

دراسة هيدروكيميائية لمنطقة الكفل (جنوب محافظة بابل/العراق)

أمير جواد كاظم
 الهيئة العامة للمياه الجوفية/ بغداد
 Ajk77_2006@yahoo.com

الخلاصة

تمثل منطقة الكفل من المناطق الإستراتيجية والحيوية من الناحية الزراعية في محافظة بابل بالإضافة الى عدد القرى التابعة الى هذه الناحية والتي تعاني من شحة المياه في فصل الصيف، يبلغ مساحة منطقة الدراسة 346.6 كيلومتر مربع والتي تقع على جانبي الطريق المؤدية بين محافظة بابل والنجف الاشرف.

تم اختيار سبعة عشر بئر للدراسة وهي (ابو سميج 1,2 ، رانجية 1,2,3 ، هميسانية 1,2 ، ابو غزال ، هور السلطان ، الرستمية ، جازرية 1,2 ، ظاهر مجبل بالإضافة الى أبار مجموعة من المدارس وهي الشهابية ، الطليعة ، سبأ و طرابلس وبالاغتماد على هذه الآبار تم تحديد منسوب المياه الجوفية في المنطقة وقد تراوحت بين 2-5 م عن مستوي سطح الأرض وتم تصحيح هذه المناسيب نسبة الى مستوي سطح البحر وتم رسم خرائط توضح مناسيب المياه الجوفية الثابتة والمتحركة في منطقة الدراسة.

بالاعتماد على التحاليل الكيميائية لمياه هذه الآبار تم تحديد الصفات الفيزيائية والكيميائية للمياه الجوفية لمنطقة الدراسة وللموسمين الرطب والجاف وقد تراوحت التوصيلية الكهربائية بين (1500-30000) مايكروموز/سم للموسمين الجاف و بين 1335-25000 خلال الموسم الرطب، وقيم المواد الصلبة الذائبة تراوحت بين (770-8560) جزء بالمليون للموسم الرطب و (1200-19000) جزء بالمليون خلال الموسم الجاف وتم رسم خرائط كنتورية توضح توزيع المواد الصلبة الذائبة في منطقة الدراسة.

تم تحديد نوعية المياه الجوفية لمنطقة الدراسة وبالاغتماد على ثلاث تصانيف للمياه الجوفية وكانت من نوع - Slightly Strongly Brakish water.

رسم مجموعة من الخرائط الكنتورية توضح توزيع الأملاح الذائبة في المنطقة وخرائط للتوصيلية الكهربائية بالإضافة الى خارطة توضح عمق الآبار وحركة واتجاه المياه الجوفية في المنطقة.
 حركة واتجاه المياه الجوفية في منطقة الدراسة كانت باتجاه المبالز الرئيسية والفرعية في منطقة الدراسة ومنها مبزل حلة - كفل والمبالز الفرعية التي تتفرع منه.

ABSTRACT

The studied area (Al-Kifill City) is located on the main road between Babylon and Al-Najaf Al-Ashraf governorates. The area is about (346.653) km² and the geographic coordinates is longitude (30' - 44° 20' 00") and latitude (44° 29' 00" - 32° 11' 00" 27° 32').

The hydrochemical study for Al-Kifill area is performed on (17) wells selected in different locations of the territory. Many of the villages within studied area suffered from water scarcity, especially in the summer season cause reduction in agricultural activity .

The result of the study shows that groundwater level is noted between (17-19) m during dry season and (12.5-15) m during wet season.

The chemical analysis of groundwater is made. The Electrical Conductivity (EC) is between (1500 μ .s/cm during wet season. The μ .s/cm during dry season and between (1300 – 25000) μ – 30000) value of Total Dissolved Solids (TDS) is between (1200 – 19000) ppm during dry season and between (900 – 18000) ppm during wet season .

The regional trend of groundwater movement in the studied area is generally towards the southwest in the wet season and the northeast in the dry season.

The groundwater in the studied area is generally not potable except for some types of industries, animal drinking, most types of crops and for building purposes.

1- المقدمة:

تعتبر شحة المياه هي السبب الأساسي لعمل هذه الدراسة حيث تعتبر منطقة ناحية الكفل من المناطق المهمة من الناحية الزراعية بالإضافة إلى عدد القرى والسكان القاطنين في تلك القرى. وبموجب طلب من مجلس محافظة بابل تم انجاز مجموعة من الآبار عام 2009م في الناحية والتي تراوحت أعماقها 8-18م والتي اعتمدت لهذه الدراسة (جدول رقم 1)، ومن خلال الجولات التي رافقت عمليات الحفر لهذه الآبار لوحظ ان اغلب سكان تلك القرى يعتمد على مياه الآبار لاستخدامات الشرب وإرواء الحيوانات بالإضافة إلى زراعة قطع أراضي صغيرة مجاورة إلى منازلهم على الرغم من علم اغلبهم من عدم صلاحية اغلب مياه هذه الآبار للاستخدام البشري.

اما بالنسبة الى إرواء الأراضي الزراعية الكبيرة فيعتمدون بشكل أساسي في سقيها في موسم الصيف على مياه المبزل الرئيس في المنطقة مبزل حلة – كفل نتيجة لجفاف القنوات النهرية الموجودة في المنطقة والذي تتميز مياهه بملوحة عالية بالإضافة إلى انه يعتبر التصريف الرئيس للمياه الثقيلة لمدينة الحلة.

2- الموقع:

تمثل منطقة الدراسة الجزء الجنوبي من محافظة بابل في وسط العراق (شكل رقم 1) حيث تمثل الجزء الشرقي من منطقة الفرات الأوسط وتقع المنطقة على جانبي الطريق الذي يربط محافظة بابل بمحافظة النجف الاشراف مارا بناحية الكفل وتمثل المنطقة أراضي زراعية تعتمد على مياه الفرات والقنوات المتفرعة.



