالی بوده و هم‌چنین در فصل کم‌آبی ۸٪ قابل قبول، ۱۶٪ خوب و ۷۵٪ عالی می‌باشند. رسی کیفیت آب ۱۸ بر اساس نمودار پایپر مطابق شکل ۴ دیاگرام پایپر در دو فصل پرآبی و کم‌آبی نشان داد که نفوذ قلیایی‌های حاکی بیش تر از فلزات قلیایی و نفوذ اسیدهای ضعیف بیش تر از اسیدهای قوی می‌باشد. افزایش غلظت سدیم

جدول ۱. پارامترهای شیمیایی منابع مورد مطالعه در فصل پرآبی (بر حسب mg/L)

منابع آب / پارامترهای شیمیایی	سختی کل as CaCO <sub>3</sub>	کلسیم Ca <sup>+</sup>	منیزیم Mg <sup>+</sup>	کربنات HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	سدیم Na <sup>+</sup>	پتاسیم K <sup>+</sup>	سولفات SO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	کلرور Cl <sup>-</sup>
چشمه زاو ۱	۲۸۳/۱	۹۳/۶	۱۲	۳۲/۰۸	۱/۸۴	۰/۷۸	۷	۴
چشمه زاو ۲	۲۸۳/۱	۹۳/۶	۱۲	۲۹/۶۸	۰/۹۲	۰/۷۸	۷	۴
یل چشمه بالا	۲۷۳/۱۱	۸۹/۶	۱۲	۳۰/۸۸	۶/۹	۰/۷۸	۱۷	۴
چشمه تنگراه	۲۸۳/۱	۹۳/۶	۱۲	۳۰/۸۸	۲۱/۸	۰/۷۸	۲۷	۴
چاه تیل آباد	۲۷۳	۸۹/۰	۱۲	۳۲/۰۸	۷۳/۸	۱/۱	۷۷	۴۴
چاه زیارت ۱	۴۷۰	۱۲۳/۱	۳/۷	۳۴۵	۵۴	۸/۵	۱۳۵/۴	۱۰/۲
چاه زیارت ۳	۳۴/۵۹	۹۱/۲	۲/۴	۳۱۰	۴۸/۸	۶/۸	۹۰/۱	۶۶/۵
چاه گرمابدشت ۲	۳۶/۵۵	۹۱/۸	۳/۴	۳۰۵	۲۱/۶	۱/۵۷	۱۰۹/۵	۲۵/۳
چاه گرمابدشت ۱۱	۲۷/۷۳	۶۶/۸	۲/۵	۲۲۰	۱۵/۴	۱/۷	۶۸/۳	۳۶/۸
چاه گرمابدشت ۵	۳۱۴/۰۷	۷۷	۲۹/۶	۲۰۰	۲۶/۵	۱/۵	۱۲۸	۵۰/۳
چاه گرمابدشت ۷	۳۵۶/۴۴	۹۱	۳۱/۴	۲۸۵	۲۰	۱/۵	۱۲۰/۲	۲۴/۸
چاه گرمابدشت ۸	۳۵۷/۵۲	۹۱/۶	۳۱/۳	۳۰۰	۱۵	۱/۵۶	۱۰۱/۱	۲۳

