



## هیدرولوژیکی منابع آب سطحی حوضه آبریز سد شهریار (استور) میانه (آذربایجان شرقی)

مسین هسینخانی<sup>۱</sup>، میرزا موسوی<sup>\*</sup><sup>۱</sup>، مرتضی نجیب<sup>۲</sup> و محمده مسینی‌برزی<sup>۱</sup>

h\_hoseinkhani@yahoo.com, r\_moussavi@sbu.ac.ir

۲) شرکت سهامی آب منطقه‌ای آذربایجان شرقی، گروه مطالعات آب‌های زیرزمینی، allafnajib2001@yahoo.com

<sup>\*</sup> عهده‌دار مکاتبات

دریافت: ۹۰/۳/۲۰؛ دریافت اصلاح شده: ۹۰/۸/۱۵؛ پذیرش: ۹۰/۸/۲۰؛ قابل دسترس در تاریخ: ۹۰/۱۱/۳۰

### چکیده

حوضه‌ی آبریز سد شهریار در منطقه میانه، از هفت زیرحوضه، بهنام‌های رودخانه قزل‌اوزن، زنجان رود، آجی‌چای، شهرچای، قرنقو و آیدوغموش تشکیل شده است. این حوضه بخشی از پهنه زمین ساختی البرز- آذربایجان و ترکیبی از واحدهای سنگی به سن پالئوزوئیک تا کواترنری می‌باشد. این منطقه بر اساس اقلیم نمای آبریز جزء مناطق نیمه‌خشک سرد محسوب می‌گردد. در این تحقیق، ۱۲ نمونه آب از رودخانه‌های متنه به سد، جهت بررسی کیفیت و نوع آن از لحاظ مصارف مختلف مانند شرب، استفاده صنعتی و آبیاری آنالیز گردید. نتایج نشان داد که کیفیت شیمیایی آب به دلیل تأثیر عوامل زمین‌شناسی، اقلیم‌شناسی و هیدرولوژی، کلروره و سدیک است. به جز نمونه‌های آب مربوط به رودخانه قزل‌اوزن در دو ایستگاه شکرچی (R1) و قره گونی (R5) که تنها برای استفاده دام مناسب می‌باشند، سایر نمونه‌ها بیشتر جهت شرب انسان و دام، آبیاری و مصارف صنعتی قابل استفاده می‌باشند.

**واژه‌های کلیدی:** البرز، حوضه آبریز شهریار، میانه، قزل اوزن، شکرچی.

### ۱- مقدمه

فیاضی و نخعی (Fayazi & Nakhaei 2007) در دریاچه مهارلو کیفیت آب‌ها را بررسی نموده و به این نتیجه رسیدند که تغییر کیفیت شیمیایی آب بیشتر تحت تأثیر زمین‌شناسی منطقه می‌باشد. احداث سد شهریار در منطقه میانه، به منظور تولید نیروی برقابی و ترویج کشاورزی و وجود واحدهای تبخیری و لایه‌های گچی در واحدهای مارنی در بخش‌های مختلف حوضه آبریز این سد، باعث ایجاد تغییراتی در کیفیت آب سد گردیده است. بنابراین، تعیین کیفیت و نوع آب رودخانه‌های متنه به این سد، از نظر شرب انسان و دام، آبیاری و مصارف صنعتی از اهداف این تحقیق می‌باشد. بر این اساس، با استفاده از تجزیه شیمیایی آب که شامل اندازه‌گیری مقدار شوری (EC) (Soliman 2010) میزان کیفیت شیمیایی آب، در مصارف مختلف، بسیار حائز اهمیت است (دانیالی ۱۳۸۸). بر این اساس مطالعات بسیاری در حوضه‌ها و دشت‌های مختلف ایران انجام شده است. به عنوان نمونه، نتیجه (۱۳۸۳) در دشت نیسان (طبیس) و

را نام برد. در اوایل سنوزوئیک بیشتر رسوبات آذرآواری ته‌نشین شده‌اند که به سمت کواترنری به رسوبات تخریبی - تبخیری تبدیل شده‌اند. نقشه زمین‌شناسی منطقه در تصویر ۲ آورده شده است.

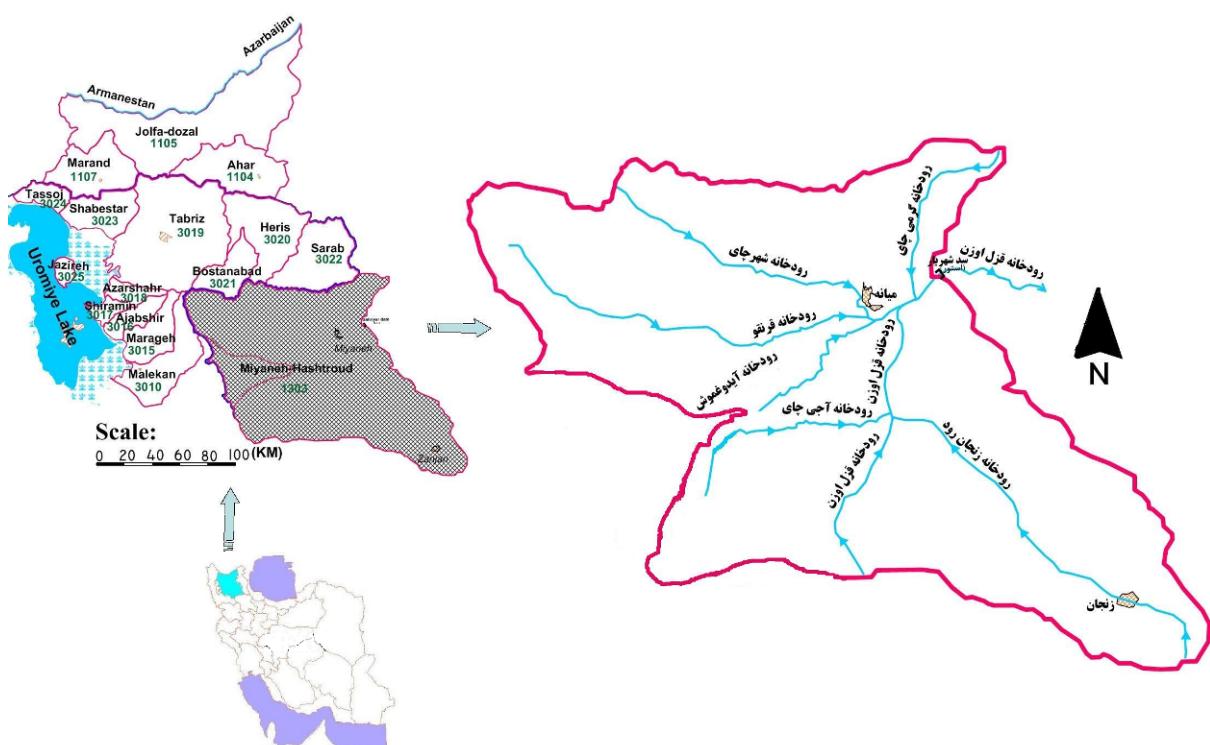
### ۱۳- مواد و روش مطالعه

جهت بررسی کیفیت آب حوضه آبریز سد شهریار، از کلیه رودخانه‌های متنه‌ی به این حوضه که دارای جریان آب دائمی و فصلی بودند، ۱۲ نمونه آب برداشت شد. نمونه‌ها از رودخانه‌های قزل اوزن-ایستگاه شکرچی (R1)، خروجی قرنقو (R2)، خروجی آیدغموش (R3)، بعد از تلاقی سه رودخانه (آیدغموش، قرنقو و شهرچای) (R4)، قزل اوزن-ایستگاه قره‌گونی (R5)، محل احداث سد (R6)، شهرچای-ایستگاه کوهسالار (R7)، قرنقو-ایستگاه تونل شماره ۷ (R8)، گرمی چای-ایستگاه چتاب (R9)، زنجان‌رود-ایستگاه سرچم (R10)، شهرچای-ایستگاه میانه (R11) و قزل اوزن-ایستگاه ماهنشان (R12) برداشت شده و به روش‌های مختلف مورد تجزیه‌ی شمیایی قرار گرفتند. همچنین اطلاعات میزان بارندگی و درجه حرارت در طی چند دوره آماری جهت بررسی اقلیم محدوده مطالعه، از ایستگاه‌های مختلف هواشناسی منطقه، تهیه شده و طبق اقلیم نمای آمبرژه نوع اقلیم منطقه مشخص گردید (Dubief 1953-1963). در تصویر ۳ موقعیت و تعداد نمونه‌های برداشت شده نشان داده شده است.

