



Identification of Factors Affecting Nitrate Contamination in Ardabil Plain Aquifer Using Statistical Methods

Mona Nemati Attar¹ | Mahmoud Mohammad Rezapour Tabari² | Seyed Abbas Hosseini³ | Saman Javadi⁴

1. Department of Civil Engineering, Science and Research Branch, Islamic Azad University, Tehran, Iran. E-mail: mona.nemati@srbiau.ac.ir
2. Department of Civil Engineering, Faculty of Technology and Engineering, University of Mazandaran, Mazandaran, Iran. E-mail: mrtabari@umz.ac.ir
3. Corresponding Author, Department of Civil Engineering, Science and Research Branch, Islamic Azad University, Tehran, Iran. E-mail: abbas_hoseyni@srbiau.ac.ir
4. Department of Irrigation and Drainage, College of Abouraihan, University of Tehran, Iran. E-mail: javadis@ut.ac.ir

Article Info

ABSTRACT

Article type:

Research Article

Article history:

Received: 23 May 2022

Received in revised form:

14 July 2022

Accepted: 1 September 2022

Published online: 2 July 2023

Keywords:

Anthropogenic,

Principal factor analysis,

Clustering,

Geogenic,

Nitrate.

Nitrate is one of the pollutants that affects groundwater in most aquifers of the country. In order to investigate the behavior of hydrogeochemical parameters of groundwater in the Ardabil plain aquifer, the results of qualitative data of 139 wells that were measured in both wet and dry seasons during the water year 2012-2011 were used. Using XLSTAT software, contamination was identified and samples were classified using principal factor analysis (PCA) and hierarchical clustering (HCA). Factor analysis method led to the extraction of five factors affecting groundwater quality with a total variance of 68.09 percent. Also, the results of factor analysis showed that the first, fourth and fifth factors are due to geogenic processes and the second and third factors are due to anthropogenic processes. The results of the hierarchical clustering method divided the samples into three groups, each group having two subsets. The set related to cluster one is spread in the northern, eastern, southern and parts of the center, west by mix(agriculture-garden), medium pasture and dry farming as well as urban areas. The set of the second cluster is often spread in the central, western and urban areas of the aquifer, with mix(agriculture-garden) and residential areas. The set of third cluster has been expanded to southwestern and urban areas. Generally, the existence of dissolution and ion exchange processes on the one hand, as well as leaching of fertilizers and incomplete development of the sewage system in the aquifer on the other hand has provided the groundwater pollution.

Cite this article: Nemati Attar, M., Mohammad Rezapour Tabari, M., Hosseini, S. A., & Javadi, S. (2023). Identification of Factors Affecting Nitrate Contamination in Ardabil Plain Aquifer Using Statistical Methods. *Journal of Water and Irrigation Management*, 13 (2), 527-550. DOI: <https://doi.org/10.22059/jwim.2022.343545.995>



© The Author(s).

DOI: <https://doi.org/10.22059/jwim.2022.343545.995>

Publisher: University of Tehran Press.



شناسایی عوامل مؤثر بر آلودگی نیترات آبخوان دشت اردبیل با استفاده از روش‌های آماری

مونا نعمتی عطار^۱ | محمود محمد رضا پور طبری^۲ | سید عباس حسینی^{۳*} | سامان جوادی^۴

۱. گروه مهندسی عمران، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم و تحقیقات، تهران، ایران. رایانامه: mona.nemati@srbiau.ac.ir

۲. گروه مهندسی عمران، دانشکده مهندسی و فناری، دانشگاه مازندران، مازندران، ایران. رایانامه: mrtabari@umz.ac.ir

۳. نویسنده مسئول، گروه مهندسی عمران، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم و تحقیقات، تهران، ایران. رایانامه: abbas_hoseyni@srbiau.ac.ir

۴. دانشکده آبیاری و زهکشی، پردیس ابوریحان، دانشگاه تهران، تهران، ایران. رایانامه: javadis@ut.ac.ir

اطلاعات مقاله

چکیده

نوع مقاله: مقاله پژوهشی

نیترات یکی از آلاینده‌هایی است که در بیشتر آبخوان‌های کشور، آب زیرزمینی را تحت تأثیر قرار داده است. به منظور بررسی رفتار پارامترهای هیدرولوژیکی آب زیرزمینی آبخوان دشت اردبیل از نتایج داده‌های کیفی ۱۳۹۰ چاه که دارای اندازه‌گیری در دو فصل تر و خشک بودند طی سال آبی ۱۳۹۰-۱۳۹۱ استفاده شد. با استفاده از نرم‌افزار XLSTAT به شناسایی آلودگی و طبقه‌بندی نمونه‌ها به کمک روش تحلیل عاملی (PCA) و خوشبندی سلسه‌مراتبی (HCA) پرداخته شد. روش تحلیل عاملی منجر به استخراج پنج عامل مؤثر بر کیفیت آب زیرزمینی با مجموع واریانس ۶۸/۰۹ درصد شد. همچنین نتایج تحلیل عاملی نشان داد که عامل‌های اول، چهارم و پنجم ناشی از فرایندهای زمین‌زاد و عامل‌های دوم و سوم ناشی از فرایندهای انسان‌زاد است. نتایج روش خوشبندی سلسه‌مراتبی نمونه‌ها را در سه گروه که هر گروه دارای دو زیرمجموعه می‌باشد قرار داد. نمونه‌های مربوط به خوش بیک در بخش‌های شمال، شرق، جنوب و قسمت‌هایی از مرکز، غرب با کاربری اراضی - باغی، مرتض متوسط و مناطق دارای کشت دیم و همچنین مناطق شهری گسترشده شده است. نمونه‌های خوش بیک در محدوده مرکزی، غرب و مناطق شهری آبخوان گسترشده است که از لحاظ کاربری اراضی در مناطق با کاربری زراعی - باغی و مسکونی گسترشده شده است. نمونه‌های خوش بیک سوم در نواحی جنوب‌غربی و مناطق شهری گسترش یافته است. به طور کلی وجود فرایندهای انحلال و تبادل یونی از یک طرف و همچنین آشوبی کودهای کشاورزی و توسعه ناقص سیستم فاضلاب در آبخوان از طرف دیگر زمینه را برای آلودگی آبخوان فراهم کرده است.

کلیدواژه‌ها:

انسان‌زاد،

تحلیل عاملی،

خوشبندی،

زمین‌زاد،

نیترات.

استناد: نعمتی عطار، مونا؛ محمد رضا پور طبری، محمود؛ حسینی، سید عباس و جوادی، سامان (۱۴۰۲). شناسایی عوامل مؤثر بر آلودگی نیترات آبخوان

دشت اردبیل با استفاده از روش‌های آماری. نشریه مدیریت آب و آبیاری، ۱۳ (۲)، ۵۲۷-۵۵۰.

DOI: <https://doi.org/10.22059/jwim.2022.343545.995>



© نویسنده‌گان.

ناشر: مؤسسه انتشارات دانشگاه تهران.

۱. مقدمه

در عصر حاضر با افزایش سرعت صنعتی شدن و رشد جمعیت، نگرانی‌ها بر سر کیفیت آب پیش از پیش احساس می‌شود (Boyd, 2019). جمعیت رو به رشد از یک طرف و توسعه فعالیت‌های کشاورزی و صنعتی از طرف دیگر، تقاضا برای آب بهویژه آب زیرزمینی را افزایش داده است. آب زیرزمینی اغلب برای مقاصد مختلف استفاده می‌شود (به عنوان مثال برای مصرف شهری، صنعتی و آبیاری کشاورزی) و به طور مستقیم با سلامت و ایمنی جمعیت در ارتباط است. کیفیت آب زیرزمینی بستگی به آلودگی و مشخصات ژئوشیمیایی محیط پیرامونش دارد و ممکن است به علت شرایط پدیدارشده در منابع آب، رویدادهای هیدرولوژیکی و عوامل انسانی دچار تغییر شود (Vasanthavigar *et al.*, 1963). به همین دلیل پایش کیفی آب برای مدیریت آب زیرزمینی ضروری می‌باشد. یکی از کم‌هزینه‌ترین و ساده‌ترین اقدامات برای مدیریت منابع آب زیرزمینی پایش آن می‌باشد که در نتیجه این امر شناخت فرایندهای حاکم هیدرولوژیکی در آبخوان موردمطالعه قرار می‌گیرد (Adepelumi *et al.*, 2009). بنابراین لازم است ویژگی‌های هیدرولوژیکی و جنبه‌های کیفی آب و وجود پارامترهای زیان‌آور و همچنین آلودگی‌هایی مانند نیترات در آن مورد توجه قرار گیرند. عمدۀ منشأ ترکیبات حاوی نیترات در آب زیرزمینی معمولاً یا به عنوان واکنش‌گر شیمیایی و صنعتی در کودهای شیمیایی مورداستفاده در کشاورزی می‌باشد و یا ناشی از نفوذ فاضلاب‌های شهری و صنعتی به داخل آب‌های سطحی و زیرزمینی می‌باشد. اگرچه عوامل طبیعی از جمله تجزیه و فرسایش سنگ‌های بستر و نهشتهای طبیعی دارای ترکیبات نیترات دار و نیز فرایندهای طبیعی نیتراتی شدن نیز می‌تواند بر تولید و افزایش نیترات در آب زیرزمینی تأثیرگذار باشد که در هر صورت نسبت به عوامل انسانی بسیار ناچیز می‌باشد (WHO, 2017; Mahmoodi Nezhad, 2012). به طور کلی مقادیر بالای نیترات می‌تواند تأثیرات نامطلوبی نه تنها در منابع آب و سلامت انسان‌ها بلکه در اکوسیستم اطراف نیز داشته باشد. مدیریت و پایش مناسب این ماده شیمیایی در احجام بالای آب زیرزمینی برای کاهش مضرات و تأثیر نامناسب بر اکوسیستم آبی بی‌تردید ضرورت انکارناپذیری بهشمار می‌رود. اغلب استاندارهای مختلفی برای تعیین بالاترین حد مجاز میزان نیترات در آب زیرزمینی وجود دارد که از آن جمله می‌توان به استانداردهای سازمان بهداشت جهانی، اروپایی، سازمان جهانی حفاظت محیط زیست اشاره کرد، اما مطابق استاندارد آب شرب ایران در صورتی که میزان غلظت نیترات در آب زیرزمینی از ۵۰ میلی‌گرم در لیتر افزایش یابد، آبخوان آلوده در نظر گرفته می‌شود (EPA, 2006; IDWS, 2010; WHO, 2017).

استفاده از ابزارهای مختلفی مانند روش‌های گرافیکی از جمله رسم دیاگرام‌های دوره‌ی بسط داده شده، پلات گیس، نمودار پایپر^۱ و استیف و همچنین استفاده از روش‌های گرافیکی در کنار روش‌های آماری مانند کریجینگ^۲ و کوکریجینیگ^۳ (Alami *et al.*, 2016; Nadiri *et al.*, 2013) و یا روش‌های آماری (آماری توصیفی، تجزیه و تحلیل مؤلفه‌های اصلی و تجزیه و تحلیل خوش‌های Nag *et al.*, 2014) می‌تواند به عنوان ابزار قدرتمند طبقه‌بندی و تقسیم‌بندی نمونه‌های آب از نقطه نظر هیدرولوژیکی و توصیف عوامل ایجاد‌کننده و سرمنشأ ایجاد آلودگی‌هایی مانند نیترات به حساب آید. با وجود محبوبیت استفاده از روش‌های گرافیکی در شناسایی منشأ آلودگی آب‌های زیرزمینی غالباً این روش‌ها برای تفسیر پارامترهایی مانند نیترات، آرسینیک و سیلیس نمی‌توانند مورداستفاده قرار گیرند (Dalton, 2022; Akbari *et al.*, 2022; Oudouris *et al.*, 2000; Akbari *et al.*, 1978). در حالی که روش‌های آماری چندمتغیره می‌توانند با تعیین روابط همبستگی بین پارامترهای مختلف کیفی، ابزار مناسبی در تعیین منشأ آلاینده‌هایی مانند نیترات بهشمار روند. لذا روش‌های آماری چندمتغیره مانند تحلیل عامل اصلی^۴ (PCA) و آنالیز خوش‌های سلسه مراتبی^۵ (HCA) قادر به حذف محدودیت‌های روش‌های گرافیکی در روند پیش‌بینی منشأ آلاینده نیترات می‌باشند.

در مقاله‌ای Nadiri *et al.* (2016) به منظور بررسی هیدروژئوشیمیابی منابع آب زیرزمینی آبخوان دشت هرزنداز از تکنیک‌های آماری چندمتغیره در کنار روش‌های گرافیکی استفاده شد و در نهایت با استفاده از روش Everest *et al.* (Nadiri *et al.*, 2016) تحلیل عاملی، عوامل مؤثر بر هیدروشیمی آبخوان مورد مطالعه، شناسایی شدند (Nadiri *et al.*, 2016). در مطالعه‌ای از آنالیز خوش‌های به منظور تعیین منشاً و خواص فیزیکی و شیمیایی نمونه‌های آب زیرزمینی (2019) در تحلیل خوش‌های سلسه مراتبی (HCA) و غیر سلسه مراتبی (K-means) بر روی ۳۷ نمونه از چاه‌ها، پنج خوش‌های مجزا را نشان داده و رخساره‌های آب در هر خوش‌های با استفاده از نمودار پاییز مشخص شد و با استفاده از زمین‌شناسی منطقه، منشأ آن‌ها شناسایی شد (Everest *et al.*, 2019). Ebrahimi Varzane *et al.* (2019) در پژوهشی با استفاده از تحلیل خوش‌های، ارتباط آب‌های سطحی و زیرزمینی در بخش غربی دشت ذوق‌اندیمشک را بررسی کردند. در این مطالعه از پارامترهای کیفی ۳۷ چاه آب زیرزمینی و سه ایستگاه هیدرومتری مربوط به سه رودخانه (شاور، دز و کرخه) در سه دوره آماری نرمال، خشک و تراسالی استفاده شد، پارامترهای موربدبررسی EC، کاتیون‌های اصلی (Ca^{2+} , Na^+ , Mg^{2+}) و آنیون‌های اصلی (Cl^- , HCO_3^- , SO_4^{2-}) می‌باشند. با استفاده از تحلیل خوش‌های شباخت بین ایستگاه‌ها تعیین شد و در ادامه با نمونه‌برداری از روduxانه‌ها این نتیجه حاصل شد که نمونه آب زیرزمینی آبخوان ساحل راست دز و نمونه آب روduxانه شاور و دز به لحاظ پارامتر کیفی شباخت بالایی دارند و کمترین شباخت در ایستگاه کرخه و چاه‌های اطراف آن می‌باشد. در ادامه براساس نتایج تحلیل خوش‌های سه گروه متمایز برای مناطق مختلف دشت استخراج شد و شباخت منابع آب سطحی و زیرزمینی به دست آمد (Ebrahimi Varzane *et al.*, 2019).

