



تقييم جودة المياه الجوفية لبعض الآبار الانتاجية بمنطقة تندميرة - شمال غرب ليبيا

علي محمد سعيد أحمد 1

1 القسم: الجيولوجيا الكلية: الهندسة الجامعية: الزنتان المدينة: الزنتان الدولة: ليبيا

* ، ناصر محمد شعبان أبوذر بالله 2

2 القسم: الجيولوجيا الكلية: الهندسة الجامعية: الزنتان المدينة: الزنتان الدولة: ليبيا

naser.abuderbalah@uoz.edu.ly

Received: 15. 11. 2025

Accepted: 22. 11. 2025

Published: 02. 12. 2025

الملخص

تهدف هذه الدراسة إلى إجراء تقييم أولي لجودة المياه الجوفية في منطقة سهل تندميرة (قدم الجبل)، من خلال تحليل سبع عينات مختلفة جُمعت من آبار المياه الجوفية. شملت التحاليل المنفذة مجموعة من القياسات الفيزيائية والكيميائية تضمنت: الرقم الهيدروجيني(pH) ، التوصيلية الكهربائية(EC) ، الأملاح الكلية الذائبة(TDS) ، العسرة الكلية، إضافة إلى تحديد تراكيز أيونات الكالسيوم والمغنيسيوم والصوديوم والكلوريد والكبريتات والنترات والبيكربونات. أظهرت النتائج أن متوسط قيمة الأملاح الكلية الذائبة بلغ 1611 ملغم/لتر، ضمن مدى تراوح بين 980 و2962 ملغم/لتر، وهي قيم تتجاوز الحد الأقصى المسموح به وبالبالغ 1000 ملغم/لتر، وفق المعايير الصادرة عن منظمة الصحة العالمية والمواصفة القياسية الليبية لمياه الشرب (MQL 82 لسنة 2015)، مما يشير إلى عدم صلاحية هذه المياه للاستهلاك البشري. كما تم إجراء تحليل بكتريولوجي شامل لقياس العدد الكافي للميكروبات المهاوية عند 37°C لمدة 24 ساعة، وفحص بكتيريا المجموعة القولونية والبكتيريا القولونية الغاثطية (*E. coli*). وبينت النتائج أن جميع العينات كانت ضمن الحدود المسموح بها باستثناء بيتر(2W)، الذي سجل 6 مستعمرات/100 مل من بكتيريا المجموعة القولونية، متتجاوزاً الحدود القياسية المقررة. تعكس هذه النتائج تباين جودة المياه الجوفية في المنطقة، وتبرز أهمية المتابعة المستمرة لضمان سلامة المياه المستخدمة للأغراض المنزلية.

الكلمات الدالة: جودة المياه الجوفية؛ سهل تندميرة؛ التوصيلية الكهربائية؛ الأملاح الكلية الذائبة؛ التلوث

Abstract:

(Qadam Al-Jabal). Seven samples were collected from groundwater wells, and a series of physicochemical analyses were performed, including pH, electrical conductivity (EC), total dissolved solids (TDS), total hardness, and concentrations of major ions such as calcium, magnesium, sodium, chloride, sulfate, nitrate, and bicarbonate. The results showed that the average TDS value of the groundwater samples was 1611 mg/L, ranging from 980 to 2962 mg/L. These concentrations exceed the permissible limit of 1000 mg/L and are higher than both the World Health Organization (WHO) guidelines and the Libyan Standard Specifications for Drinking Water (MQL 82/2015), indicating that most wells are unsuitable for drinking purposes. Bacteriological analysis included total aerobic microbial count at 37°C for 24 hours, as well as detection of coliform and fecal coliform (*E. coli*) bacteria. All bacteriological results were

within acceptable limits except for well W2, which recorded 6 colonies/100 mL of coliform bacteria, exceeding the allowable limit. Overall, the findings highlight variations in groundwater quality across the study area and emphasize the need for continuous monitoring to ensure the suitability of groundwater for domestic use.

Keywords . Groundwater Quality; Tendamira Plain; Electrical Conductivity; Total Dissolved Solids; Pollution

1- مقدمة

تعد المياه الجوفية من أهم مصادر المياه العذبة، إذ تُخزن في باطن الأرض داخل الفراغات الموجودة بين حبيبات التربة وفُكتات الصخور، مكونةً خزانات مائية تُعرف بالأحواض الجوفية. وتمثل المياه الجوفية عنصراً رئيساً في دورة الماء الطبيعية، حيث تتسرب مياه الأمطار عبر التربة والصخور المسامية لتجتمع في الطبقات التي تتمتع بقدرة على التخزين، مشكلاً بذلك مورداً مائياً يعتمد عليه في العديد من البيئات الجافة وشبه الجافة.

وتعتمد ليبيا اعتماداً شبه كامل على هذا المورد، إذ تشكل المياه الجوفية ما نسبته نحو 96% من إجمالي الموارد المائية المتاحة في البلاد (الوكواك، 2006). وباعتبارها المصدر الأساسي لتلبية الاحتياجات البشرية المختلفة، بما في ذلك مياه الشرب والري والاستخدامات المنزلية والصناعية، فإن الحفاظ عليها وحمايتها من التلوث يمثل ضرورة ملحة، خصوصاً في المناطق التي تفتقر إلى موارد مائية سطحية دائمة.

وعلى الرغم من أهمية المياه الجوفية، فإنها تتعرض لضغوط بيئية متزايدة نتيجة التلوث الناجم عن الأنشطة البشرية، مثل التخلص غير السليم من النفايات، والزيادة السكانية، والتلوّن العمراني، وارتفاع مستوى المعيشة، إضافة إلى التوسيع الزراعي والصناعي. وقد أسممت هذه العوامل مجتمعة في زيادة كميات مياه الصرف الصحي والزراعي والصناعي المتسربة إلى البيئة، الأمر الذي يؤدي إلى تلوث المياه الجوفية بملوثات عضوية ومعادن ثقيلة ومبيدات مختلفة (عساف والمصري، 2007).

ولا تختلف ليبيا عن كثير من دول المنطقة في تفاقم التحديات المرتبطة بالمياه، خصوصاً في ظل غياب الأهمار الدائمة الجريان، واعتمادها على وديان موسمية تعتمد على الأمطار، وسيادة مناخ جاف يقلل من معدلات التغذية الطبيعية للخزانات الجوفية. ويقابل ذلك تزايد مستمر في الطلب على المياه نتيجة النمو السكاني والتلوّن العمراني (عبد القادر، 2012). ثم في هذا البحث دراسة جودة المياه الجوفية بمنطقة (تنديمة) الواقعة بقدم الجبل سهل الجفاراة في الشمال الغربي من ليبيا كما في الشكل (2).

وتباين نوعية المياه الجوفية باختلاف الخزانات الجوفية الضحلة والعميقة، ومدى قدرتها على التغذية والتجدد، حيث تُعد مياه الأمطار المصدر الرئيس لإعادة شحن هذه الخزانات وزيادة مخزونها (الجديدي، 1998).

2- أهمية الدراسة

تعد هذه الدراسة مهمة لأنها توفر تقييماً أولياً ودقيقاً لجودة المياه الجوفية في منطقة تنديمة، التي تعتمد بشكل كبير على الآبار كمصدر رئيسي للمياه. ويُسهم هذا التقييم في الكشف عن مدى مطابقة المياه للمواصفات الليبية والدولية، وتحديد مؤشرات التلوث المحتملة، خاصة فيما يتعلق بارتفاع الأملاح والملوثات الميكروبية. كما تزود الدراسة الجهات المختصة ببيانات علمية تساعد في وضع خطط إدارة فعالة للمياه الجوفية، وضمان سلامتها للاستخدام المنزلي، إضافة إلى كونها تمثل قاعدة أساسية لدراسات مستقبلية حول تطور نوعية المياه في المنطقة.

