

تعیین رژیم جریان در آبخوانهای کارستی با استفاده از هیدروشیمی چشمه های معرف مطالعه موردی: تاقدیسهای سالدوران، زرآب و کوه سوخته در جنوب غرب ایران

نیماکراچی^۱، خدیجه خلیلی^{۲*}، مهدی ریاحی پور^۳

۱- استادیار، گروه شیمی، شیمی فیزیک، دانشگاه آزاد مرودشت،

۲- استادیار، گروه زمین شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه پیام نور تهران، تهران، ایران (نویسنده مسئول)

۳- کارشناس شرکت آب منطقه ای استان چهار محال و بختیاری

ایمیل نویسنده مسئول: khalilikhadijeh@pnu.ac.ir

تاریخ پذیرش: ۱۴۰۲/۰۹/۰۶ تاریخ دریافت: ۱۴۰۲/۱۰/۱۷

چکیده

استفاده از نتایج آنالیزهای شیمیایی آب چشمه های کارستی یکی از روش هایی است که می توان نوع سیستم جریان در آبخوان های کارستی را تعیین نمود. در این تحقیق تعدادی چشمه معرف در تاقدیسهای سالدوران، زرآب و کوه سوخته در استان چهارمحال و بختیاری که از بزرگترین چشمه های تخلیه کننده سیستم کارستی در این منطقه می باشند، انتخاب و از نتایج آنالیز شیمیایی آب آنها در محاسبه شاخصهای اشباع کلسیت، دولومیت و فشار جزئی دی اکسید کربن استفاده شده است. نتایج نشان می دهد که آب چشمه های انتخابی غیراشباع از کلسیت و دولومیت بوده و انحلال سنگ های کربناته همچنان ادامه دارد. همچنین مقادیر نسبتاً کم SID نسبت به SIC نشان می دهد که آب چشمه های انتخابی عمدتاً از مناطق آهکی عبور نموده و سنگ های دولومیتی در آبخوان کارستی مربوط به این چشمه ها توسعه چندانی ندارند. علاوه بر این، مقادیر کم SIC و SID نشان می دهد که زمان اقامت آب در آبخوان های چشمه های انتخابی در محدوده مطالعاتی سالدوران - زرآب نسبتاً کوتاه بوده و این امر نشان از حاکم بودن جریان مختلط (مجریایی - افشان یا افشان - مجریایی) در آبخوان کارستی این چشمه ها دارد.

واژه های کلیدی: کارست، هیدروشیمی، رژیم جریان، سالدوران، زرآب و کوه سوخته

۱- مقدمه

است، اتفاق می افتد (Maghsoodi et al., ۲۰۰۹). این جریانات، ضریب تغییرات سختی کل کمتر از ۵ درصد است، در حالیکه در سیستم مجریایی، جریان آشفته از بین سیستم کانالها در ابعاد سانتی متر و گاهی بیشتر رخ می دهد. در این نوع جریان ها، تغییرات سختی کل حدود ۱۰ تا ۲۳ درصد می باشد. یکی از روش هایی که می توان نوع سیستم جریان (افشان، مختلط، مجریایی) در آبخوان کارستی را تعیین نمود، استفاده از نتایج آنالیزهای شیمیایی آب چشمه های این مناطق می باشد. با در دست داشتن مقادیر کاتیون ها و آنیون های اصلی و دمای آب می توان به محاسبه شاخص هایی چون PCO_2 ، SIC و SID پرداخت. در مطالعه آبهای زیرزمینی محاسبه شاخص های SIC و SID می تواند مدت زمان اقامت آب در آبخوان را مشخص سازد. به طوری که هر قدر زمان اقامت آب در آبخوان کوتاه باشد، مقدار این شاخص ها کوچکتر (به عنوان مثال برای موارد غیراشباع کوچکتر از ۰.۴-) می شود (Raeisi and Karami., ۱۹۹۶). همچنین با مقایسه این شاخص ها می توان به طور نسبی مشخص نمود که جریان آب از محیط آهکی و یا دولومیتی عبور کرده است (Langmuir, ۱۹۹۷). محدوده مورد مطالعه