Nguyen *et al.* (2020) در مطالعه‌ای با استفاده از دو روش ترکیبی تحلیل عامل اصلی- تحلیل عاملی (PCA/FA) به ارزیابی کیفیت تخصیص منابع آلاینده و اثرات فعالیت‌های انسان‌زاد در آب‌های زیرزمینی شهر چمین، ویتنام با نمونه‌هایی از سال‌های ۲۰۱۵ و ۲۰۱۹ پرداختند. نتایج مطالعات نشان داد که ۹۹ درصد چاه‌ها pH کمتر از حد مجاز داشتند و ۲۹، ۲۰، ۱۵ و ۱۴ درصد چاه‌ها به ترتیب دارای غلظت NH_4^+ , Fe , COD و کلیفرم بیشتر از حد مجاز بودند. روش پیشنهادی نشان داد که سه منبع آلدگی آب زیرزمینی به ترتیب اهمیت شامل فعالیت‌های کشاورزی، شهری و صنعتی بوده و منشأ آلدگی‌ها انسان‌زاد می‌باشد.

طی سال‌های اخیر مقالات مختلفی از وضعیت هیدروشیمیابی دشت اردبیل گزارش شده است. از آن جمله می‌توان پژوهش انجام‌یافته با آزمون ناپارامتری اسپیرمن که بر روی متغیرهای هیدروشیمیابی مانند سختی کل، هدایت الکتریکی، سدیدیم، سولفات، درصد سدیدم، منیزیم، SAR، TDS، کلسیم، پتاسیم، کلر، بیکربنات انجام یافته و نشان داد که روند تغییرات غلظت تمام متغیرهای کیفی در ایستگاه‌ها افزایشی بوده و کیفیت آب زیرزمینی دشت اردبیل دارای افت شدیدی می‌باشد (Daneshvar *et al.*, 2013). پژوهش انجام‌یافته در زمینه خوش‌بندی در دشت اردبیل که توسط Alami *et al.* (2016) با استفاده از ابزار زمین‌آمار یا کوکریجینگ و نقشه‌های خودسازمانده به عنوان تخمین‌گر مکانی و خوش‌بندی در کنار مدل شبکه عصبی-فازی انفیس برای پیش‌بینی زمانی پارامترهای کیفی هدایت الکتریکی و مقدار کل جامدات محلول در آب زیرزمینی دشت اردبیل انجام شد. هم‌چنین در ادامه اثر خوش‌بندی مکانی در پیش‌بینی زمانی هدایت الکتریکی و مقدار کل جامدات محلول بررسی شد. در این پژوهش از سه گام مختلف برای پیش‌بینی پارامترهای کیفی هدایت الکتریکی و مقدار کل جامدات محلول استفاده شد. در گام اول مقدار متغیرهای کیفی در محل پیزومترها با استفاده از روش کوکریجینگ تخمین زده شد. در گام دوم پیزومترها با استفاده از روش نقشه‌های خودسازمانده، از نظر مکانی خوش‌بندی شدند و در گام نهایی با استفاده از ابزار انفیس، مقدار پارامترهای کیفی در پیزومتر مرکزی هر خوش‌های برای یک گام زمانی جلوتر پیش‌بینی شد (Alami *et al.*, 2016) و یا در پژوهشی Kord *et al.*

(2014) به منظور ارزیابی کیفیت آب آشامیدنی و طبقه‌بندی آب مصرفی در آبخوان دشت اردبیل از داده‌های ۵۸ حلقه چاه استفاده کردند. با استفاده از روش‌های اقتباس شده بر پایه کربیجینگ و منطق فازی، توزیع هر پارامتر کیفی تخمین زده شد. برای ارزیابی آب آشامیدنی از استانداردهای مختلفی بهره گرفته شد. خروجی‌های درون‌یابی به عنوان ورودی خوش‌بندی- طبقه‌بندی فازی^۲ (FCM) مورداستفاده قرار گرفت و در نهایت در این مقاله طبقه‌بندی آب آشامیدنی به عنوان طبقه‌بندی فازی نمایش داده شد (Kord *et al.*, 2014).

اگرچه نتیجه پژوهش‌های انجام‌یافته در دشت اردبیل نشان می‌دهد کیفیت آب زیرزمینی این دشت مطلوب نبوده و آلودگی پیشرونده آب زیرزمینی در صورت عدم توجه، به معضل محیط‌زیستی مبدل خواهد شد. با این وجود مطالعه جامعی که با استفاده از روش‌های آماری و اولویت قراردادن پارامتر نیترات به شناسایی منشاً آلودگی و همچنین طبقه‌بندی و تقسیم‌بندی نمونه‌های آب از نقطه‌نظر هیدروشیمیایی پرداخته شده باشد، مشاهده نشده است. همان‌طور که ذکر شد یکی از ابتدایی‌ترین اقدامات پایش کیفی آب زیرزمینی، شناسایی نوع آلودگی و منشاً ایجاد‌کننده آن می‌باشد تا با آخذ تدبیر ویژه در پیشروی آلاینده به تصمیم‌گیران کمک نمود. لذا در این پژوهش با توجه به اهمیت جلوگیری از انتشار پیشرونده آلودگی آبخوان و کارایی روش‌های تحلیل عامل اصلی (PCA) و تحلیل سلسله‌مراتبی (HCA) در تجزیه و تحلیل پارامتر نیترات در آبخوان دشت اردبیل به تعیین منشاً انسان‌زاد و زمین‌زاد این آلاینده خواهیم پرداخت. یکی از مشکلات اولیه که در حین استفاده از مجموعه داده‌های بزرگ و پیچیده رخ می‌دهد، تفسیرپذیری آن است. نتایج به دست‌آمده از کاربرد ابزارهای مختلف آماری برای استخراج اطلاعات ارزشمند از مجموعه داده‌ها می‌تواند مورداستفاده قرار گیرد. روش‌های آماری چندمتغیره به ویژه خوش‌بندی و تحلیل عاملی می‌تواند ابزاری جهت به دست‌آوردن اطلاعات از مجموعه داده‌های موجود بدون نقصان در اطلاعات باشد. روش‌های آماری متفاوتی برای تفسیر منابع آب وجود دارد. تجزیه و تحلیل خوش‌بندی تکنیک آماری است که برای شناسایی گروه‌ها یا خوش‌های مشابه را براساس شباهت‌های موجود در هر کلاس و یا عدم مشابهت‌های بین کلاس‌های مختلف، به گروه‌ها و یا خوش‌های کوچک‌تر تقسیم می‌کند (Kannel *et al.*, 2007). بنابراین میزان هماهنگی و تشابه در داخل یک گروه از میزان تشابه بین گروه‌های مختلف بیشتر است. تحلیل‌های خوش‌بندی یکی از روش‌های چندمتغیره آنالیز داده است که در آن دسته‌ای از اشیا را به داخل خوش‌هایی که دارای شباهت‌هایی در اندازه‌گیری، فاصله و خصوصیات هستند، گروه‌بندی می‌کند (Driver *et al.*, 1932). تحلیل عاملی روش آماری چندمتغیره است با استفاده از آرایش مجدد، پارامترهای اصلی را به عامل‌های کمتر کاهش داده و این عوامل کم‌تر برای تهیه بهترین الگوی بارگذاری تفسیرشده، مورداستفاده قرار می‌گیرد. مقادیر ویژه^۳ سهم هر عامل را از واریانس کل نشان می‌دهند، عامل‌ها براساس تحلیل مقادیر ویژه ماتریس همبستگی تهیه می‌شوند و عامل‌های بارگذاری شده^۴ و وزن عامل‌ها^۵ اندازه‌گیری‌های اصلی تحلیل عاملی می‌باشند. به طور کلی تحلیل عاملی روش آماری چندمتغیره‌ای است که هدف آن ساده کردن مجموعه‌های پیچیده بوده و یا شناخت سازوکارهای مؤثر می‌باشد و در تشخیص مجموعه شرایط هیدروژئولوژیکی و هیدروژئوشیمیایی تأثیرگذار در کیفیت آب زیرزمینی مورداستفاده قرار می‌گیرد. از این روش در تعیین سهم هر یک از عوامل و شرایط مؤثر بر کیفیت آب زیرزمینی استفاده می‌شود (Gharah mahmoudlou *et al.*, 2007). یکی دیگر از روش‌ها نیز، تحلیل خوش‌بندی سلسله‌مراتبی (HCA) می‌باشد. HCA طبقه‌بندی چندمتغیره است که برای گروه‌بندی‌های طبیعی مورداستفاده قرار می‌گیرد. روش تحلیل خوش‌های ترکیبی از چند الگوریتم طبقه‌بندی متغیرهای می‌باشد که هدف آن اتصال متغیرها در داخل خوش‌های بزرگ‌تر است. تحلیل خوش‌بندی سلسله‌مراتبی (HCA) متغیرها یا پارامترها را بسته به شباهت‌های آن‌ها و یا

واریانس دسته‌بندی می‌کند در حالی که تحلیل مؤلفه اصلی (PCA) (بخشی از تحلیل عامل) ابعاد مجموعه داده‌ها و وزن اختصاص‌یافته را کاهش می‌دهد (با عنوان بار عاملی و یا درجه جزء نامیده می‌شود) (Dash *et al.*, 2021). همان‌طور که ذکر شد، با وجود گزارش‌های متعدد در خصوص افت پیشرونده کیفیت آب زیرزمینی دشت اردبیل در طی سال‌ها و استفاده از روش‌های تکراری زمین‌آمار و گرافیکی در خصوص آلودگی آبخوان دشت اردبیل با پارامترهای هیدروشیمیایی به‌غیر از نیترات، مطالعه‌ای با محوریت پارامتر نیترات که به‌صورت جامع، منشأ و عوامل ایجاد‌کننده این آلودگی را به‌صورت ریشه‌ای و با روش‌های آماری، با وجود محدودیت روش‌های گرافیکی، مورد بحث قرار داده باشد، در این آبخوان مشاهده نشده است. موارد انجام‌یافته نیز اغلب با روش‌های متداول به نتایج پژوهشی متفاوتی با این پژوهش ختم شده‌اند. با توجه به توسعه روزافزون فعالیت‌های کشاورزی حاکم بر منطقه موردمطالعه و حساسیت محیط‌زیستی و تهدید سلامت انسانی توسط این آلاینده، تفکیک عوامل ایجاد‌کننده و تأثیرگذار روی منشأ نیترات و ارتباط آن با سایر پارامترها می‌تواند نخستین گام در پایش کیفی آب زیرزمینی آبخوان آلوده باشد که با حذف روش‌های دارای محدودیت پارامتری و استفاده از روش‌های آماری کارآمد می‌تواند به‌عنوان روشی کم‌هزینه و با صرف اندک زمان به نمایش نتایج به‌دست آمده و رساندن مفهوم آلودگی به سیاست‌گذاران به‌شمار آید. لذا در این پژوهش کیفیت شیمیایی و هیدروژئوشیمیایی آب‌های زیرزمینی آبخوان دشت اردبیل از لحاظ آلودگی نیترات موردنرسی و تفسیر کارشناسانه قرار گرفته است. به‌طور کلی با کمک روش‌های تحلیل آماری شامل تحلیل مؤلفه‌های اصلی (PCA) و تحلیل خوش‌های سلسه مراتبی (HCA) در کنار هم و به‌جهت اطمینان بیش‌تر و با استفاده از نرم‌افزار XLSTAT (نسخه ۲۰۱۶) ابتدا جدول همبستگی برای ۱۷ پارامتر که شامل یون‌های کلیفرم مدفوعی، کلراید، فلوراید، سولفات، بی‌کربنات، نیترات، فسفات، pH، TDS، DO، pBOD، COD، کلسیم، منیزیم، فسفات و سدیم بررسی شده و ارتباط سایر پارامترهای شیمیایی با نیترات به‌دست آمده و عوامل اصلی تأثیرگذار بر توزیع نیترات در آبخوان دشت اردبیل شناسایی شده است. ارائه گزارش جامع و کامل از روند آلودگی نیترات در آبخوان تحت مطالعه و تفسیر نتایج به‌دست آمده از روش‌های تحلیل آماری و نمایش و تفسیر روابط همبستگی حاکم بین آلاینده نیترات و طیف وسیعی از پارامترهای هیدروشیمیایی از نقاط قوت این پژوهش به‌شمار می‌رود.

۲. مواد و روش‌ها

۲-۱. محدوده موردمطالعه

دشت اردبیل با مساحتی برابر با ۱۰۷۴ کیلومتر مربع و آبخوان آن با مساحت ۹۲۱,۵۴ کیلومتر مربع در شمال غرب ایران واقع شده است (شکل ۱). از منظر توپوگرافی اطراف منطقه، کوهستانی بوده و قسمت‌های مرکزی دشت آبرفتی می‌باشد. قله سبلان با ارتفاعی برابر ۴۸۱۰ متر از سطح دریا بیش‌ترین ارتفاع و ناحیه خروجی دشت با ارتفاع ۱۱۷۰ متر از سطح دریا دارای کم‌ترین ارتفاع می‌باشد (Kord, 2014). به‌طور کلی خشامت رسوبات آبخوان دشت اردبیل از ۱۰ متر تا ۱۸۰ متر متغیر می‌باشد (Ardabil Regional Water Authority, 2013).