3- مشكلة الدراسة:

تواجه مياه الآبار الإنتاجية في منطقة تنديمة، شمال غرب ليبيا، تحديات تتعلق بتدحرج جودتها نتيجة للتلوث البيئي والتغيرات الجيولوجية والأنشطة البشرية. ورغم أهمية هذه المياه كمصدر رئيسي للري والاستهلاك البشري، فإن هناك نقصاً في الدراسات التي تقييم مدى صلاحية هذه المياه للاستخدام وفقاً للمعايير المعتمدة، مما يستدعي ضرورة تحليل جودة المياه الجوفية في المنطقة.

4- أهداف الدراسة : Aim of the present work

- تحديد التباين في الخصائص الكيميائية لمياه الآبار الجوفية في منطقة الدراسة .
- التوصل إلى نتائج علمية موثوقة من خلال إجراء التحاليل الكيميائية على عينات المياه المأخوذة من الآبار.
- تحديد حجم التلوث البيولوجي أن وجد عن طريق التحليل المعملي في منطقة الدراسة .

5- فروض الدراسة :

- تفترض الدراسة أن نوعية المياه الجوفية في آبار منطقة تندميرة تتأثر بالعوامل الطبيعية والأنشطة البشرية المحيطة، مما يؤدي إلى تباين قيم الخصائص الفيزيائية والكيميائية بين الآبار المختلفة.
- تفترض الدراسة أن بعض مؤشرات جودة المياه، مثل الأملاح الكلية الذائبة والتوصيلية الكهربائية، تتجاوز الحدود المسموح بها وفق المعايير العالمية الليبية ومنظمة الصحة العالمية
- تفترض الدراسة أن المياه الجوفية في بعض الآبار قد تُظهر تلوثاً ميكروبياً ناتجاً عن تسرب مياه الصرف أو الأنشطة البشرية القريبة
- تفترض الدراسة أن تحليل خصائص المياه الفيزيائية والكيميائية والميكروبية سيوفر مؤشراً واضحاً لتقدير صلاحية هذه المياه للاستخدام البشري .

6- تساؤلات الدراسة :

- ما مدى جودة المياه الجوفية في آبار منطقة تندميرة من حيث الخصائص الفيزيائية والكيميائية؟
- هل تتجاوز قيم الأملاح الكلية الذائبة والتوصيلية الكهربائية الحدود المسموح بها؟
- هل تحتوي بعض الآبار على تلوث ميكروبي يؤثر على صلاحية المياه للاستهلاك البشري؟
- ما مدى مطابقة نتائج التحاليل للمعايير العالمية والمحلية لمياه الشرب؟

7- حدود الدراسة :

- الحدود المكانية : تقتصر الدراسة على مجموعة من الآبار الإنتاجية الواقعة في منطقة سهل تندميرة – شمال غرب ليبيا.
- الحدود الزمنية : تعتمد الدراسة على العينات المجمعة خلال الفترة المحددة لبرنامج القياسات دون متابعة زمنية طويلة .
- الحدود الموضوعية : تشمل الدراسة تقدير بعض الخصائص الفيزيائية والكيميائية والميكروبية فقط، دون التطرق لعناصر ملوثة أخرى مثل المعادن الثقيلة أو المركبات العضوية المعقدة.

الحدود البشرية : تعتمد النتائج على دقة إجراءات جمع العينات وتحليلها في المختبر وفق الإمكانيات المتاحة .

8- تعريف المصطلحات

الماء الجوفي (Groundwater):

هي المياه المخزنة في باطن الأرض داخل المسام والفواصل والشقوق الصخرية، وتشكل أحد المكونات الرئيسية للدورة الميدرولوجية ومصدراً حيوياً للمياه العذبة في المناطق الجافة (عساف والمصري، 2007)

جودة المياه (WaterQuality):

مجموعة الخصائص الفيزيائية والكيميائية والميكروبية التي تحدد صلاحية المياه للاستخدامات المختلفة، ولا سيما مياه الشرب (الوكواك، 2006).

الأملاح الكلية الذائبة (Total Dissolved Solids-TDS):

مجموع المواد غير العضوية والعضوية الذائبة في الماء، وتعُد مؤشراً مهمّاً على درجة الملوحة (الوكواك، 2006).

التوصيلية الكهربائية (Electrical Conductivity-EC):

مقاييس لقدرة الماء على توصيل الكهرباء، وترتبط قيمتها عادةً بتركيز الأملاح الذائبة (الوكواك، 2006).

الرقم المهرجوني (pH):

مقاييس يوضح درجة الحموضة أو القلوية في الماء، ويُعد النطاق (6.5-8.5) مناسباً لمياه الشرب بحسب المعايير العالمية (الوكواك، 2006).

العمر _____ رة الكلي _____ (Total Hardness): _____

محتوى الماء من أيونات الكالسيوم والمغنيسيوم، وهي خاصية تؤثر في الاستخدام المنزلي والصحى للمياه (عساف والمصري، 2007).

الالتا وث الميكروبي (Microbial Contamination):

وجود كائنات دقيقة، أهمها البكتيريا القولونية والإشريشية القولونية، وتُستخدم كمؤشرات على تلوث المياه بمصادر صرف صحي (الوكواك، 2006).

(Tandumira Plain) : سهل تندمیرة -

منطقة واقعة في شمال غرب ليبيا عند قدم الجبل الغربي، تعتمد على المياه الجوفية المستخرجة من الآبار الإنتاجية كمصدر رئيس لل المياه (المركز الليبي للاستشعار عن بعد وعلوم الفضاء، 2015)

9- الدراسات السابقة

شهدت عدة مناطق في ليبيا دراسات تهدف إلى تقييم خصائص المياه الجوفية وجودتها، خصوصاً في ظل الاعتماد الواسع على هذا المورد الحيوي. فقد أجرى القاضي (2002) دراسة تناولت ظاهرة الاستغلال الجائر للمياه الجوفية في مدينة الزاوية والمناطق المجاورة، وتبين أن تدهور نوعية المياه في المنطقة يعود إلى الزيادة الكبيرة في معدلات السحب والاستهلاك، الأمر الذي أثر سلباً في الخصائص الفيزيائية والكميّة للمياه.

كما قام أسامي عمر (2007) بدراسة حول المياه الجوفية في شعبية مزدة، حيث أشارت النتائج إلى أن معظم العينات غير صالحة للإستهلاك البشري، لعدم مطابقتها للمعايير العالمية المعتمدة لمياه الشرب، وذلك بسبب ارتفاع تركيز الأملاح والملوثات مقارنة بالقيم القياسية.

وفي دراسة أخرى، قيّم العماري وعبد العزيز (2018) جودة مياه الآبار في منطقة النواحي الأربعية باستخدام مؤشر جودة المياه (WQI)، اعتماداً على تحليل الخصائص الطبيعية والكيميائية لأربع عشرة عينة. وأظهرت النتائج أن أربعة آبار فقط كانت صالحة للشرب، في حين أن بقية الآبار غير ملائمة بسبب ارتفاع الأملاح الذائبة وزيادة تراكيز الكبريتات والبيكربونات والكلوريد، مما يشير إلى وجود مؤشرات واضحة على تلوث محتوى مصادر المياه.

كما أجرت سماح حسن أبوبكر وأخرون (2024) دراسة لتقدير جودة المياه الجوفية في منطقة الجوش من خلال تحليل اثنين عشر عينة من العيون الطبيعية والأبار المنزلية والزراعية، وشملت التحاليل: الرقم الهيدروجيني، التوصيلية الكهربائية، الأملاح الكلية الذائبة، العسرة الكلية، وتراكيز الأيونات الرئيسية. وقد كشفت النتائج، عند مقارنتها بمواصفة القياسية الليبية ومعايير منظمة الصحة العالمية، أن غالبية العينات غير مطابقة للحدود القياسية المعتمدة لمياه الشرب، مما يعكس وجود خلل في نوعية المياه الجوفية بالمنطقة.