حدود ۲۵ صد از منابع آب جهان در تشکیلات کاست ذخیره شده است و به عنوان یکی از مهمترین منابع تامین کننده نیازهای آبی روی کره زمین شناخته شده اند (Ford and Willames., ۲۰۰۷). در ایران نیز در حدود ۱۱ درصد از وسعت کشور را ذخیره کارستی در بر گرفته است. آبخوان های کارستی، مخازن زیر زمینی ناهمگنی می باشند که سطح ایستابی در این نوع آبخوان ها یک سطح پیوسته نمی باشد و شیب منطقه ای و محلی دارد (Raeisi and Karami., ۱۹۹۶). با بررسی ویژگی های هیدروژئوشیمیایی و هیدرولوژی چشمه های کارستی به میزان توسعه کارست در یک منطقه پی برد (آبخوان های کارستی نسبت به آبخوان دیگر شرایط مساعدی را برای تغذیه از خو نشان می دهند). بررسی جهت حرکت آب در آبخوان های کارستی اهمیتی زیادی دارد و نسبت به سایر محیط ها بسیار پیچیده است (Ford and Willames., ۲۰۰۷). بر اساس رفتار چشمه ها، جریان های کارستی به دو دسته مشخص مجریایی و افشان تقسیم بندی می شوند. در نوع افشان، جریان خطی در امتداد درزه ها، شکستگی ها و جدا شدگی ها و سطوح لایه بندی که اندازه آن کوچک تر از یک سانتی متر

شلمزار	۰/۳۶	۰/۰۲	۱/۶	۳/۴۲	۰/۸۵
دیمه	۰/۲۵	۰/۰۴	۱/۲۲	۳/۲	۱/۰۳
ماری	۰/۲۷	۰/۰۳	۰/۶۹	۳/۵۴	۰/۹۳
بالاقلی	۰/۹۷	۰/۰۴	۱/۳	۴/۵۸	۱/۱۲
پرچفت	۰/۶۴	۰/۰۴	۱/۲۲	۳/۳۸	۱/۱۲
نام چشمه	Cl	HCO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	PH	دما
پیرغار	۰/۴	۲/۶۸	۰	۸/۱۳	۱۲
باباحیدر	۰/۳۹	۲/۸۸	۰	۷/۷۶	۱۱
باغ رستم	۰/۳۱	۲/۹۶	۰	۷/۶۵	۱۳
شلمزار	۰/۳۹	۴/۱	۰	۸/۰۷	۱۳
دیمه	۰/۲۴	۳/۳۲	۰	۷/۸۳	۱۰
ماری	۰/۳۸	۳/۳۸	۰	۷/۶۹	۱۳
بالاقلی	۰/۸۲	۴/۷۵	۰	۷/۹۶	۱۲
پرچفت	۰/۷۴	۳/۵۲	۰	۸/۰۵	۱۱

بحث و بررسی

مجموع یون‌هایی که در یک محلول وجود دارند، قدرتی را به محلول می‌دهند که به آن قدرت یونی محلول می‌گویند. قدرت یونی محلول در مورد آب چشمه‌های انتخابی در این تحقیق از رابطه زیر محاسبه شده است (ناصری، ۱۳۸۵):