منطقه موردمطالعه شامل آبخوان دشت اردبیل می‌باشد. شهرستان اردبیل در بخش باختری رشته‌کوه‌های البرز واقع شده و طبق تقسیم‌بندی زمین‌شناسی ایران بخشی از واحد زمین‌ساختی البرز غربی- آذربایجان به‌شمار می‌آید (Darvishzadeh, 2018).

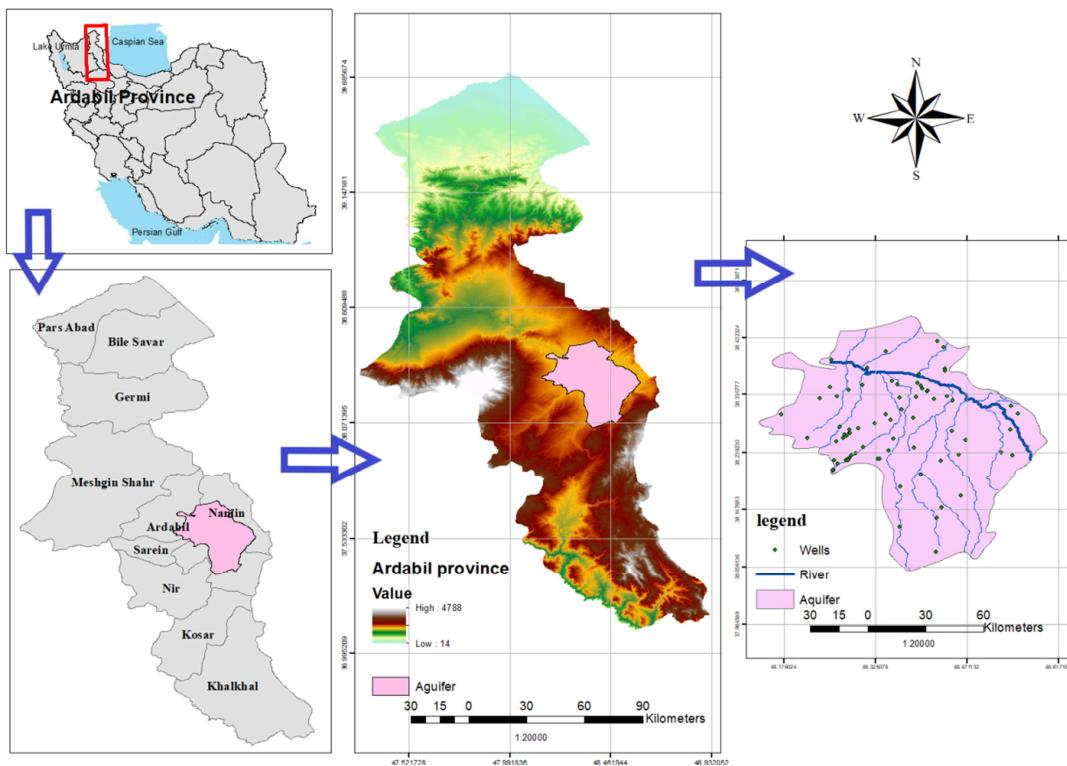


Figure 1. Geographical location of the study area

این آبخوان را می‌توان به صورت حوضه بسته‌ای که از رسوبات آبرفتی انباشته شده و به صورت کاسه‌ای در میان ارتفاعات سبلان، تالش و بزقوش واقع شده در نظر گرفت. این آبخوان در قسمت اعظم دشت، از یک لایه آبدار سطحی آزاد و چند لایه آبدار نیمه‌تحت‌فشار تشکیل شده است. به علت تنوع لایه‌ها و تغییرات نوع آن در نواحی مختلف، آبخوان دشت اردبیل، یک آبخوان آزاد به حساب می‌آید، چرا که ارتباط جانبی کامل بخش‌های مختلف آن در سراسر دشت وجود دارد و تنها مرز بالای آن در برخی نواحی محصور شده است. در بخش‌های مرکزی دشت شواهدی از حالت تحت‌فشار را نشان می‌دهد. لایه‌های با نفوذپذیری بالای این آبخوان با یکدیگر به صورت جانبی در ارتباط بوده و دارای ارتباط هیدرولیکی با همدیگر می‌باشند. لذا می‌توان مجموعه این لایه‌ها را از نظر بهره‌برداری به صورت یک آبخوان آزاد در نظر گرفت. همان‌طور که اشاره شد از نظر آبهای زیرزمینی، دشت اردبیل دارای دو آبخوان می‌باشد که یکی تا اعماق ۲۰ الی ۱۰۰ متری در محلهای مختلف گسترش دارد و دیگری از عمق حدود ۱۰۰ تا ۱۳۰ متری شروع شده تا حدود ۲۰۰ متر ادامه پیدا می‌کند.

موقعیت جغرافیایی و فراوانی بارش، خاک مرغوب و دارای بودن منابع فراوان آب زیرزمینی این منطقه را بستر مناسبی برای فعالیت‌های کشاورزی و دامپروری نموده است، اما به دلیل افزایش جمعیت و تمرکز فعالیت‌های کشاورزی در محدوده موردنظر، افزایش مصرف آب را به دنبال داشته است که در نتیجه آن تعداد زیادی چاههای مجاز و غیرمجاز در محدوده آبخوان حفر شده است. با استناد به نتایج بدست‌آمده از هیدروگراف ۴۴ ساله دشت (شکل ۲) در مجموع ۱۱/۲۹ متر یعنی به طور متوسط سالیانه ۰/۲۶ متر در سطح آب زیرزمینی دشت افت ایجاد شده است. بررسی‌های اولیه نشان می‌دهد که از سال ۱۳۵۰ تا ۱۳۶۳ افت آنچنانی در آبخوان مشاهده نمی‌شود. که علت اصلی آن تعادل نسبی بین

تخليه و تعذيه از آبخوان بوده است. اما از سال ۱۳۶۳ تا پایان سال ۱۳۹۴ به مدت ۳۱ سال با گسترش حفر چاههای بهره‌برداری روند افت در دشت آغاز شده و شدت پیدا کرده است. افت مربوط به این سال‌ها به طور متوسط 0.37 متر در سال بوده است که این مقدار تأثیر قابل ملاحظه‌ای در وضعیت کمی و کیفی آبخوان ایجاد کرده است. در سال‌های اخیر به دلیل برداشت بی‌رویه آب زیرزمینی، سطح آب در دشت کاهش یافته است. با صرف نظر کردن از فراز و فرودهای فصلی، هیدروگراف دارای روند نزولی بوده و این دشت دارای افت مستمر سطح آب زیرزمینی می‌باشد. به طوری که جهت جلوگیری از روند نزولی شدید افت سطح آب زیرزمینی دشت از سال ۱۳۶۸ توسعه بهره‌برداری از آبخوان دشت اردبیل، از طرف وزارت نیرو ممنوعه اعلام شده است (Ardabil Regional Water Authority, 2013).

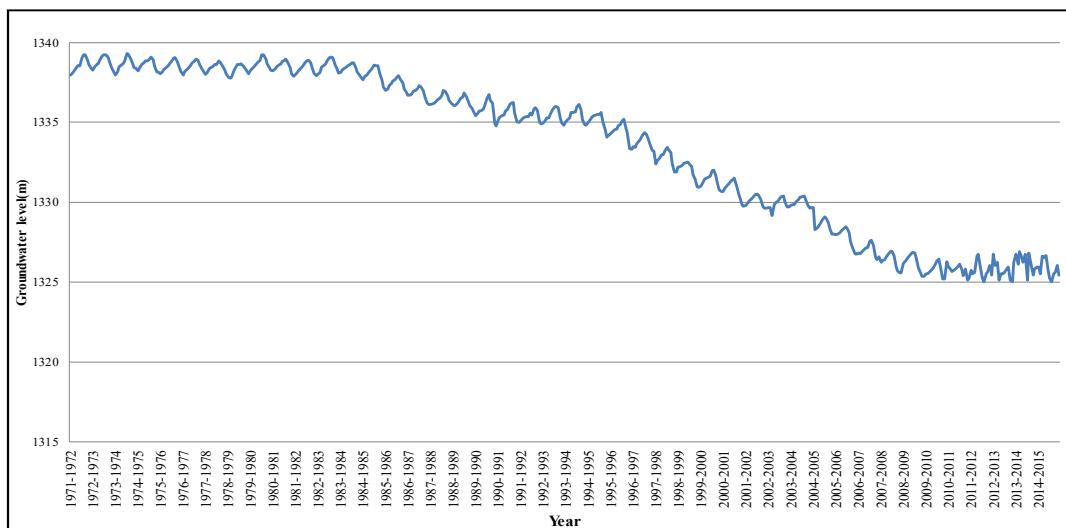


Figure 2. Groundwater level hydrograph of Ardabil aquifer (Ardabil Regional Water Authority, 2013)

براساس گزارش‌های سازمان آب منطقه‌ای اردبیل، میانگین مصرف آب در بخش‌های شرب، صنعت و کشاورزی در دشت اردبیل به ترتیب در حدود ۲۶، ۴۷ و ۱۷۷ میلیون مترمکعب در سال می‌باشد که میزان کل تقاضای آب توسط منابع آب زیرزمینی و چند درصد باقی‌مانده، از آب سطحی تأمین می‌شود. ۳۱۵۲ چاه بهره‌برداری، ۳۶ قنات و ۷۷ چشمه در این دشت فعال می‌باشند. در محدوده مورد پژوهش، ۲۳۰ چاه بهره‌برداری مجاز و فعال، دو چشمه، ۱۳ رشته قنات از منابع آب زیرزمینی بهره‌برداری به عمل می‌آورند.

به‌منظور بررسی توزیع نیترات در سطح آبخوان از داده‌های ۶۳ چاه برای فصل خشک و ۷۶ چاه برای فصل مرطوب در سال ۱۳۹۰-۱۳۹۱ استفاده شده است (شکل ۳). لازم به ذکر است با وجود دسترسی به سایردادهای پارامترهای هیدروشیمیایی، داده‌های نیترات به صورت پراکنده و ناقص برای سال‌های اندک موجود بود و دارای خلا آماری برای سال‌های متوالی بود، به صورتیکه که استفاده از آن‌ها برای تحلیل‌های آماری امکان‌پذیر نبود. لذا با توجه به این که درنهایت تنها برای سال ۹۰ و ۹۱ اطلاعات کاملی از پارامترهای هیدروژئوشیمیایی آب زیرزمینی آبخوان دشت اردبیل و نیترات در دست بود، بهمین دلیل از داده‌های این سال آبی استفاده شده است. داده‌های موردادستفاده در این پژوهش شامل کلیفرم کل، کلیفرم مدفعی، کلراید (Cl)، فلوراید، سولفات (SO_4^{2-})، بی‌کربنات (HCO_3^-)، نیترات (NO_3^-)، فسفات (PO_4^{3-})، هدایت الکتریکی (EC)، ذرات جامد محلول (TDS)، دما، pH، اکسیژن محلول در آب (DO)، COD، BOD، کلسیم (Ca)، منیزیم (Mg)، پتاسیم (K)، سدیم (Na) و باریم (Ba).

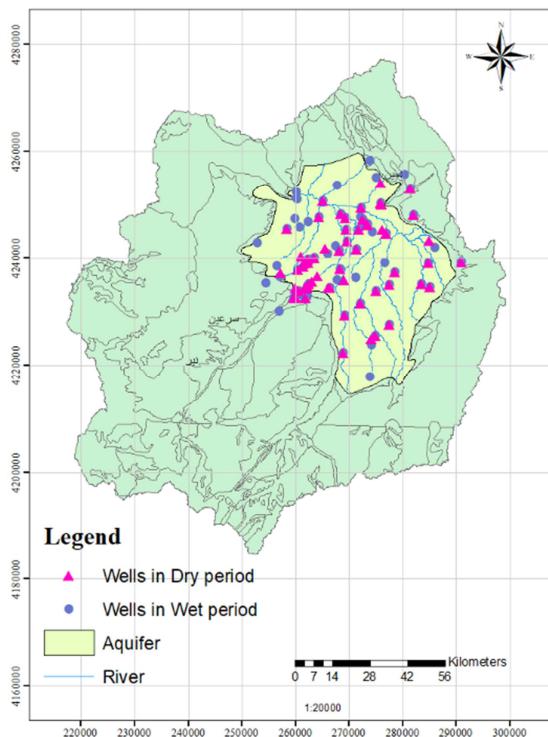


Figure 3. Location of quality wells in dry and wet seasons

۲-۲. رویکرد ارزیابی کیفی آبخوان جهت تعیین پارامترهای تأثیرگذار

در این مطالعه با انجام روش تحلیل مؤلفه اصلی و روش تحلیل خوشهای سلسله‌مراتبی به صورت همزمان سعی شده است تا با اطمینان بیشتر ارتباط میان پارامتر نیترات و سایر پارامترها نشان داده شود. همچنین از طرف دیگر منشاء نیترات موجود در آب زیرزمینی آبخوان دشت اردبیل از لحاظ تأثیر عوامل انسان‌زاد یا زمین‌زاد بررسی شده است.

برای انجام تحلیل‌های مؤلفه اصلی ابتدا داده‌های خام استانداردسازی شدند. این امر به این دلیل است که بسیاری از پارامترها و یون‌های اندازه‌گیری شده دارای توزیع نرمال نیستند. سپس برای توصیف ارتباط بین پارامترهای مختلف فیزیکی و شیمیایی از ماتریس همبستگی استفاده شد. محاسبه ماتریس همبستگی بین متغیرهای استاندارد شده، نخستین مرحله در تحلیل عاملی است. محاسبه میزان بار عامل‌ها دومین مرحله است که با تعیین درجه نزدیکی بین عامل و پارامترها بیان می‌شود. براساس تحلیل مقادیر ویژه، ماتریس همبستگی عامل‌ها تهیه می‌شوند و مقادیر ویژه سهم هر عامل از واریانس کل را توصیف می‌کند. بعد از به دست آوردن تبدیلات خطی عامل‌های متناظر با دسته اول بارگذاری‌ها و چرخش اول عامل‌ها، واریانس متغیرهای ماکریسم شده، به منظور نمایش بهترین الگوی بارگذاری مورد استفاده قرار می‌گیرد. برای مقایسه مقادیر همبستگی مشاهده شده با مقادیر همبستگی جزئی از شاخصی با عنوان KMO^۱ استفاده شد. این شاخصی معیاری برای بررسی کفايت نمونه‌گیری برای آنالیزهای آماری مانند روش تحلیل عاملی می‌باشد.