١٠- خواص بعض المواد ذات العلاقة بال المياه الجوفية:

تعرف المسامية من الناحية العلمية بأنها مقياس لحجم المسامات أو الفراغات الموجودة بين جزيئات المواد، مثل الطين أو الرمل أو الحصى، أو غيرها من الرواسب المكونة للطبقات الجيولوجية. ويتم التعبير عن المسامية رياضياً من خلال نسبة حجم الفراغات إلى الحجم الكلـي للمادة، وعادةً ما تُعطـى على شـكل نـسبة مئـوية تـراوح بـين 0% و 100%.

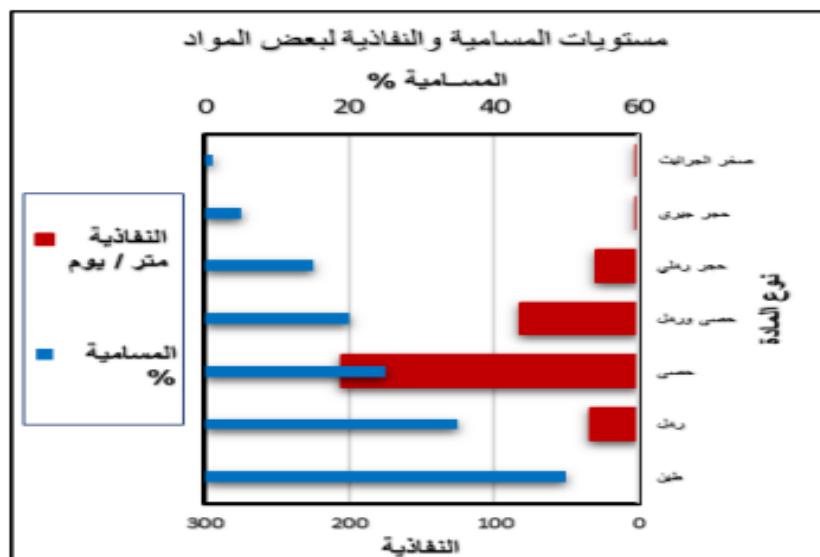
أما النفاذية فهي خاصية تعبر عن قدرة الماء على الحركة والمرور بين تلك المسامات، وتعتمد على حجم الفتحات، وتواصلها، وطبيعة المادة المكونة للوسط الجوفي.

يعرض الجدول (1) مستويات كل من المسامية والنفاذية لعدد من المواد المرتبطة بخصائص المياه الجوفية

جدول (1) مستويات المسامية والنفاذية لبعض المواد (كيلر، 2014).

نوع المادة	النفاذية (متر/يوم)	المسامية (%)
طين	0.041	50
رمل	32.8	35
حصى	205	25
حصى ورمل	82	20
حجر رملي	28.7	15
حجر جيري	0.041	5
صخور الجرانيت	0.0041	1

من خلال الشكل (1)، نلاحظ أن مادة الطين تتميز بمسامية مرتفعة ونفاذية ضعيفة، بينما تمتلك مادة الحصى مسامية منخفضة ونفاذية عالية. ويعني ذلك أن حركة المياه الجوفية تتم عبر المسامات والفراغات في الرسوبيات والتكتونيات الصخرية، حيث تسمح الطبقات ذات النفاذية العالية بانتقال أسهل وأسرع للمياه بين هذه المسامات. وبناءً على ذلك، تُعد طبقات الحصى من أفضل الخزانات الطبيعية للمياه الجوفية نظرًا لقدرتها العالية على تمرير المياه وتخزينها، مقارنة بالطبقات ضعيفة النفاذية مثل الطين، التي تحد من حركة المياه وتقلل من قدرتها التخزينية.



شكل 1. مستويات المسامية والنفاذية لبعض المواد

11- منطقة الدراسة : Study area

تقع منطقة الدراسة في سهل تندميرة (قدم الجبل) بالجزء الشمالي الغربي من ليبيا، تحديداً إلى الغرب من مدينة طرابلس بحوالي 265 كم بين خط طول (E^{11° 27' 45,82''}) و (E^{11° 27' 6,84''}) و خط عرض (N^{31° 56' 20,91''}) و (N^{31° 56' 27''}). ويحدها من الشمال سهل الجفارة، ومن الجنوب سلسلة جبال نفوسه ، ومن الشرق مدينة بدر ، ومن الغرب مدينة تيزي . وقدر عدد سكان المدينة بنحو 7000 نسمة وفق إحصائية السجل المدني لتندميرة لسنة 2024 م . وتُعد الزراعة من أهم الأنشطة الاقتصادية السائدة فيها، حيث تقع ضمن نطاق سلسلة جبال نفوسه.

12- جيولوجية منطقة الدراسة : Geological Study area

تُعد صخور البَيْسَت والتَّايِس من أهم الصخور الأساسية المنتشرة في منطقة الدراسة، إضافة إلى بعض الصخور التاربة. وتمتاز هذه الصخور بأنها شديدة الانهيار في المسامية والنفاذية، الأمر الذي يجعل وجود المياه الجوفية فيها محدوداً، ولا يظهر إلا في مناطق التشققات والفالق والتصدعات الناتجة عن الحركات الأرضية. وحتى في حال وجود المياه، فإن نوعيتها غالباً ما تكون غير جيدة نتيجة لضعف عمليات الترشيح داخل هذه الصخور.

كما تنتشر في المنطقة طبقات من الرمال والطين، ويعزى تكوين هذه الرواسب إلى عمليات الجريان السطحي للأودية المنحدرة من جبل نفوسه باتجاه السهول المحيطة.

أما صخور تكوين بئر الغنم، فهي من أقدم التكوينات الجيولوجية الظاهرة في منطقة الدراسة، وتظهر بوضوح في الأجزاء الشمالية الشرقية والغربية من واجهة الهضبة، يصل سمكها إلى أكثر من 200 متر. وتتوارد المياه الجوفية بشكل رئيسي في رسوبيات الحجر النبوي والطبقات الرملية والغرنية، وهي تكوينات معروفة بعنادها ب المياه الجوفية وإنجابتها العالية (النجار وعصام، 2009). وتنشر في المنطقة العديد من الآبار التي يتراوح عمقها بين 80 متراً و200 متراً، مما يعكس قدرة هذه التكوينات على تخزين وإنتاج كميات كبيرة من المياه.

13- هيدرولوجية منطقة الدراسة : Hydrological Study area

تعد المياه الجوفية من أهم مصادر المياه في منطقة الدراسة، نظراً لاعتماد السكان والأنشطة الزراعية عليها بشكل كبير. كما تنتشر الخزانات الجوفية في معظم التكوينات الجيولوجية بالمنطقة، مما يعزز من أهميتها الهيدرولوجية. وفيما يلي عرض لأهم هذه الخزانات الجوفية وخصائصها الهيدروليکية.

13-1 : الخزان الجوفي نالوت

يعد خزان نالوت الجوفي من الخزانات ذات الخصائص الهيدروليکية الضعيفة بشكل عام، إضافة إلى تدني جودة المياه فيه. ويفطي الخزان طبقة سميكة من المارل والطين تمتد حتى الطبقات غير المنفذة في كل من يفرن وقصر تغرنة.