جدول ۲. پارامترهای شیمیایی منابع مورد مطالعه در فصل کم آبی بر حسب mg/L

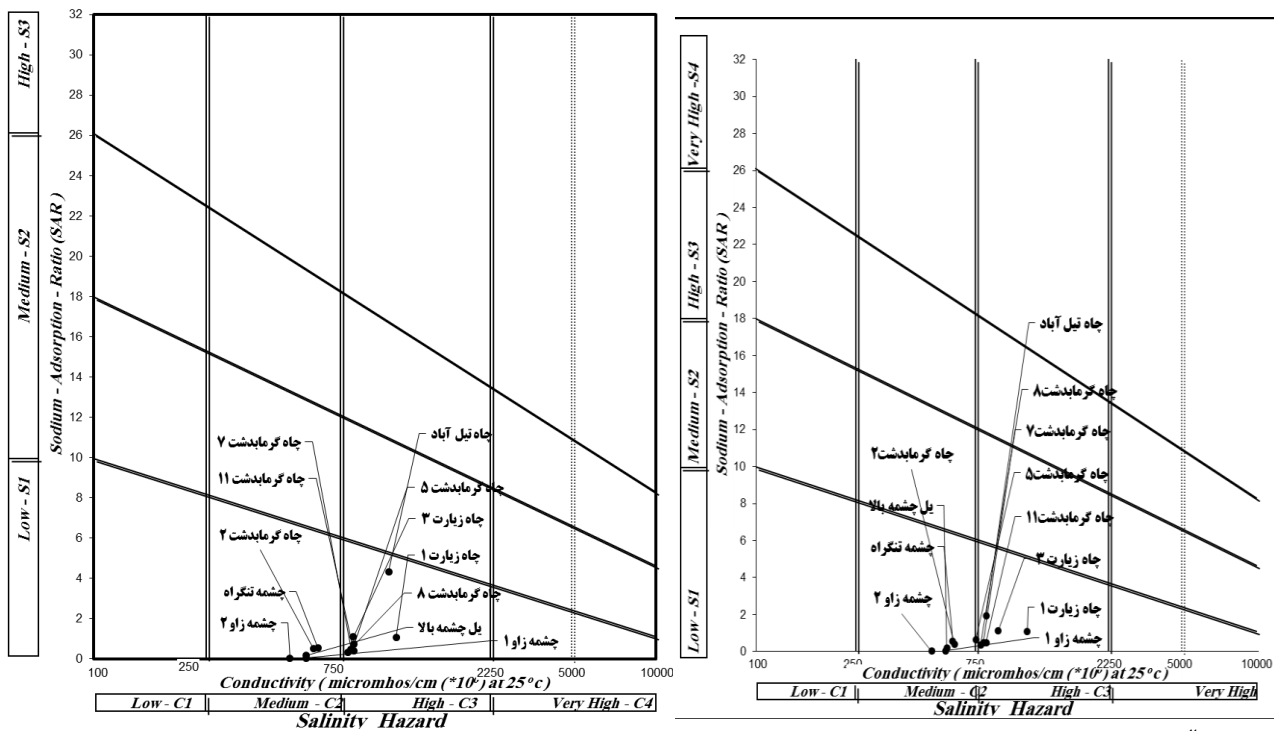
کلرید Cl <sup>-</sup>	سولفات SO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	پتاسیم K <sup>+</sup>	سدیم Na <sup>+</sup>	کربنات HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	منیزیم Mg <sup>+</sup>	کلسیم Ca <sup>+</sup>	سختی کل as CaCO <sub>3</sub>	منابع آب / پارامترهای شیمیایی
۴	۷	۰/۷۸	۱/۸۴	۳۲۲/۰۸	۱۲	۹۳/۶	۲۸۳/۱	چشمه زاو ۱
۴	۷	۰/۷۸	۰/۹۲	۲۹۷/۶۸	۱۲	۹۳/۶	۲۸۳/۱	چشمه زاو ۲
۴	۷	۰/۷۸	۶/۹	۳۰/۸۸	۱۲	۸۹/۶	۲۷۳/۱۱	یل چشمه بالا
۴	۴۲	۰/۷۸	۲/۸۵	۳۰/۸۸	۱۲	۹۳/۶	۲۸۳/۱	چشمه تنگراه
۹۴	۷۳	۱/۵۶	۱۶۷/۹	۴۳/۸۸	۱۶/۸	۸۵/۶	۲۸۲/۸۸	چاه تیل آباد
۱۰۹/۷	۱۴/۵	۷/۱	۵۲/۸	۳۴۵	۳۹/۸	۱۲۰	۴۷۰/۴۱	چاه زیارت ۱
۶۰/۴	۸۰/۲	۶/۲	۴۴/۹	۲۸۵	۲۴/۳	۸۵/۶	۳۱۳/۷۴	چاه زیارت ۳
۲۹/۳	۱۱۲/۵	۱/۵۸	۲۲/۹	۳۰۵	۳۳/۴	۹۲/۵	۳۶۸/۴۱	چاه گرمادشت ۲
۳۳/۲	۷۱/۵	۱/۵	۱۶/۱	۲۴۵	۲۷/۳	۶۵/۵	۲۷۵/۸۹	چاه گرمادشت ۱۱
۶۹/۳	۱۴۳/۲	۱/۴	۳۱/۵	۲۰۰	۳۴/۲	۸۴/۵	۳۵۱	چاه گرمادشت ۵
۲۹/۴	۱۲۲/۷	۱/۵	۲۰/۶	۲۸۵	۳۲/۷	۹۲/۵	۳۶۵	چاه گرمادشت ۷
۲۶/۵	۱۰۴/۲	۱/۵	۱۵/۲	۳۰۰	۳۲/۷	۹۲/۵	۳۶۵/۵۳	چاه گرمادشت ۸