برای انجام تجزیه و تحلیل خوشهای سلسله‌مراتبی، مجدداً از داده‌های استانداردسازی شده استفاده شد. سپس با استفاده از روش وارد^۲ و مربع فاصله اقلیدسی شده، برای انجام تجزیه و تحلیل خوشه‌بندی سلسله‌مراتبی استفاده شد. تمامی تحلیل‌های آماری ذکر شده در نسخه ۲۰۱۶ نرم‌افزار XLSTAT انجام شده است در فلوچارت مطابق شکل (۴) نشان داده است.

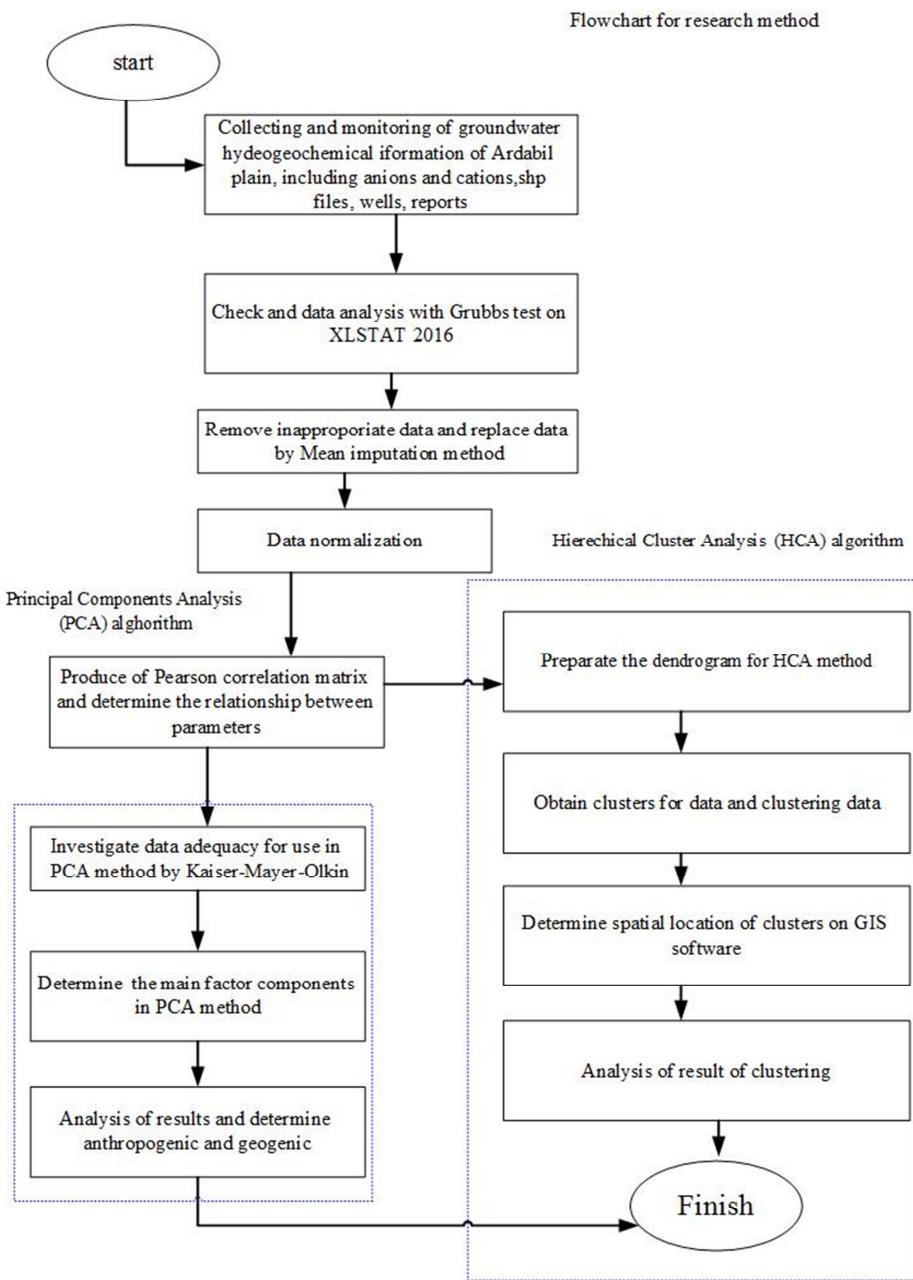


Figure 4. Flowchart of paper

۴. نتایج و بحث

وجود داده‌های پرت^{۱۲} در بین اعداد اندازه‌گیری شده اغلب ناشی از اشتباه سیستمی، اشتباه در اندازه‌گیری، دستکاری داده‌ها می‌باشد و می‌تواند نتایج را تحت تأثیر قرار داده و آنالیز و تحلیل اعداد را دچار مشکل سازد. تشخیص و شناسایی داده‌های پرت با کمک روش‌های مختلفی صورت می‌گیرد، یکی از این روش‌ها Grubbs test می‌باشد. در این آزمون در هر مرحله یک داده پرت تشخیص داده می‌شود و در همان مرحله حذف می‌شود و آزمون برای مابقی داده‌ها ادامه می‌یابد.

تا هیچ داده پرتوی وجود نداشته باشد. لذا داده‌های خام با کمک روش Grubbs test بررسی اولیه شده است و داده‌های پرت و نامناسب حذف شد. سپس با استفاده از روش mean imputation method بازسازی شدن. روش imputation method روشهای سریع و محبوب در بازسازی داده‌های مفقود می‌باشد. این روش از میانگین مقادیر مشاهده شده برای انتساب مقادیر مفقود بهره می‌جوید به منظور کاهش تأثیر مقیاس در داده‌ها، داده‌های اصلاح شده به صفر و یک تغییر مقیاس داده و استاندارد شدند.

۴-۱. وضعیت هیدروژئوژیمی آبخوان

در جدول (۱) ویژگی‌های آماری برای ۲۰ پارامتر موردبررسی برای دو فصل خشک و تر نشان داده شده است. فصل خشک به فصل کم‌باران (پاییز) و فصل تر به فصل پر بارش (بهار) تعبیر می‌شود. میزان اختلاف کمینه و بیشینه پارامترهای اصلی مانند کلیفرم کل، کلیفرم مدفوعی، کلر، سولفات، بیکربنات، نیترات، کلسیم، منیزیم، پتاسیم و سدیم بسیار زیاد و قابل توجه بوده و همین اختلاف نیز خود را در میزان هدایت الکتریکی و TDS به صورت فاحشی برای هر دو فصل نشان می‌دهد. مقادیر EC بالا معمولاً به شوری بالا و محتوای کانی محل برداشت نمونه نسبت داده شده است Sanchez-Perez & Garg et al., 2009). و همچنین می‌تواند ناشی از تبادل یونی و پدیده اتحال در آبخوان باشد (Tremolieres, 2003). مقادیر بالای TDS نیز رابطه مستقیمی با شوری آب دارد. با توجه به جدول (۱) پارامترهای کلراید، سولفات، نیترات، هدایت الکتریکی، ذرات جامد معلق، سدیم و باریم دارای مقادیر بیشتری از حد اکثر مقدار قابل قبول برای اهداف آشامیدنی در استاندارد WHO (2017) دارند. به عنوان مثال بیشترین مقدار یون کلراید و سولفات در آب زیرزمینی دشت موردمطالعه برای هر دو دوره تر و خشک بیشتر از مقدار تعیین شده در استاندارد WHO (2017) که برابر با ۲۵۰ میلی گرم است، می‌باشد. برای نیترات مطابق با استاندارد WHO (2017) بیشترین حد مجاز قابل قبول ۵۰ میلی گرم در لیتر می‌باشد که در دشت موردمطالعه برای هر دو دوره تر و خشک بیشتر از حد مجاز می‌باشد. پارامترهای EC و TDS نیز داری مقادیر بیشتری نسبت به مقادیر مجاز استاندارد می‌باشند.

Table 1. Statistical characteristics of sample analysis result on dry and wet seasons

Parameter	Unit	Maximum	Minimum	Average	Standard Deviation	Maximum	Minimum	Average	Standard Deviation	Maximum Allowable
		Dry season				Wet season				
Total Coliform	mpn/100cc	0.00	210.00	24.48	31.29	0.00	240.00	19.83	49.28	-
Fecal Coliform	mpn/100cc	0.00	42.00	3.45	6.71	0.00	92.00	10.57	23.08	-
Cl	mg/lit	20.90	606.10	164.70	108.72	8.90	596.40	154.62	112.81	250
F	mg/lit	0.04	1.13	0.63	0.25	0.00	1.14	0.45	0.24	1.50
SO ₄	mg/lit	0.00	716.90	299.61	179.05	4.20	812.20	286.28	214.76	250
HCO ₃	mg/lit	218.70	782.30	468.27	138.73	95.60	745.40	359.43	214.76	250
NO ₃	mg/lit	0.00	88.00	31.42	22.86	0.00	75.40	21.08	17.11	50
PO ₄	mg/lit	0.00	1.35	0.63	0.37	0.00	1.32	0.28	0.32	-
EC	μzimens/cm	351.00	3179.00	1307.53	605.61	366.00	3520.00	1374.80	679.85	400
TDS	mg/lit	148.00	2648.00	966.86	542.64	92.00	2739.00	885.08	508.33	500-1500
Tempreture	°C	10.20	17.50	14.26	1.42	10.70	18.20	14.05	1.70	-
PH		6.88	7.98	7.51	0.26	6.79	8.14	7.42	0.33	6.5-8.5
Do	mg/lit	2.80	7.00	4.90	0.94	3.00	7.00	5.35	0.86	-
BOD	mg/lit	0.00	5.00	0.81	1.04	0.00	9.00	2.37	2.48	-
COD	mg/lit	0.02	20.80	4.23	5.56	0.41	20.80	6.00	5.33	-
Ca	mg/lit	6.60	382.10	157.26	77.57	12.50	346.10	96.54	67.64	75-200
Mg	mg/lit	1.30	144.30	45.69	26.71	1.40	121.70	43.75	24.79	50-150
K	mg/lit	0.40	84.10	18.30	13.86	0.40	80.60	20.38	18.75	-
Na	mg/lit	23.90	403.10	147.20	79.22	0.00	399.20	139.85	99.54	50
Ba	mg/lit	0.00	4.37	1.13	0.91	0.00	4.30	1.80	1.00	1.3

مقادیر قابل قبول پارامترهای سدیم و باریم برای اهداف آب آشامیدنی در استاندارد WHO (2017) به ترتیب برابر با ۵۰ mg/L و $۱/۳\text{ mg/L}$ گرم در لیتر می‌باشد که مطابق جدول (۱) این پارامترها دارای مقادیر بیشتری از استاندارد برای مصارف آب آشامیدنی می‌باشند. مطابق با این استاندارد pH آب برای مصارف آشامیدنی بایستی بین محدوده $۶/۵-۸/۵$ باشد که در آبخوان اردبیل این اعداد برای هر دو دوره تر و خشک صدق می‌کنند (Yidana, 2010). مطالعه ویژگی‌های آماری پارامترهای موردمطالعه و بررسی خواص پذیرش این پارامترهای براساس استاندارد سازمان بهداشت جهانی نشان می‌دهد آب زیرزمینی آبخوان اردبیل برای مصارف آب شرب دارای وضعیت نامناسبی می‌باشد.

تعیین ماتریس همبستگی بین پارامترها یکی از پیش‌نیازهای روش تحلیل عاملی می‌باشد که براساس آن رابطه بین هر پارامتر و تعامل آن نشان داده می‌شود. ماتریس همبستگی پیرسون در جدول (۲) برای دو فصل تر و خشک نشان داده شده است. اگر ضریب همبستگی بزرگ‌تر از $۷/۰$ باشد، دو مشخصه دارای همبستگی بسیار قوی هستند. ضریب همبستگی متوسط را نیز می‌توان بین $۰/۰-۰/۵$ تا $۰/۷$ و در سطح معنی‌داری $<0/۰-0/۵$ مشاهده کرد (Shyu *et al.*, 2011). سطح معنی‌داری عبارت است از احتمال به دست آوردن نتیجه تا حد و درجه قابل قبول. معمولاً سطح معنی‌داری کوچک‌تر از $۰/۰-۰/۵$ به عنوان همبستگی معنی‌دار بین دو متغیر تفسیر می‌شود و نشان می‌دهد دو متغیر با هم ارتباط خطی دارند. از آنجاکه ضریب همبستگی کمتر از $۳/۰$ به عنوان عدم همبستگی بین مشخصه‌ها محسوب شده و در مراحل بعدی تحلیل و آنالیز آماری از این پارامترها استفاده نشده است. همان‌طور که از جدول (۲) مشاهده می‌شود بیشترین همبستگی بین پارامترهای EC و TDS برای فصل تر با ضریب همبستگی $r=0/۹۶۳$ و برای فصل خشک با $r=0/۸۲۹$ می‌باشد که نشان می‌دهد که این دو پارامتر تحت تأثیر انحلال سایر پارامترها هستند. در بین پارامترها، TDS با کلراید، کلسیم، منیزیم و پتاسیم همبستگی بالایی دارد که می‌تواند ناشی از منابع زمین‌زاد سنگ‌های بستر و یا ریشه‌های شوری که توسط عوامل انسان‌زاد پدیدار شده‌اند، باشد (Ferchichi, 2018). همبستگی قوی بین سدیم و کلراید را می‌توان به انحلال هالیت و آلدگی ناشی از فعالیت‌های انسانی نسبت داد (Srivastava & Ramanathan, 2007).