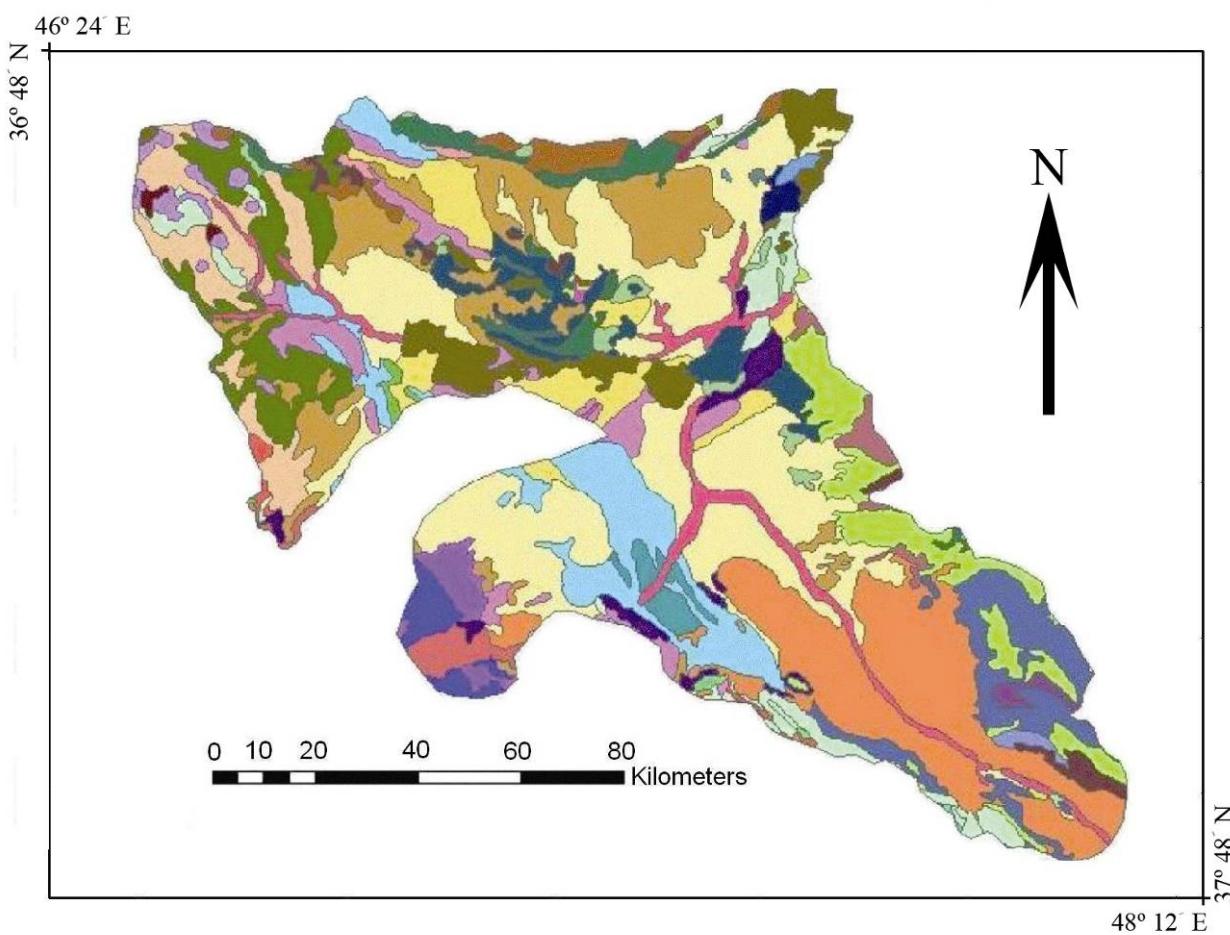
(Conductivity)، آنیون و کاتیون نمونه‌های آب، سختی آب نمونه‌ها (Total Dissolved Solid، Hardness) و باقیمانده خشک نمونه‌ها (T.D.S) می‌باشد، این اهداف مورد بررسی قرار گرفت. در این زمینه، در حوضه مذکور قبلًا مطالعاتی توسط مهندسین مشاور طی سال‌های ۱۳۴۷ تا ۱۳۷۷ صورت گرفته است. در این مطالعات، فقط کیفیت آب‌ها از نظر قابلیت شرب و استفاده در کشاورزی بررسی شده است.

### ۴- موقعیت جغرافیایی و زمین‌شناسی منطقه مطالعه

حوضه آبریز شهریار (استور) به وسعت ۲۲۱۶۱ کیلومتر مربع در جنوب شرقی استان آذربایجان شرقی و در بین رشته کوه‌های البرز و زاگرس قرار دارد. این حوضه بین طول جغرافیایی ۴۶°۲۴' تا ۱۲°۴۸' شرقی و عرض جغرافیایی ۴۸°۳۶' تا ۴۸°۳۷' شمالی واقع شده است (تصویر ۱). محدوده مطالعاتی از نظر ساختار زمین‌شناسی بخشی از زون البرز- آذربایجان محسوب می‌گردد (نبوی ۱۳۵۵). واحدهای سنگی این منطقه مربوط به پالئوزوئیک تا سنتزوزوئیک و عهد حاضر می‌باشند. از سازندۀای مربوط به پالئوزوئیک می‌توان به سازندۀای سلطانیه، باروت، لالون، میلا و آهک روتۀ اشاره کرد که در دوره مذکور، بیشتر واحدهای آهکی- دولومیتی و شیلی- مارنی ته‌نشین شده‌اند. در مزوئیک بیشتر رسوبات تخریبی و آهکی در محدوده مطالعاتی ته‌نشین شده‌اند. از سازندۀای مربوط به این دوره می‌توان سازندۀای شمشک، دلیچای و واحد آهکی- کنگلومرایی کرتاسه بالایی