$$I = \frac{1}{2} \sum m_i z_i^2$$

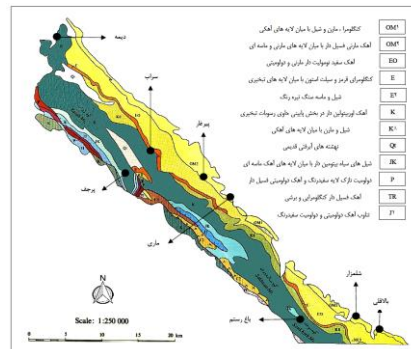
در این رابطه m_i ، غلظت یون و z_i ظرفیت یون می‌باشد. در صورتی که غلظت یون‌ها بر حسب میلی‌اکی والان در لیتر باشد، پاسخ به دست آمده باید بر عدد ۱۰۰۰ تقسیم شود تا نتیجه بر حسب مول بر کیلوگرم حلال تبدیل گردد (Drever, ۱۹۸۲). مقدار قدرت یونی آب چشمه‌های انتخابی در جدول ۳ ارائه شده است.

جدول ۳ - مقادیر قدرت یونی آب چشمه‌های انتخابی بر اساس میزان آبدهی

I	$\sum m_i z_i^2$	نام چشمه
۰/۰۱۱۵	۲۲/۹۹	پیرغار
۰/۰۰۹	۱۸/۰۸	باباحیدر
۰/۰۰۸۹	۱۷/۸۱	باغ رستم
۰/۰۱۴۲	۲۸/۳۵	شلمزار
۰/۰۱۲۸	۲۵/۶۵	دیمه
۰/۰۱۲۳	۲۴/۷	ماری
۰/۰۱۷۳	۳۴/۵۸	بالاقلی
۰/۰۱۳۹	۲۷/۸۲	پرچفت

با در نظر گرفتن مقدار قدرت یونی می‌بایست ضریب اکتیویته ذرات باردار موجود در آب چشمه‌ها محاسبه گردد. لذا بسته به مقدار قدرت یونی از روش‌های گوناگونی استفاده می‌شود که عبارتند از:
الف) اگر قدرت یونی کمتر از ۰.۰۰۱ باشد، آنگاه ضریب اکتیویته از رابطه زیر محاسبه می‌گردد:

محدوده مورد مطالعه شامل ارتفاعات آهکی سالدوران، زرآب و کوه سوخته در استان چهارمحال و بختیاری بوده و در ۳۰ کیلومتری جنوب غربی شهرکرد واقع شده است. این نواحی از نظر زمین‌شناسی ساختاری در زون زمین‌شناسی زاگرس مرتفع یا رورانده واقع شده‌اند و جهت شیب عمومی لایه‌های آهکی در آنها به سمت شمال و شمال شرق می‌باشد (شکل ۱). سنگ‌آهک‌های کرتاسه با میان لایه‌های آهک مارنی، ماسه سنگ و رس ارتفاعات این ناحیه را تشکیل می‌دهند (مطیعی، ۱۳۷۲).



شکل ۱- نقشه زمین‌شناسی محدوده مورد مطالعه

ضخامت قابل توجه و لایه بندی مناسب آنها باعث توسعه پدیده کارست و ایجاد آبخوان‌های کارستیک قابل توجهی در این ارتفاعات شده است. سیستم تنش کششی که در راستای شمال شرق - جنوب غرب و تقریباً عمود بر امتداد تراست‌های موجود در منطقه عمل کرده است، ضمن برش تاقدیس‌های منطقه و ایجاد دره‌های باریک و عمیق، نقش اصلی در کانالیزه کردن جریان آب زیرزمینی در آبخوان‌های کارستی این منطقه و ایجاد چشمه‌هایی با آبدهی زیاد را داشته است.

روش نمونه برداری و آنالیز شیمیایی

در این پژوهش، تعدادی چشمه معرف انتخاب گردیده که از بزرگترین چشمه‌های محدوده مطالعاتی از نظر آبدهی می‌باشند و باعث تخلیه آبخوان‌های کارستی می‌شوند. با نمونه برداری از آب چشمه‌های مذکور، مقادیر کاتیون‌ها و آنیون‌ها بر حسب میلی‌اکی والان در لیتر و دما بر حسب درجه سانتی‌گراد اندازه‌گیری شده که نتایج آن در جدول ۲ آورده شده است.