در مورد پارامتر نیترات در فصل تر بیشترین همبستگی با کلسیم و منیزیم و سولفات دارد که به ترتیب برابر با $۰/۴۲۱$ ، $۰/۳۲۱$ و $۰/۳۰۵$ و در فصل خشک با فسفات با ضریب $r=0/۵$ می‌باشد. بعد از فسفات پارامتر نیترات با پارامترهای TDS، pH، EC، BOD و بی‌کربنات همبستگی دارد و کمترین همبستگی با کلیفرم کل، کلیفرم مدفعی کلراید، فلوراید، دما، اکسیژن محلول، COD و باریم مشاهده شد. این آلدگی‌ها می‌توانند تحت تأثیر عواملی مانند فاضلاب خانگی، فاضلاب تصفیه‌شده و فعالیت‌های کشاورزی (استفاده بیش از حد از کودها) باشد.

۴-۲. تحلیل عاملی (تحلیل مؤلفه‌های اصلی)

برای این که امکان استفاده از داده‌های موجود برای روش تحلیل مؤلفه‌های اصلی (PCA) بررسی شود لازم است از آزمون کفايت داده‌ها و یا KMO (Kaiser-Mayer-Olkin) استفاده شود. مقدار KMO بین صفر تا یک می‌باشد (Noori, 2007). براساس این روش اگر داده‌ها بین دامنه صفر تا $۰/۴۹$ باشند؛ داده‌ها غیرقابل قبول تلقی می‌شود. اگر KMO داده‌ها بین $۰/۰-۰/۵۹$ تا $۰/۵$ باشند، ضعیف و اگر داده‌ها بین $۰/۶-۰/۶۹$ تا $۰/۷$ متوسط می‌باشند در حالی که اگر دامنه داده‌ها بین $۰/۷-۰/۷۹$ تا $۰/۸۹$ باشند، داده‌ها قابل قبول و اگر دامنه داده‌ها بین $۰/۸-۰/۸۹$ تا $۰/۹$ باشند مناسب و درنهایت اگر دامنه داده‌ها بین $۰/۹-۰/۰$ تا یک باشند، داده‌ها از بابت آزمون KMO عالی تلقی می‌شوند. به طور کلی این آزمون شایستگی اعمال روش تحلیل عاملی را برای داده‌های منتخب نشان می‌دهد. این آزمون بر روی ۲۰ پارامتر انجام گردید و در نهایت با انتخاب عدد KMO بالاتر از $۰/۶$ (دامنه متوسط تا عالی)، تعداد ۱۷ پارامتر به شرح جدول (۳) انتخاب شد. همان‌طور که

از جدول (۳) مشخص است از بین پارامترهای موجود ۱۷ پارامتر دارای کفايت لازم طبق آزمون KMO برای استفاده در روش تحلیل عاملی مؤلفه اصلی بودند.

Table 2. Pearson correlation matrix (a) wet season, (b) dry season

(a)

Variables	Total Coliform	Fecal Coliform	Cl	F	SO ₄	HCO ₃	NO ₃	PO ₄	EC	TDS	Temperature	pH	Do	BOD	COD	Ca	Mg	K	Na	Ba		
Total Coliform	1	0.731	0.108	-0.110	0.078	0.037	-0.086	0.359	0.040	0.071	0.075	0.153	-0.002	0.367	0.281	-0.101	0.057	0.026	0.098	0.008		
Fecal Coliform	0.731	1	0.241	0.026	0.146	0.094	-0.112	0.403	0.142	0.177	0.108	0.036	-0.004	0.355	0.388	-0.036	0.122	0.128	0.202	-0.077		
Cl	0.108	0.241	1	0.330	0.503	0.410	-0.012	0.144	0.088	-0.076	0.403	0.398	0.082	-0.235	-0.007	0.117	0.135	0.497	0.706	0.398	0.731	0.154
F	-0.110	0.026	0.330	1	-0.012	0.144	0.088	-0.002	0.458	0.527	0.557	0.030	-0.192	-0.055	0.226	0.327	0.358	0.389	0.420	0.571	0.101	
SO ₄	0.078	0.146	0.503	-0.012	1	0.368	-0.002	0.305	0.193	0.428	0.473	0.066	-0.288	0.019	0.108	0.127	0.585	0.402	0.488	0.358	0.166	
HCO ₃	0.037	0.094	0.410	0.144	0.368	1	0.305	0.130	0.205	0.168	-0.121	-0.104	0.192	-0.039	0.000	0.421	0.321	0.200	0.143	0.083		
NO ₃	-0.086	-0.112	0.170	0.088	-0.002	0.305	1	0.130	0.205	0.168	0.187	0.227	0.056	-0.043	-0.008	0.365	0.466	0.159	0.139	0.388	0.249	0.009
PO ₄	0.359	0.403	0.201	-0.076	0.458	0.193	0.130	1	0.187	0.187	0.120	-0.292	-0.195	0.150	0.059	0.664	0.707	0.566	0.801	0.202		
EC	0.040	0.142	0.694	0.403	0.527	0.428	0.205	0.187	1	0.963	0.100	-0.252	-0.180	0.141	0.104	0.707	0.710	0.492	0.777	0.190		
TDS	0.071	0.177	0.691	0.398	0.557	0.473	0.168	0.227	0.963	1	0.100	-0.252	-0.180	0.141	0.104	0.707	0.710	0.492	0.777	0.190		
Temperature	0.075	0.108	0.088	0.082	0.030	0.066	-0.121	0.050	0.120	0.100	1	-0.042	-0.309	0.248	-0.044	-0.027	-0.057	0.071	0.091	0.185		
PH	0.153	0.036	-0.235	-0.039	-0.192	-0.288	-0.104	-0.043	-0.292	-0.252	-0.042	1	0.251	-0.139	0.002	-0.383	-0.148	-0.364	-0.105	0.165		
Do	-0.002	-0.004	-0.007	-0.200	-0.055	0.019	0.192	-0.008	-0.195	-0.180	-0.309	0.251	1	-0.353	0.124	-0.115	0.034	-0.050	-0.054	-0.003		
BOD	0.367	0.355	0.117	-0.173	0.226	0.108	-0.039	0.365	0.150	0.141	0.248	-0.139	-0.353	1	0.229	0.041	0.137	0.180	-0.028			
COD	0.281	0.388	0.135	-0.099	0.327	0.127	0.000	0.466	0.059	0.104	-0.044	0.002	0.124	0.229	1	-0.039	0.211	0.127	0.208	-0.146		
Ca	-0.101	-0.036	0.497	0.351	0.358	0.585	0.421	0.159	0.664	0.707	-0.027	-0.383	-0.115	0.041	-0.039	1	0.470	0.538	0.403	0.239		
Mg	0.057	0.122	0.706	0.378	0.389	0.402	0.321	0.139	0.707	0.710	-0.057	-0.148	0.034	0.137	0.262	0.781	0.087					
K	0.026	0.128	0.398	0.117	0.420	0.488	0.200	0.388	0.566	0.492	0.071	-0.364	-0.050	0.137	0.127	0.538	0.262	1	0.473	0.218		
Na	0.098	0.202	0.731	0.361	0.571	0.358	0.143	0.249	0.801	0.777	0.091	-0.105	-0.054	0.180	0.208	0.403	0.781	0.473	1	-0.013		
Ba	0.008	-0.077	0.154	-0.095	0.101	0.166	0.083	0.009	0.202	0.190	0.185	-0.165	-0.003	-0.028	-0.146	0.239	0.087	0.218	-0.013	1		

(b)

Variables	Total Coliform	Fecal Coliform	Cl	F	SO ₄	HCO ₃	NO ₃	PO ₄	EC	TDS	Temperature	pH	Do	BOD	COD	Ca	Mg	K	Na	Ba	
Total Coliform	1	0.693	0.059	0.259	0.193	0.171	0.100	0.347	0.127	0.059	-0.010	-0.023	-0.069	0.013	0.006	0.100	0.026	0.097	0.168	0.321	
Fecal Coliform	0.693	1	-0.095	0.078	0.155	-0.033	0.151	0.376	-0.028	-0.097	0.080	0.110	0.014	0.003	0.010	0.023	-0.070	0.032	-0.002	0.336	
Cl	0.059	-0.095	1	0.425	0.331	0.430	0.183	0.171	0.685	0.793	-0.198	-0.096	-0.069	0.118	0.146	0.586	0.607	0.288	0.647	0.120	
F	0.259	0.078	0.425	1	0.194	0.326	-0.091	0.078	0.413	0.415	-0.135	-0.160	-0.040	-0.029	-0.016	0.321	0.323	0.343	0.443	0.220	
SO ₄	0.193	0.155	0.331	0.194	1	0.395	0.286	0.406	0.295	0.259	0.034	-0.229	-0.035	0.070	0.017	0.312	0.355	0.113	0.384	0.307	
HCO ₃	0.171	-0.033	0.430	0.326	0.395	1	0.329	0.329	0.478	0.513	-0.210	-0.377	-0.267	0.273	0.201	0.534	0.444	0.163	0.466	0.206	
NO ₃	0.100	0.151	0.183	-0.091	0.286	0.329	0.329	1	0.500	0.372	0.324	0.087	-0.355	-0.147	0.381	0.237	0.334	0.299	0.135	0.279	0.061
PO ₄	0.347	0.376	0.171	0.078	0.406	0.329	0.500	1	0.287	-0.249	-0.070	-0.376	-0.157	0.124	0.270	0.281	0.196	0.132	0.346	0.082	
EC	0.127	-0.028	0.685	0.413	0.295	0.478	0.372	0.287	1	0.829	-0.198	-0.433	-0.345	0.196	0.171	0.621	0.789	0.305	0.807	0.068	
TDS	0.059	-0.097	0.793	0.415	0.259	0.513	0.324	0.249	0.829	1	-0.235	-0.421	-0.223	0.184	0.163	0.735	0.782	0.296	0.809	0.067	
Temperature	-0.010	0.080	-0.198	-0.135	0.034	-0.210	0.087	-0.070	-0.198	-0.235	1	0.007	0.003	0.052	-0.167	-0.241	-0.276	-0.074	-0.269	0.114	
PH	-0.023	0.110	-0.096	-0.160	-0.229	-0.377	-0.355	-0.376	-0.433	-0.421	0.007	1	0.307	-0.135	-0.128	-0.477	-0.254	-0.270	-0.342	0.099	
Do	-0.069	0.014	-0.069	-0.040	-0.035	-0.267	-0.147	-0.157	-0.345	-0.223	0.003	0.307	1	0.068	-0.161	-0.152	-0.278	-0.097	-0.332	-0.035	
BOD	0.013	0.003	0.118	-0.029	0.070	0.273	0.381	0.124	0.196	0.184	0.052	-0.135	0.068	1	0.372	0.192	0.071	-0.007	0.080	-0.001	
COD	0.006	0.010	0.146	-0.016	0.017	0.201	0.237	0.270	0.171	0.163	-0.167	-0.128	-0.161	0.372	1	0.068	0.006	-0.038	0.130	0.087	
Ca	0.100	0.023	0.586	0.321	0.312	0.534	0.334	0.281	0.621	0.735	-0.241	-0.477	-0.152	0.192	0.068	1	0.566	0.272	0.498	0.035	
Mg	0.026	-0.070	0.607	0.323	0.355	0.444	0.299	0.196	0.789	0.782	-0.276	-0.254	-0.278	0.071	0.006	0.566	1	0.161	0.797	0.064	
K	0.097	0.032	0.288	0.343	0.113	0.163	0.135	0.132	0.305	0.296	-0.074	-0.270	-0.097	-0.007	-0.038	0.272	0.161	1	0.295	0.225	
Na	0.168	-0.002	0.647	0.443	0.384	0.466	0.279	0.346	0.807	0.809	-0.269	-0.342	-0.332	0.080	0.130	0.498	0.797	0.295	1	0.084	
Ba	0.321	0.336	0.120	0.220	0.307	0.206	0.061	0.082	0.068	0.067	0.114	0.099	-0.035	-0.001	0.087	0.035	0.064	0.225	0.084	1	

Table 3. The KMO value of the study area

Parameter	KMO	Parameter	KMO

<tbl_r cells="4" ix="1" maxc

در روش تجزیه و تحلیل مؤلفه‌های اصلی عموماً مقادیر ویژه بالاتر از یک را به عنوان عوامل مؤثر بر سیستم در نظر می‌گیرند و در تحلیل‌های بعدی از آن‌ها استفاده می‌شود. بعد از مشخص شدن عوامل تأثیرگذار، چرخش عامل‌ها به روش واریماکس اعمال می‌شود. جدول (۴) مقادیر ویژه، میزان تغییرپذیری و تغییرپذیری تجمعی هر پارامتر را نشان می‌دهد (Nguyen *et al.*, 2020). طبق این جدول (۵) مؤلفه اصلی (F1, F2, F3, F4 و F5) انتخاب شده‌اند. این مؤلفه‌ها دارای مقادیر ویژه بیش از یک هستند و بیشترین تغییرپذیری (بیش از ۶۸ درصد) را دارند که به عنوان عوامل اصلی تأثیرگذار بر کیفیت شیمیایی آب آبخوان اردبیل انتخاب شدند. این پنج عامل با هم ۶۸ درصد از واریانس کل ۱۷ پارامتر آب زیرزمینی را توضیح می‌دهند. F1 به عنوان عامل اول ۳۵ درصد از واریانس کل، F2 به عنوان عامل دوم ۴۶ درصد از واریانس کل و F3 به عنوان عامل سوم ۵۵ درصد از واریانس کل و F4 به عنوان عامل چهارم ۶۲ درصد از واریانس کل و در نهایت F5 به عنوان عامل پنجم با ۶۸ درصد از واریانس کل ۱۷ پارامتر را شامل می‌شود.