تصویر ۱- موقعیت جغرافیایی منطقه مورد مطالعه

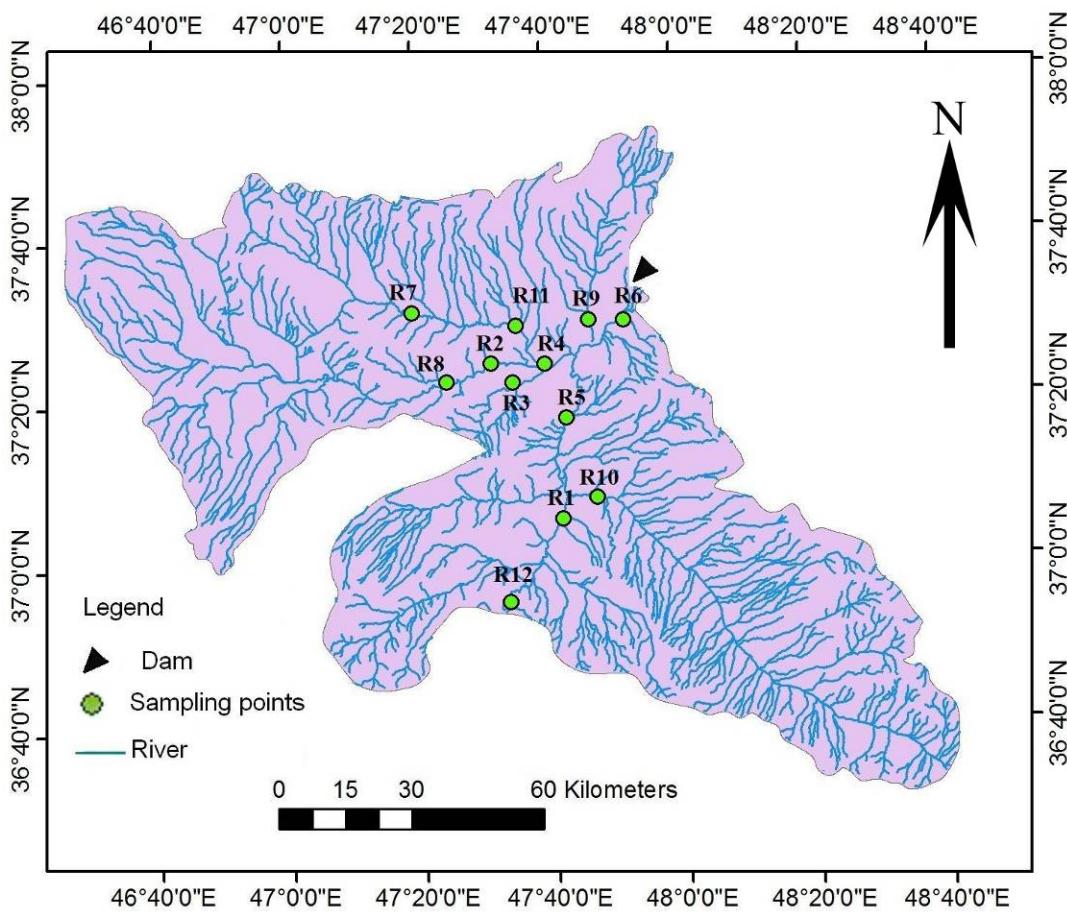


#### Legend

##### Geology Description

Granite	Granite to diorite
Amphibolit	High level piedmont fan and valley terrace deposits
Andesite and basaltic volcanics	Light grey, thin - bedded to massive limestone (LAR FM)
Andesitic to basaltic volcanic tuff	Light - red to brown marl and gypsumiferous marl with sandstone intercalations
Andesitic and basaltic volcanics	Lowlevel piedmont fan and valley terrace deposits
Andesitic volcanic	Marl, calcareous sandstone, sandy limestone and minor conglomerate
Andesitic volcanics	Marl, shale, sandstone and conglomerate
Ash flows and associated rocks (Maragheh Fm.)	Massive to thick - bedded reefal limestone
Basaltic volcanic rocks	Medium - grade, regional metamorphic rocks(Amphibolite Facies)
Calcareous shale with subordinate tuff(Asara Shale)	Pliocene rhyolitic to rhyodacitic subvolcanics
Conglomerate and sandstone	Polymictic conglomerate and sandstone
Dacitic andesitic volcanic tuff	Permabrian granite to granodiorite (DORAN GRANITE)
Dacitic to Andesitic volcanic	Pyroclastics and claystone with vertebrate fauna remains (MARAGHEH FM.)
Dacitic to Andesitic subvolcanic rocks	Red marl, gypsumiferous marl, sandstone and conglomerate (Upper red Fm.)
Dacitic to Andesitic volcanic	Red sandstone and shale with subordinate sandy limestone (DORUD FM.)
Dark grey shale and sandstone(Shemshak Fm.)	Rhyolitic to rhyodacitic subvolcanic
Diorite	Rhyolitic to rhyodacitic tuff
Dolomite and sandstone(Bayandour Fm)	Rhyolitic to rhyodacitic volcanics
Gneiss, granite gneiss and locally including migmatite	Stream channel, braided channel and flood plain deposites
	Upper cretaceous, undifferentiated rocks
	Well bedded green tuff and tuffaceous shale(KARAJ FM)

تصویر ۲- نقشه زمین‌شناسی حوضه آبریز سد شهریار میانه (GSI 2011)



تصویر ۳- شبکه هیدرولوژی و نقاط نمونه برداری آب حوضه آبریز سد شهریار (استور)

رود، آجی چای، گرمی چای، شهر چای، قرنقو و آیدوغموش تشکیل شده است که در نهایت به اصلی‌ترین رودخانه منطقه میانه یعنی قزل‌اوزن می‌ریزند (تصویر ۱).

حدود ۵۷ درصد از وسعت محدوده مورد مطالعه در دامنه ارتفاعی ۱۵۰۰ تا ۲۰۰۰ متر از سطح دریا واقع می‌باشد، میانگین ارتفاع این محدوده، ۱۷۹۰ متر محاسبه شده است. طیف ارتفاعی محدوده مطالعاتی از ۹۹۹ متر در نقطه خروجی رودخانه قزل‌اوزن (حوالی روستای توب قره) تا ۳۷۰۷ متر در قله سهند واقع در ۴۰ کیلومتری جنوب شرقی تبریز متغیر است. رودخانه گرمی چای بیشترین شبیه ۳/۸۴ درصد و قزل‌اوزن کمترین شبیه (۰/۳۴ درصد) را دارد (جدول ۱).

در تجزیه شیمیایی، یون‌های سدیم و پتاسیم با دستگاه فلیم فتوомتر (Flame Photometer Corning 410) و سولفات توسعه دستگاه اسپکتروفوتومتر Hack DR 2000 (Spectrophotometer Hack DR 2000) اندازه گیری شدند. سایر کاتیون‌ها و آئیون‌ها، مواد جامد محلول (Total Dissolved Solid, T.D.S) (S.A.R Sodium, T.H) شوری کل و نسبت جذب سدیم (Borgarello et al. 1986) (执行了水样分析，包括阳离子（钠、钾）、总溶解固体（TDS）、电导率（SAR）、总硬度（TH）等指标的测定。使用了火焰光度计（Corning 410）、火焰光度计（Hack DR 2000）和光吸收光度计（Hack DR 2000）进行分析。同时测定了硫酸盐浓度。其他阴离子和阳离子如Ca<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup>、Cl<sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、F<sup>-</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>、SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>、AlO<sub>4</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>2</sub><sup>-</sup>、NH

#### ۱۴-۳-حداکثر و حداقل حرارت در سطح موضع آبریز

به منظور محاسبه متوسط حرارت جداکثر و حداقل در گرمترین و سردترین ماه سال (تیر- دی) در سطح حوضه آبریز، از آمار سه ایستگاه میانه، زنجان و ماه نشان در دوره شاخص ۱۹ ساله (۱۳۸۴- ۱۳۶۵) استفاده شد است (سازمان هواشناسی کشور ۱۳۸۹).

جوی عمدها برف بوده و ریزش باران در دشت حوضه و طی ماههای گرم قابل مشاهده می باشد. با توجه به آمار ۴۳ ساله، میزان بارندگی ایستگاه هایی که مشکوک و یا خلاء آماری بودند از طریق همبستگی تکمیل شده، در جدول ۲ متوسط بارندگی سالانه ارائه گردیده است. میانگین بارندگی سالانه در حوضه آبریز،  $351/9$  میلی متر محاسبه گردید (جدول ۳).

جدول ۱- مشخصات فیزیوگرافی حوضه آبریز سد شهریار (شرکت سهامی آب منطقه ای استان آذربایجان شرقی ۱۳۸۳)

نام ایستگاه	متوسط بارش سالانه (mm)	نام رودخانه	ردیف
استور	۳۳۱/۴	قرول اوزن	۱
خراسانک	۲۷۳/۵	قرنقو	۲
سرچم	۲۲۹/۵	زنگان رود	۳
کوهسار	۲۷۵/۶	شهرچای	۴
چتاب	۳۸۵/۴	گرمی چای	۵
موتورخانه	۳۴۳/۹	آیدوغموش	۶
ماه نشان	۳۲۴/۲	قرول اوزن	۷
.....	.....	میانگین	۸

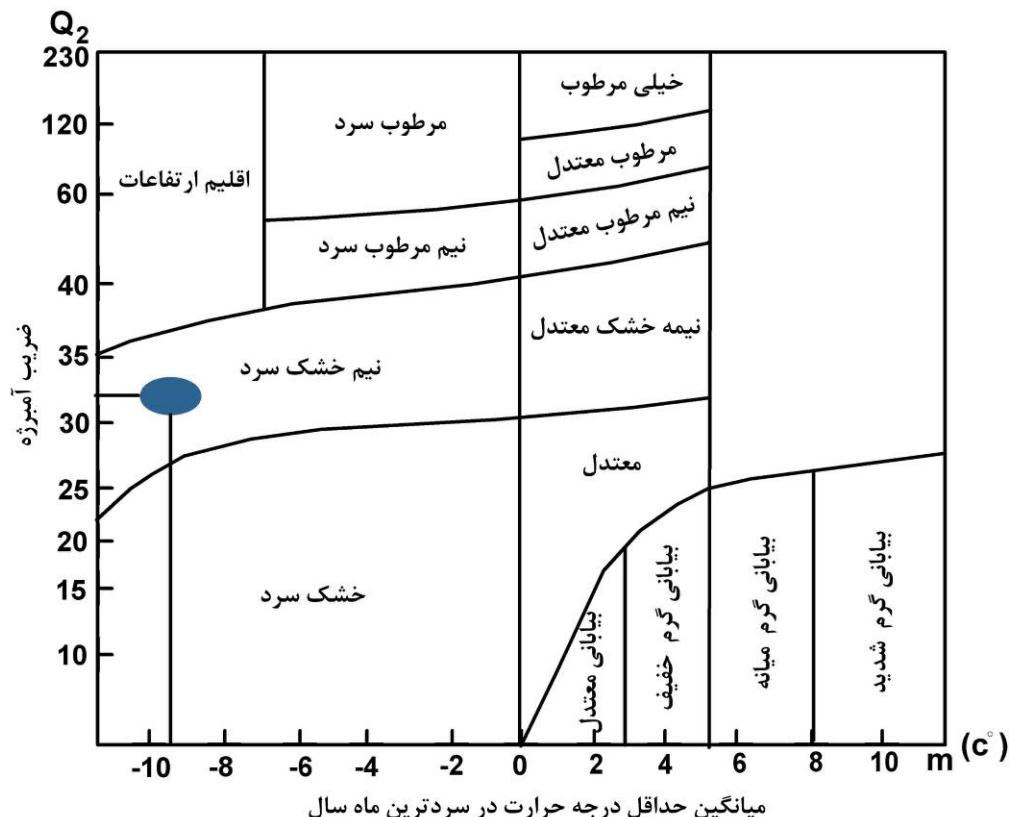
جدول ۲- توزیع متوسط بارندگی سالانه در طی ۴۳ سال در سطح حوضه آبریز سد شهریار (شرکت مشاوره ای مهاب قدس ۱۳۸۸)

ردیف	نام رودخانه	نام ایستگاه	متوسط بارش سالانه (mm)
۱	قرول اوزن	استور	۳۳۱/۴
۲	قرنقو	خراسانک	۲۷۳/۵
۳	زنگان رود	سرچم	۲۲۹/۵
۴	شهرچای	کوهسار	۲۷۵/۶
۵	گرمی چای	چتاب	۳۸۵/۴
۶	آیدوغموش	موتورخانه	۳۴۳/۹
۷	قرول اوزن	ماه نشان	۳۲۴/۲
۸	میانگین	.....	۳۵۱/۹ میلی متر در سال

جدول ۳- میانگین ۱۹ ساله متوسط جداکثر و حداقل حرارت در گرمترین و سردترین ماه سال در سطح حوضه آبریز (سازمان هواشناسی کشور ۱۳۸۹)

میانگین حداقل	۶	۹/۸	۱۴/۱	۱۷/۵	۱۷/۲	۱۲/۷	۷/۸	۱/۹	-۲/۶	-۵/۷	-۴/۱	۱/۱	۷/۳
میانگین حداکثر	۱۹/۷	۲۴/۸	۳۰/۸	۳۳/۹	۳۴/۱	۲۹/۹	۲۲/۷	۱۳/۲	۶/۶	۳/۴	۵/۸	۱۲/۸	۱۹/۷

میانگین درجه های حرارت ( $13^{\circ}$  درجه سلسیوس) و بر اساس اقلیم نمای آمبرژه (Emberger)، محدوده مطالعاتی جزء مناطق نیمه خشک سرد (جدول ۳). با توجه به میزان متوسط بارندگی ( $351/9$  میلی متر) و طبقه بندي مي گردد (تصویر ۴).