يتراوح عمق الخزان بين 450 و50 متراً تحت مستوى سطح الأرض على امتداد جبل نفوسه، ويزداد العمق تدريجياً باتجاه الجنوب ليصل إلى ما بين 200 و450 متراً في منطقة غدامس. أما معدل الصرف فيُعد ضعيفاً جداً، حيث يتراوح بين 50 و70 م³/ساعة.
(EL-Baruni et al., 2000)

كما تتميز الخزان بأمارية منخفضة جداً؛ إذ أظهرت تجارب الضغط أن متوسط قيم الأمارية يتراوح بين:
 10^{-3} إلى 2.1×10^{-5} متر²/ثانية.

أما معامل التخزين فيُعد مرتفعاً نسبياً في المناطق المكشوفة (الخزان الحر)، حيث يصل إلى نحو 10^{-1} ، بينما يتراوح في المناطق المحصورة بين 1.7×10^{-3} إلى 2.6×10^{-4} . كما تراوح المسامية بين 11% و23% (EL-Baruni et al., 2000)

13-2 : الخزان الجوفي كُكلة (الكريتاسي السفلي)

يُعد خزان ككلة الجوفي أحد أهم الخزانات المائية في شمال غرب ليبيا، وهو خزان عابر للحدود تشتهر ككلة الجوفي كل من ليبيا وتونس والجزائر. إذ تبلغ مساحة انتشاره في الجزائر وتونس نحو 900 ألف كم²، بينما تقدر مساحته في ليبيا بحوالي 215 ألف كم² ممتدة على طول حوض دامنس غ.

(Sahara and Sahel Observatory (OSS), 2004).

تكون الخزان أساساً من رمال كوارتزية تتدرج حبيباتها من الناعمة إلى الخشناء جداً، إضافة إلى وجود حصى وطمي وطين ووحل متداخلين مع طبقات من الحجر الجيري. يُعطي الجزء العلوي منه بطبقات تعود إلى تكوين عين طي، المكون من الحجر الجيري الدولومي، وهي طبقة عالى اتصال هي دروليكي مباشر مع الخزان الجوفي ككلة.

(Sahara and Sahel Observatory (OSS), 2004).

3-13: المياه الجوفية في سهل الجفارة

يقع حوض سهل الجفارة في الجزء الشمالي الغربي من ليبيا، ويُعد من أهم الأحواض المائية في البلاد، إذ يشغل مساحة تقدر بنحو 20,000 كم². وتتنوع المياه الجوفية المخزونة داخل هذا الحوض على ثلاثة خزانات رئيسية هي: خزان سهل الجفارة وخزان أبو شيبة وخزان العزيزية (الجنابي، 2009) وينبع حوض سهل الجفارة هو المغذي الرئيس لأبار منطقة الدراسة، نظراً لامتداده الجيولوجي واتصاله الهيدرولوجي بطبقات المياه الجوفية المنتشرة في المنطقة.

14- المواد وطرق العمل: Methods and materials

تم جمع سبع عينات من المياه الجوفية لأبار منطقة الدراسة، المحفورة على أعماق مختلفة ضمن نطاق الخزان السطحي كما هو موضح في الشكل (2). وقد تم أخذ العينات من بعض الآبار الخاصة بالمزارعين، كما جرى تحديد موقع هذه الآبار على الخريطة باستخدام تطبيق Google Earth بالإضافة إلى جهاز تحديد الموضع الجغرافية (GPS)، حيث تم تسجيل خطوط الطول ودوائر العرض لكل بئر وفقاً لما ورد في الجدول (2).

ولأغراض التحليل الكيميائي، تم أخذ العينات بعد تشغيل الآبار لفترة زمنية كافية للتخلص من المياه الراكدة داخل الأنابيب. جُمعت العينات في عبوات بلاستيكية معقمة ومغطاة بسعة 1.5 لتر، وذلك وفق الإجراءات العلمية المتبعة. تمت عملية جمع العينات في نهاية شهر يوليو 2025م، ثم أُجريت التحاليل الكيميائية خلال شهر أغسطس 2025م في مختبر تحاليل المياه والتربيه - طرابلس.

وشملت التحاليل المختبرية قياس كلٍّ من: درجة الحموضة (pH) والتوصيل الكهربائي (EC) ومجموع الأملاح الذائبة الكلية (TDS) والعسرة الكلية محسوبة ككبرونات الكالسيوم (H_T) وتركيز كل من الكالسيوم (Ca) والماغنيسيوم (Mg) والصوديوم (Na) والبوتاسيوم (K) وتقدير البيكربونات والكربونات والكلوريد والنترات وكذلك قياس العدد الكلي للميكروبيات المهوائية عند درجة الحرارة (37 °C) لمدة 24 ساعة وكذلك بكتيريا المجموعة القولونية وبكتيريا القولونية الغائطية (E. Coli).

الشكل(2) يوضح توزيع الآبار في منطقة الدراسة



جدول رقم (2) الموقع الجغرافي للأبار من منطقة الدراسة

ملاحظات	خط العرض	خط الطول	عمق البئر (متر)	رقم البئر
اخذت العينة بعد ساعتين من التشغيل	31° 56' 17,88" N	11° 27' 28,01" E	110	Well 1
اخذت العينة بعد 3 ساعات من التشغيل	31° 56' 14,32" N	11° 27' 17,41" E	100	Well 2
اخذت العينة بعد 15 دقيقة من التشغيل	31° 56' 18,12" N	11° 27' 15,67" E	95	Well 3
اخذت العينة بعد 15 دقيقة من التشغيل	31° 56' 9,82" N	11° 27' 28,30" E	100	Well 4
اخذت العينة بعد 3 ساعات من التشغيل	31° 56' 6,84" N	11° 27' 23,12" E	100	Well 5
اخذت العينة بعد 4 ساعات من التشغيل	31° 56' 20,91" N	11° 27' 45,82" E	98	Well 6
اخذت العينة بعد 5 ساعات من التشغيل	31° 56' 6,94" N	11° 27' 37,58" E	100	Well 7

التحاليل الكيميائية (Chemical Analyses)

تم إجراء التحاليل الكيميائية لعينات المياه الجوفية باستخدام الأجزاء والطرق المعملية القياسية كما يلي

- قياس الأكسجين الميدروجيني (pH) تم قياسه مباشرة بعد جمع العينات باستخدام جهاز قياس الحموضة (pH Meter).
- قياس التوصيل الكهربائي (EC) باستخدام جهاز تحليل المياه متعدد الوظائف (Multi Meter).
- قياس المواد الصلبة الذائبة الكلية (TDS) باستخدام جهاز متعدد الوظائف (Multi Meter).
- قياس العسرة الكلية (TH) وكذلك أيونات الكالسيوم (Ca^{2+}) والمغنيسيوم (Mg^{2+}) باستخدام طريقة المعايرة بمحلول إيثيلين دي أمين ترا أسيتيك أسيد (EDTA).
- قياس أيون الكلوريد (Cl⁻) بالمعايرة باستخدام محلول قياسي من نترات الفضة (AgNO_3) وفق طريقة مور، مع استخدام دليل كرومات البوتاسيوم.
- تحديد تركيز الكبريتات (SO_4^{2-}) والنترات (NO_3^-) باستخدام جهاز المطيافية الضوئية (DR/3900 Spectrophotometer).
- قياس تركيز الصوديوم (Na^+) والبوتاسيوم (K^+) باستخدام جهاز الانبعاث الذري (Flame photometer).
- قياس البيكربيونات (HCO_3^-) بالمعايرة باستخدام محلول من حمض الكبريتيك المخفف بمعيارية 0.005 (N) مع استخدام دليل الميثيل البرتقالي.