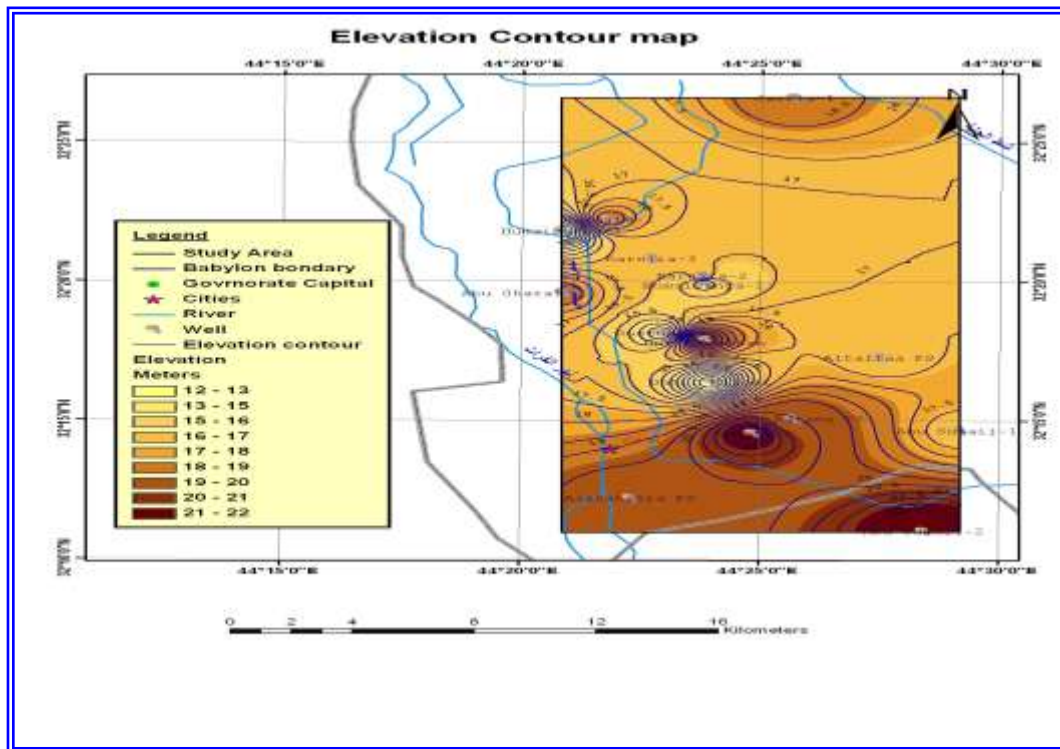
شكل رقم (1) خارطة موقعه لمنطقة الدراسة

جدول رقم (1) يوضح احداثيات واعماق ابار الدراسة

No.	Well name	Depth m	North	East
1	Hor Alstan	10	32°17'55"	44°23'50"
2	Rustumaia	10.5	32°18'08"	44°22'55"
3	Abu Ghazal	9	32°19'34"	44°20'50"
4	Dhahir mjbl	12	32°16'23"	44°23'58"
5	Humaisanya-1	18	32°21'47"	44°20'49"
6	Humaisanya-2	14	32°19'56"	44°23'47"
7	Rarnjia-1	12	32°22'14"	44°21'47"
8	Rarnjia-2	10	32°20'11"	44°23'45"
9	Rarnjia-3	10	32°20'48"	44°22'41"
10	Jazria-1	16	32°26'35"	44°25'39"
11	Jazria-2	11	32°14'32"	44°24'50"
12	Abu Sumaij-1	17	32°14'38"	44°29'09"
13	Abu Sumaij-2	8	32°10'14"	44°26'26"
14	Tarabls primary S.	12	32°15'02"	44°25'41"
15	saba Aalama P. S.	12	32°15'03"	44°25'42"
16	Alshahabia P.S.	12	32°12'12"	44°22'18"
17	Altaliaa P.S.	12	32°17'15"	44°27'28"

3- طبوغرافية منطقة الدراسة:

تقع منطقة الدراسة ضمن السهل الرسوبي يبلغ الانحدار العام حوالي 18 سم لكل كيلو متر كما توجد انحدارات ثانوية أخرى حيث تنحدر الأراضي من الجهات الشمالية والغربية باتجاه الأجزاء الشرقية الجنوبية وبالعكس كما إن المنطقة تحوي على كثير من القنوات النهرية وباتجاهات مختلفة والمحفورة من قبل الأهالي والتي تمتاز بارتفاعها نسبة إلى منسوب المصدر الرئيسي للإرواء (نهر الحلة) مما يجعل المياه فيها ضئيلة إلا في حالة ارتفاع المنسوب في القناة الرئيسية (نهر الحلة). بالإضافة إلى وجود الكثير من المبازل وبعض التلال والمرتفعات التي لا يتجاوز ارتفاعها من 2-3 م عن سطح الأرض بالإضافة إلى وجود اثر تاريخي في المنطقة وهو مرتفع البرس قرب مقام نبي الله إبراهيم الخليل (ع).



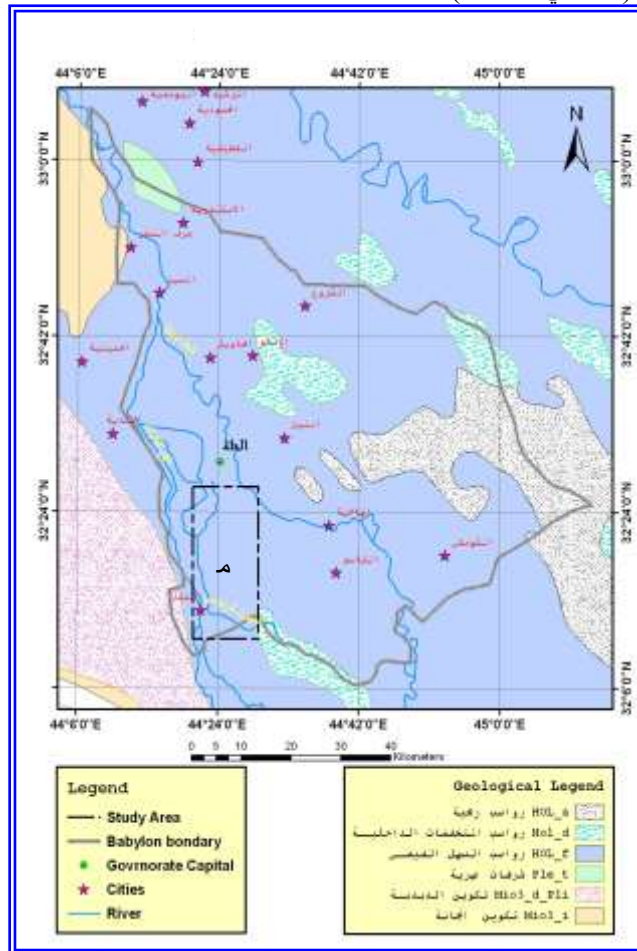
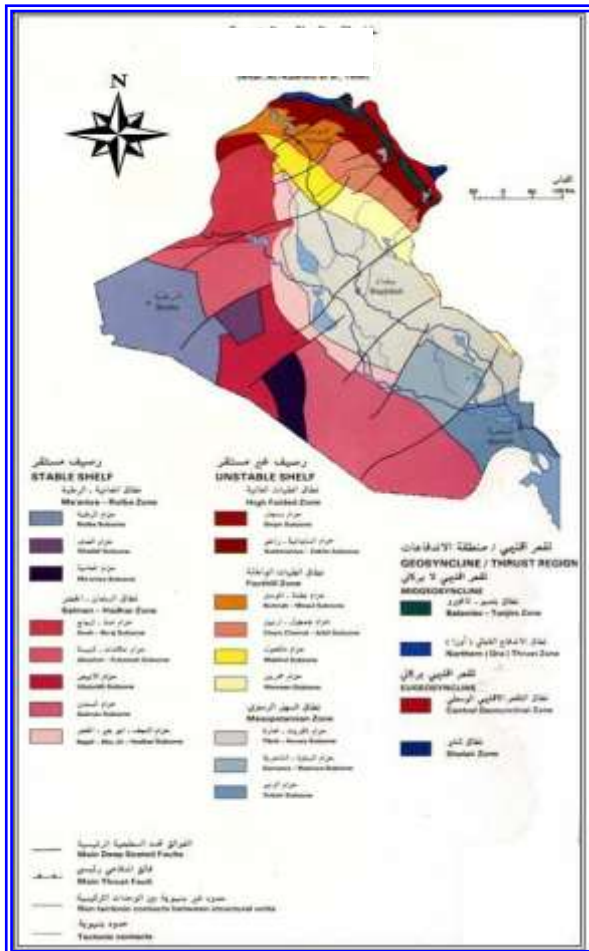
شكل رقم (2) خارطة توضح ارتفاع الآبار عن مستوي سطح البحر مقاسه

- جيولوجية وتكتونية منطقة الدراسة:

ان منطقة الدراسة تتمثل بترسبات العصر الرباعي التي تتمثل بترسبات السهل الفيضي Flood plain deposits لنهر الفرات وتتكون من ترسبات الطين والغرين والرمل الناعم مع ترسبات من الجبس والأملاح الناتجة من تبخر المياه الجوفية (Sissakian,2000) وبلغ معدل وجود الجبس (4.42%) والمترسب من محلول فوق الإشباع من منطقة قارية جافة تحت تأثير التبخر الشديد (مانع، 2003) كما توجد ترسبات ملئ المنخفضات Depression Fill sediments وهذه تمثل ترسبات نهر الفرات أثناء فترة الفيضانات وتتألف بصورة عامة من طبقات الرمل الناعم Fine soft Sand بالإضافة إلى الغرين والطين (Parsons,1957).

كما تنتشر بصورة اقل ترسبات الالهوار الجافة والمتكونة من الطين والغرين ومواد عضوية، من خلال عمليات النمذجة المباشرة المرافقة لعمليات الحفر لأبار الدراسة لاحظنا إن الترسيبات الحديثة ضمن منطقة الدراسة تمثل تعاقب من الطين والغرين والرمل الناعم (شكل رقم 3).