جدول ۳. کیفیت آب های منابع مورد مطالعه براساس سختی در فصل پر آبی (بر حسب mg/L CaCO<sub>3</sub>)

ردیف	محل نمونه برداری	سختی کل	سختی موقت	سختی دائم	کیفیت آب بر اساس سختی کل
۱	چشمه زاو ۱	۲۸۳/۱	۲۸۳/۱	۰	سخت
۲	چشمه زاو ۲	۲۸۳/۱	۲۸۳/۱	۰	سخت
۳	یل چشمه بالا	۲۷۳/۱۱	۲۷۳/۱۱	۰	سخت
۴	چشمه تنگراه	۲۸۳/۱	۲۸۳/۱	۰	سخت
۵	چاه تیل آباد	۲۷۳/۱۱	۲۷۳/۱۱	۰	سخت
۶	چاه زیارت ۱	۴۷۰/۷۵	۴۷۰/۷۵	۰	کاملاً سخت
۷	چاه زیارت ۳	۳۴۴/۵۹	۳۴۴/۵۹	۰	کاملاً سخت
۸	چاه گرمادشت ۱۱	۳۶۲/۵۵	۳۶۲/۵۵	۰	کاملاً سخت
۹	چاه گرمادشت ۲	۲۷۱/۷۳	۲۷۱/۷۳	۰	سخت
۱۰	چاه گرمادشت ۵	۳۱۴/۰۷	۳۱۴/۰۷	۰	کاملاً سخت
۱۱	چاه گرمادشت ۷	۳۵۶/۴۴	۳۵۶/۴۴	۰	کاملاً سخت
۱۲	چاه گرمادشت ۸	۳۵۷/۵۲	۳۵۷/۵۲	۰	کاملاً سخت

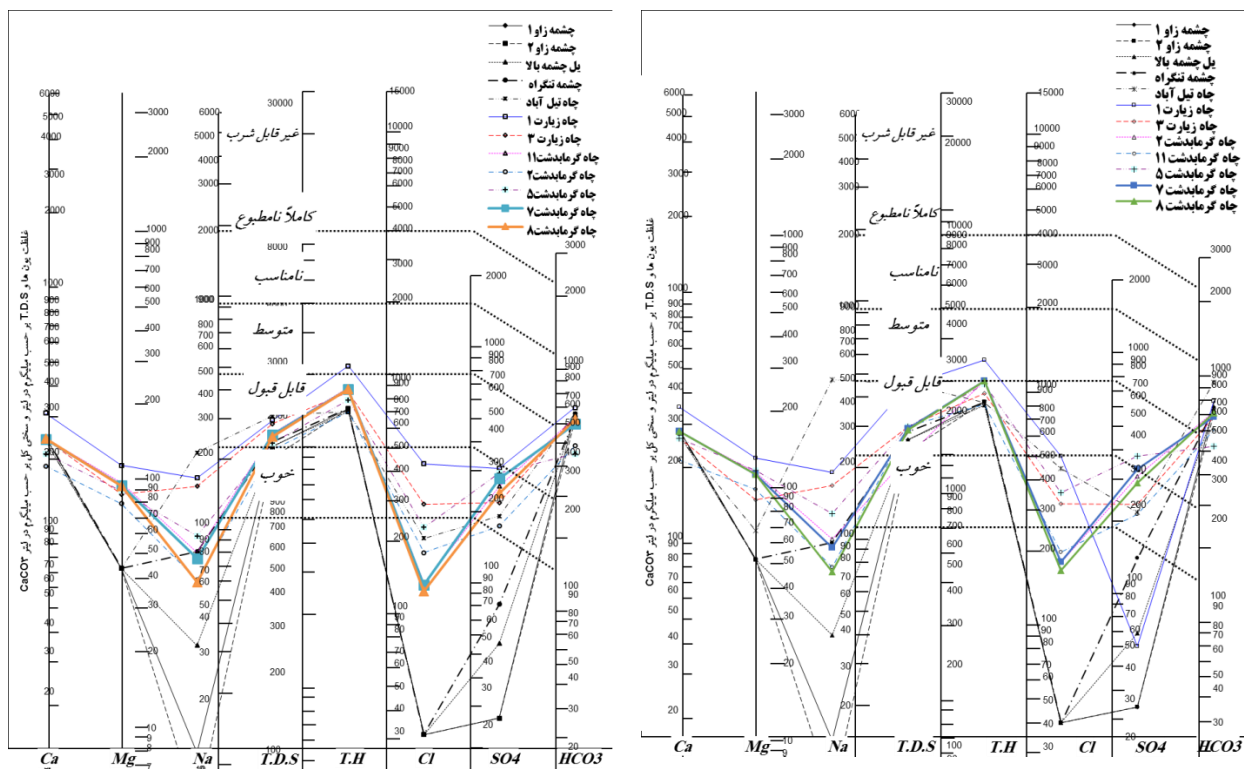
جدول ۴. کیفیت آب های منابع مورد مطالعه براساس سختی در فصل کم آبی (بر حسب mg/L CaCO<sub>3</sub>)