جدول ۲ - مقادیر املاح موجود در آب چشمه‌های انتخابی در محدوده مطالعاتی سالدوران - زرآب

نام چشمه	Na	K	Mg	Ca	SO ₄
پیرغار	۰/۱۷	۰/۰۲	۱	۲/۸۹	۱/۰۴
باباحیدر	۰/۰۹	۰/۰۲	۱/۰۶	۲/۳۳	۰/۳۱
باغ رستم	۰/۱۵	۰/۰۳	۰/۷۳	۲/۵۹	۰/۲۷

در مرحله بعد به کمک ضریب اکتیویته، میزان اکتیویته یون های اصلی (a_i) با استفاده از رابطه زیر محاسبه می شود:

$$a_i = \gamma_i m_i$$

در این رابطه، m_i برابر با غلظت یون در محلول بر حسب مولار می باشد. اکتیویته یون های کلسیم، منیزیم و بیکرینات آب چشمه های مورد آزمایش در جدول ۷ بر حسب لگاریتم ارائه شده است. با در نظر گرفتن متوسط درجه حرارت آب چشمه های انتخابی، مقادیر ثابت های تعادلی استخراج می شود (جدول ۸).

جهت به دست آوردن مقادیر شاخص های SIC و SID ابتدا می بایست فشار دی اکسید کربن P_{CO_2} محاسبه گردد. جهت

محاسبه مقدار فشار دی اکسید کربن از رابطه زیر استفاده شده است:

$$(m_{Ca})^3 = P_{CO_2} \frac{K_1 K_{cal} K_{CO_2}}{4 K_2 \gamma_{Ca} (\gamma_{HCO_3})^2}$$

جدول ۷ - مقادیر اکتیویته یون های اصلی چشمه های انتخابی

یون چشمه	نام	[Ca]	[Mg]	[HCO ₃ ⁻]
پیرغار	۱۰-۲.۷۱۶	۱۰-۳.۱۶۷	۱۰-۲.۶۱۹	
باباحیدر	۱۰-۲.۷۹۱	۱۰-۲.۱۲۵	۱۰-۲.۵۸۲	
باغ رستم	۱۰-۲.۷۴۵	۱۰-۳.۲۸۷	۱۰-۲.۵۷۱	
شلمزار	۱۰-۲.۶۵۸	۱۰-۲.۹۷۷	۱۰-۲.۴۳۸	
دیمه	۱۰-۲.۶۷۹	۱۰-۳.۰۸۷	۱۰-۲.۵۲۷	
ماری	۱۰-۲.۶۳۲	۱۰-۳.۳۳۲	۱۰-۲.۵۱۹	
بالاقلی	۱۰-۲.۵۴۷	۱۰-۳.۰۸۱	۱۰-۲.۳۷۸	
پرچفت	۱۰-۲.۶۶۱	۱۰-۳.۰۹۲	۱۰-۲.۵۰۴	

جدول ۸ - مقادیر ثابت های تعادلی، (Drever, (pk = -log₁₀·k)

۱۹۸۲)

T °C	pK _{CO₂}	pK ₁	pK ₂	pK _{dol}	pK _{cal}
۰	۱/۱۲	۶/۵۸	۱۰/۶۲	۱۴/۹	۸/۳۹
۵	۱/۱۹	۶/۵۲	۱۰/۵۶	۱۴/۸	۸/۴
۱۰	۱/۲۷	۶/۴۷	۱۰/۴۹	۱۴/۷۱	۸/۴۱
۱۵	۱/۳۲	۶/۴۲	۱۰/۴۳	۱۴/۳۵	۸/۴۲
۱۸	۱/۳۶	۶/۴	۱۰/۴۰	۱۴/۲۶	۸/۴۳
۲۰	۱/۴۱	۶/۳۸	۱۰/۳۸	۱۴/۱۷	۸/۴۵