تقع منطقة الدراسة ضمن حزام تكريت - عمارة ضمن نطاق السهل الرسوبي في منطقة الرصيف غير المستقر (AlKadimi et al,1996) (شكل رقم 4) اما فيما يخص تكتونية السهل الرسوبي فقد وصف (Less & falcon,1952) انه حوض ضخم يمثل طية مقعرة كبيرة نشط تكتونيا ويمر بمرحلة تجلس مع وجود دكات رفع موضعية صغيرة Local minor up lift ، ان تكون هذا المقر الارضي مرتبط بحركة بناء الجبال التي تحدث في مرتفعات زاكروس والتي لا تزال مستمرة لحد الان، وان هذا الحوض يستقبل نواتج عمليات التعرية والتجوية للمنطقة الجبلية مع استمرار عمليات الهبوط ومن الدلائل على الهبوط بقاء الالهوار والمستنقعات طويلا دون ان تتدنر والا لكانت قد ملئت بترسبات دجلة والفرات (الفراجي، 1990).



5- أهداف الدراسة

نتيجة للعجز المائي الحاصل في نهر الفرات الذي انعكس بدوره على عجز مائي للقناة الرئيسية المتفرعة منه المتمثلة بشط الحلة الذي يعتبر المصدر الرئيسي للارواء وللمياه السطحية في محافظة بابل لذا برزت الحاجة الى المياه الجوفية لسد جزء من النقص الحاصل بالمياه السطحية لذا فإن أبرز أهداف هذه الدراسة هي:

1. دراسة توزيع التوصيلة الكهربائية الاملاح المذابة .
2. تحديد حركة واتجاه المياه الجوفية ضمن منطقة الدراسة.
3. تحديد نوعية المياه الجوفية.
4. ومن النقاط اعلاه نتمكن من تحديد مناطق استثمار المياه الجوفية.

6- طرق العمل:

1. الاشراف والمتابعة على عمليات حفر الابار ووصف النماذج (Cutting)
2. متابعة عمليات فحص الابار وقياس المناسيب الثابتة والمتحركة ونمذجة المياه لغرض التحليل المختبري وقياس تصارييف الابار.
3. تسجيل احداثيات الابار ومناسيبها عن مستوي سطح البحر باستخدام جهاز GPS.
4. قياس التوصيلية الكهربائية للنماذج المائية وكذلك كمية الاملاح المذابة و pH باستخدام pH meter و Ec meter حقليا ومختبريا و المواد الصلبة المذابة وبمعدل مرتين لكل بئر مرة خلال الموسم الرطب (تشرين الاول-اذار) ومرة خلال الموسم الجاف(نيسان-ايلول).
5. رسم خرائط موقعية وجيولوجية وهيدروجيولوجية وخارطة مناسيب لمنطقة الدراسة باستخدام برنامج ArcGIS اصدار (9.2) وهو برنامج متطور من اصدار شركة Esri.
6. تسقيط النقاط المائية ومعالجة البيانات المتعلقة بالنقاط المائية.
7. تفسير الخرائط المستحصلة من عمليات التحليل والمعالجة للوصول الى الاستنتاجات وعلى ضوءها تم تحديد التوصيات.

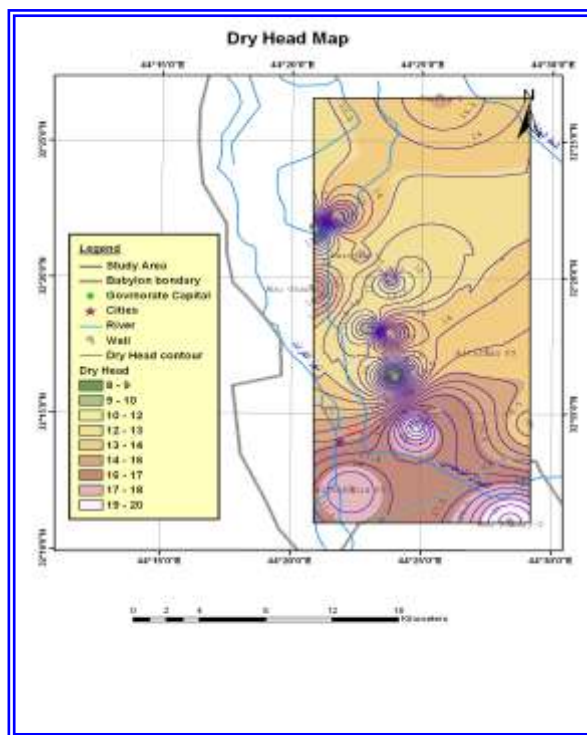
7- هيدروجيولوجية المنطقة

إن الواقع الهيدروجيولوجي في السهل الرسوبي يسيطر عليها بواسطة نهري دجلة والفرات. حيث ان نهر الفرات عند دخوله السهل الرسوبي يصبح نهرا ملتوبا وغير منتظم وخاصة جنوب الهندية ويكون منسوبه اعلى من نهر دجلة ولهذا تسقى اراضي شمال غرب وجنوب بغداد من نهر الفرات (Buringh, 1960) ويعتبر نهر الحلة من اهم القنوات المتفرعة من نهر الفرات عند سدة الهندية ويجري مسافة 36 كم تقريبا قبل ان يصل الحلة ويعتبر المورد الرئيسي للمياه في المدينة. ويتفرع من هذا النهر الكثير من القنوات والانهر الصغيرة المهمة مثل قناة الرارنجية والطهمازية والمكرية والتي تستخدم لسقي الاراضي الزراعية. وهناك الكثير من القنوات النهرية المتفرعة بصورة مباشرة من نهر الفرات اهمها جدول الكفل (قناة رئيسية مبطنة جزئيا) والتي تمتد بموازات نهر الفرات والتي يتفرع منها قنوات عديدة منها السيفور وقناة الحلة ، والقتلة، خماس و النجمية ، والقناة الاولى والثانية مبطنتان مع فروعهما وتعتبر هذه القنوات حاليا مهجورة نتيجة لشحة المياه وخصوصا في فصل الصيف. تبلغ مساحة حوض التغذية لمقدم نهر الفرات عند سدة الهندية بحدود 247200 كم² وتم تسجيل اعلى منسوب لمؤخرة سدة الهندية 32.10 م ف/1969/5 بقابلية تصريف مقدارها 2858 م³/ثا وتم تسجيل اوطأ منسوب 23.15 م بتاريخ 1973/9/24 يقابله تصريف 27 م³/ثا (الش ي 19 هربلي، 1989)

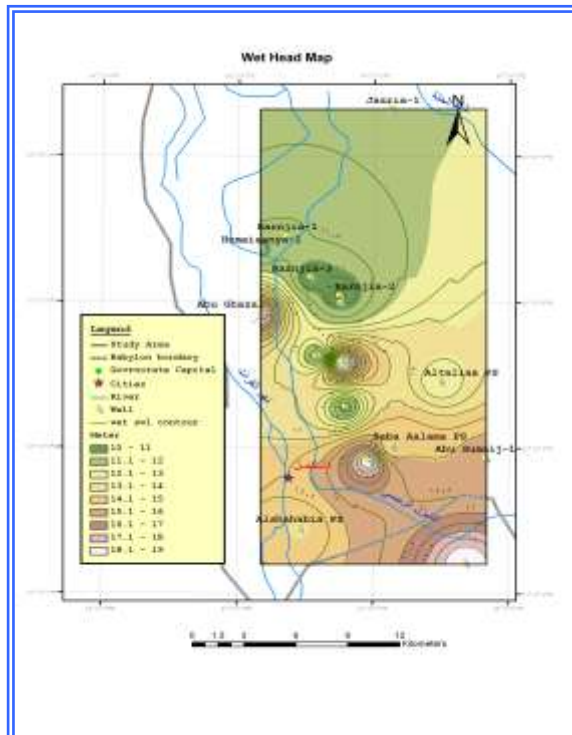
8- هيدروجيولوجية المنطقة

تقع منطقة الدراسة في منطقة ما بين النهرين السفلي (جنوب بغداد) وتعتبر رواسب العصر الرباعي هي الخزان الرئيسي للمياه، وترسبات هذه الفترة تعتبر مكمنا مائيا مفتوحا وتتألف هذه الترسبات من الغرين والطفل بصورة رئيسية حيث تكون ذات نفاذية قليلة. يصل سمك المكنن إلى حوالي 20 م بالإضافة إلى طبقات الرمال وأحيانا الحصى الناعم المخلوط مع الغرين والطفل والتي تؤلف مجملها المكنن المائي (الجبوري، 2003) ، ومن خلال المتابعة الحقلية ومتابعة عمليات النمذجة للآبار التي اختيرت للدراسة وجد إن سمك طبقات الغرين تتراوح بين 6-10م. ويمتاز هذا الخزان باتصال هيدروليكي بين الطبقات المختلفة المكونة له وتختلف درجة الاتصال من منطقة إلى أخرى اعتمادا على نوع التتابع وسمكه وطبيعة الترسبات علما ان هناك تسرب للمياه يحدث من القنوات النهرية إلى الأراضي المجاورة والتي يمكن عدها حدودا هيدروليكية ضمن مناطق السهل الرسوبي (Buringh, 1960).