تصویر ۴- بر اساس اقلیم نمای آمپرژه، منطقه مورد مطالعه در محدوده نیمه خشک سرد قرار دارد (علیزاده ۱۳۸۳)

رودخانه (شهرچای، قرنقو و آیدوغموش) (R4) بیش از حداکثر مجاز

(۵۰۰ mg/lit) بوده و بقیه کمتر از آن می‌باشند. از نظر اسیدیته (pH)،

تمام نمونه‌های آب در حد مطلوبی قرار دارند.

همچنین از میان کاتیون‌ها و آئیون‌های موجود، منیزیم ( $Mg^{2+}$ ) و

سولفات ( $SO_4^{2-}$ ) کمتر از حداکثر مجاز می‌باشد. به منظور تعیین

کیفیت آب جهت شرب انسان، از دیاگرام شولر (Schoeller 1962) و

جدول ۴-الف و ب استفاده گردیده است (تصویر ۵).

بر این اساس، نمونه‌های آب مربوط به رودخانه‌های گرمی چای

(R9) و شهرچای (R7, R11) کیفیت خوبی داشته و برای آشامیدنی

کاملاً مناسب هستند. نمونه‌های آب رودخانه‌های قرنقو-تونل (R8) و

زنجان رود-سرچم (R10) از جهت آشامیدنی، دارای طعم خوب تا

قابل قبول می‌باشند.

آب نمونه‌های مربوط به خروجی قرنقو (R2)، خروجی آیدوغموش

(R3)، بعد از تلاقی سه رودخانه (شهرچای، آیدوغموش و قرنقو)

(R4)، محل احداث سد (R6) و قزل اوزن- ایستگاه ماهنشان (R12)،

دارای مزه قابل قبول تا متوسط می‌باشند، بنابراین، قابل آشامیدن

می‌باشند. نمونه‌های آب مربوط به رودخانه قزل اوزن در دو ایستگاه

شکرچی (R1) و قره گونی (R5) کیفیت نامطبوعی داشته و برای

آشامیدن نامناسب می‌باشند.

## ۵- کیفیت شیمیایی آب موضع آبریز سد شهریار (معیارهای کیفی آب)

آب‌ها عمدها برای شرب، مصارف کشاورزی و صنعتی مورد استفاده قرار می‌گیرند. لذا معیارهای کیفی تابع نوع استفاده از آب بر مبنای استانداردهای آن است. معیارهای کیفی آب، مقادیری از مواد محلول در آب بوده که معنای زیست محیطی دارند (Fetter 1999). با توجه به اهمیت معیارهای کیفی آب، در این پژوهش، کیفیت آب‌های سطحی حوضه آبریز سد شهریار مورد بررسی قرار گرفت.

### ۱- طبقه بندی مجهت شرب انسان

آب آشامیدنی، از نظر عناصر و مواد شیمیایی موجود، باید در محدوده مجاز که توسط سازمان‌های بهداشتی تعیین شده است باشد (قضاتی و همکاران ۱۳۸۸). در این تحقیق با استفاده از جدول ۴-الف و ب، مواد شیمیایی آب منطقه با استانداردهای مواد شیمیایی مقایسه شدند. میزان مواد جامد موجود در آب رودخانه قزل اوزن در ایستگاه‌های شکرچی (R1) و قره گونی (R5) بیش از حداکثر مجاز (۲۰۰۰ mg/lit) محاسبه گردید (جدول ۴).

سختی کل بر اساس  $CaCO_3$  موجود در نمونه‌های آب رودخانه قزل اوزن شکرچی (R1)، محل احداث سد (R6) و بعد تلاقی سه

حسینخانی و همکاران: هیدرولوژی شیمیایی منابع آب سطحی حوضه آبریز سد شهریار(استور) میانه (آذربایجان شرقی)

جدول ۴-الف- آنالیز شیمیایی نمونه‌های آب حوضه آبریز سد شهریار

میلی اکی والان در لیتر(l) (meq/l)											نام محل
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Cl <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	SUM ANION	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Na <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	SUM CATION		
-	۲/۶۵	۵۲/۰	۵/۶۰	۶۱/۷۵	۱۲	۶/۴	۴۳	۰/۲۷	۶۱/۷۷	قزل اوزن-شکرچی (R1)	
-	۲/۶۵	۱۷/۰	۱/۲۰	۲۲/۳۵	۰	۳/۶	۱۳/۶	۰/۱۵	۲۲/۳۵	خروجی قرنقو-میانه (R2)	
-	۲/۸۵	۱۱/۰	۴/۸۰	۱۹/۱۵	۷	۲/۸	۹/۲	۰/۱۳	۱۹/۱۳	خروجی آيدوغموش-میانه (R3)	
-	۲/۱۵	۱۲	۰/۳۰	۲۰/۴۵	۶	۴/۴	۹/۹	۰/۱۴	۲۰/۴۴	بعداز تلاقی سه رود شهرچای، آيدوغموش و قرنقو (R4)	
-	۳/۶۵	۵۰	۵/۸۰	۵۹/۴۵	۱۲	۶/۲	۴۱	۰/۲۷	۵۹/۴۷	قزل اوزن-قره گونی (R5)	
-	۳/۹	۱۸/۸	۲/۳۰	۲۴/۹۵	۷	۴/۶	۱۳	۰/۱۴	۲۴/۹۴	محل احداث سد	
-	۴/۲۴	۱/۷۸	۱/۱۰	۷/۲۰	۲/۶۸	۱/۷۱	۲/۷۸	۰/۰۲۹	۷/۱۸	شهرچای-کوهسالار میانه (R7)	
-	۳/۰۳	۱۰	۳/۰۶	۱۷/۱	۳/۸۴	۲/۳۰	۱۰/۸۱	۰/۱۸	۱۷/۰۸	قرنقو - تونل شماره ۷ (R8)	
-	۲/۶۱	۰/۰۳	۱/۲۳	۴/۴۸	۱/۹۰	۱/۴۳	۱/۰۹	-	۴/۴۶	گرمی چای-چتاب (R9)	
-	۳/۸۴	۲/۴۷	۳/۹۳	۱۰/۲۴	۴/۲	۲/۴	۳/۶۹	۰/۰۷	۱۰/۳۶	زنگان رود - سرچم (R10)	
-	۳/۹۶	۱/۳	۱/۰۶	۶/۳۲	۲/۵	۱/۶۱	۲/۰۶	۰/۰۹	۶/۲۵	شهر چای - میانه (R11)	
-	۴/۲۳	۲۱/۲	۴/۰	۲۹/۹۶	۰/۶	۳/۹	۲۱	۰/۱۶	۳۰/۹	قزل اوزن -- ماه نشان (R12)	

جدول ۴- ب- آنالیز شیمیایی نمونه‌های آب حوضه آبریز سد شهریار

T.D.S (Mg/l)	SAR	%Na	TH	EC	pH	نام محل
۳۶۷۴	۱۴	۷۰	۹۲۰	۶۱۸۰	۷/۸	قزل اوزن-شکرچی (R1)
۱۳۶۳	۷/۶	۶۲	۴۳۰	۲۲۴۰	۷/۹	خروجی قرنقو-میانه (R2)
۱۲۰۳	۴/۲	۴۹	۴۹۰	۱۹۱۸	۸/۱	خروجی آيدوغموش - میانه (R3)
۱۲۷۹	۴/۴	۴۹	۵۲۰	۲۰۰	۸/۲	بعداز تلاقی سه رود شهرچای، آيدوغموش و قرنقو (R4)
۳۵۴۴	۱۴	۶۹	۹۱۰	۵۹۰	۷/۲	وسط قزل اوزن-قره گونی (R5)
۱۵۱۸	۰/۰	۵۳	۵۸۰	۲۰۰	۸/۰	قزل اوزن - میان (R6)
۴۵۷	۱/۸۸	۴۰	۲۲۰	۷۰۹	۷/۴۸	شهر چای-کوهسالار میانه (R7)
۱۰۸۰	۳/۱۸	۶۴	۳۰۰	۱۷۲۴	۷/۸۱	قرنقو - تونل شماره ۷ (R8)
۲۸۵	۰/۸۷	۲۴	۱۶۸	۴۴۶	۷/۸۷	گرمی چای - چتاب (R9)
۶۳۳	۲	۳۶	۳۳۰	۱۰۰۲	۷/۷	زنگان رود - سرچم (R10)
۳۷۵	۱/۳۹	۳۴	۲۰۴	۰۹۱	۷/۷۱	شهر چای - میانه (R11)
۱۹۳۸	۹/۴۵	۶۶	۴۴۸	۳۰۶۷	۷/۸	قزل اوزن - ماه نشان (R12)