Table 4. Eigenvalue of principal component analysis

Variable	Eigenvalue	Variability (%)	Cumulative (%)	Variable	Eigenvalue	Variability (%)	Cumulative (%)
F1	5.99	35.25	35.25	F10	0.55	3.23	88.74
F2	1.90	11.15	46.39	F11	0.46	2.70	91.44
F3	1.47	8.62	55.02	F12	0.40	2.37	93.81
F4	1.21	7.12	62.13	F13	0.33	1.92	95.74
F5	1.01	5.96	68.09	F14	0.31	1.82	97.56
F6	0.90	5.31	73.40	F15	0.21	1.23	98.79
F7	0.76	4.49	77.90	F16	0.13	0.78	99.56
F8	0.69	4.06	81.95	F17	0.07	0.44	100.00
F9	0.60	3.56	85.51				

بعد از مشخص شدن مؤلفه‌های تأثیرگذار، چرخش عامل‌ها به روش واریماکس اعمال می‌شود. اصولاً برای معنی‌دار و قابل تفسیر کردن فاکتورهای تأثیرگذار از روش واریماکس استفاده می‌کنند. هدف از چرخش عامل‌ها در علم آمار اعتماد به نتایج تحلیل عاملی است. در این میان روش چرخش واریماکس، رایج‌ترین روش چرخش متعامد است. هدف این چرخش نیل به ساختاری ساده با متعامد نگهداشت محورهای عاملی است. این روش پیچیدگی مؤلفه‌ها را با بزرگ‌ترکردن بارهای بزرگ و کوچک‌ترکردن بارهای کوچک در داخل هر مؤلفه به حداقل می‌رساند. در این روش در هر عامل، بارهای بزرگ افزایش و بارهای کوچک کاهش می‌یابند، به‌طوری‌که هر عامل تنها چند متغیر محدود با بارهای بزرگ و در مقابل متغیرهای زیادی با بارهای کوچک (یا صفر) دارد.

همان‌طور که در بالا اشاره شد، بعد از نمایش مقادیر ویژه و تعیین مؤلفه‌های تأثیرگذار در جدول (۴) حال بایستی پارامترهای هر عامل شناسایی شوند. برای این کار از بار عاملی چرخانده شده با دوران واریماکس Varimax برای استخراج پارامترهای اصلی کیفیت آب از درون مؤلفه‌ها استفاده شد. جدول (۵) مقدار بار عامل‌ها براساس چرخش واریماکس متغیرهای کیفیت شیمیایی دشت را برای بارهای عاملی اول تا پنجم نشان می‌دهد. بر طبق این جدول عامل اول $\frac{32}{25}$ درصد از واریانس کل داده‌ها را شامل می‌شود که مؤثرترین عامل بر کیفیت آب است. این عامل شامل پارامترهای کلراید، بی‌کربنات، هدایت الکتریکی، ذرات جامد معلق، کلسیم، منیزیم و سدیم که به صورت پررنگ نشان داده شده است و دارای بیشترین تأثیر می‌باشد. از بین پارامترهای مؤلفه عامل اول سدیم، EC و TDS جزو پارامترهای تأثیرگذار در این مؤلفه هستند. همان‌طور که ملاحظه می‌شود پارامتر غالب TDS می‌باشد. وجود TDS نشان‌دهنده غلظت نمک‌های غیرآلی و مقادیر کمی از مواد آلی در آب می‌باشد. این پارامتر یکی از ویژگی‌های کیفیت آب آشامیدنی را تعیین می‌کند. تفسیرهای مختلفی برای منشاً آلودگی آب می‌باشد. این پارامتر یکی از ویژگی‌های کیفیت آب آشامیدنی را تعیین می‌کند. تفسیرهای مختلفی برای منشاً آلودگی TDS در آب وجود دارد، گاهی آلودگی ناشی از نفوذ فاضلاب تصییف نشده به داخل آب سطحی یا چاله‌ها می‌باشد که با نفوذ از آب سطحی یا چاله‌ها به زیرزمین باعث آلودگی آب زیرزمینی می‌شود (Rawat &

(Siddiqui, 2019) اما به طور کلی منشأ ذرات جامد محلول در آب غالباً از نمک‌های غیرآلی و مقادیر کمی مواد آلی شامل می‌باشد (Rahmanian *et al.*, 2015). نمک‌های غیرآلی معمول که می‌توانند در آب حضور داشته باشند شامل کاتیون‌های کلسیم، منیزیم، پتاسیم و سدیم و آنیون‌های کربنات‌ها، نیترات‌ها، بی‌کربنات‌ها، کلریدها و سولفات‌ها می‌باشد. لذا می‌توان نتیجه گرفت که مواد معدنی از راه‌های مختلفی می‌توانند وارد آب شده و در آن حل شوند. این راه‌ها می‌توانند ناشی از فعالیت‌های طبیعی و یا اقدامات انسانی باشند. چشم‌های معدنی دارای آبی با مقادیر زیاد جامدات محلول هستند، زیرا آب آن‌ها از مسیرهای سنگی و صخره‌ای که محتویات نمک زیادی دارد عبور کرده است. فعالیت‌های کشاورزی و یا اقدامات شهری می‌توانند موجب حل شدن مقادیر بیشتری از جامدات در آب شود. اقداماتی مانند دفع فاضلاب شهری و صنعتی و یا نمک‌پاشی سطح جاده‌ها برای جلوگیری از بخزن آن‌ها از این دست می‌باشد. به طور کلی فاکتورهای مانند کل مواد جامد محلول و هدایت الکتریکی نیز معمولاً ناشی از تأثیر توپوگرافی، سنگ‌شناسی آبخوان و شرایط تخلیه رواناب به آب زیرزمینی می‌باشند. تأثیر مثبت یون بی‌کربنات نشان‌دهنده تقدیه ناشی از بارندگی در سطح دشت می‌باشد (Lawrence, 1982). ارتباط بین بی‌کربنات، کلسیم و منیزیم نشان‌دهنده انحلال کربنات‌ها می‌باشد. وجود یون کلسیم می‌تواند به دلیل وجود انحلال کانی‌های کربناته در زمین‌شناسی منطقه باشد، همچنین انحلال کانی‌های حاوی یون منیزیم می‌تواند دلیل افزایش یون منیزیم در آب باشد. لذا می‌توان این مؤلفه را ناشی از فعالیت‌های زمین‌زad به حساب آورد (Khanduzi *et al.*, 2015).

عامل دوم ۴۶/۳۹ درصد از واریانس کل داده‌ها را شامل می‌شود که پارامترهای تأثیرگذار در این مؤلفه عبارتند از کلیفرم مدفوعی و BOD در مؤلفه دوم پارامترهای کلیفرم مدفوعی و BOD به دلیل بار عاملی بیشتر، تأثیر زیادتری نسبت به پارامترهای دیگر دارند. BOD میزان مصرف اکسیژن داخل آب با ارگانیسم‌هاست. BOD کم نشان می‌دهد آب پاک و فاقد میکروارگانیسم می‌باشد. منشأ اغلب کلیفرم‌های مدفوعی موجود در آب زیرزمینی غالباً فضولات انسانی و حیوانی می‌باشد، با توجه به عدم توسعه کامل فاضلاب شهری در منطقه موردمطالعه و توسعه حدود ۴۵ درصد فقط در مناطق شهری می‌توان نتیجه گرفت که انتشار مواد آلوده از محل‌های تخلیه فاضلاب‌ها، چاهک‌های جذبی و هرزآب کشاورزی می‌تواند زمینه را برای ورود مواد آلوده به آب زیرزمینی مهیا کند. از طرف دیگر معمولاً ورود فاضلاب‌های صنعتی و شهری عامل اصلی افزایش مقدار BOD آب زیرزمینی می‌باشد. لذا می‌توان این عامل را انسان‌zad به حساب آورد.

در عامل سوم پارامترهای NO_3^- و PO_4^{3-} به عنوان مؤلفه‌های اصلی در عامل سوم با واریانس کل نشان داده شده‌اند. در مؤلفه سوم دو پارامتر نیترات و فسفات تأثیر بیشتری دارند که بیان کننده اثر فرایندهای انسان‌zad همانند فعالیت‌های کشاورزی از جمله استفاده از کودهای فسفاتی و نیتروژنی می‌باشد که باعث آزادشدن یون نیترات در آب می‌شود پارامتر pH با بیش از هفت درصد تغییرپذیری به عنوان مؤلفه چهارم که دارای ۶۲/۱۳ درصد از واریانس کل می‌باشد، را نشان می‌دهد. در مؤلفه چهارم عامل اسیدیته pH بیشترین اثر را در بین پارامترها دارد. اگرچه وجود pH به صورت مستقیم تأثیری روی سلامت انسان ندارد، اما برای تجزیه و تحلیل کیفیت شیمیابی آب لازم است که نتایج آن مشخص باشد. مقادیر پایین pH سطح خورندگی را افزایش می‌دهد. با توجه به این که مقادیر pH در نزدیک به ۹۳ درصد چاهها بیشتر از هفت می‌باشد بیان کننده قلیایی بودن آب می‌باشد. در مواردی pH آب قلیایی است، شرایط برای خروج اغلب عناصر از فاز سیال فراهم شده و امکان تهنشینی سایر عناصر در فاز جامد فراهم می‌شود. چون در حالت اسیدی بیشتر فلزات جذب سطح ذرات کانی و اکسید و هیدروکسیدها نشده و در فاز محلول باقی می‌مانند لذا این مؤلفه را می‌توان جزو عوامل زمین‌zad تلقی کرد (Khodabakhshi *et al.*, 2019).

پارامتر DO با بیش از ۵ درصد تغییرپذیری مؤلفه پنجم را تشکیل می‌دهد که ۶۸ درصد از واریانس کل را شامل می‌شود. در مؤلفه پنجم DO دارای تأثیر بیشتری نسبت به سایر پارامترهای است. وجود مواد شیمیابی احیاکننده و همین‌طور مواد آلی در

آب موجب مصرف و کاهش مقدار اکسیژن محلول می‌شود. فاضلاب‌های خانگی و پساب‌های صنعتی حاوی مقادیر زیادی مواد آلی هستند که نفوذ آن‌ها در آبخوان باعث آلودگی آب زیزمنی و کاهش DO می‌شود. لذا با توجه به عاملیت این پارامتر در مؤلفه پنج می‌توان نتیجه گرفت که عدم وجود عوامل انسان‌زاد و تأثیر عوامل زمین‌زاد باعث افزایش مقدار این مؤلفه می‌باشد.

Table 5. Factor matrix after factor rotation by varimax method

Variable	F1	F2	F3	F4	F5
Fecal Coliform	0.017	0.469	0.010	0.026	0.062
Cl	0.618	0.001	0.094	0.019	0.006
F	0.217	0.201	0.025	0.018	0.160
SO ₄	0.339	0.072	0.010	0.018	0.024
HCO ₃	0.415	0.024	0.136	0.005	0.001
NO ₃	0.163	0.021	0.321	0.047	0.028
PO ₄	0.183	0.034	0.383	0.112	0.058
EC	0.777	0.000	0.061	0.021	0.001
TDS	0.822	0.003	0.041	0.002	0.000
pH	0.147	0.004	0.073	0.439	0.062
DO	0.067	0.011	0.044	0.264	0.483
BOD	0.018	0.510	0.000	0.111	0.004
COD	0.032	0.406	0.024	0.047	0.005
Ca	0.556	0.115	0.065	0.001	0.002
Mg	0.628	0.002	0.082	0.013	0.000
K	0.284	0.014	0.008	0.059	0.116
Na	0.710	0.008	0.091	0.007	0.002

ارتباط بین کلیه متغیرهای مؤثر در روش تجزیه و تحلیل عاملی به کمک دایره همبستگی نشان داده می‌شود. هدف دایره همبستگی نمایش تصویر متغیرهای اولیه در فضای فاکتورهاست. همبستگی مثبت متغیرها با هم زمانی حاصل می‌شود که دو متغیر دور از مرکز و نزدیک به یکدیگر باشند (r نزدیک به یک). در بردارهای متعامد، متغیرهای بدون همبستگی با یکدیگر r نزدیک به صفر می‌باشد. در صورتی که بردار متغیرها در طرف مقابل مرکز باشند، همبستگی آن‌ها با یکدیگر منفی (r نزدیک به -1) است.

دایره همبستگی در شکل (۵) نشان داده شده است. دو عامل که بالاترین درصد واریانس کل در بین عامل‌های دیگر را دارند، در نمایش محورهای دایره همبستگی مورداستفاده قرار گرفته است. مطابق شکل (۵) پارامترهای نیترات، سولفات، فسفات، پتاسیم، سدیم، TDS، منیزیم، کلسیم، بی‌کربنات، اکسیژن محلول، pH به محور F1 نزدیک می‌باشند که ناشی از فعالیت‌های انسان‌زاد و زمین‌زاد هستند. پارامترهای BOD، کلیفرم مدفووعی، COD نیز فاصله نزدیکی با محور F2 دارند که ناشی از فعالیت‌های انسان‌زاد می‌باشد.

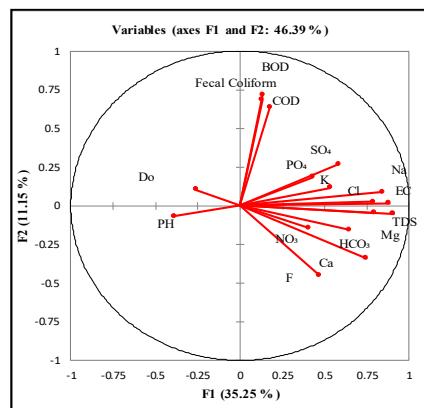


Figure 5. Correlation circle on PCA method

۴-۳. تحلیل خوش‌های

به منظور طبقه‌بندی عناصر موردبررسی در گروه‌ها و یا زیرگروه‌ها از روش تحلیل خوش‌های عناصر که یک روش تجزیه و تحلیل داده‌های هیدرولئوژیکالی است، استفاده می‌شود. در این روش همبستگی حداکثری بین عناصر در هر گروه و یا یک گروه با گروه دیگر تأمین می‌شود. همان‌طور که پیش‌تر نیز اشاره شد در این مطالعه از روش تحلیل سلسله مراتبی (HCA) برای گروه‌بندی نمونه‌های آب زیرزمینی استفاده شده است. از ویژگی‌های این روش ارائه نمودار دیاگرام درختی که به دندوگرام معروف است، می‌باشد (شکل ۶). نتایج تحلیل خوش‌های، نمونه‌های آب زیرزمینی منطقه چاهها در سه خوش‌مجزا که هر خوش‌های دارای دو زیرخوش‌ه است، قرار می‌دهد.