وعموما فإن مناطق السهل الرسوبي تمتاز بوفرة مياهها وخزنها العالي وهذه المياه ذات نوعيات رديئة في اغلب الأحيان وتزداد الملوحة باتجاه حركة المياه الجوفية ، تراوحت أعماق المياه الجوفية في منطقة الدراسة بين 2-5م عن مستوي سطح الأرض وهي أعماق تجعلها عرضة للتلوث (شكل رقم 6,5).



شكل رقم (6) خارطة كنتورية تبين المستوي الاستقراري للمياه الجوفية في منطقة الدراسة (الموسم الجاف)



شكل رقم (5) خارطة كنتورية تبين المستوي الاستقراري للمياه الجوفية في منطقة الدراسة (الموسم الرطب)

9- اتجاه حركة وتصريف المياه الجوفية في منطقة الدراسة

تعتبر المياه الجوفية المترشحة من الأنهار خصوصا الفرات وشط الحلة والقنوات النهرية المتفرعة منها والتي تجري ضمن الرواسب المفككة المصدر المهم لتغذية المياه الجوفية. أما مياه الأمطار فتعتبر المصدر المهم الآخر للتغذية حيث تترشح لباطن الأرض عن طريق مسامات الرواسب وهذه الحالة تصبح إذا كانت شدة المطر أكثر من سعة الترشيح للتربة بعدها المياه الساقطة على السطح تتحول إلى جريان سطحي أو جزء

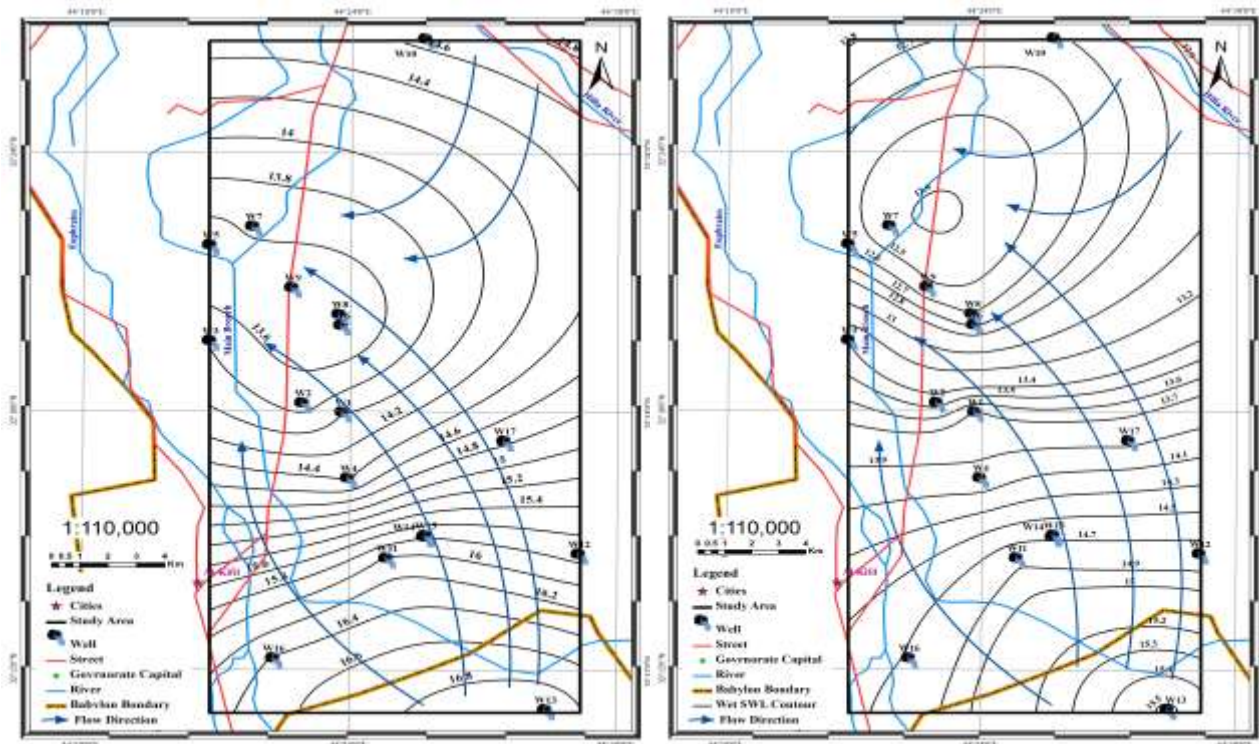
منه يتحول الى تبخر ونتح وتعود مرة اخرى للجو وعليه فأن الجزء الداخل الى التربة هو المصدر الأساسي لتغذية المياه الجوفية (Murad et al,2007).

حركة المياه الجوفية تعتمد على نفاذية الصخور والرواسب التي تكون بتماس مع المياه الجوفية وكذلك الانحدار الهيدروليكي للطبقة الحاملة للماء (Todd,1980) وعموما فأن حركة المياه الجوفية في السهل الرسوبي وخصوصا منطقة الدراسة معقدة والسبب عدم تجانس الرسوبيات وتكون حركة المياه الجوفية كالتالي:

حركة المياه المتغلغلة في العمق عن طريق المسامات وهي حركة عمودية نحو الاسفل تحدث في مناطق التغذية والتي تمثل الضفة اليسرى لنهر الفرات والضفة اليمنى لشط الحلة كما ذكر حسن والكبيسي 2002 حيث ان الجهة اليسرى للفرات تعتبر مغذية للمياه الجوفية اما الجهة اليمنى فهي تمثل تصريف للمياه الجوفية.

اما فيما يخص حركة المياه الجوفية في منطقة الدراسة تم اعتماد القياسات الحقلية للمنسوب الاستقراري لأبار منطقة الدراسة خلال عمليات الفحص والتي تمت في شهري حزيران وتموز 2009 وفي هذه الفترة تشح فيها المياه في القنوات النهرية المنتشرة في المنطقة وبذلك يقل تأثيرها،

وتم رسم خرائط باستخدام تقنية GIS وضحت فيه اتجاهات الجريان للمياه الجوفية والتي بينت ان اتجاه الحركة للمياه الجوفية في هـ



شكل رقم (8) اتجاه الجريان خلال الموسم الجاف

شكل رقم (7) اتجاه الجريان خلال الموسم الرطب

المبحث الثاني

هيدروكيميائية المياه الجوفية

ان دراسة التركيب الكيميائي للمياه الجوفية يعد ذي اهمية كبيرة في تقويم الموارد المائية في أي منطقة اذ يعد حصيلة للجهد والعمل الجيولوجي، وان تغيير ذلك هو نتاج لعمليات فيزيائية وكيميائية معقدة تقود الى تغيير في كمية الاملاح المذابة والاس الهيدروجيني وخواص اخرى وتلعب فعاليات الإنسان دور تحويريا كبيرا لكيميائية المياه وتركيز العناصر وخصوصا النادرة (Montgomery,1997) عندها تبدأ مشكلة التلوث والتركيب الكيميائي للمياه يختلف باختلاف الترسيبات والصخور التي تمر خلالها المياه.