با قرار دادن مقادیر ثابت های تعادلی و ضرایب اکتیویته محاسبه شده در رابطه فوق، مقدار فشار دی اکسید کربن P_{CO_2} آب چشمه های انتخابی محاسبه گردیده است (جدول ۹). با در نظر گرفتن مقدار فشار دی اکسید کربن P_{CO_2} و ثابت تعادلی گاز دی اکسید کربن K_{CO_2} اکتیویته اسید کربنیک H_2CO_3 موجود در آب چشمه های انتخابی محاسبه و به کمک آن و ثابت تعادلی اولیه، مقدار اکتیویته یون

$$\text{Log } \gamma_i = -A z_i^2 \sqrt{I}$$

(ب) اگر قدرت یونی بیشتر از ۰.۱ باشد، آنگاه ضریب اکتیویته از رابطه زیر محاسبه می گردد:

$$\text{Log } \gamma_i = -\frac{A z_i^2 \sqrt{I}}{1 + B a_0 \sqrt{I}} + b I$$

(ج) اگر قدرت یونی بین مقادیر فوق باشد، همانند قدرت های یونی محاسبه شده برای نمونه های آب چشمه های انتخابی، ضریب اکتیویته یون های اصلی Ca، Mg و HCO₃⁻ از رابطه زیر محاسبه می شود:

$$\text{Log } \gamma_i = -\frac{A z_i^2 \sqrt{I}}{1 + B a_0 \sqrt{I}}$$

در روابط فوق γ : ضریب اکتیویته، A و B ضرایبی هستند که بستگی به درجه حرارت داشته است و Z ظرفیت یون و a. شعاع هیدراته یون ها می باشد (جدول ۴ و ۵). b نیز مقدار ثابت می باشد که بسته به شرایط محیطی همچون دما، pH و ... تعیین می شود.

جدول ۴ - مقادیر A و B با در نظر گرفتن دما (Drever, ۱۹۸۲)

دما (درجه سانتیگراد)	A	B × ۱۰ ^{-۸}
۰	۰/۴۸۸۳	۰/۳۲۴۱
۵	۰/۴۹۲۱	۰/۳۲۴۹
۱۰	۰/۴۹۶۰	۰/۳۲۵۸
۱۵	۰/۵	۰/۳۲۶۲
۲۰	۰/۵۰۴۲	۰/۳۲۷۳
۲۵	۰/۵۰۸۵	۰/۳۲۸۱

بر این اساس، ضریب اکتیویته یون های کلسیم، منیزیم و بیکرینات برای آب چشمه های انتخابی محاسبه گردیده است (جدول ۶).

جدول ۶ - مقادیر ضریب اکتیویته یون های اصلی آب چشمه های انتخابی

یون چشمه	Ca	Mg	HCO ₃ ⁻
پیرغار	۰/۶۶۵۹	۰/۶۸۰۹	۰/۸۹۷۷
باباحیدر	۰/۶۹۳۸	۰/۷۰۶۵	۰/۹۰۸۱
باغ رستم	۰/۶۹۴۰	۰/۷۰۶۶	۰/۹۰۸۴
شلمزار	۰/۶۴۱۹	۰/۶۵۹۰	۰/۸۸۹۲
دیمه	۰/۶۵۴۹	۰/۶۷۰۹	۰/۸۹۳۹
ماری	۰/۶۵۸۳	۰/۶۷۴۰	۰/۸۹۵۵
بالاقلی	۰/۶۱۸۹	۰/۶۳۸۱	۰/۸۸۱۲
پرچفت	۰/۶۴۵۵	۰/۶۶۲۳	۰/۸۹۰۵

پروتون H^+ در آب چشمه‌ها بر اساس روابط زیر محاسبه گردیده و در جدول ۱۰ ارائه شده است:

$$[H_2CO_3] = K_{CO_2} \cdot P_{CO_2}$$

$$[H] = \frac{K_1 \cdot [H_2CO_3]}{[HCO_3^-]}$$

در مرحله آخر شاخص های SIC و SID به کمک روابط زیر برای چشمه انتخابی محاسبه گردیده است (جدول ۱۱).