در شکل (۷) توزیع مکانی نمونه‌ها در محدوده موردمطالعه نشان داده شده است. دسته C1 با ۳۷ درصد کل چاهها به جز برای پارامترهای کلیفرم مدفعی، نیترات، اسیدیته، اکسیژن محلول در آب و BOD اکثراً دارای مقادیر حداقل تمامی پارامترها می‌باشد. متوسط غلظت نیترات در چاههای این دسته برابر با $18/82$ میلی‌گرم در لیتر و حداکثر این مقدار برابر با 88 میلی‌گرم در لیتر که بیشترین مقدار نیترات در دشت موردمطالعه است. چاههای این دسته در دو زیر دسته C1-1 و C1-2 قرار گرفته‌اند. همان‌طور که در شکل (۶) نیز مشاهده می‌شود دسته C1-1 اغلب در محدوده شمال، شرق و جنوب آبخوان و در نواحی دارای کاربری مشکل از زراعی- باگی، مرتع متوسط و مناطق با کشت دیم و دسته C1-2 اغلب در قسمت‌های مرکزی، غرب و مناطق شهری گسترده شده است.

با درنظرگرفتن این که استان اردبیل از استان‌های پیشرو در فعالیت‌های کشاورزی است که با توجه به مصارف کود و سوم، می‌توان انتظار آلودگی آب زیرزمینی آن را با نیترات داشت (Maghrebi *et al.*, 2020). غالباً در آبخوان دشت‌های پرجمعیت و دشت‌هایی که کشاورزی در آن رونق بسیار دارد، مانند دشت اردبیل، عمدتاً علت آلودگی نیترات ناشی از فعالیت‌های کشاورزی می‌باشد. در دشت اردبیل مقادیر نیترات از صفر تا 88 میلی‌گرم در لیتر با مقدار میانگین $31/42$ میلی‌گرم در لیتر متغیر بوده و در مقایسه با آبخوان دشتی مانند تهران که هم به لحاظ تعداد جمعیت و هم فعالیت‌های کشاورزی و صنعتی از دشت اردبیل توسعه بیشتری دارد، از بازه تغییرات نیترات نسبتاً کمتری برخوردار است. لازم به ذکر است مقدار نیترات در دشت تهران از $12/8$ تا $20/3$ میلی‌گرم در لیتر با مقدار متوسطی برابر با $52/7$ میلی‌گرم در لیتر متغیر می‌باشد (Ghahremanzadeh *et al.*, 2018; Noori *et al.*, 2022).

دسته دوم (C2) با ۵۸ درصد کل چاهها اغلب در محدوده میانی، غرب و مناطق شهری آبخوان گسترده شده است که فقط برای پارامتر BOD دارای حداکثر مقدار می‌باشد. متوسط غلظت نیترات در چاههای این دسته برابر با $29/2$ میلی‌گرم در لیتر و حداکثر مقدار نیترات در چاههای این دسته برابر با $76/7$ میلی‌گرم در لیتر می‌باشد. چاههای این دسته به دو زیر دسته C2-1 و C2-2 تقسیم‌بندی شده‌اند که دسته C2-1 در نواحی زراعی- باگی و در مناطق مرکزی و شهری پخش شده‌اند. دسته C2-2 نیز در نواحی شمالی، مرکزی و شهری گسترش یافته‌اند.

دسته سوم (C3) نیز با پنج درصد کل چاهها در نواحی جنوب غربی و مناطق شهری گسترده شده است. در این دسته اکثراً پارامترها به جز پارامترهای اسیدیته آب، اکسیژن محلول در آب و BOD دارای حداکثر مقدار می‌باشند. دو زیر دسته C3-2 و C3-1 زیرمجموعه‌های دسته سوم می‌باشند که به ترتیب دسته C3-1 در مناطق شهری و دسته C3-2 در مناطق جنوب غربی گسترده شده است. مقدار متوسط نیترات در چاههای این دسته برابر با 27 میلی‌گرم در لیتر و ماقسیم مقدار نیترات در چاههای این دسته برابر با $79/6$ میلی‌گرم در لیتر می‌باشد. بهطور کلی بیشترین مقدار متوسط نیترات با مقدار $41/7$ میلی‌گرم در لیتر مربوط به چاههای C3-1 و کمترین این مقدار با $12/15$ میلی‌گرم در لیتر مربوط به چاههای C3-2 می‌باشد. بیشترین مقدار نیترات برابر با 88 میلی‌گرم در لیتر در دسته C1-2 در مناطق شهری

مشاهده شده است که قرارگیری این چاه در محدوده شهری نشان می‌دهد منشأ آلودگی نیترات توسط فاضلاب شهری می‌باشد.

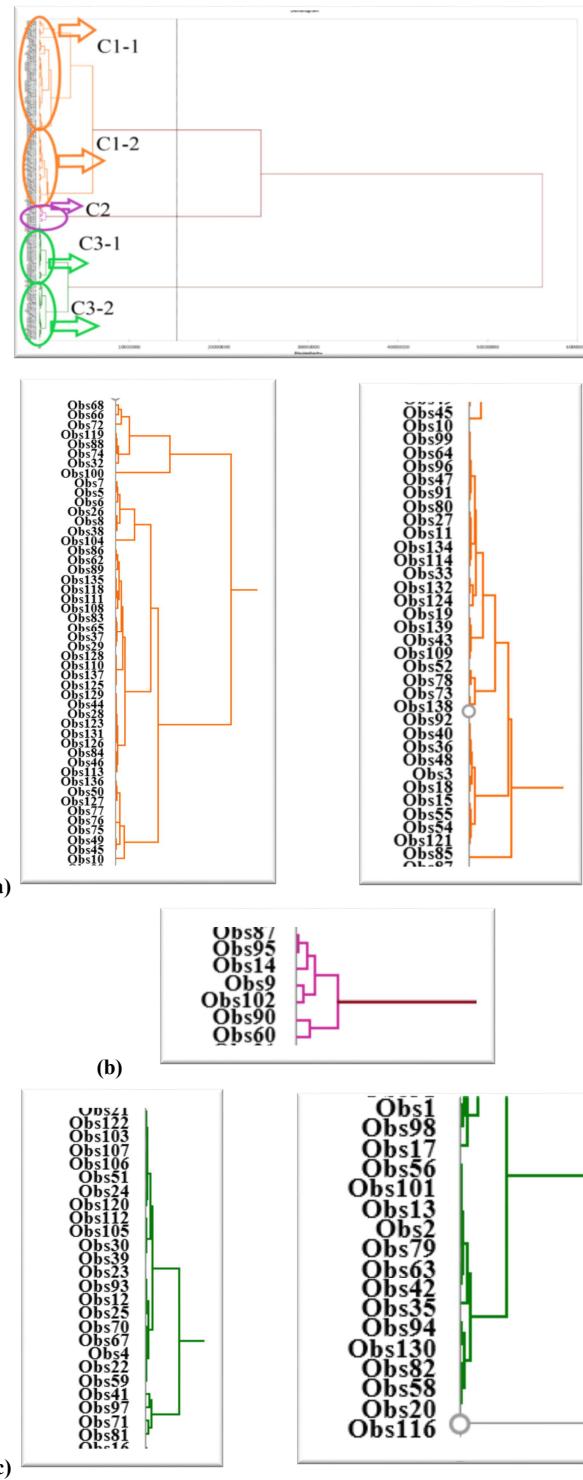


Figure 6. Dendrogram of hierarchical cluster analysis, (a) C1-1 & C1-2, (b) C2, (c) C3-1 & C3-2

در جدول (۶) مقادیر متوسط پارامترها در خوشبندی‌ها ارائه شده است. مقادیر متوسط حداکثر پارامترها با رنگ نارنجی و مقادیر متوسط حداقل با رنگ سبز نشان داده شده است. همان‌طور که مشخص است مقادیر حداقل میانگین تمامی پارامترها (به جز کلiform مدفعی، نیترات، pH، DO و BOD) مربوط به دسته C1 است. مقادیر حداقل میانگین تمامی پارامترها (به جز pH و DO) مربوط به دسته C3 می‌باشد.

وضعیت کاربری اراضی آبخوان دشت اردبیل در شکل (۷) نشان داده شده است. همان‌طور که در شکل ملاحظه می‌شود منطقه مسکونی و شهر اردبیل در قسمت غرب واقع شده است. اراضی کشاورزی در بخش‌های مرکزی، شمال، شرق و جنوب آبخوان به صورت گسترده‌ای پخش شده است. با توجه به نقشه کاربری اراضی دشت موردمطالعه می‌توان نتیجه گرفت که پساب‌ها و زهاب‌های اراضی زراعی و باگی و همچنین فاضلاب‌های مناطق شهری عامل اصلی غلظت نیترات در آبخوان دشت اردبیل می‌باشد.

Table 6. Average value of hydrochemical parameters on HCA

Average	Fecal Coliform	Cl	F	SO ₄	HCO ₃	NO ₃	PO ₄	EC	TDS	pH	DO	BOD	COD	Ca	Mg	K	Na
C1-1	3.56	61.01	0.39	154.00	304.49	16.93	0.23	538.63	302.19	7.68	5.48	0.88	3.96	57.83	19.47	10.34	43.24
C1-2	6.62	78.03	0.41	149.30	323.57	20.72	0.33	897.50	570.71	7.47	5.34	1.63	4.95	81.15	28.18	8.34	77.23
C2-1	11.00	234.19	0.58	387.59	459.09	30.32	0.56	1755.75	1228.14	7.40	5.13	2.16	6.40	153.25	57.68	29.71	195.70
C2-2	4.31	148.86	0.61	339.83	453.06	28.08	0.48	1347.32	928.19	7.41	4.94	1.69	4.53	138.20	47.24	17.04	154.00
C3-1	18.40	300.32	0.70	356.21	505.86	41.70	0.45	3093.4	2269.8	7.21	4.17	1.80	5.44	224.18	87.34	33.80	324.84
C3-2	2.00	428.00	0.91	615.30	600.00	12.15	0.70	3115.	2505.5	7.41	4.75	0.50	6.71	310.95	112.40	27.65	366.25

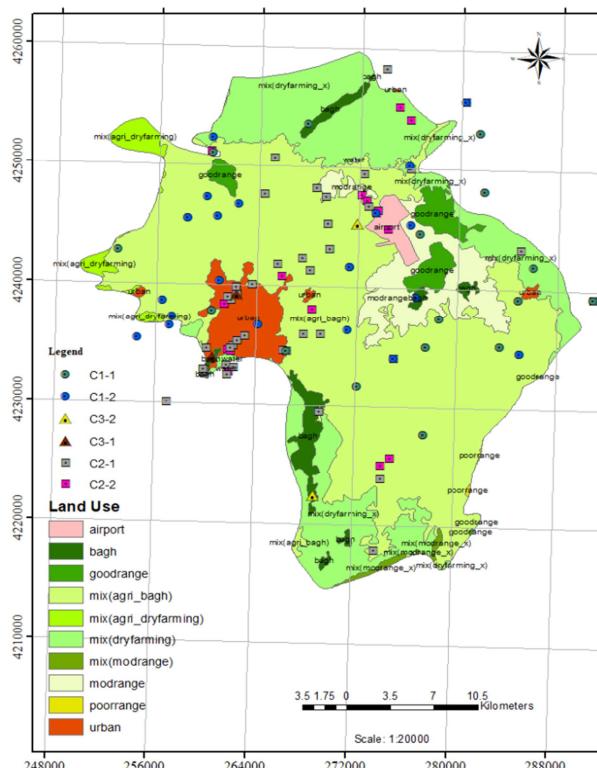


Figure 7. Spatial distribution of HCA clustering of study area

۴. نتیجه‌گیری

در مطالعه حاضر منشاً آلوگی نیترات آبخوان دشت اردبیل و عوامل و فرایندهای مؤثر بر ژئوشیمی آب زیرزمینی این آبخوان بهدلیل محدودیت روش گرافیکی در خصوص پارامتر نیترات با استفاده از روش تحلیل عاملی و خوشبندی سلسله‌مراتبی به کمک نرمافزار XLSTAT 2016 بررسی شد. داده‌های مورداستفاده در این پژوهش شامل داده‌های ۱۳۹ چاه بودند که دارای دوبار اندازه‌گیری در سال شامل فصل تر و خشک بودند. هر چاه دارای اندازه‌گیری ۲۰ پارامتر هیدروژئوشیمیایی بود. برای رسیدن به نتایج دقیق ابتدا به کمک روش Grubbs Test داده‌های پرت حذف و با روش mean imputation method داده‌های حذف شده بازسازی شد. ماتریس همبستگی به منظور ارتباط پارامترهای هیدروژئوشیمیایی برای دو فصل تر و خشک تهیه شد. اگرچه با وجود دسترسی به داده‌های یک ساله نیترات در دشت موردمطالعه ماتریس همبستگی نشان داد که همبستگی قوی بین EC و TDS برای فصل تر ($r=0.963$) و برای فصل خشک با ($r=0.829$) برقرار است که می‌تواند ناشی از انحلال پارامترها باشد. همبستگی بالای TDS با کلراید، کلسیم، منیزیم و پتاسیم می‌تواند ناشی از منابع زمین‌زاد سنگ‌های بستر و یا ریشه‌های شوری که توسط عوامل انسان‌زاد پدیدار شده‌اند، باشد. نیترات در فصل تر بیشترین همبستگی را با پارامترهای کلسیم، منیزیم و سولفات و در فصل خشک بیشترین همبستگی را ابتدا با سولفات و سپس با پارامترهای BOD، pH، EC، TDS و بی‌کربنات دارد. همبستگی نیترات با پارامترهای ذکر شده نشان می‌دهد، عواملی مانند فاضلاب خانگی، فاضلاب تصفیه شده و فعالیت‌های کشاورزی (استفاده بیش از حد از کودها) در این آلوگی نقش عمده دارند.