سرعة الحركة تلعب دور فعال في تحديد النوعية فعند زيادة سرعة الحركة يقل زمن التبادل الأيوني بين المياه والصخور التي تمر من خلالها وبذلك يقل التركيز وبالعكس وهذا يؤدي بدوره إلى اختلاف التركيب الكيميائي من مكان إلى آخر لذا فإن الدراسات الهيدروكيميائية تستدعي إجراء مسح هيدروجيولوجي أولي يتم بموجبه تحديد أماكن ووقت أخذ النماذج لمعرفة التغير الحاصل في نوعية المياه بين الموسم الرطب والموسم الجاف. وفي هذه الجزء من البحث سيتم استعراض بعض وأهم الصفات الفيزيائية والكيميائية للمياه الجوفية في منطقة الدراسة :

أولاً: الصفات والتحليل الفيزيائية

1. اللون والرائحة والطعم

مصدر هذه الصفة هو زيادة المحتوى المعدني والعضوي وغير العضوي والغروي والعوالق وهي إشارة أولية إلى خطر التلوث وبصور عامة فإن جميع مياه آبار الدراسة كانت عديمة اللون والرائحة أما بالنسبة إلى الطعم فأغلب الآبار كانت ذات طعم مقبول والقسم الآخر كان ذي طعم مالح كما في بئر رانجية رقم -1 وهميسانية رقم-2 وبئر مدرسة الشهابية.

2. الأس الهيدروجيني pH

يمثل الأس الهيدروجيني فعالية أيون الهيدروجين في الماء ويكتب بالصيغة التالية $PH = -\log [H^+]$ ويعرف كذلك حسب المعادلة السابقة أنه اللوغارتم السالب للتركيز المولاري لأيون الهيدروجين، وأن حساب قيمته من الأمور المهمة في التفاعلات المحددة لنوعية المياه وبيان سميتها للحيوان والنبات (Ahipathy and Puttaiah, 2006) وأهم العوامل المؤثرة على الأس الهيدروجيني هي درجة الحرارة وكثرة النباتات، أما بالنسبة لقيمة الأس الهيدروجيني لآبار الدراسة فقد تراوح بين (7.4 - 8.7) وهي صفة قاعدية التفاعل .

3. التوصيلية الكهربائية: Ec

وهي قابلية المادة لايصال التيار الكهربائي وتعرف التوصيلية الكهربائية النوعية هي قابلية توصيل (1 سم³) من عمود الماء طوله (1 سم) ومساحة مقطعه (1 سم²) للتيار الكهربائي عند درجة حرارة مقدارها 25 م° وتقاس التوصيلية بوحدات $\mu S/cm$ ، أن التيار ينتقل في الماء عن طريق الأيونات الذائبة فالماء الطبيعي موصل جيد وأن Ec ترتبط طردياً مع تراكيز الأيونات وتعتمد على درجة حرارة المياه ونوعية الأيونات (Boyed, 2000) حيث أن زيادة درجة الحرارة درجة مئوية واحدة يسبب زيادة في التوصيلية مقدارها 2% إذ أنها تزيد من سرعة تأين الأملاح في المياه.

أما بالنسبة لمنطقة الدراسة فقد تراوحت التوصيلية الكهربائية للآبار بين (1500-30000) $\mu S/cm$ خلال فترة النمذجة (الموسم الجاف) و (1335-25000) $\mu S/cm$ للموسم الرطب والشكل (10, 11) يوضحان توزيع التوصيلية الكهربائية في منطقة الدراسة.

4. المواد الصلبة الذائبة (Total Dissolved Solids (TDS

وهي تمثل مجموع الأملاح الصلبة غير العضوية المنحلة في المياه عدا العالقة والغروية والغازات الذائبة وتراكيزها تحددها البنية الجيولوجية واختلاف قابلية الذوبان للمعادن، وتحسب عادة بأخذ 100 مل من المياه وتوضع في وعاء ويجفف بدرجة (110 م°) ومن فرق الوزن قبل وبعد التجفيف يتم حساب وزن الملح ويعبر عنه بوحدات (غم/لتر). والتعريف الأكثر تداولاً للأملاح المنحلة في المياه هو ppm أو mg/L وخاصة عندما تكون المواد العضوية مؤكسدة والكاربونات محولة إلى أكاسيد وإحلال الكلور محل اليود والبروم (أغا، 1987).

تراوحت قيم TDS لآبار منطقة الدراسة بين (1200-19000) ملغم/لتر للموسم الجاف و بين (896-18484 ملغم/لتر للموسم الرطب كما في الشكل (12 و 13) وقد تمت مقارنة النتائج مع تصانيف (Altoiviski,1962) كما في الجدول رقم 2 وكانت نوعية المياه (Slightly- Strongly brakish water) ونلاحظ ان بعض الابار مثل هميسانية -2 والارنجية رقم 1- تكون قيم TDS عالية نتيجة قربها من الميازل والتي تمثل مناطق التصريف حيث انها تمر عبر ترسبات ناعمة مما يتيح فترة اطول للتبادل الايوني بالاضافة الى استعمال مياه هذه الميازل لري هذه الاراضي والتي بدورها تتغلغل الى باطن الارض وصولا الى المياه الجوفية يضاف لها تأثير عمليات التبخر.

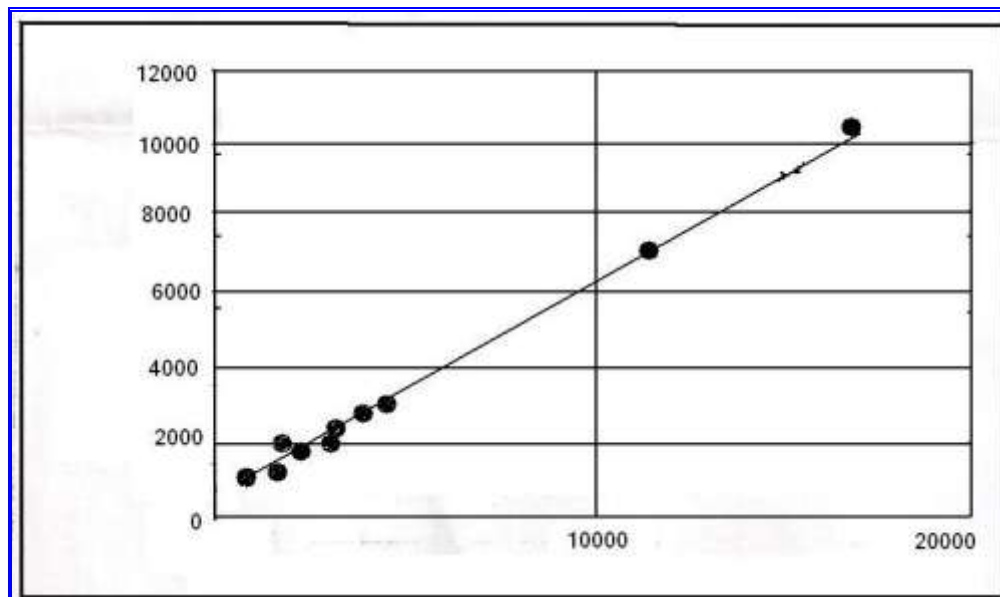
جدول رقم (2) تصنيف مياه منطقة الدراسة حسب (TDS) مقدرة بـ PPM

Water Clss	Altoviski,1962	Todd,1980	Klimentove,1983
Super	-	-	200
Fresh	0-1000	0-1000	200-1000
Slightly	1000-3000	-	1000-3000
Brakish	-	1000-10000	-
Strongly brakish	3000-10000	-	3000-10000
Saline	10000-100000	10000-100000	10000-35000
Brine	>100000	>100000	>35000