جدول ۵- استانداردهای مواد شیمیایی آب آشامیدنی (علیزاده ۱۳۸۳) و مقایسه آن با نمونه‌های آب منطقه مطالعاتی

نمونه های آب منطقه مطالعاتی													حداکثر مجاز mg/l	حداکثر مطلوب mg/l	نام ماده
R12	R11	R10	R9	R8	R7	R6	R5	R4	R3	R2	R1				
۱۹۳۸	۳۷۵	۶۲۳	۲۸۵	۱۰۸۰	۴۵۷	۱۵۱۸	۳۵۴۴	۱۲۷۹	۱۲۰۳	۱۳۶۳	۳۶۷۴	۲۰۰۰	۵۰۰	کل مواد جامد محلول	
۴۴۸	۲۰۴	۳۳۰	۱۶۸	۳۰۰	۲۲۰	۵۸۰	۹۱۰	۵۲۰	۴۹۰	۴۳۰	۹۲۰	۵۰۰	-	سختی کل	
۷/۸	۷/۷۱	۷/۷	۷/۸۷	۷/۸۱	۷/۴۸	۸/۰	۷/۲	۸/۲	۸/۱	۶/۹	۷/۸	۹/۲	۸/۵	اسیدیته	
۴۷	۱۹	۲۹	۱۷	۲۸	۲۰/۵	۵۵	۷۴	۵۳	۳۴	۴۳	۷۷	۱۵۰	-	منیزیم	
۲۱۶	۵۱	۱۸۹	۵۹	۱۷۱	۵۵	۱۱۰	۲۷۸	۲۵۴	۲۳۰	۵۸	۲۶۹	۴۰۰	۲۵۰	سولفات	
۷۰۳	۴۶	۸۸	۱۹	۳۵۰	۶۳	۶۶۷	۱۷۷۵	۴۲۶	۴۰۸	۶۲۱	۱۸۶۴	۶۰۰	۲۰۰	کل	

## ۵- طبقه‌بندی مهم آبیاری (کشاورزی)

می‌باشد. این نمونه‌ها به دلیل هدایت الکتریکی (بیش از ۵۰۰۰ میکرومتر بر سانتی‌متر) باعث شور شدن آب می‌گردند، بنابراین قابل استفاده جهت کشاورزی نبوده مگر در موقع بارندگی که املاح کاهش می‌یابند. همچنین برای نمونه‌های آب R1، R5 و R12 که به ترتیب مربوط به ایستگاه‌های شکرچی، قره‌گونی و ماہنشان در مسیر رودخانه قزل اوزن می‌باشدند، می‌توان جهت بهره‌وری زیاد از محصولات زیر استفاده کرد (پورسلطانی و حرمی ۱۳۸۶):

۱- گندم و جو: گندم و جو محصول صنعتی بوده و نیاز آبی آن‌ها تا حد زیادی با رژیم آبی رودخانه‌ها و بارندگی منطقه انتباق دارد. بنابراین، با توجه به فصل رشد گندم و جو، نیاز آبی این دو محصول نسبت به محصولات بهاره کمتر خواهد بود.

۲- پنبه: پنبه، محصول صنعتی محسوب شده و هدایت الکتریکی (EC) حدود ۷۷۰۰ میکرومتر بر سانتی‌متر را در محیط خاک تحمل می‌نماید. بنابراین، مقاومت خاص این گیاه نسبت به شوری آب و خاک، دلیل رشد این محصول در منطقه می‌باشد.

۳- یونجه: یونجه تحمل دوره‌های خشکی کوتاه‌مدت را دارد و چنانچه کشت آن توسعه یابد، می‌تواند تا حد زیادی نیاز علوفه‌ی دامداران منطقه را تأمین نماید.

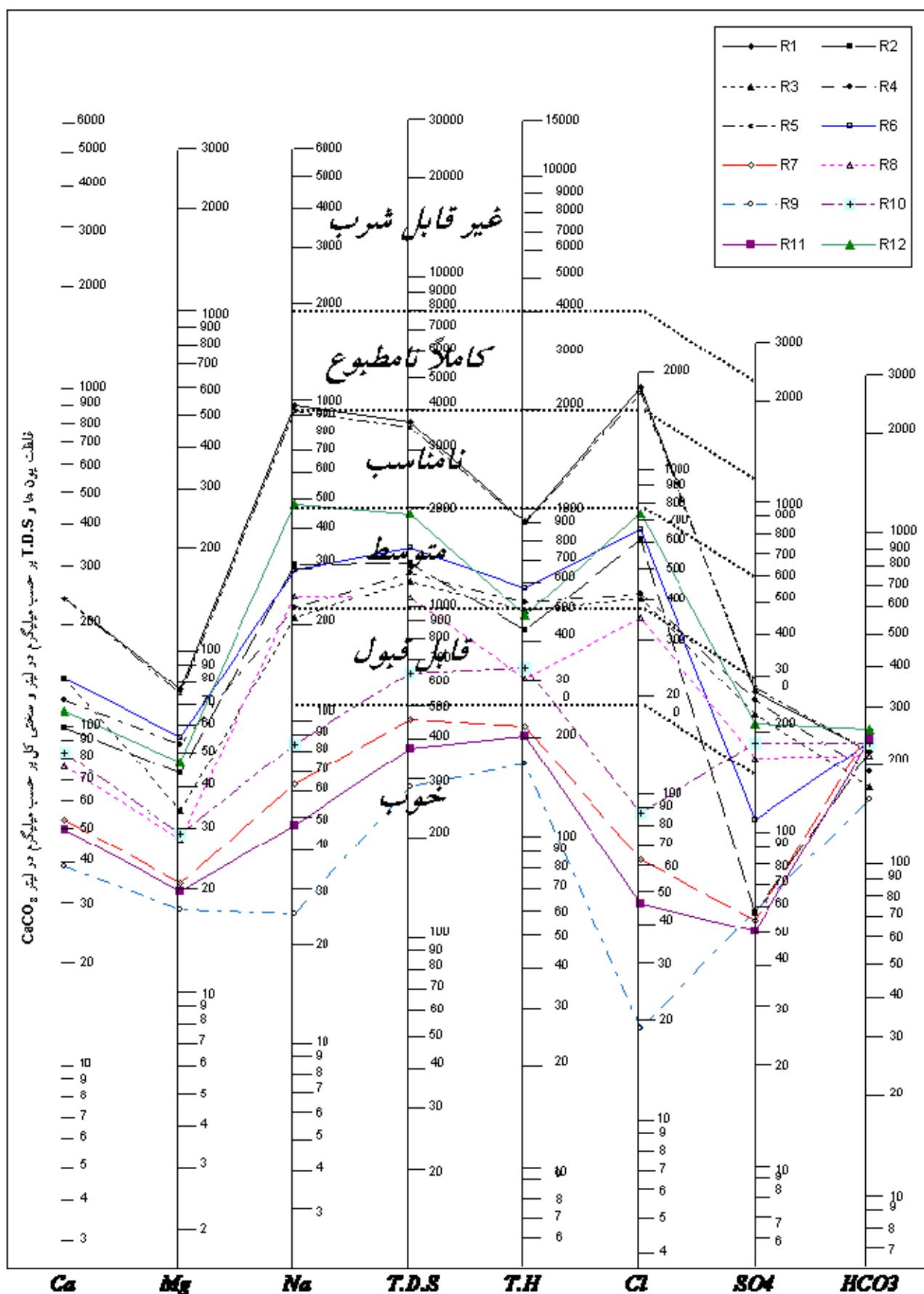
۴- پسته: پسته با توجه به شرایط اقلیمی و شرایط حاکم بر آب و خاک منطقه خشک بودن منطقه و شوری آب و خاک را نیز تحمل می‌نماید. بنابراین، پرورش این محصول از نظر اقتصادی بسیار حائز اهمیت می‌باشد.

۵- زیره‌ی سبز: زیره‌ی سبز محصولی اقتصادی محسوب شده و در مقابل خشکی مقاوم می‌باشد. این محصول با توجه به فصل رشد کوتاه، رژیم بارندگی و آبدیهی رودخانه‌های منطقه، با شرایط منطقه سازگار می‌باشد.