ردیف	محل نمونه برداری	سختی کل	سختی موقت	سختی دائم	کیفیت آب بر اساس سختی کل
۱	چشمه زاو ۱	۲۸۳/۱	۲۸۳/۱	۰	سخت
۲	چشمه زاو ۲	۲۸۳/۱	۲۸۳/۱	۰	سخت
۳	یل چشمه بالا	۲۷۳/۱۱	۲۷۳/۱۱	۰	سخت
۴	چشمه تنگراه	۲۸۳/۱	۲۸۳/۱	۰	سخت
۵	چاه تیل آباد	۲۸۲/۸۸	۲۸۲/۸۸	۰	سخت
۶	چاه زیارت ۱	۴۷۰/۴۱	۴۷۰/۴۱	۰	کاملاً سخت
۷	چاه زیارت ۳	۳۱۳/۷۴	۳۱۳/۷۴	۰	کاملاً سخت
۸	چاه گرمادشت ۲	۳۶۸/۴۱	۳۶۸/۴۱	۰	کاملاً سخت
۹	چاه گرمادشت ۱۱	۲۷۵/۸۹	۲۷۵/۸۹	۰	سخت
۱۰	چاه گرمادشت ۵	۳۵۱/۷۳	۳۲۷/۸۶	۲۳/۸۶	کاملاً سخت
۱۱	چاه گرمادشت ۷	۳۶۵/۵۳	۳۶۵/۵۳	۰	کاملاً سخت
۱۲	چاه گرمادشت ۸	۳۶۵/۵۳	۳۶۵/۵۳	۰	کاملاً سخت



ب

شکل ۲. نمودار های طبقه بندی آب زیرزمینی از نظر مصارف کشاورزی (ویلوکوس) در دو فصل (الف) پر آبی و (ب) کم آبی



ب

شکل ۳. نمودار های طبقه بندی شولر منابع آب کارست از نظر کیفیت مصارف شرب در دو فصل (الف) کم آبی و (ب) پر آبی



منشاء می‌گیرد [۲۲]. دی‌اکسید کربن اتمسفری و زیستی در اثر تبادلات سطحی وارد آب شده و در سطوح زیرین نفوذ کرده و پس از تجزیه سنگ‌های کربناتی به منطفه اشباع نشده آبخوان‌های مختلف تراوش می‌کند. نتیجه این واکنش نیز افزایش کلسیم، بی‌کربنات و در نهایت افزایش pH آب زیرزمینی می‌باشد [۱۰].