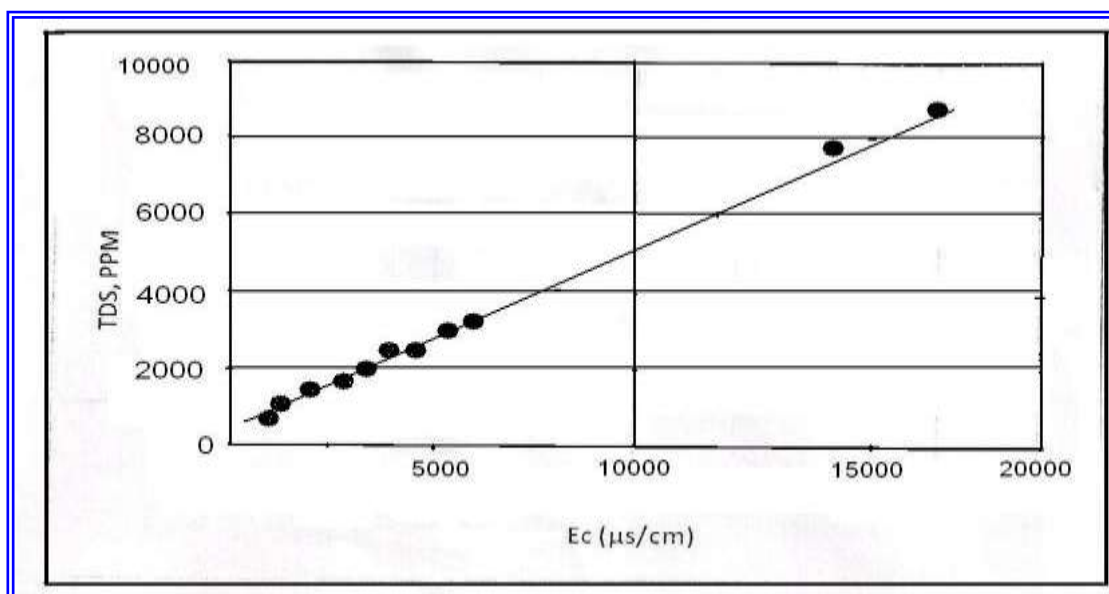
وبالاعتماد على المعلومات المستحصلة من التحاليل الكيماوية للنماذج المائية وللموسمين الجاف والرطب تم تحديد العلاقة بين التوصيلية الكهربائية و TDS والتي تم رسمها بشكل مخطط بياني والذي بين العلاقة الطردية حيث تزداد التوصيلية الكهربائية بزيادة تراكيز الاملاح الذائبة ومما يشير على العلاقة الطردية هو اقتراب معامل الارتباط من الواحد حيث ان قيمته بين 0.92 للموسم الجاف و 0.96 للموسم الرطب حيث يصبح بالإمكان التعرف على احدهما بدلالة الاخرى بعد الحصول على معامل التحويل (K) الذي يمثل الخط المستقيم في المعادلة

$$TDS = k \times Ec$$

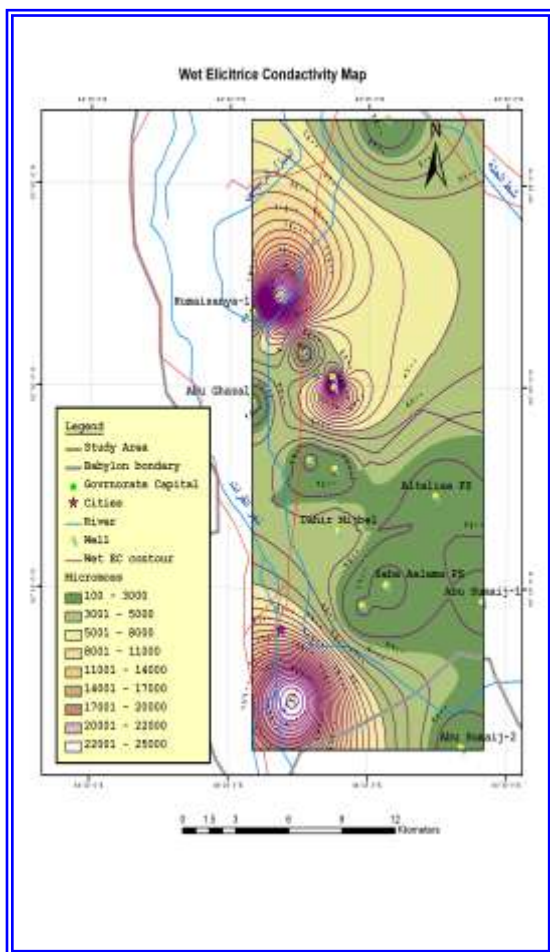
وكانت معامل التحويل في منطقة الدراسة هو 0.72 للموسم الجاف و 0.68 للموسم الرطب وكما في الشكلين 9,10.



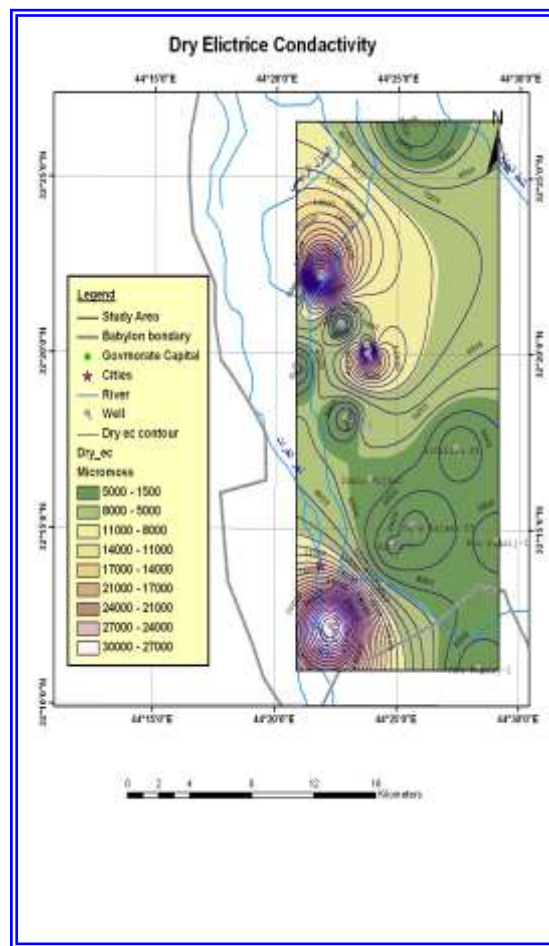
شكل رقم (9) يوضح العلاقة بين التوصيلية الكهربائية والمواد الصلبة الذائبة للموسم الجاف



شكل رقم (10) يوضح العلاقة بين التوصيلية الكهربائية والمواد الصلبة الذائبة للموسم الرطب



شكل رقم (13) خارطة كنتورية تمثل توزيع التوصيلية الكهربائية لمنطقة الدراسة للموسم الرطب



شكل رقم (12) خارطة كنتورية تمثل توزيع التوصيلية الكهربائية لمنطقة الدراسة للموسم الجاف