$$SIC = \log \frac{[Ca][HCO_3^-]K_2}{[H]K_{cal}}$$

$$SID = \log \left(\frac{[Ca][Mg][HCO_3^-]^2 K_2^2}{[H]^2 K_{dol}} \right)^{0.5}$$

جدول ۹ - مقادیر فشار دی اکسید کربن (PCO_2)

بر حسب اتمسفر در آب چشمه‌های انتخابی

نام چشمه	PCO_2 (atm)
پیرغار	$10^{-1.09}$
باباحیدر	$10^{-1.88}$
باغ رستم	$10^{-1.70}$
شلمزار	$10^{-1.39}$
دیمه	$10^{-1.50}$
ماری	$10^{-1.33}$
بالاقلی	$10^{-1.04}$
پرچفت	$10^{-1.44}$

جدول ۱۰ - مقادیر اکتیویته اسید کربنیک

و یون پروتون در آب چشمه‌های انتخابی

نام چشمه	$[H_2CO_3^*]$	$[H]$
پیرغار	$10^{-2.88}$	$10^{-6.706}$
باباحیدر	$10^{-3.15}$	$10^{-7.028}$
باغ رستم	$10^{-2.99}$	$10^{-6.864}$
شلمزار	$10^{-2.68}$	$10^{-6.687}$
دیمه	$10^{-2.77}$	$10^{-6.713}$
ماری	$10^{-2.62}$	$10^{-6.546}$
بالاقلی	$10^{-2.33}$	$10^{-6.397}$
پرچفت	$10^{-2.71}$	$10^{-6.676}$

انتخابی در محدوده مطالعاتی سالدوران - زراب نسبتاً کوتاه بوده و این امر نشان از حاکم بودن جریان مختلط (مجرای - افشان یا افشان - مجرای) در آبخوان کارستی این چشمه ها دارد.

جدول ۱۲ - نوع جریان در چشمه های انتخابی بر اساس پارامترهای هیدروشیمیایی

پیرگار	دیمه	شلمزار	چشمه پارامتر	
			میانگین حسابی	ضریب تغییرات (درصد)
۴۵۶/۵	۴۸۱/۸۵	۵۶۱/۸۸	میانگین حسابی	هدایت الکتریکی
۱۸	۶/۵	۵	ضریب تغییرات (درصد)	سختی کل
۲۰۹/۵۹	۲۰۹/۶۵	۲۶۶/۶۸	میانگین حسابی	
۱۶	۸	۵	ضریب تغییرات (درصد)	آبدهی
۲/۵۸	۳/۳	۰/۹۵۳	میانگین حسابی	
۲۶۰/۴۷	۲۲/۱۲	۳۹	ضریب تغییرات (درصد)	نوع جریان
۷/۸۵	۷/۷۲	۷/۶۷	PH	
مجرای	مجرای - افشان	افشان	Shuster & White, ۱۹۷۱	نوع جریان
مجرای - افشان	افشان	افشان	Jacobson & Langmuir, ۱۹۷۴	

فهرست منابع :

۱ - ریاحی پور، م.، ۱۳۷۹. تعیین خصوصیات سفره آبدار کارستی یال شمالی تاقدیس سالدوران با استفاده از پارامترهای فیزیک و شیمیایی چشمه پیرگار فارسان، پایان نامه کارشناسی ارشد، دانشگاه شهید چمران اهواز، ۱۸۷ص.