نتایج کیفیت میکروبی و بی‌کربنات آب مورد مطالعه اگر چه بعضی از مطالعات بزرگ‌ترین خطر بهداشتی منابع آب را آلودگی میکروبی آن‌ها ذکر کرده‌اند [۲۳]؛ ولی با توجه به این که نتیجه آزمایش تائیدی کلیه نمونه‌ها منفی بوده است، بدین معنی است که این منابع عاری از هر گونه آلودگی میکروبی و نشت فاضلاب انسانی بوده و مطابق با استانداردهای کیفیت آب برای شرب می‌باشند [۱۱]. به‌طور کلی بررسی خصوصیات میکروبی و شیمیایی منابع آب کارست استان نشان داد که کلیه پارمترها از نظر استاندارد ملی ایران مورد تایید بوده، اما کلیه منابع دارای آب سخت و در برخی مناطق کاملاً سخت می‌باشند. دیاگرام شولر نشان می‌دهد منابع مورد مطالعه در هر دو فصل از نظر آب آشامیدنی در محدوده‌ی قابل قبول بوده و فقط چاه زیارت ۱ در محدوده‌ی متوسط جای می‌گیرد. همچنین با استفاده از دیاگرام ویلکوکس منابع موجود در شرق استان از نظر کشاورزی مناسب بوده اما منابع غرب و جنوب غربی استان برای کشاورزی مناسب نمی‌باشند. آنیون و کاتیون‌های غالب در نمونه‌های آب به ترتیب  $Ca^{2+}$  و  $Na^+$  می‌باشند. بازه‌ی مقدار کلسیم بین ۱۲۲/۸-۶۵/۵ میلی‌گرم بر لیتر می‌باشد که در دو فصل در تمام نمونه‌های آب به‌جز چاه زیارت ۵ به عنوان کاتیون غالب مشاهده گردید. بیشینه مجاز کلسیم در آب آشامیدنی بر اساس استاندارد سازمان بهداشت جهانی،  $200 \text{ mg/L}$  می‌باشد که در هیچ یک از نمونه‌های آب در منطقه مورد مطالعه مشاهده نشد. سازمان بهداشت جهانی (WHO) و استاندارد بین‌المللی برای آب آشامیدنی (۱۹۹۸) آب را بر اساس سختی کل به سه دسته آب با سختی کم‌تر از  $50 \text{ mg/L}$  را به عنوان آب نرم،  $50$  تا  $150 \text{ mg/L}$  را به عنوان آب نسبتاً سخت،  $150$  تا  $300 \text{ mg/L}$  را آب سخت و بیش‌تر

مهم‌ترین شاخص برای ارزیابی کیفیت آب شرب در دنیا می‌باشد [۱۶]. بر اساس نتایج دیاگرام‌های شولر میزان عناصر محلول در آب زیرزمینی منطقه مورد مطالعه در تمامی منابع از حد مجاز تجاوز نکرده و لذا در محدوده‌ی قابل قبول و برخی منابع نیز در محدوده متوسط قرار می‌گیرند [۱۹].

رسی سدیوم آب بر اساس درصد سدیوم نسبت به جذب سدیوم یکی از یون‌هایی است که به لحاظ کیفیت آب آبیاری بسیار حائز اهمیت می‌باشد. چنانچه غلظت سدیوم زیاد باشد، خواص فیزیکی خاک از قبیل نفوذپذیری، زهکشی و تهویه‌ی خاک به طور قابل توجهی کاهش پیدا می‌کنند که این تغییرات بر روی رشد گیاهان تأثیر می‌گذارد [۲۰]. به منظور بیان مقدار سدیوم موجود در آب از دو پارامتر درصد سدیوم نسبت جذب سدیوم استفاده می‌شود که در جدول‌های ۵ و ۶ ارائه شده است. با توجه به نتایج به دست آمده مشاهده می‌شود که در فصل پرآبی ۲۵٪ نمونه‌ها از نظر نسبت جذب سدیوم خوب و ۷۵٪ عالی بوده و همچنین در فصل کم‌آبی ۸٪ قابل قبول، ۱۶٪ خوب و ۷۵٪ عالی می‌باشند؛ اما هم‌هی نمونه‌های استان گلستان از نظر جذب سدیوم عالی بوده‌اند.