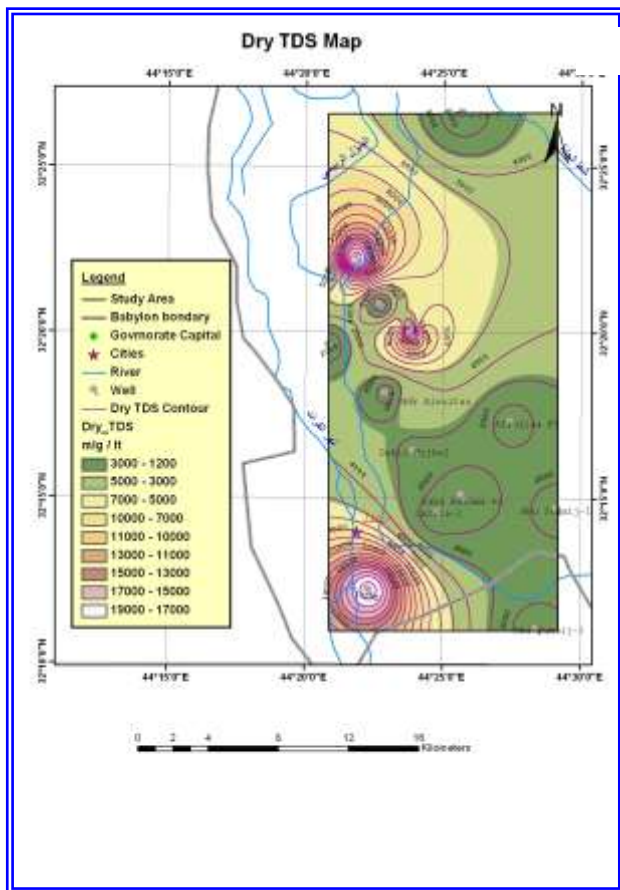
ثانيا: الصفات الكيميائية

1- الايونات الرئيسية وتشمل

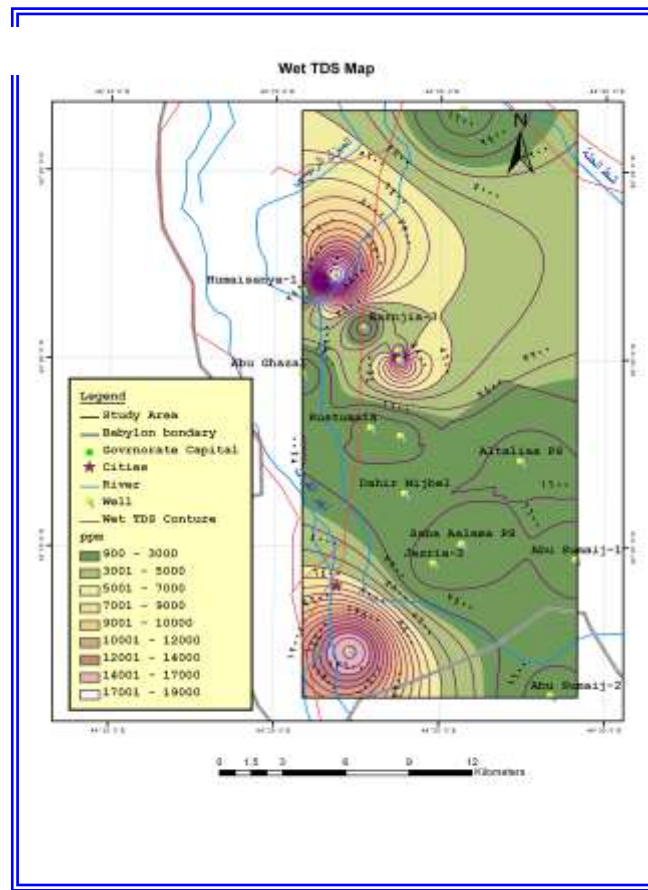
أ- الايونات الموجبة

1- الكالسيوم (Ca^{+2})

ان مصدر الكالسيوم في المياه الجوفية هو على الاغلب المعادن غير السيليكاتية مثل الجبس والكالسايت والدولومايت او بعض المعادن السيليكاتية مثل الالبايت والامفيبول والبايروكسين وغيرها (Hem,1989) كما وتعد عمليات الدلمته مصدرا اخر لهذا الايون والذي يتحد مع البكاربونات بكاربونات الصوديوم والتي تعتبر المسؤولة عن العسرة المؤقتة للمياه (Batram & Balance,1996) وقد تراوحت قيم ايون الكالسيوم في ابار الدراسة خلال الموسم الجاف بين (100.2 – 1804) ملغم/لتر وخلال الموسم الرطب بين (84- 1705.4) ملغم/لتر وبعد اذابة الجبس هو السبب الرئيسي لزيادة تركيزه خلال الموسم الرطب والدليل هو زيادة نسبة الكبريتات اما الزيادة خلال الموسم الجاف فتعزى الى التبادل الايوني مع الترسبات الطينية والغرينية.



شكل رقم (13) خارطة تمثل الفترات الكنتورية و انطقة توزيع المواد الصلبة في منطقة الدراسة



شكل رقم (14) خارطة تمثل الفترات الكنتورية و انطقة توزيع المواد الصلبة المذابة لمنطقة الدراسة (الموسم الرطب)

2- البوتاسيوم (K^+)

يعتبر هذا العنصر من العناصر النادرة التواجد على الرغم من ان نسبته تفوق نسبة الصوديوم في مكونات القشرة الارضية لسهولة الامتزاز اثناء عمليات التجوية الحاصلة للمعادن الطينية حيث يمكن امتزازه من قبل معدن الالاييت ويدخل ضمن المشبك البلوري وفي هذه الحالة يصعب ازالته بواسطة عمليات التبادل الايوني مما يؤدي الى استنزافه من المياه بصورة مستمرة. (Hem,1989).

تراوحت قيم ايون البوتاسيوم في ابار الدراسة خلال الموسم الجاف بين (5-50) ملغم/لتر اما خلال الفترة الرطبة فتراوحت بين (0.8-1018) ملغم /لتر الشذوذ في قيم التراكيز يعزى لتأثير عمليات الزراعة.

3- الصوديوم (Na^+)

تتميز املاح الصوديوم بالتحلل الشديد في المياه وصعوبة الترسيب بالمياه ويمكن ازالة تأثير الصوديوم بعملية التبادل الايوني مع المعادن الطينية التي تكون متراصة في حالتها المشتته لا تمتز الصوديوم بل الكالسيوم (Hem,1989)، ويعتبر ايون الصوديوم من اكثر الايونات الموجبة شيوعا في محاليل السبخة وهي الممييزة لترسبات السهل الرسوبي والتي تقع ضمنه منطقة الدراسة والذي تزداد تراكيزه نتيجة تأثير مياه الري المترشحة الى التربة بالإضافة الى مياه الامطار.

تراوحت قيم ايون الصوديوم ضمن منطقة الدراسة ضمن الموسم الجاف (131-1500) ملغم/لتر وخلال الموسم الرطب تراوحت قيمه من (147.7-2241) ملغم /لتر والزيادة ضمن الموسم الجاف تعزى الى تأثير عمليات التبخر بالدرجة الاساس.

4- المغنيسيوم (Mg^{+2})

يعتبر المغنيسيوم من العناصر المشتركة بالعسرة مع الكالسيوم ويتواجد في الطبيعة على شكل كربونات كما في الدولومايت الموجود فيه الكالسيوم والمغنيسيوم وتراوحت قيم هذا الايون في ابار منطقة الدراسة بين (63.2-1350) ملغم/لتر ضمن الموسم الجاف وبين (25-817) ملغم/لتر ضمن الموسم الرطب ويعد السبب الرئيسي لهذا التفاوت بالقيم هو تغلغل مياه الري وصولا الى المياه الجوفية وقد يكون هناك تأثير لغاز ثنائي اوكسد الكربون الذائب تأثير في زيادة اذابة المغنيسيوم من المعادن السيليكية والكربونية (Collins,1975) بالإضافة الى تأثير التبخر خلال الموسم الجاف .

ب- الايونات السالبة

1- ايون الكلوريد (Cl⁻)

ويعد من اكثر الايونات استقرارا في المياه الجوفية كون عملية الامتزاج والتبادل تتم بشكل ضعيف عليه ، ان مصدر الكلوريد في المياه الجوفية يعود الى الهالايت (Halite) والمعادن التي تعود الى رواسب المتبخرات، وتعرض هذه المحاليل الى عمليات التبخر يؤدي الى زيادة تركيز الكلورايد وكذلك المياه القديمة والعميقة (Bartram and Balance,1996) وتتراوح قيمته في المياه السطحية (7.8 ppm) وفي المياه الجوفية (20ppm) (Langmuir,1997).

وهناك مصادر اخرى للكلوريد اهمها الفضلات العضوية والاسمدة البوتاسية اما في ما يخص نسبة الكلورايد في المياه الجوفية لمنطقة الدراسة كانت (178-4255) ppm للموسم الجاف و (159-3372) pmm للموسم الرطب مما يجدر بالذكر ترافق زيادة نسبة الكلوريد جاء بالتوافق مع زيادة نسبة ايون الصوديوم الذي يميل للتواجد معه على شكل كلوريد الصوديوم.