15- النتائج والمناقشة

يبين الجدول (3) نتائج التحاليل الكيميائية التي اجريت على العينات وبمقارنته هذه النتائج المואصفات القياسية الليبية والعالمية تبين التالي :

جدول (3) نتائج التحاليل الكيميائية والمتوسط الحسابي لعينات مياه الآبار المدروسة

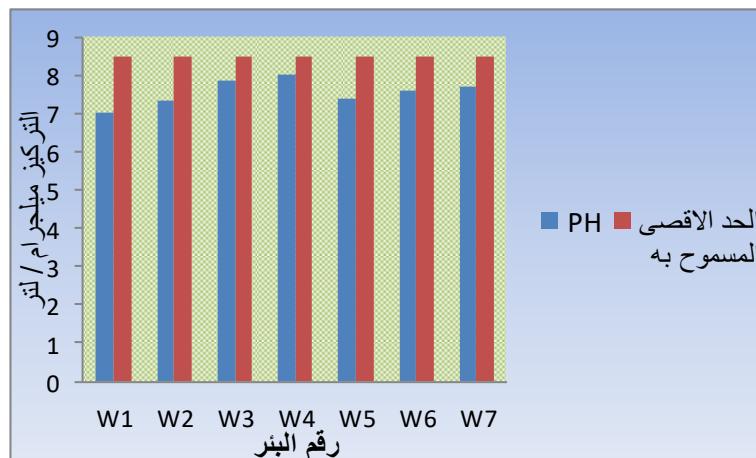
الايونات السليمة							الايونات الموجبة				العنصر رقم البتر	
HCO ₃ mg/l	SO ₄ ²⁻ mg/l	NO ₃ ⁻ mg/l	Cl ⁻ mg/l	K mg/l	Na mg/l	Ca ⁺ mg/l	Mg ²⁺ mg/l	T.H mg/l	TDS mg/l	EC μs/cm	PH	
213	311	0.2	284	12	197	60	75	466	1163	1809	7.00	W1
237	196	0.21	248	13	175	55	54	362	980	1513	7.32	W2
305	689	15.5	568	13.8	435	140	115	833	2300	3570	7.84	W3
213	287	0.45	230	13	232	50	39	287	1055	1610	8.00	W4
335	1001	2.5	674	11.6	710	126	99	733	2962	4560	7.41	W5
259	470	6.0	301	13.5	321	75	57	425	1489	2272	7.58	W6
257	371	0.0	284	12.7	304	70	39	337	1328	2024	7.69	W7
259.85	475	3.55	369.8	12.8	339.1	82.28	68.28	491	1611	2479	7.55	المتوسط الحسابي
-	250	45	250	40	200	-	-	500	1000	1538	6.5 – 8.5	المواصفات الفنية للبيئة لسنة 2015
150	400	50	250	20	-	200	150	-	1000	-	6.5 – 8.5	المواصفات العالمية

المواصفات العالمية	المواصفات القياسية الليبية لسنة 2015	رقم البتر							
		W7	W6	W5	W4	W3	W2	W1	العدد الكلي للميكروبات البوانية (M.CFU/24 ساعة)
-	500 مستعمرة / مل	16 / مل	35 / مل	33 / مل	33 / مل	30 / مل	10 / مل	306 / مل	العدد الكلي للميكروبات البوانية (M.CFU/24 ساعة)
-	مستعمرة / مل 100 / مل	0.0 / مل 100 / مل	0.0 / مل 100 / مل	0.0 / مل 100 / مل	0.0 / مل 100 / مل	0.0 / مل 100 / مل	6 / مل 100 / مل	0.3 / مل 100 / مل	البكتيريا المجموعة القولونية
-	3.0 احياناً	100 / مل 100 / مل	100 / مل	/ مل 100	/ مل 100	/ مل 100	/ مل 100	/ مل 100	البكتيريا القولونية (E.Coli) الغاثلية

جدول (4) نتائج التحاليل الميكروبولوجية لعينات مياه الآبار المدروسة

-1 المرقم الهيدروجيني (PH)

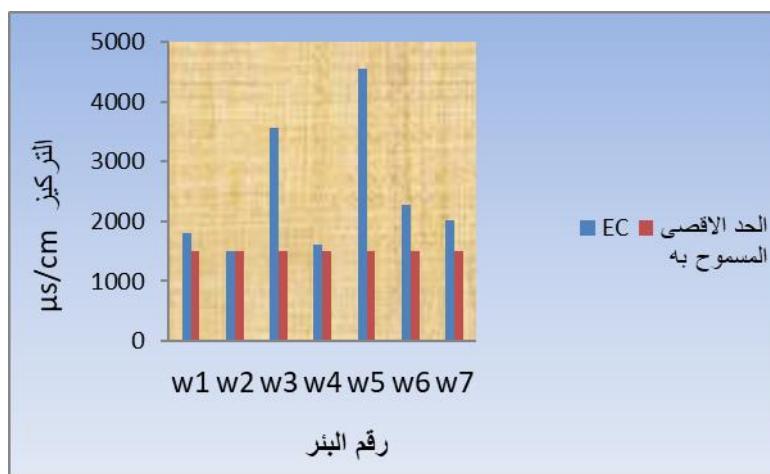
أظهرت نتائج التحاليل الموضحة في الجدول (3) والشكل (3) أن قيم الرقم الهيدروجيني لجميع آبار منطقة الدراسة جاءت ضمن الحدود المسموح بها، والبالغة (6.5 – 8.5) وفقاً للمواصفات الليبية لمياه الشرب لسنة 2015 والمعايير العالمية لمنظمة الصحة العالمية (WHO). وقد تراوحت القيم المقاسة بين (7 – 8) في جميع الآبار المدروسة، مما يشير إلى تواافق جودة هذه المياه مع المعايير القياسية من حيث درجة الحموضة.



شكل (3) يوضح مخطط درجة الحموضة (PH)

-2- التوصيل الكهربائي (EC)

أظهرت نتائج التحاليل الواردة في الجدول (3) والشكل (4) أن قيم التوصيل الكهربائي تراوحت بين (1513–4560) ميكروسيemens/سم. وقد سجلت العينة (W5) أعلى قيمة، تلتها على التوالي العينات (W4, W1, W7, W6, W3)، وجميعها تجاوزت الحدود المسموح بها وفق المواصفات القياسية المعتمدة لمياه الشرب. ويرجع الارتفاع الملحوظ في قيم التوصيل الكهربائي في بعض الآبار إلى زيادة معدلات السحب مقارنة بمعدلات التغذية الطبيعية للمياه الجوفية. أما البئر (W2) فقد جاءت قيمة التوصيل الكهربائي فيه ضمن الحدود المسموح بها وفقاً للمواصفة القياسية الليبية لسنة 2015.

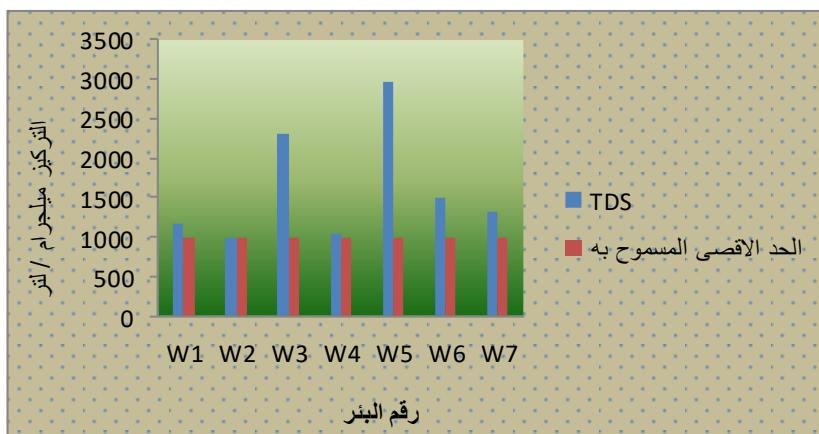


شكل (4) يوضح مخطط التوصيل الكهربائي (EC)