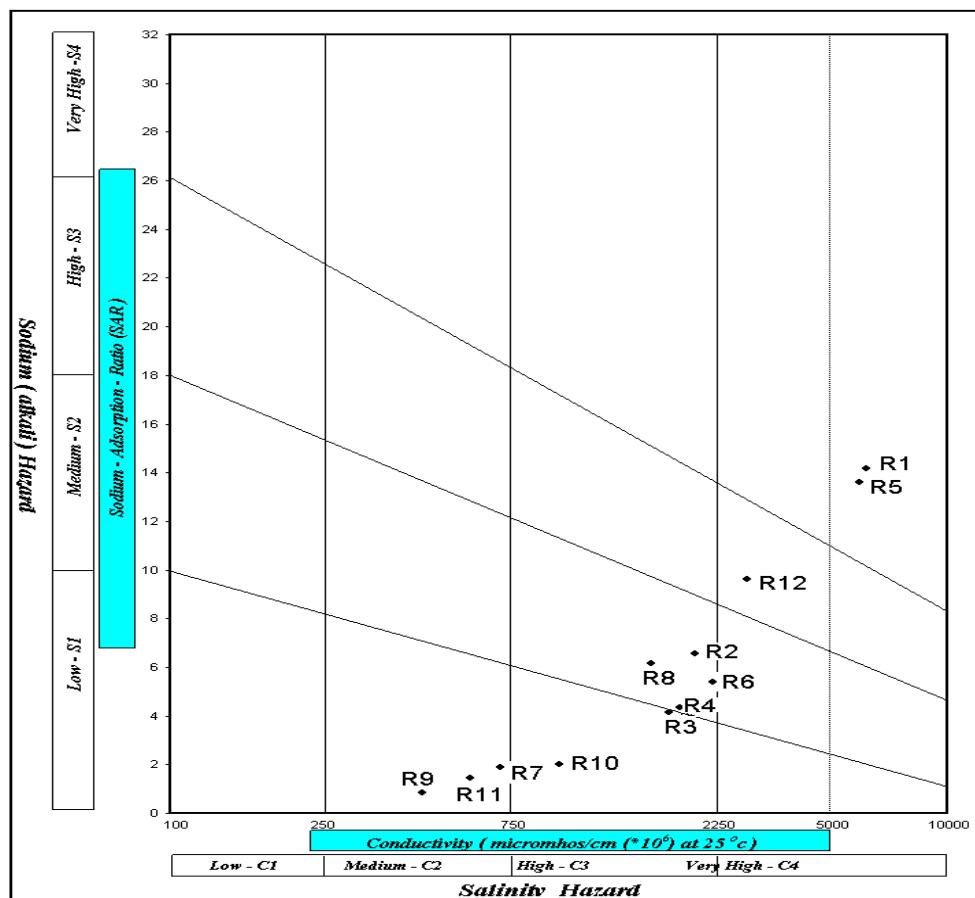
مقدار سدیم و املاح موجود در آب مهم‌ترین معیارهای کیفی در طبقه‌بندی آب از نظر کشاورزی می‌باشدند (علیزاده ۱۳۸۳). این دو عامل در رشد گیاه و همچنین در درجه‌ی تناسب آب از نظر آبیاری و تأثیر آن بر نفوذپذیری خاک موثر می‌باشند (Dazy et al. 1997, Neilson- Welch 1999). به عنوان مثال، سدیم موجود در آب‌های شور و یون کلسیم موجود در خاک، جایگزین یکدیگر شده که در نتیجه نفوذپذیری و هوادهی خاک کاهش یافته، در نهایت رشد گیاه نیز کاهش خواهد یافت (مقیمه ۱۳۸۵). با استفاده از جدول ۴-الف و به منظور طبقه‌بندی آب منطقه مطالعاتی برای آبیاری، از نمودار ویلکاکس (Wilcox 1995) استفاده شد (تصویر ۶). نتایج به دست آمده به شرح زیر می‌باشد:

نمونه‌های آب R3، R7، R9، R10 و R11 در محدودهای C2-S1 و C3-S1 قرار گرفته‌اند، در نتیجه در هر نوع آبیاری مناسب هستند. نمونه‌های R2، R4، R6 و R8 در محدوده‌ی (C3-S2) قرار داشته که در شرایط ویژه برای آبیاری مناسب می‌باشند، مثلاً در زمین‌های که به مقدار زیاد ژیپس دارد یا نفوذپذیر است، قابل استفاده می‌باشند (مقیمه ۱۳۸۵). برای این نمونه‌ها، پرورش محصولات نسبتاً مقاوم به شوری مانند انار، انجیر، زیتون، انگور، آفتاب گردان، برنج، ذرت و طالبی خوب می‌باشد (کردوانی ۱۳۷۱). نمونه‌ی آب R12 (ایستگاه ماہنشان) در محدوده (C4-S3) قرار داشته که برای آبیاری نامناسب بوده و فقط در بعضی از کشورها مثل ایران که دارای اقلیم خشک و نیمه‌خشک است در آبیاری مورد استفاده قرار می‌گیرد (مقیمه ۱۳۸۵).

نمونه‌های آب R1 و R5، از نظر خاصیت قلیایی در محدوده خیلی بالا (C4-S4) قرار گرفته‌اند و در قلیایی کردن آب مؤثر می‌باشند.



تصویر ۵-گروه بندی آب آشامیدنی منطقه مطالعاتی طبق نظر شولر (Schoeller 1962) با استفاده از جدول ۴-الف و ب



تصویر ۶- دیاگرام گروه‌بندی آبها از نظر آبیاری در محدوده مطالعاتی با استفاده از جدول ۴-الف و ب بر اساس قابلیت هدایت الکتریکی و نسبت جذب سدیم (Wilcox 1995)

در جداول ۵ و ۶ حد نصاب آب از نظر سختی کل (TH) و شوری کل (EC) ارائه شده است که براساس آن می‌توان با عمل تصفیه، آب مورد نظر را جهت مصارف صنعتی استفاده نمود. با توجه به جداول ۴-ب و ۵، سختی کل بیشتر رودخانه‌های منطقه مورد مطالعه بیش از حد بوده، بنابراین از این نظر غیرقابل مصرف می‌باشدند، (گرچه از نظر قلیائیت در حد مطلوبی قرار دارند).

**۵-۱۳- طبقه بندی از نظر مصارف صنعتی**  
مشخصات تیپ آب هایی که در صنعت استفاده می شوند، بر حسب نوع صنعت متفاوت است. به عنوان مثال، تمیزترین آب از نظر فیزیکی و شیمیایی، در صنایع داروسازی و کاغذسازی استفاده می‌گردد، در صورتی که در صنایع معدنی کمتر این مستله در نظر گرفته می شود (مقیمه ۱۳۸۵). در مصارف صنعتی آب، درجه‌ی سختی و محیط واکنش آن بسیار حائز اهمیت است (کردوانی ۱۳۷۱).

جدول ۶- درجه بندی آب از نظر مصارف صنعتی (از کردوانی ۱۳۷۱) و مقایسه آن با آب حوضه آبریز

نمونه‌های آب حوضه آبریز سد شهریار												نوع آب	درجه ۱	درجه ۲	درجه ۳
R12	R11	R10	R9	R8	R7	R6	R5	R4	R3	R2	R1	از نظر سختی، تصفیه کامل لازم است			
۴۴۸	۲۰۴	۳۳۰	۱۶۸	۳۰۰	۲۲۰	۵۸۰	۹۱۰	۵۲۰	۴۹۰	۴۳۰	۹۲۰	۲۵۰	۱۵۰	۵۰	سختی کل
۳۰۶۷	۵۹۱	۱۰۰۲	۴۴۶	۱۷۲۴	۷۰۹	۲۰۰۰	۰۹۰۰	۲۰۰	۱۹۱۸	۲۲۴۰	۶۱۸۰	۸۰۰۰-۱۰۰۰	۵۰۰۰-۳۰۰۰	۱۵۰۰	شوری کل

#### ۴- تیپ آب حوضه آبریز سد شهریار (استور)

اساس طبقه‌بندی تیپ آب‌ها بر طبق مقادیر کاتیون‌ها و آنیون‌های عمده (بر حسب میلی‌اکی والان بر لیتر) آب می‌باشد (Sikdar et al. 2001). به منظور بررسی تحول آنیون‌های موجود در آب‌های سطحی و تشخیص منابع تغذیه، تیپ آب رودخانه‌ها در سطح حوضه آبریز سد شهریار مورد بررسی قرار گرفت. با استفاده از جدول ۸ تعیین تیپ آب از نظر کمی و تغییرات برخی از عناصر دیگر، بر روی دیاگرام تلفیقی پایپر (Piper 1994) مشخص شده است (تصویر ۷).