رسی کیفی هیپوژئوشیمیایی آب‌ها دیاگرام پایپر برای تعیین تیپ کیفی آب‌ها استفاده می‌شود؛ به‌طوری که در این طبقه‌بندی، آب‌ها بر اساس کاتیون‌ها به سه رخساره منیزیک، کلسیک و سدیک و نیز بر پایه آنیون‌ها به سه تیپ کربناته، سولفات و کلروره تقسیم‌بندی می‌شوند [۲۱]. نتایج (شکل ۴) در دو فصل پرآبی و کم‌آبی نشان داد که نفوذ قلیایی‌های خاکی بیش‌تر از فلزات قلیایی و نفوذ اسیدهای ضعیف بیش‌تر از اسیدهای قوی می‌باشد. افزایش غلظت سدیوم در چاه تیل آباد در فصل کم‌آبی موجب تغییر تیپ آب و نفوذ بیش‌تر فلزات قلیایی نسبت به قلیایی‌های خاکی گردید. تیپ و نوع رخساره آب زیرزمینی در تمام نمونه‌ها در فصل پرآبی، از نوع کلسیم - منیزیم بی‌کربنات و در فصل کم‌آبی از نوع کلسیم - منیزیم بی‌کربنات و سدیوم - بی‌کربنات (برای چاه زیارت ۵) می‌باشد. در آب‌های تیپ کلسیم - بی‌کربنات بخش عمده بی‌کربنات و کلسیم موجود، از تجزیه سنگ‌های کربناته



[9] Eaton AD, Franson MAH, Association APH, Association AWW, Federation WE. Standard methods for the examination of water & wastewater. 21, editor: American Public Health Association; 2005.

[10] Dasari VK. Environmental Hydrogeochemistry And Water Management Impact Assessment of Groundwater in Visakhapatnam Area using RS & GIS Techniques 2016.

[11] The characteristics of drinking water, Standard No. 1053. In: 5, editor. 5 ed. Iran: The Institute Standard and Industrial Research of Iran; 2009.

[12] Gray NF. Drinking water quality: problems and solutions: Cambridge University Press; 2008.

[13] Muyibi SA, Evison LM. Moringa oleifera seeds for softening hardwater. Water Res 1995; 29: 1099-1104.

[14] Marier JR, Neri L, Anderson T. Water hardness, human health, and the importance of magnesium. 1979.

[15] Bari JA, Vennila G, Subramani T, Suresh M, Karunanidhi D, Raja T. Hydrogeochemical investigation of groundwater in Bhavani taluk, Erode district, Tamil Nadu, India using GIS. 2016.

[16] Homayoonzhad I, Amirian P, Piri I. Investigation on water quality of zabol chahnimeh reservoirs from drinking water and agricultural viewpoint with focus on schuler & vilcoks diagrams. J Environ Sci Technol 2016; 18: 1-13.

[17] Goswamee DS, Shah P, Patel Y. Analysis of quality of ground water and its suitability for irrigation purpose in visnagar Taluka, Mehsana District, Gujarat. 2015.

[18] Wilcox L. Classification and use of irrigation waters. USA.: United States Department of Agriculture; 1955.

[19] Ehteshami M, Biglarijoo N, Salari M. Assessment and quality classification of water in Karun, Dez and Karkheh Rivers. J River Eng 2014; 2: 23-30.

[20] Halliwell DJ, Barlow KM, Nash DM. A review of the effects of wastewater sodium on soil physical properties and their implications for irrigation systems. Soil Res 2001; 39: 1259-1267.

[21] Noguera JF, Rivero L, Font X, Navarro A, Martínez F. Simultaneous use of geochemical and geophysical methods to characterise abandoned landfills. Environ Geol 2002; 41: 898-905.

[22] Yang Y, Fang X, Koutsodendris A, Ye C, Yang R, Zhang W, Liu X, Gao S. Exploring Quaternary paleolake evolution and climate change in the western Qaidam Basin based on the bulk carbonate geochemistry of lake sediments. Palaeogeogr, Palaeoclimatol, Palaeoecol 2016; 446: 152-161.

[23] Dadban Shahamat Y, Roshanak RK, Ali ZM, Ali B, Dariush Z. Disinfection of effluent using catalytic ozonation process and economical comparison with chlorination. J Mazand Univ Med Sci 2016; 26: 103-114. (Persian).

[24] Logeshkumaran A, Magesh N, Godson PS, Chandrasekar N. Hydro-geochemistry and application of water quality index (WQI) for groundwater quality assessment, Anna Nagar, part of chennai city, tamil nadu, India. Appl Water Sci 2015; 5: 335-343.

از ۳۰۰ mg/L را به عنوان آب خیلی سخت طبقه‌بندی کرده است [۲۴،۱۳]. بر اساس این طبقه‌بندی میانگین نمونه‌های آب چشمه‌های زاو ۱، زاو ۲، یل چشمه بالا، تنگراه و چاه تیل آباد از نوع سخت می‌باشد و در بقیه چاه‌ها از نوع نسبتاً کاملاً سخت می‌باشد.