-3- الأملاح الذائبة الكلية (TDS)

أظهرت نتائج التحاليل الواردة في الجدول (3) والشكل (5) أن قيم الأملاح الذائبة الكلية تراوحت بين (1055–2962) ملجم/لتر. وقد سجلت العينة (W5) أعلى قيمة تركيز، تلتها على التوالي العينات (W3, W4, W1, W7, W6, W2)، وجميعها تجاوزت الحدود المسموح بها وفق المواصفات القياسية المعتمدة. في المقابل، سجلت العينة (W2) قيمة تركيز بلغت (980)

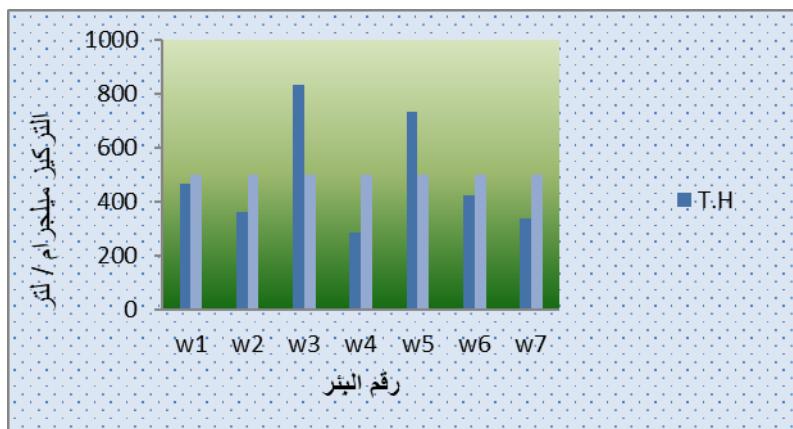
ملجم/لتر)، وهي ضمن الحدود المسموح بها وفق المواصفة القياسية الليبية والمعايير العالمية لمياه الشرب. ويعزى الارتفاع الملحوظ في نسبة الأملاح الذائبة الكلية في بعض آبار الدراسة إلى أن معدلات السحب تفوق معدلات التغذية الطبيعية للمياه الجوفية، مما يؤدي إلى زيادة ترکز الأملاح (الهيئة العامة للمياه، 2002).



شكل (5) يوضح مخطط مجموع الأملاح الذائبة (TDS)

4- الغُسْرَةِ الْكَلِيَّةِ (T.H)

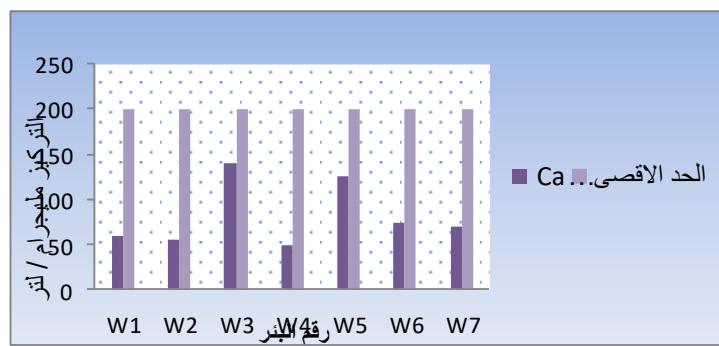
أظهرت نتائج التحاليل الواردة في الجدول (3) والشكل (6) أن قيم الغُسرة الكلية، محسوبة على هيئة كربونات الكالسيوم، تراوحت بين 287-833 ملجم/لتر. وقد سجلت العينة (W3) أعلى قيمة للغُسرة، تليها العينة (W5) بقيمة بلغت 733 ملجم/لتر. أما باقي العينات فقد جاءت قيم الغُسرة فيها ضمن الحدود المسموح بها وفق المواصفات القياسية الليبية والعالمية لمياه الشرب. وتشير هذه النتائج إلى أن ارتفاع الغُسرة في العينتين (W3) و (W5) قد يعكس زيادة في تركيز أيونات الكالسيوم والمغنيسيوم مقارنة بباقي آبار منطقة الدراسة.



شكل (6) يوضح مخطط الغُسرة الكلية في صورة كربونات كالسيوم (T.H)

5- الكالسيوم (Ca)

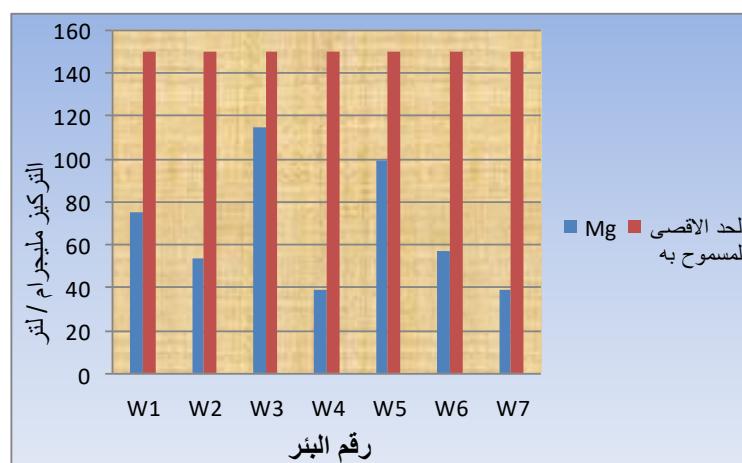
أظهرت نتائج التحاليل الواردة في الجدول (3) والشكل (7) أن قيم تركيز أيون الكالسيوم في جميع العينات كانت ضمن الحدود المسموح بها وفق المواصفات القياسية الليبية والعالمية لمياه الشرب، حيث تراوحت القيم بين 55-140 ملجم/لتر.



شكل (7) يوضح مخطط الكالسيوم في ابار الدراسة (Ca)

6- المغنيسيوم (Mg)

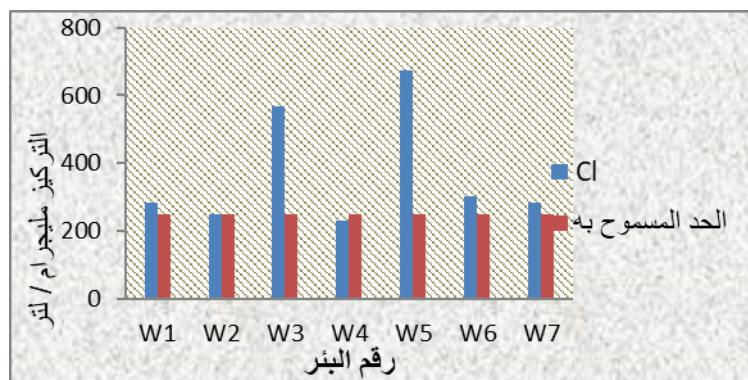
أظهرت نتائج التحاليل الواردة في الجدول (3) والشكل (8) أن تركيز أيون المغنيسيوم في جميع العينات كان ضمن الحدود المسموح بها وفق المعايير القياسية المعتمدة لمياه الشرب، حيث تراوحت القيم بين (39–115 ملجم/لتر).



شكل (8) يوضح مخطط الماغنيسيوم في ابار الدراسة (Mg)

7- الكلوريد (Cl⁻)

أظهرت نتائج التحاليل الواردة في الجدول (3) والشكل (9) أن تركيز أيون الكلوريد تراوح بين (230–674 ملجم/لتر). وقد سجلت العينة (W5) أعلى قيمة، في حين سجلت العينة (W4) أدنى قيمة تركيز. أما العينات الخمسة الأخرى، وهي (W7, W1, W6, W3, W5)، فقد تجاوزت قيم تركيزها الحدود المسموح بها وفق المعايير القياسية المعتمدة لمياه الشرب.