#### ۵- طبقه‌بندی از نظر شرب دام

آب مصرفی حیوانات اهلی بر حسب مقدار TDS نایستی از حد مجاز بیشتر گردد. در جدول ۷، حد معمول باقی مانده خشک (TDS) آب طبق نظر کارانچ (Karanth 2001) برای حیوانات مختلف نشان داده شده است. بر این اساس به جز از نمونه‌های R2 و R3 مربوط به ایستگاه‌های شکرچی و قره گونی که تنها برای مرغ و خروس دارای محدودیت می‌باشند، سایر نمونه‌ها برای کلیه حیوانات مذکور هیچ گونه محدودیتی ندارند.

جدول ۷- مقدار قابل قبول باقیمانده خشک (TDS) برای حیوانات (Karanth 2001)

نوع حیوان	غلاظت باقیمانده خشک (mg/l) (TDS)
منغ و خروس	۲۸۶۰
خوک	۵۲۹۰
اسب	۶۴۳۵
گاو‌شیرده	۷۱۵۰
گاو‌گرشتی	۱۰۱۰۰
گوسفند	۱۲۹۰۰

R12	R11	R10	R9	R8	R7	R6	R5	R4	R3	R2	R1	نمونه‌های آب حوضه آبریز
TDS (mg/l)												
۱۹۳۸	۳۷۵	۶۲۳	۲۸۵	۱۰۸۰	۴۵۷	۱۵۱۸	۳۵۴۴	۱۲۷۹	۱۲۰۳	۱۳۶۳	۳۶۷۴	R1
R4 : خروجی قرنقو - میانه	R3 : خروجی آیدوغموش - میانه	R2 : قزل اوزن - شکرچی	R1 : گرمی چای - چتاب	R8 : قرنقو - تونل شماره ۷	R7 : شهرچای - کوهسالار میانه	R6 : محل احداث سد	R5 : قزل اوزن - قره گونی	R4 : بعدازتلاقی سه رود خانه (شهرچای، آیدوغموش و قرنقو)	R3 : شهرچای - میانه	R2 : قزل اوزن - زنجان رود - سرچم	R1 : زنجان رود - سرچم	R9 : شهرچای - میانه
۱۰۱۲	۳۷۵	۶۲۳	۲۸۵	۱۰۸۰	۴۵۷	۱۵۱۸	۳۵۴۴	۱۲۷۹	۱۲۰۳	۱۳۶۳	۳۶۷۴	

جدول ۸- درصد کاتیون‌ها و آنیون‌های موجود در آب‌های منطقه مطالعاتی جهت تعیین نوع آب

درصد آنیون‌ها						نمونه آب
Na <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Ca <sup>2+</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	
۷۰	۱۰/۴	۱۹/۴	۹	۸۵	۵/۹	R1
۶۲	۱۶	۲۲/۴	۵/۴	۷۸/۳	۱۶/۳	R2
۴۹	۱۴/۷	۳۶/۶	۲۵	۶۰	۱۵	R3
۴۹	۲۱/۵	۲۹/۴	۲۶	۵۸/۷	۱۵/۴	R4
۶۹	۱۰/۴	۲۰/۲	۹/۸	۸۴	۷/۱۳	R5
۵۳	۱۸/۴	۲۸	۹/۳	۷۵/۴	۱۵/۶	R6
۳۸/۷	۲۳/۸	۳۷/۳	۱۶	۲۴/۷	۵۸/۸	R7
۶۳/۳	۱۳/۵	۲۲/۵	۲۰/۸	۵۸/۵	۲۰/۶	R8
۲۴/۴	۳۲	۴۳/۷	۲۷/۴	۱۱/۸	۵۸/۲	R9
۳۵/۶	۲۳/۲	۴۰/۵	۳۸/۴	۲۴/۱	۳۷/۵	R10
۳۳	۲۵/۸	۴۰	۱۶/۸	۲۰/۶	۶۲/۶	R11
۶۸	۱۲/۶	۱۸/۱	۱۵	۷۰/۸	۱۴/۱	R12

شیلی، تبخیری و ماسه سنگی در اکثر مناطق حوضه به ویژه در قسمت‌های غربی، جنوبی و مرکز گسترش زیادی داشته، بنابراین، عمدی آب‌ها از این سازندها عبور کرده و در نهایت به رودخانه‌های

آجی چای، آیدوغموش، قرنقو و قزل اوزن می‌رسند. در سازنده‌ای تبخیری، مارنی و شیلی میزان یون سدیم ( $\text{Na}^+$ ) با قابلیت انحلال و قدرت جابجایی  $2/5$  درصد و کلر ( $\text{Cl}^-$ ) با قابلیت انحلال و قدرت جابجایی  $100$  درصد به صورت کلروسدیم بسیار بالاست (پورسلطانی و حرمی ۱۳۸۶). این لیتوژئی‌ها غلاظت یون‌های سدیم و کلر را افزایش داده بنابراین، آب‌های این منطقه از نوع کلروره و سدیک می‌باشند. لایه‌های تبخیری در قسمت جنوبی محدوده مطالعاتی موجب افزایش یون سدیم ( $\text{Na}^+$ ) شده است. بنابراین، نسبت جذب سدیم (SAR) در منطقه بالا بوده که سبب قلایی نمودن خاک منطقه می‌شود.

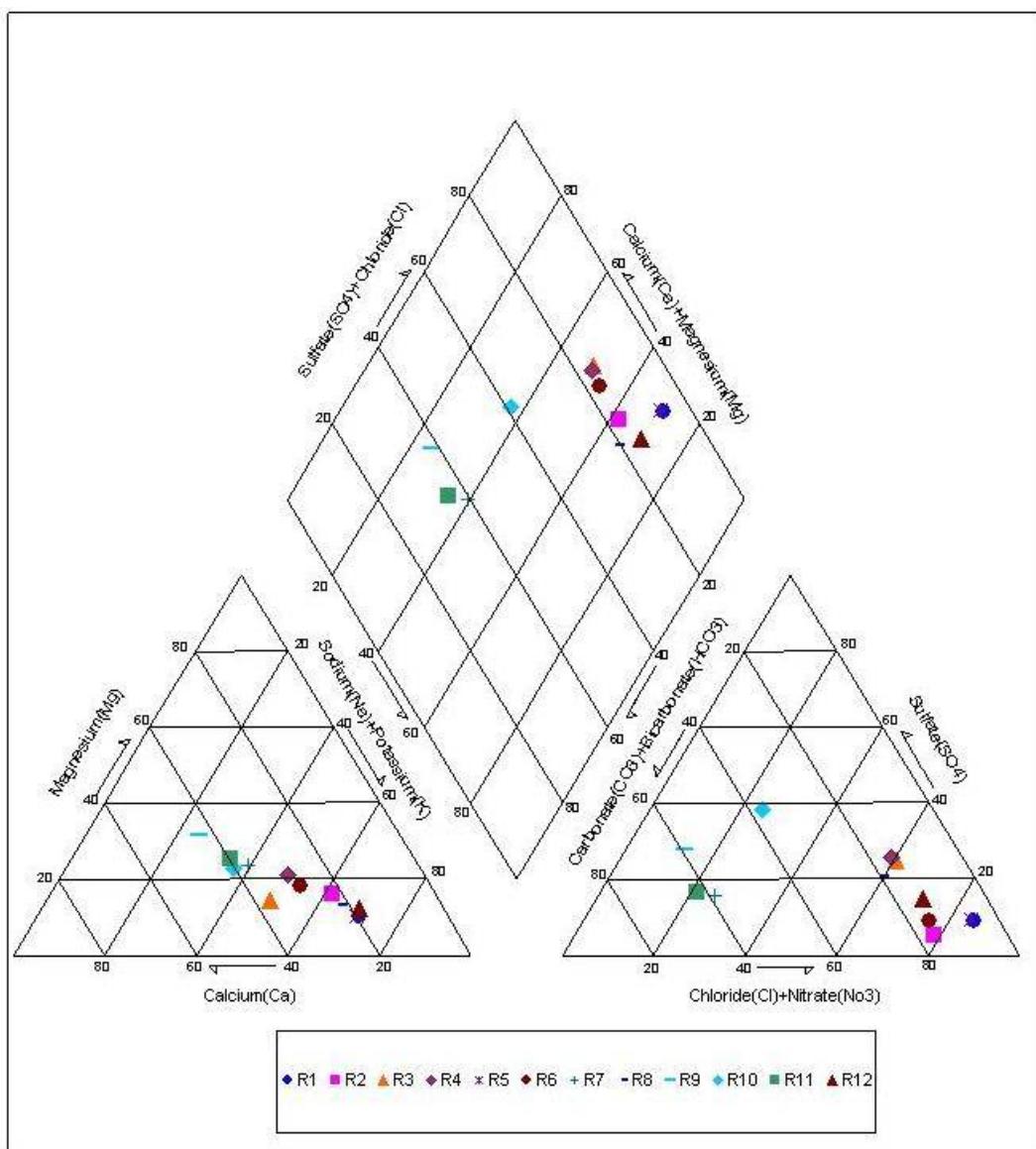
با توجه به تصویر ۷، تیپ آب‌های محدوده مطالعه از نوع کلروره و سدیک بوده که ناشی از اثر سازنده‌ای مختلف زمین‌شناسی بر کیفیت آب می‌باشد.