برای بررسی کفايت داده‌های موجود برای استفاده در روش تحليل عاملی (PCA) آزمون KMO انجام گرفت. از بین ۲۰ پارامتر تعداد ۱۷ پارامتر دارای کفايت لازم برای استفاده در روش تحليل عاملی (PCA) بودند. به طور کلي تحليل عاملی براساس مشخصه‌های کيفيت نشان داد که ۶۸ درصد تغييرات کيفيت آب زيرزميني آبخوان دشت اردبیل با پنج عامل اصلی کنترل می‌شود. روش تحليل عاملی منجر به استخراج پنج عامل مؤثر بر کيفيت آب زيرزميني دشت موردمطالعه با مجموع واريанс ۶۸/۰ درصد شد. مؤلفه‌های اول، چهارم، پنجم با مجموع واريанс ۴۸/۳۲ درصد ناشی از فرایندهای زمین‌زاد هستند، اما مؤلفه دوم و سوم با واريанс ۱۹/۷۷ درصد با تأثير کلiform مدفعی، BOD، نیترات و فسفات انسان‌زاد محسوب می‌شود که ناشی از فعالیت‌های کشاورزی و پساب فاضلاب‌های خانگی است. بنابراین می‌توان نتیجه گرفت که فرایندهای زمین‌زاد عامل کنترل کننده شيمی آب زيرزميني آبخوان دشت اردبیل می‌باشد.

روش خوشبندی سلسله‌مراتبی نمونه‌های آبی را در سه خوش C1، C2 و C3 قرار داده است. نمونه‌های آبی مربوط به خوش یک در بخش‌های شمال، شرق، جنوب و قسمت‌هایی از مرکز، غرب با کاربری اراضی-باغی، مرتع متوسط و مناطق درای کشت دیم و همچنین مناطق شهری گسترشده شده است. این دسته با ۳۷ درصد کل چاه‌ها به جز برای پارامترهای کلiform مدفعی، نیترات، اسیديته، اکسیژن محلول در آب و BOD اکثراً دارای مقادیر حداقل تمامی پارامترها می‌باشد. نمونه‌های خوش دوم اغلب در محدوده مرکزی، غرب و مناطق شهری آبخوان گسترشده شده است که فقط برای پارامتر BOD دارای حدакثر مقدار می‌باشد. از لحاظ کاربری اراضی خوش دوم در مناطق با کاربری زراعی-باغی، و مسکونی گسترشده شده است. نمونه‌های خوش سوم در نواحی جنوب‌غربی و مناطق شهری گسترش یافته است. در این خوش یک پارامترها به جز پارامترهای اسیديته آب، اکسیژن محلول در آب و BOD دارای حداكثر مقدار می‌باشند.

براساس نتایج به دست آمده از خوشبندی سلسله‌مراتبی برای مقادیر هدایت الکتریکی و ذرات جامد محلول تفاوت حداکثری بین مقادیر خوش یک و خوش سوم وجود دارد. به طور کلي مقادیر بالای TDS در آب زيرزميني می‌تواند دليلی بر تأثيرات توپوگرافی، سنگ‌های بستر و سنگ‌های واقع در مسیر آب عبوری و همچنین تخلیه رواناب و آب سطحی به

آب زیرزمینی باشد که بالابودن یون بی‌کربنات در عامل اول تصدیقی بر این امر بوده و نشان می‌دهد تغذیه آبخوان ناشی از بارندگی در سطح دشت می‌باشد.

بیشترین مقدار متوسط نیترات مربوط به چاههای C3-1 و کمترین این مقدار مربوط به چاههای C3-2 است. حداقل مقدار نیترات در چاهها برابر با ۸۸ میلی‌گرم در لیتر در دسته C1-2 در مناطق شهری مشاهده شده است که ناشی از فاضلاب و پساب شهری می‌باشد.

بهطور کلی وجود فرایندهای انحلال و تبادل یونی از یک طرف و عدم توسعه کامل سیستم فاضلاب در منطقه مورد مطالعه که پیامد آن نفوذ فاضلاب خانگی و صنعتی در آب زیرزمینی می‌باشد، از طرف دیگر زمینه را برای آلودگی آبخوان فراهم می‌کند، که در کنار عوامل یادشده آشوبی کودهای کشاورزی از جمله عوامل دیگری است که باعث آلودگی آب زیرزمینی آبخوان می‌شود. رویکرد ارائه شده در این پژوهش می‌تواند به عنوان ابزاری برای پایش کیفی آب و ارتباط پارامترهای هیدروژئوژئومیایی برای شناخت منشأ آلودگی و ارتباط این عوامل با کاربری اراضی و پارامترهای زمین‌شناسی و هیدروژئولوژیکی استفاده شود.

۵. پی‌نوشت‌ها

1. Piper Diagram
2. Kiriging
3. Cokriging
4. Principal Components Analysis
5. Heirechical Cluster Analysis
6. Fuzzy Cluster Method
7. Eigenvalue
8. Factor loadings
9. Factor Scores
10. Kaiser-Mayer-Olkin
11. Ward
12. Outlier Data

۶. تعارض منافع

هیچ‌گونه تعارض منافعی توسط نویسنده‌گان وجود ندارد.

۷. منابع

- Adepelumi, A. A., Ako, B. D., Ajayi, T. R., Afolabi, O., & Omotoso, E. J. (2009). Delineation of saltwater intrusion into the freshwater aquifer of Lekki Peninsula, Lagos, Nigeria. *Environmental Geology*, 56(5), 927-933.
- Akbari, E., Nadiri, A. A., & Sadghi Aghdam, F. (2022). Hydrochemical Characteristics Investigation of Khoy Plain Aquifer and Determination of Probable Anomalies Sources. *Water and Irrigation Management*, 11(4), 867-883. (In Persian)
- Alami, M., Nourani, V., & Daneshvar Vousoughi, F. (2016). Using Spatial Clustering in Forecasting Groundwater Quality Parameters by ANFIS. *Journal of Water and Wastewater; Ab va Fazilab* (In persian), 27(3), 62-74.

- Ardabil Regional Water Authority. (2013). *Investigation of Groundwater Balance in Ardabil Plain*. Ardabil Regional Water Authority, Ardabil, Iran (In Persian).
- Boyd, C. E. (2019). *Water quality: an introduction*. Springer Nature.
- Dalton, M.G., & Upchurch, S.G. (1978). Interpretation of hydrochemical faces by factor analysis. *Journal of Groundwater*, 16(4), 228-233.
- Daneshvar vosoghi, F., & Dinipashoh, Y. (2013). Trend of groundwater quality of Ardabil plain using the spearman method. *Journal of Environmental Studies*, 38(64), 17-28. (In Persian)
- Dash, S., & Kalamdhad, A. S. (2021). Hydrochemical dynamics of water quality for irrigation use and introducing a new water quality index incorporating multivariate statistics. *Environmental Earth Sciences*, 80(3), 1-21.
- Darvishzadeh, A., (2018). Iran geological:Stratigraphy, Tectonic, Metamorphic and Magmatism. Tehran, AmirKabir;
- Driver, H. E., & Kroeber, A. L. (1932). *Quantitative expression of cultural relationships* (Vol. 31, No. 4). Berkeley: University of California Press. Volume 31(4), 211-256.
- Ebrahimi Varzane, S., Zarei, H., TishehZan, P., & Akhondali, A. M. (2019). Evaluation of groundwater-surface water interaction by using cluster analysis (case study: western part of Dezful-Andimeshk plain). *Iran-Water Resources Research*, 15(3), 246-257 (In Persian).
- EPA. (2006). *Hydrogeological assessment (groundwater quality) guideline*. EPA Victoria, Publication 888, ISBN 0730676587, Australia.
- Everest, T., & Özcan, H. (2019). Applying multivariate statistics for identification of groundwater resources and qualities in NW Turkey. *Environmental monitoring and assessment*, 191(2), 1-17.
- Ferchichi, H., Ben Hamouda, M. F., Farhat, B., & Ben Mammou, A. (2018). Assessment of groundwater salinity using GIS and multivariate statistics in a coastal Mediterranean aquifer. *International journal of environmental science and technology*, 15(11), 2473-2492.
- Garg, V. K., Suthar, S., Singh, S., Sheoran, A., & Jain, S. (2009). Drinking water quality in villages of southwestern Haryana, India: assessing human health risks associated with hydrochemistry. *Environmental Geology*, 58(6), 1329-1340.
- Gharah mahmoudlou, M., & Raghimi, M., & Heshmat pour, A. (2007). Hydro geochemical study of Gorgan water sources using factor analysis and cluster analysis methods. *Journal of environmental studies*, 33(43), 73-82. (Persian)
- Ghahremanzadeh, H., Noori, R., Baghvand, A., & Nasrabadi, T. (2018). Evaluating the main sources of groundwater pollution in the southern Tehran aquifer using principal component factor analysis. *Environmental geochemistry and health*, 40(4), 1317-1328.
- Institute of Standards and Industrial Research of Iran (IDWS). (2010). *Iranian drinking water standard -Physical and chemical specifications*. ISIRI 1053, 5th.revision. (In Persian)
- Kannel, P. R., Lee, S., Kanel, S. R., & Khan, S. P. (2007). Chemometric application in classification and assessment of monitoring locations of an urban river system. *Analytica Chimica Acta*, 582(2), 390-399.
- khanduzi, F., Pari Zanganeh, A., Aamani, A., & Dadban Shahamat, Y. (2015). Survey of hydrogeochemical quality and health of groundwater in ramian, Golestan Province, Iran. *Journal of Health Research in Community*, 1(3), 41-52.

- Khodabakhshi, M., Karimzadeh, F., Khoshmanesh, B., & Zieazarifi, A. (2019). Investigating and identification of sources and parameters of water pollution in Karaj River in Islamshahr range. 12(45), 39-48
- Kord, M. (2014). *Numerical Modeling of the Ardabil Plain Aquifer and Its Management Using Optimization of Groundwater Extraction*. PhD thesis, Department of Geology, University of Tabriz, Tabriz, Iran. (In Persian).
- Kord, M., & Moghaddam, A. A. (2014). Spatial analysis of Ardabil plain aquifer potable groundwater using fuzzy logic. *Journal of King Saud University-Science*, 26(2), 129-140.
- Lawrence, F.W., & Upchurch, S. B. (1982). Identification of water recharges areas using geochemical factor analysis. *Groundwater*, 20, 680-687.
- Maghrebi, M., Noori, R., Bhattacharai, R., Mundher Yaseen, Z., Tang, Q., Al-Ansari, N., ... & Madani, K. (2020). Iran's Agriculture in the Anthropocene. *Earth's Future*, 8(9), e2020EF001547.
- Mahmoodi Nezhad, Y. (2012). *The sources of nitrate in drinking wells of pasargad region*. Master dissertation. Shiraz University. Iran. (In Persian)
- Nadiri, A. A., Moghaddam, A. A., Tsai, F. T., & Fijani, E. (2013). Hydrogeochemical analysis for Tasuj plain aquifer, Iran. *Journal of earth system science*, 122(4), 1091-1105.
- Nadiri, A., Ruzrakh, J., & Asgharimoghadam, A. (2016). Hydrogeochemical and hydrogeological study of Harzandat plain aquifer using multivariate statistical methods and graphical methods. *Journal of Iran Water Research*, 23(10), 111-122. (In Persian).
- Nag, S. K., & Das, S. (2014). Quality assessment of groundwater with special emphasis on irrigation and domestic suitability in Suri I & II blocks, Birbhum district, West Bengal, India. *India Am J Water Resour*, 2(4), 81-98.
- Nguyen, B. T., Nguyen, T. M. T., & Bach, Q. V. (2020). Assessment of groundwater quality based on principal component analysis and pollution source-based examination: a case study in Ho Chi Minh City, Vietnam. *Environmental Monitoring and Assessment*, 192(6), 1-13.
- Noori, R., Kerachian, R., Khodadadi Darban, A., & Shakibaienia, A. (2007). Assessment of importance of water quality monitoring stations using principal components analysis and factor analysis: A case study of the Karoon river. *Journal of Water and Wastewater; Ab va Fazilab*, 18(3), 60-69. (In persian).
- Noori, R., Farahni, F., Jun, C., Aradpour, S., Bateni, S. M., Ghazban, F., & Abolfathi, S. (2022). A non-threshold model to estimate carcinogenic risk of nitrate-nitrite in drinking water. *Journal of Cleaner Production*, 132432.
- Oudouris, K., Panagopoulos, A., & Koumantakis, J. (2000). Multivariate statistical analysis in the assessment of hydrochemistry of the Northern Korinthia prefecture alluvial aquifer system (Peloponnese, Greece). *Natural Resources Research*, 9(2), 135-146.
- Rahmanian, N., Ali, S. H. B., Homayoonfard, M., Ali, N. J., Rehan, M., Sadef, Y., & Nizami, A. S. (2015). Analysis of physiochemical parameters to evaluate the drinking water quality in the State of Perak, Malaysia. *Journal of Chemistry*.
- Rawat, R., & Siddiqui, A.R. (2019). Assessment of Physiochemical Characteristics of Drinking Water Quality in Allahabad Metropolitan City India. *The Oriental Anthropol*, 19(1), 121-135.
- Sanchez-Perez, J. M. & Tremolieres, M., (2003). Changes in groundwater chemistry as a consequence of suppressions of floods. Rhine floodplains case. *Journal of Hydrology*, 270, 89-04

- Shyu, G. S., Cheng, B. Y., Chiang, C. T., Yao, P. H., & Chang, T. K. (2011). Applying factor analysis combined with kriging and information entropy theory for mapping and evaluating the stability of groundwater quality variation in Taiwan. *International journal of environmental research and public health*, 8(4), 1084-1109.
- Srivastava, S.K., & Ramanathan, A.L. (2007). Geochemical assessment of groundwater quality in vicinity of Bhalswa landfill, Delhi, India, using graphical and multivariate statistical methods. *Environmental Geology*, 53, 1509-1528.
- Vasanthavigar, M., Srinivasamoorthy, K., Vijayaragavan, K., Rajiv Gantri, R., Chidambaram, S., Anandhan, P., & Ward Jr, J. H. (1963). Hierarchical grouping to optimize an objective function. *Journal of the American statistical association*, 58(301), 236-244.
- World Health Organization (WHO). (2017) *Guidelines for drinking-water quality*. forth edition. incorporating the 1st addendum. ISBN 978 92 4 1549950.
- Yidana, S. M., & Yidana, A. (2010). An assessment of the origin and variation of groundwater salinity in southeastern Ghana. *Environmental Earth Sciences*, 61(6), 1259-1273.