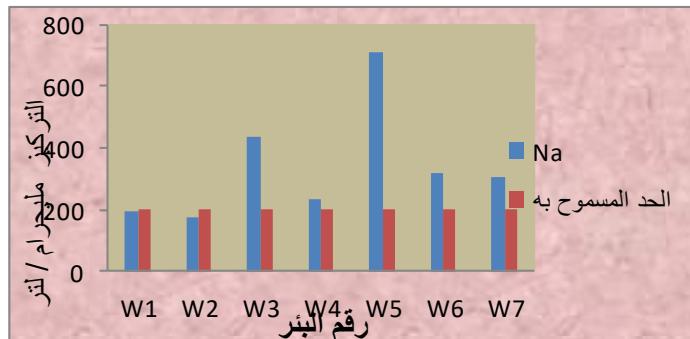


شكل (9) يوضح مخطط الكلوريد في ابار الدراسة (Cl)

-8

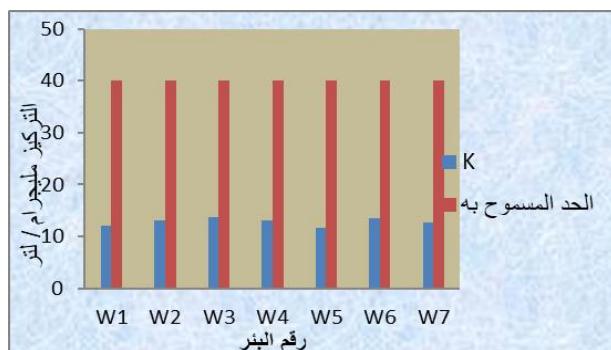
أظهرت نتائج التحاليل الواردة في الجدول (3) والشكل (10) أن قيم تركيز أيون الصوديوم تراوحت بين (710-175 ملجم/لتر)، حيث سجلت العينة (W5) أعلى قيمة، فيما سجلت العينة (W2) أدنى قيمة تركيز. وقد تجاوزت قيم تركيز الصوديوم في العينات الخمسة (W4, W7, W6, W3, W5) الحدود المسموح بها وفق المواصفات القياسية المعتمدة لمياه الشرب. ويُعد تركيز أيونات الصوديوم المعتمد في الماء ذات أهمية في الحفاظ على ضغط الدم، بينما قد يؤدي ارتفاع تركيزه إلى تحفيز نمو بعض الخلايا السرطانية.(WHO, 2003)

شكل (10) يوضح مخطط الصوديوم في ابار الدراسة (Na)



٩- البوتاسيوم (K)

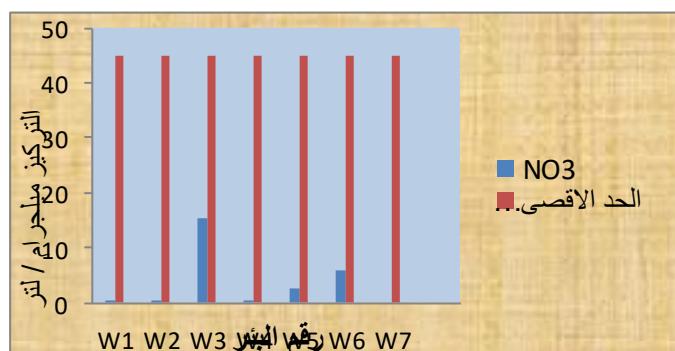
أظهرت نتائج التحاليل الموضحة في الجدول (3) والشكل (11) أن تركيز أيون البوتاسيوم تراوّح بين 11.6 و 13.8 ملجم/لتر، وهي ضمن الحد المسموح به وفقاً للمعايير المعتمدة.



شكل (11) يوضح مخطط البوتاسيوم في أيام الدراسة (K)

- النتائج: (NO₃)₂

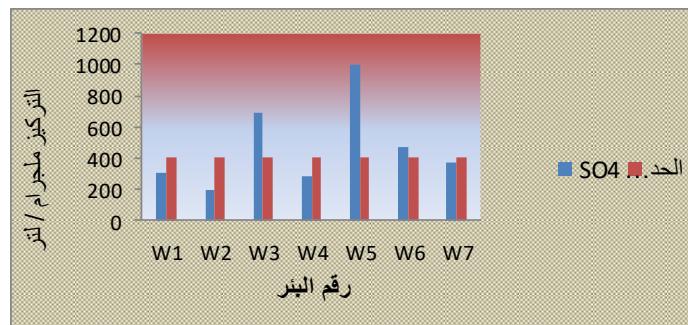
أظهرت نتائج التحاليل الموضحة في الجدول (3) والشكل (12) أن تركيز أيون النترات تراوح بين 6.0 و 15.5 ملجم/لتر، وهو ضمن الحدود المسموحة بها وفقاً للمواصفات المعتمدة.



شكل (12) يوضح مخطط النتائج في اطار الدراسة (No3)

11- الكبريتات: (SO_4^{2-})

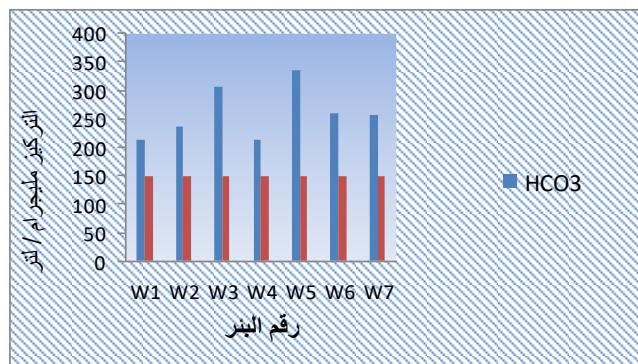
أظهرت نتائج التحاليل الموضحة في الجدول رقم (3) والشكل رقم (13) أن تركيز أيون الكبريتات تراوح بين 196 و 1001 ملجم/لتر. وقد سجلت العينة (W5) أعلى قيمة تركيز، في حين سجلت العينة (W2) أدنى قيمة تركيز. كما أظهرت النتائج أن العينات الخمسة (W1، W2، W3، W6، W7) تجاوزت الحدود المسموح بها وفقاً للمواصفات الليبية المعتمدة لعام 2015. ويعزى ذلك إلى وجود تركيب جبسي في التكوين الجيولوجي للخزان الجوفي لهذه الآبار (العماري خيري عبد الرزاق مصباح، 2018).



شكل (13) يوضح مخطط الكبريتات في آبار الدراسة (SO_4^{2-})

12- البيكربونات: (HCO_3^{-})

أظهرت نتائج التحاليل الموضحة في الجدول (3) والشكل (14) أن تركيز أيون البيكربونات تراوح بين 213 و 335 ملجم/لتر. حيث سجلت العينة (W5) أعلى قيمة تركيز، بينما سجلت العينة (W4) أدنى قيمة تركيز. وتعتبر هذه القيم أعلى من الحدود المسموح بها وفقاً للمواصفات المعتمدة. وقد يرجع ذلك إلى التكوين الصخري لأنابيب الدراسة (العماري خيري عبد الرزاق مصباح، 2018).



شكل (14) يوضح مخطط البيكربونات في آبار الدراسة(HCO_3^{-})

◆ نتائج التحاليل الميكروبولوجية :

أظهرت نتائج التحاليل الجرثومية لعينات مياه الآبار المدروسة، كما هو موضح في الجدول رقم (4)، أن جميع العينات كانت خالية من أي تلوث بكتيري، باستثناء البئر رقم (W2) الذي تجاوزت نتائجه الحدود المسموح بها وفق المواصفة القياسية الليبية.