#### ۷- عوامل موثر در افزایش املام آب موضع آبریز محدود مطالعه

ترکیب و غاظت نمک‌های موجود در آب نتیجه تأثیر عوامل گوناگونی است، در ادامه، این عوامل تشریح خواهد شد.

#### ۱-۱- عوامل زمین‌شناسی

به دنبال بارندگی و تشکیل آب‌های سطحی، در ابتدا نمک محلول در این آب‌ها خیلی کم است، اما بر اثر تماس با رسوبات و سنگ‌های مختلف، املام آن زیاد می‌شود (مقیمه ۱۳۸۵). سازنده‌ای مارنی،



تصویر ۷- نتایج آنالیز شیمیایی آب حوضه آبریز سد شهریار جهت تعیین نوع آب به صورت دیاگرام پایپر (Piper 1994)

## مراجع

پورسلطانی، م. ر، و موسوی حرمی، ره، ۱۳۸۶، "مطالعات آب شناسی حوضه آبریز سنگرد در منطقه سبزوار"، فصلنامه زمین شناسی کاربردی، سال ۲۳(۲): ۱۱۰-۱۱۱.

دانیالی، س. ک، ۱۳۸۸، "ازیابی کیفیت آب دریاچه سد خمیران اصفهان جهت شرب"، فصلنامه علمی محیط زیست، شماره ۴۷: ۴۹-۵۹.

شرکت سهامی آب منطقه‌ای استان آذربایجان شرقی، ۱۳۸۳، "طرح مطالعات شناسایی سازندۀای سخت منطقه میانه- هشتود": ۷-۱۰. شرکت مشاوره‌ای مهاب قدس، ۱۳۸۸، "گزارش هواشناسی حوضه آبریز سد شهریار"، ۱۱۱ ص. علیزاده، ا. ر، ۱۳۸۳، "اصول هیدرولوژی کاربردی"، انتشارات آستان قدس رضوی، چاپ هفتم، ۷۷۶ ص.

قضاوی، م، نوشادی، م و مرندی، ر، ۱۳۸۸، "بررسی کیفیت شیمیایی و پتانسیل خوردگی آب‌های آشامیدنی تولیدی در پالایشگاه بندرعباس و ورودی آن"، دوازدهمین همایش بهداشت محیط ایران، دانشگاه علوم پزشکی شهریار بهشتی، دانشکده بهداشت: ۷۳۶-۷۵۳.

کردوانی، پ، ۱۳۷۱، "منابع و مسائل آب ایران"، انتشارات نشر قومس، ۲۱۶ ص.

مقیمی، ه، ۱۳۸۵، "هیدروژئوشیمی"، انتشارات دانشگاه پیام نور، ۲۱۳ ص.

نائیجی، ع. غ، ۱۳۸۳، "هیدرولوژی و هیدروژئوشیمی آب‌های زیرزمینی دشت نیسان(طبیس)", پایان نامه کارشناسی ارشد آب شناسی، دانشگاه شهید بهشتی، ۲۲۹ ص.

نبوی، م. ح، ۱۳۵۵، "دیاچه‌ی برزمین شناسی ایران"، انتشارات وزارت صنایع و معادن، سازمان زمین شناسی کشور، ۱۰۹ ص.

Borgarello, F., Serpont, N., Torcini, S., Minero, C. & Pelizzetti, E., 1986, "Separation of inorganic anions by unsuppressed ion chromatograph": *Analytica Chimica Acta*, Vol. 188, 317 pp.

Dazy, J., Drogue, C., Harmanidis, P. & Darlet, C., 1997, "The inflows on chemical composition of groundwater in small island: The example of the Cyclades, (Greece)", *Environ. Vol. 31: 133-141.*

Dubief, J., 1953-1963, "Le climat du Sahara", Vol. I, 1959, 312 p., Vol. II, 1963, 275 p., +1 carte h. t. Mem. Inst. Rech. Sahar., Univ. D'Alger.

Fayazi, F. & Nakhaei, M., 2007, "Hydrogeochemistry and brine evolution of Maharlou Saline Lake", Southwest of Iran, *Carbonates and Evaporites*, Vol. 22 (1): 33-42.

Fetter, C. W., 1999, "Contaminant Hydrogeology", 2<sup>th</sup> Ed., Prentice Hall Inc., New Jersey, 485 pp.

Karanth, K. R., 2001, "Ground water assessment development and management", Tata McGraw- Hill, 720 pp.

Murtry, A. S., Venkat, R. M. & Javad, T., 1979, "Effect of saline water irrigation and sodium and potassium (Triricum aestivum L)", *Annals of Arid*

همچنین واحدهای تبخیری در منطقه بهویژه در بخش جنوبی، مواد جامد محلول را افزایش داده است. بنابراین، آب ایستگاه‌های شکرچی و قره گونی به دلیل بالا بودن نسبت یون‌ها، نسبت جذب سدیم (SAR) و میزان مواد جامد محلول (TDS)، از نظر مصارف گوناگون تقریباً غیر قابل استفاده می‌باشد (Murtry et al. 1979). همچنین وجود واحدهای آهکی به طور پراکنده در بخش‌هایی از حوضه، به ویژه در زیر‌حوضه‌های زنجان رود، گرمی چای، شهرچای و آیدوغموش، باعث افزایش یون کلسیم ( $Ca^{2+}$ ) شده است. وجود کانی های تبخیری در واحدهای تبخیری، مارنی و شیلی منطقه نیز باعث افزایش میزان مواد جامد محلول شده است (پورسلطانی و حرمی (۱۳۸۶).

## ۴- عامل اقلیم و موقعیت مغراطیاب

شرایط اقلیمی تأثیر زیادی در کیفیت منابع آب دارد. آب‌های مناطق خشک و نیمه‌خشک نمک بیشتری دارند (مقیمی ۱۳۸۵). نامناسب بودن شرایط اقلیمی منطقه‌ی میانه، مانند کم بودن میزان بارندگی، بالابودن دما و شدت تبخیر، باعث افزایش درجه غلظت املاح شده است. بنابراین، با توجه به نیمه خشک بودن منطقه شرایط افزایش غلظت املاح فراهم می‌باشد.

## ۸- نتیجه‌گیری

براساس مطالعات انجام شده در حوضه آبریز سد شهریار میانه، کم بودن میزان بارندگی و بالابودن درجه‌ی حرارت منطقه مورد مطالعه جزء مناطق نیمه خشک طبقه‌بندی گردید. گسترش زیاد واحدهای تبخیری، مارنی و شیلی در جنوب و مرکز حوضه، یون‌های محلول بهویژه سدیم و کلر آب رودخانه‌ها را افزایش داده که نتیجه‌ی آن سدیک و کلروره شدن آب منطقه است. همچنین وجود کانی‌های تبخیری در واحدهای تبخیری، مارنی و شیلی منطقه باعث افزایش نسبت جذب سدیم (SAR) و میزان مواد جامد محلول (TDS) شده که در قیلیابی نمودن خاک و کاهش کیفیت آب تأثیر دارند. وجود واحدهای آهکی در حوضه، خصوصاً در زیر‌حوضه‌های زنجان رود، گرمی چای، شهرچای و آیدوغموش باعث افزایش یون کلسیم ( $Ca^{2+}$ ) در نمونه‌های آبی منطقه گردیده است. همچنین به جز نمونه‌های R1 و R5، (این نمونه‌ها تنها جهت شرب دام قابل قبول هستند) سایر نمونه‌ها از لحاظ شرب انسان و دام، استفاده صنعتی و کشاورزی قابل استفاده می‌باشند. از نظر کشاورزی، گیاهان شور پسند و مقاوم مانند گندم و جو، پسته، زیره‌ی سبز، یونجه و پنبه در این منطقه قابل پرورش می‌باشند.

Zone, Vol. 18 (1): 165-178.

**Neilson-Welch, L., 1999**, "Saline water intrusion from the Fraser river Estuary: a hydrological investigation using field chemical data and density-dependent groundwater flow model", *M.Sc. Thesis, University of British Columbia, Vancouver, 170 pp.*

**Piper, A. M., 1994**, "A graphic procedure in the geochemical interpretation of water," *Transactions of the American Geophysical Union, Vol. 25, 914 pp.*

**Schoeller, H., 1962**, "Lex souterraines", *Masson, Paris, 642 pp.*

**Sikdar, P. K., Sarkar, S. S. & Palchoudhury, S., 2001**, "Geochemical evolution of groundwater in the Quaternary aquifer of Calcutta and Howrah, India", *Journal of Asian Earth Science, Vol. 19: 579- 594.*

**Soliman, M. M., 2010**, "Engineering hydrology of arid and semi-arid regions", *Faculty of Engineering Ain Shams university Cairo Egypt, 373 pp.*

**Wilcox, L.W., 1995**, "Classification and use of irrigation water", *U. S. Department, Agri. Circular, 969 pp.*