۲ - زاهدی و همکاران، ۱۳۷۲، نقشه زمین شناسی ۱:۲۵۰۰۰۰ شهرکرد، سازمان زمین شناسی و اکتشافات معدنی کشور

۳ - مطیعی، همایون.، ۱۳۷۲. زمین شناسی ایران: چینه شناسی زاگرس، سازمان زمین شناسی کشور

۴ - Drever, J. I. ۱۹۸۲. The geochemistry of natural waters. Prentice-Hall, Inc., Englewood Cliffs, N.J. ۳۸۸ p.

۵ - Langmuir, D. ۱۹۷۱. The geochemistry of some carbonate groundwaters in central Pennsylvania. Geochem. et Cosmochim. Acta., Vol. ۳۵: ۱۰۲۳-۱۰۴۵.

۶ - Jaconson, R.L., and Longmuir, D., ۱۹۷۴. Controls on the quality variations of some carbonate spring waters. Journal of Hydrology ۲۳: ۲۴۷ - m۲۵۶.

جدول ۱۱ - مقادیر SIC و SID در آب چشمه های انتخابی

سیستم جریان	SID	SIC		نام چشمه
		غیر اشباع	غیر اشباع	
مجرای افشان	غیر اشباع	- ۲/۰۵	غیر اشباع	پیرگار
مجرای افشان	غیر اشباع	- ۱/۱۴	غیر اشباع	باباحیدر
مجرای افشان	غیر اشباع	- ۱/۹۲	غیر اشباع	باغ رستم
مجرای افشان	غیر اشباع	- ۱/۷۶	غیر اشباع	شلمزار
مجرای افشان	غیر اشباع	- ۱/۸۳	غیر اشباع	دیمه
مجرای افشان	غیر اشباع	- ۲/۱۵	غیر اشباع	ماری
مجرای افشان	غیر اشباع	- ۱/۹۹	غیر اشباع	بالاقلی
مجرای افشان	غیر اشباع	- ۱/۸۴	غیر اشباع	پرچفت

نتیجه گیری :

مقادیر SIC و SID به دست آمده نشان می دهند که آب چشمه های انتخابی غیر اشباع از کلسیت و دولومیت بوده و انحلال سنگ های کربناته در این آبخوان های کارستیک همچنان ادامه دارد. همچنین مقادیر نسبتاً کم SID نسبت به SIC نشان می دهد که آب چشمه های انتخابی عمدتاً از مناطق آهکی عبور نموده و سنگ های دولومیتی در آبخوان کارستی مربوط به این چشمه ها توسعه چندانی ندارند. علاوه بر این، مقادیر کم SIC و SID نشان می دهد که زمان اقامت آب در آبخوان های کارستی چشمه های

۱۱. White WB. ۱۹۹۸. Groundwater flow in karstic aquifers. In: Delleur JW, editor.. The handbook of groundwater engineering. ۲nd ed. Boca Raton: CRC Press; p.۱-۴۷.

۱۲. Bagheri S., Yamani M., Jafar-Bigloo M., Karimi H, Moghimi A. ۲۰۱۵. The assessing of karst development and hydrodynamic characteristics of karstic aquifers in Alvand region. *Physica geography research quarterly journal*. ۴۷(۳):۳۳۳-۳۴۶. [Persian]

۷ - Shuster, E.T ., and White, W.B., ۱۹۷۱). Seasonal fluctuations in the chemistry of limestone springs: A possible means for characterizing aquifers: *Journal of Hydrology*, v. ۱۴, p. ۹۳-۱۲۸.

۸. Ford D, Williams P., ۲۰۰۷. *Karst geomorphology and hydrogeology*. ۲nd ed. England: John Wiley & Sons, Ltd.

۹. Raeisi E, Karami GH., ۱۹۹۶. The governing factors of the physicochemical characteristics of Sheshpeer karst spring, Iran. *Carbonate and evaporates*. ۱۱(۲):۱۶۲-۱۶۹.

۱۰. Maghsoodi M, Karimi H, Safari H, Chahar-Rahi Z. ۲۰۰۹. Evaluating the karst development in Prav Bisetoon region. *Physical geography research quarterly journal*. ۹(۸):۵۱-۶۵.