16-الخلاصة :

خلصت هذه الدراسة إلى أن العينات المدروسة أظهرت مطابقة للحدود المسموح بها وفق المواصفات الليبية ومنظمة الصحة العالمية لمياه الشرب في ما يتعلق بالمتطلبات العامة لكل من الأُوكسجيني (7.55)، والمغنيسيوم (68.28)، والكلاسيوم (82.28)، والبوتاسيوم (12.8)، إضافة إلى النترات التي سجلت متوسطاً يقدر بـ(3.55). وفي المقابل،

كشفت نتائج التحاليل الكيميائية الخاصة بالأملاح الذائبة الكلية والتوصيل الكهربائي عن عدم مطابقتها للمعايير المعتمدة، حيث تجاوزت المتوسطات الحسابية للأبار الحدود المسموح بها في المعايير القياسية الليبية رقم (82) لسنة 2015 وفي إرشادات منظمة الصحة العالمية، إذ بلغت قيم الأملاح الذائبة الكلية (L) (1611mg/L)، والتوصيل الكهربائي ($2479\mu\text{S/cm}$) والكبريتات (475mg/L) ، والعسر الكلي المحسوب ككريونات الكالسيوم (L) (82.28mg/L) والصوديوم (339.1mg/L) وهي جميعها قيم تفوق الحدود المقبولة لمياه الشرب. ووفق هذه النتائج، يتضح أن المياه المدروسة غير صالحة للاستهلاك البشري من الناحية الكيميائية. أما من الناحية الجرثومية، فقد بينت نتائج التحاليل الميكروبية أن معظم عينات المياه كانت خالية من أي تلوث بكتيري، باستثناء البئر رقم (W2) الذي تجاوزت نتائجه الحدود المسموح بها في المعايير القياسية الليبية. مما يشير إلى عدم ملائمتها للاستخدام البشري من الناحية الميكروبية. وبذلك توضح الدراسة أن مياه الآبار في المنطقة غير ملائمة للشرب كيميائياً، مع ضرورة الحذر من البئر (W2) بسبب تلوثه الجرثومي.

17-التوصيات :

- إجراء دراسات هيدرولوجية وجيوфизيكية شاملة في المنطقة للتعرف على حدود الأحواض الجوفية وعمقها وتقدير كميات المياه المتاحة بدقة.
- تنفيذ بحوث دورية حول تلوث المياه الجوفية بهدف رصد ومراقبة التغيرات المحتملة في نوعية المياه، وابتکار الحلول المناسبة لمعالجة أي تدهور قد يحدث.
- ضرورة تسجيل وترخيص الآبار الجوفية لدى إدارة الموارد المائية، مع متابعة أوضاعها التشغيلية بشكل دوري للحد من الاستغلال العشوائي.
- تعزيز برامج النوعية البيئية المتعلقة بترشيد استهلاك المياه بما يتوافق مع الظروف المناخية وطبيعة الطبقات الحاملة للمياه في المنطقة.
- تطبيق تقنيات ملائمة لإعادة تغذية المياه الجوفية مثل إنشاء خزانات أو آبار تغذية تسمح بتسرب المياه السطحية إلى الطبقات العميقة وتحسين المخزون الجوفي.
- توثيق وتحديث البيانات الخاصة بالخزانات الجوفية بشكل مستمر، بما يسهم في إتاحة قاعدة بيانات علمية دقيقة يمكن للباحثين الاعتماد عليها في التحليل والتقييم.
- التوصية بعدم استخدام المياه المستخرجة من آبار سهل الجفارة بمنطقة تندميرة للشرب، وحصر استخدامها في الري ضمن الحدود المسموح بها وفي الأغراض العامة غير المتعلقة بالاستهلاك البشري المباشر.

المراجع References

أولاً: المراجع العربية

- [1]. عبد السلام الوكوال ، (2006) : دراسة تحليلية لتلوث المياه الجوفية بأيوني النيترات والنتريت وبعض الخواص الفيزيائية والكيميائية في آبار شعبية مزدة، رسالة ماجستير، أكاديمية الدراسات العليا، طرابلس، ليبيا ، ص 20 – 21 .
- [2]. هدى عساف ومحمد المصري، (2007) : مصادر تلوث المياه الجوفية، قسم الوقاية والأمان، هيئة الطاقة الذرية السورية، دمشق ، ص 2 .
- [3]. فرج عبد القادر، (2012) : النمو السكاني وأثره على استهلاك المياه في مدينة المرج، قدمت هذه الدراسة لاستكمال الدراسات العليا لمتطلبات درجة الإجازة "الماجستير" بكلية الآداب قسم الجغرافيا.
- [4]. الجديدي ، حسن محمد ، (1998) : أسس الهيدرولوجية العامة ، منشورات جامعة طرابلس الفاتح ، ص 261 .
- [5]. القاضي ، مصطفى عاشور ، (2002) : الاستغلال الجائر للمياه الجوفية بالزاوية والمناطق المحيطة بها وأثرها على جودتها ، رسالة الماجستير (غير منشورة) ، قسم الجغرافيا ، كلية الآداب ، جامعة السابع من ابريل ، الزاوية .

- [6]. اسامه عمر ، احمد ، (2007) : المياه الجوفية في شعبية مزدة ، دراسة في جغرافية المياه ، رسالة ماجستير (غير منشورة) ، قسم الجغرافيا ، أكاديمية الدراسات العليا ، طرابلس .
- [7]. العماري خيري و عبدالرازق مصباح ، (2018) : استخدام مؤشر جودة المياه لتقييم جودة المياه الجوفية في التواحي الاربعة في ليبيا . مجلة علوم البحار والتقنية البيئية ، المجلد 4 ، العدد 2 . ص 37-24 .
- [8]. سماح ابوبكر ، نهى خلإفة ، محمد ارحومة ، (2024) : تقييم جودة المياه الجوفية بمنطقة الجوش - غرب ليبيا . مجلة القلم المبين ، الجزء الاول ، العدد 16 .
- [9]. كيلر، (2014) : الجيولوجيا البيئية ، سلسلة الكتب الجامعية المترجمة ، العلوم الأساسية . ص 253 .
- [10]. النجار وعصام محمد ، (2009) : دراسة جيولوجية وهيدرولوجية عن منطقة بدر ، مؤتمر غربان للعلوم الأساسية ، غربان ليبيا .
- [11]. حسن كشاش الجنابي ، (2009) : تحليل جغرافي لا مكانية تحقيق الامن المائي في ليبيا ، مجلة ديالي ، العدد 41 ، ص 5 .
- [12]. الهيئة العامة للمياه ، (2002) : تقارير فنية دراسة تداخل مياه البحر في المياه الجوفية مدينة طرابلس ، ليبيا .
- [13]. المركز الليبي للاستشعار عن بعد وعلوم الفضاء. (2015) تقرير/ الموارد المائية في إقليم الجبل الغربي. طرابلس، ليبيا.

ثانياً: المراجع الإنجليزية

- [1]. EL- Baruni, S. S., EL- Futasi, R. H., and Maaruf, A. M. 2000. Hydrogeology of Ghadamis Basin, NW Libya. In: The Geology of Northwest Libya (Eds. Salem. M.J, Oun. K.M, and Seddig. H.M). Gutenberg Press, Malta, Vol.3, p.p. 269-290.
- [2]. Sahara and Sahel Observatory (OSS). 2004. The North-Western Sahara Aquifer System (Libya, Algeria, Tunisia) – Vol 2: Hydrogeology, General Water Authority, Tripoli, Libya, pp.164. Unpublished Report.
- [3]. WHO (World Health Organization) . 2003. Guidelines for drinking Water quality. Geneva.
- [4]. El-Bakai, M.T., 1997. Petrography and palaeoenvironment of the Sidi as Sid Formation in Northwest Libya. Petroleum Research Journal, 9, pp.9-26.