## تشکر و قدردانی

این مقاله حاصل بخشی از پایان‌نامه با عنوان "بررسی کیفیت شیمیایی و میکروبی منابع آب کارست استان گلستان" در سال ۱۳۹۳ می‌باشد که نویسندگان از شرکت آب منطقه‌ای استان گلستان جهت همکاری و حمایت مالی کمال تشکر و قدردانی را می‌نمایند.

## منابع

[1] Farzadkia M, Nasserli S, Rezaei Kalantary R, Asgharnia H, Gohari MR, Esrafil A, et al. Water quality zoning in babolrood river using national sanitation foundation water quality index and geographic information system. J Mazandaran Univ Med Sci 2016; 25: 357-362. (Persian).

[2] Masoudi Nejad MRAY, A.R. Removal of chrome and nickel from sewages-polluted water sources by using Oak fruit. Koomesh 2004; 6: 7-14. (Persian).

[3] Kresic N. Hydrogeology and Groundwater Modeling, Second Edition: Taylor & Francis; 2006.

[4] Ford D, Williams PD. Karst Hydrogeology and Geomorphology. England: Wiley; 2013.

[5] Comprehensive studies of Karst watershed in Maharloo. Shiraz, Iran: National Center for Studies and Researches in hard formations (karst) 2016 [updated 2016]; Available from: <http://wri.ac.ir/HomePage.aspx?TabID=1&Site=DouranPortal&Lang=fa-IR>.

[6] Davis M, Cornwell D. Introduction to Environmental Engineering: Fifth Edition: McGraw-Hill Higher Education; 2012.

[7] Moeinian KA, Tayebbeh. Survey on six microbial quality indices in chlorinated swimming pools and Influence of pool depth and swimmers gender on it (case study). Koomesh 2016; 17: 426-432. (Persian).

[8] Statistical Yearbook. Tehran, Iran: Statistical Center of Iran; 2012; Available from: <https://www.amar.org.ir/>

## Evaluation of health and hydrogeochemical parameters of Karst water resources in Golestan Province (Iran)

Paniz Niksiar (M.Sc)<sup>1</sup>, Yousef Dadban Shahamat (Ph.D)<sup>2</sup> \*, Seyed Ahmad Mirbagheri (Ph.D)<sup>3</sup>, Hamidreza Nassehinia (Ph.D)<sup>4</sup>

1- Faculty of Environment, Islamic Azad University, Science and Research Branch, Tehran, Iran

2 - Environmental Health Research Center, Golestan University of Medical Sciences, Gorgan, Iran

3 – Dept. of Civil and Environmental Engineering, K. N. Toosi University of Technology, Tehran, Iran

4 – Dept. of Environmental Health, School of Public Health, Semnan University of Medical Sciences, Semnan, Iran

(Received: 8 Sep 2016; Accepted: 16 Nov 2016)

**Introduction:** Water resources in karst areas are very important water supply from the aspects of quantity and quality in the world. Due to the wide scattering these resources in the country and in the province, this study was performed to determine the quality of karst water resources in Golestan province.

**Materials and Methods:** In this study the chemical and microbial quality of water of the most important Karst resources of Golestan Province (Iran) due to potability and irrigational consumption was performed in the Gorgan, Kalaleh, Azadshahr and Galikash cities, as a sectional manner within the two seasons of 2014-2015. For this purpose, 10 parameters of 12 water Karst resources were determined and qualitative classification of water was performed using Aq.qa software.

**Results:** Results showed that the qualities of the total water resources are in the ranges of hard and very hard waters. The survey of water quality class showed that most of water samples were excellent in two seasons. Due to the Wilcox quality index, some of the resources as appropriate for agricultural use and some are not. All of samples are in middle class for drinking and no bacterial contaminants observed in water samples.

**Conclusion:** Generally, considering the importance of Karst resources in terms of proper quality and quantity compared with water dams in the country and the Golestan Province, comprehensive survey and study in quantitative and qualitative aspects of these resources should be done as a solution for supplying of agricultural irrigations and drinking waters.

**Keywords:** Water resources, Quality, Karst, Golestan, Iran

---

\* Corresponding author. Tel: +98 111789457  
ydadban@gmail.com