Determining the flow regime in karst aquifers using the hydrochemistry of representative springs Case study: Saldoran, Zarab and Sokhteh anticlines in southwest Iran

Nima Kerachi, Khadijeh khalili, mahdi riahipour

^۱ Associate Professor, Faculty of Chemistry, Faculty of Science, Azad University of Marvdasht.

^۲ Assistant Professor, Department of Geology, Faculty of Science, Payam Noor University of Tehran, Tehran, Iran

nimakarachi@yahoo.com^۱

Abstract

Using the results of chemical analyzes of karst spring water is one of the ways to determine the type of flow system in karst aquifers. In this research, a number of representative springs in the anticlines of Salduran, Zarab and Koh Sokhte in Chaharmahal and Bakhtiari provinces, which are among the largest springs draining the karst system in this region, were selected and the results of chemical analysis of their water were used to calculate the saturation indices of calcite, dolomite and a partial pressure of carbon dioxide is used. The results show that the water of selected springs is unsaturated from calcite and dolomite and the dissolution of carbonate rocks continues. Also, the relatively low values of SID compared to SIC show that the water of the selected springs mainly passes through limestone areas and dolomite rocks are not developed much in the karst aquifer related to these springs. In addition, the low values of SIC and SID show that the residence time of water in the aquifers of the selected springs in the study area of Salduran-Zarab is relatively short, and this indicates the dominance of mixed flow (flow diffuse-flow or flow-diffuse) in the aquifer. Karst has these springs.

Introduction

Based on the behavior of the springs, karst streams have been divided into two specific categories: channel and gushing. In the spray type, linear flow occurs along the joints, fractures and separations and the layering of layers whose size is smaller than one centimeter (). The change coefficient of the total hardness of this flow is less than ۰%, but in the channel system of the turbulent flow from the channel between the systems at a height of meters and sometimes more. The coefficient of change of total hardness for this type of flows is between ۱۰ and ۲۳%. One of the ways to determine the type of flow system (splash, mixed, conduit) in the karst aquifer is to use The results of the chemical analyzes of the springs of these areas. With the values of cations and main anions and water temperature, it is possible to calculate indices such as PCO_۲, SIC and SID. In the study of underground water, calculation of SIC and SID indices can determine the residence time of water in the aquifer.

Methodology

In this research, a number of representative springs have been selected, which are among the largest springs in the study area in terms of drainage and cause the emptying of karst aquifers. By sampling the water of the mentioned springs, the amounts of cations and anions were measured in terms of milliequivalents per liter and the temperature was measured in degrees Celsius.

Conclusion

The obtained SIC and SID values show that the water of selected springs is unsaturated from calcite and dolomite and the dissolution of carbonate rocks in these karstic aquifers continues. Also, the relatively low values of SID compared to SIC show that the water of the selected springs mainly passes through limestone areas and dolomite rocks are not developed much in the karst aquifer related to these springs. In addition, the low values of SIC and SID show that the residence time of water in the karst aquifers of the selected springs in the study area of Salduran-Zarab is relatively short, and

this shows that mixed flow is dominant (flow-flow or flow-flow). There are these springs in the karst aquifer. High rapid flow in Pir Ghar springs indicates active channel flow in this spring. The range of small changes in the amount of water in Shalamzar and Dimeh springs, followed by a decrease in the descent coefficient in this year, indicates that the spring water is mainly supplied by the base flow, which indicates the type of flow system and water supply by undeveloped or full seams and cracks. It is made of soil. Of course, in the case that the catchment basin of the springs is wide and there are sections or impermeable formations in the feeding basin of the spring, it is possible to point out the regulating role of the semi-permeable formations in the transfer of water between the two permeable formations, and it makes the springs show a current similar to the jet stream.

Keywords:

Karst; hydrochemistry; flow regime; Salduran; Zarab and burnt mountain;