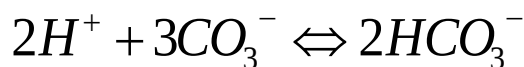
2- ايون الكبريتات (SO₄⁻²)

يعتبر من الايونات المتواجدة ومتوفرة بصورة واسعة في القشرة الارضية وبتراكيز مختلفة ومتفاوتة (Bartram and Balance,1996) ويمكن ان يكون مصدره الصخور الرسوبية وهي الجبس والانهايدرايت والطفل العضوي ويحتوي الاخير على كميات كبيرة من الكبريتات نتيجة اكسدة معادن الماركسايت والبايرايت (Davis & Dewiest,1966) بالإضافة الى مصادر اخرى مثل الاسمدة الكيميائية والمبيدات التي تؤدي الى زيادة نسبته في المياه الجوفية.

تراوحت نسبة ايون الكبريتات في منطقة الدراسة ما بين (418-6800) ملغم/لتر للموسم الجاف و(312-7296) ملغم/لتر للموسم الرطب ويعزى سبب زيادة تراكيز الكبريتات الى اذابة الجبس الثانوي الموجود ضمن رسوبيات المنطقة واعادة تغلغل مياه الري.

3- ايونات البيكاربونات (HCO₃⁻)

ان وجود هذا الايون في المياه يضيف صفة القلوية التي تعطي قابلية المحلول على معادلة الحامض وتعد الصخور الكربونية هي المصدر الأساسي للبيكاربونات الذائبة في المياه (Davis & Dewiest,1966) بالإضافة الى مصادر اخرى مثل تجوية المعادن السيليكية وتحلل الكبريتات، وتتأثر قيم ايون البيكاربونات والكاربونات بعامل الاس الهيدروجيني للمحاليل حيث عندما تكون قيمة الاس اكبر من 8.2 يحصل استنزاف للبيكاربونات الى ايون الكربونات اما عندما يكون الاس اقل من 8.2 فإن اغلب الكربونات تستنزف حيث يضاف لها ايون الهيدروجين لتتحول إلى ايون البيكاربونات وحسب المعادلة:



تراوحت نسبة ايونات البيكاربونات في ابار الدراسة بين (60-1200) ملغم/لتر للموسم الجاف و (55-1830) ملغم/لتر للموسم الرطب وتعزى الزيادة خلال الموسم الرطب الى زيادة ذوبان CO₂ مع انخفاض درجات الحرارة اما انخفاض التركيز للفترة الجافة يعزى الى ترسيبها على شكل كربونات لارتفاع درجات الحرارة وقيمة الاس الهيدروجيني المناسبة.

4- ايون النترات (NO₃⁻)

يعد هذا الايون من المكونات الثانوية وهو من مركبات النتروجين الموجودة في المياه الجوفية ويتكون في الجو من أكسدة النتروجين في الهواء مع ناتج تفسخ وتحلل المواد العضوية ، ويزداد تركيز النترات في المياه الجوفية الضحلة قرب مناطق تربية الحيوان. تراوحت قيم هذا الايون في منطقة الدراسة بين (0.1- 89.4) ملغم/لتر للموسم الجاف و (0.3- 25) ملغم/لتر للموسم الرطب.

الاستنتاجات

1. المنسوب الأستقراري للمياه الجوفية وضمن الموسمين تراوح بين 8-20 م عن مستوي سطح البحر.
2. إن نوعية المياه حسب التصنيف العالمية كانت من نوع Slightly – strongly brackish water
3. اتجاه الجريان في منطقة الدراسة كان متعدد ولكن الاتجاه السائد في الموسم الجاف هو (NE) ، اما في الموسم الرطب هو (SW) و (NW).
4. تأثر التوصيلية الكهربائية وبالتالي كمية المواد الصلبة الذائبة بسقي الأراضي بمياه الميازل الموجودة في المنطقة ونوعية المحاصيل المزروعة والتي تفرضها نوعية المياه بالإضافة الى نوعية وكميات الأسمدة المستخدمة.

التوصيات

1. استثمار المنطقة ذات التصنيف (1200-3000) للموسم الجاف و (900-3000) ملغم/لتر للموسم الرطب والتي تمثل اللون الأخضر حسب الشكلين (13,14).
2. الحفر في المناطق القريبة من القنوات النهرية الجافة والقديمة او ذات التصريف غير الكافي.
3. عمل حملات توعية وبالتعاون مع الجهات ذات العلاقة من اجل عدم استخدام الميازل للتخلص من مياه الصرف الصحي وذلك للحفاظ على الخزين الجوفي من التلوث.

المصادر :-

المصادر العربية

- اغا، فائق رسول، 1987، الهيدرولوجيا، كلية العلوم، جامعة دمشق، ص397.
- الجبوري، حاتم خضير صالح، 2003، الخارطة الهيدروجيولوجية، لوحة كربلاء مقياس (1/250000)، وزارة الصناعة والمعادن الشركة العامة للمسح الجيولوجي والتعدين، ص32.
- الفراجي ، حازم حميد محمد ، 1990 ، استخدام الصور الجوية والمعطيات الفضائية في دراسة تكتونية منطقة السهل الرسوبي للعراق في المنطقة الواقعة بين نهري دجلة والفرات ، رسالة ماجستير غير منشورة ، كلية العلوم – جامعة بغداد ، ص114 .
- مانع ، جواد كاظم ، 2003 ، هيدروكيميائية المياه الجوفية ومعدنية رسوبيات المكنم المائي المفتوح لمناطق مختارة من محافظة بابل ، رسالة ماجستير غير منشورة ، قسم علوم الارض ، كلية العلوم ، جامعة بغداد ، ص190 .
- حسن، حسن احمد، والكبيسي، قصي ياسين، 2002، البرنامج الوطني للاستخدام الأمثل للموارد المائية في حوض الفرات، المحور الرابع، المحور الفرعي الثالث، التغذية الطبيعية للمياه الجوفية في الصحراء الغربية.

Ahipathy , M.V. and puttaih , E.T. , 2006 : Ecological characteristics of Vrishabhavathy River in Bangalore , India Environ Geol., 49 : P.1217-1222 .

- Al-Kadhimi , J, sissakian , F. and Fattah , A., 1996: Tectonic Map of Iraq , GEOSURV , Baghdad , Iraq .
- ALtoviski , M,1962 : Hand book of Hydrogeology , Geogeolitzet Moscow USSR , p.614 .
- Bartram , J. and Balance , R., 1996 : Water Quality Monitoring A Practical Guide to the Design and Implementation of fresh water Quality studies and monitoring programs UNEP/WHO. Chapman and hall , P.383 .
- Boyd,C.E., 2000:Water Quality an Introduction, Klwer Academic publishers.USA,P.330.
- Buringh, P., 1960: Soil and Soil condition of Iraq, Ministry of Agriculture, Baghdad, P.323.
- Collins,A.G.,1975: Geochemistry of Oil-field Water Development in Petroleum Science,No.1, Elsevier Amsterdam,Holland,P.496.
- Davis,S.N.and Dewiest,1966:Hydrogeology,Joho and Wiley and Sons Ine, New York, London, Sydney,P.463.
- Hem,J.D.,1989.Study and Interpretation of the Chemical Survey water Supply paper,P.2254,246.
- Langmuir , P., 1997 : Aqueous Environmental Geochemistry prentce – Hall , USA , P.600
- Montgomery,C.W.,1997:Environmental geology.5th ed.,McGraw-hill,p.246.
- Murad,A.A., Al-Nuaimi,H.S. and Al-Hammadi,M.K.,2007:Comperhensive Assessment of water Resources at U.A.E., Dep. Of Geology, College of Science, Uae Univ.,P.271-277.
- Parasons, R.M., 1957: Groundwater recourses of Iraq (Mesopotamian plain), Vol.11, Development Board ministry of development of Iraq,P5-21.
- Sissakan,V, brahim,E.,Ibrahim,F.,and Al-Ali, N.,2000:Gelological map of Iraq.(Scale1:1.000.000)Geosurv,Bag.Iraq.,P13.
- Thornthwaoit , C.W, 1948 : An Approach toward a relation classification of climate geographical Rev.38.P.55-94 .