

سلام تصحيح نظري هيدروجيولوجيا مدة الامتحان: 120 دقيقة  
درجة الامتحان: 70 درجة  
الفصل الأول  
مدرس المادة: د. محمد الدوماني  
العام الدراسي: 2025-2024

جامعة دمشق  
كلية العلوم  
قسم العلوم البيئية

**1- ما المقصود بالمصطلحات التالية: الهيدروجيولوجيا، الهيدروجيولوجيا والمياه الجوفية (9 درجات)**

الهيدروجيولوجيا: تختص في دراسة منشأ، وحركة المياه الجوفية داخل الصخور الحاملة، والعلاقات، والعمليات المتباينة بين المواد الجيولوجية والمياه، إضافة إلى تفسير التأثيرات الهيدروجيولوجية، وخاصة رذات الفعل بين الماء والأرض ثلاثة درجات.

المهندروجيولوجيا: أو علم المياه السطحية وهو يدرس عناصر دورة المياه الطويلة ثلاثة درجات.

المياه الجوفية: وهي المياه التي توجد في الصخور الحاملة تحت سطح الأرض، وخاصة في المنطقة المتباعدة، حيث تعبأ بالمياه الجوفية كامل المسامات والشقوق. وتجري المياه الجوفية حسب التدرجات الهيدروليكية باتجاه النابع أو أماكن الرشح أو يكون تصريفها أحياناً في البحر ثلاثة درجات.

**2- لمنشأ المياه الجوفية العديد من النظريات، قم ببعضها وشرح بالتفصيل النظرية الترسيبية (15 درجة)**

- نظرية التسرب درجتان
- نظرية التكاثف درجتان
- النظرية العذرية درجتان
- النظرية الترسيبية درجتان
- نظرية المنشأ الكيميائي درجة

النظرية الترسيبية: لم تجد نظرية التسرب تفسيراً للمياه الجوفية شديدة الملوحة المتواجدة في الطبقات الرسوبيّة وبخاصة في أماكن تواجد المكامن النفطية درجة ، الأمر الذي دفع بالعالم أندروروسيفي في عام 1908 لطرح نظريته التي تقول بأن هذه المياه شديدة الملوحة ما هي إلا المياه المتبقية من البحار القديمة والتي تشكلت بنفس وقت تشكيل التوضعات الرسوبيات في الأحواض البحرية درجة، ومع مرور الزمن تعرضت هذه المياه لتغيرات كبيرة نتيجة للعمليات المعقّدة التي تجري داخل الأرض درجة. وتسمى المياه الجوفية المتشكلة بهذه الطريقة بـ الماء المقبور أو الماء المستحاثة درجة ولكن المياه المستحاثة تلقى معارضة شديدة كون أن المياه المستحاثة لا تكون بالضرورة ماءً مالحة درجة. يذهب البعض إلى تفسير هذه المياه بكونها بالفعل مياه بحرية تسربت بطريقة ما إلى طبقات الصخور هذه. وقد يكون تسربها قد جرى في حقبة زمنية بعيدة درجة.

**3- عدد أشكال تواجد المياه الجوفية في الصخور وتحدد بالتفصيل عن المياه المرتبطة  
فيزيائياً (18 درجة)**

- 1- مياه بشكل بخار درجة واحدة
  - 2- مياه مرتبطة فيزيائياً؛ هنا تميز بين المياه ذات الارتباط القوي (المياه المغروسكونية) والمياه ذات الارتباط الضعيف (المياه الغشائية) درجة واحدة
  - 3- المياه التقائية درجة واحدة
  - 4- المياه الشعيرية درجة واحدة
  - 5- المياه بالحالة الصلبة درجة واحدة
  - 6- المياه المرتبطة كيميائياً؛ هنا تميز بين المياه التكتونية والمياه المتبلورة درجة واحدة
- المياه مرتبطة فيزيائياً: تختلف هذه المياه عن المياه العادمة بكتافتها المتوسطة التي تبلغ  $2 \text{ g/cm}^2$  وبصغر قابلتها للحركة بالمقارنة مع تلك المياه درجة واحدة.
- ترتبط هذه المياه بالأجسام الصلبة الموجودة في باطن الأرض بقوة تفوق قوة الجاذبية الأرضية درجة واحدة ويمكننا التمييز بين نوعين من المياه المرتبطة فيزيائياً تبعاً لقربها من الجزيئات الصلبة المرتبطة بها

1- المياه المغروسكونية أو المياه الإدماصية درجة واحدة والتي تشكل غشاء متاهي الرقة (حوالي 0.1 ميكرون) مرتبط بشدة لدرجة أن جذور النباتات غير قادرة على الاستفادة من هذه المياه درجة واحدة. لا يمكن انتزاع هذه المياه من الصخور إلا بعد تسخين الصخر لدرجة حرارة تتراوح بين 100 و120 درجة منوية درجة واحدة ويكون تحولها إلى بخار الأسلوب الوحيد لفصلها عن جزيئات الصخر درجة واحدة. يمكن أن تجمد هذه المياه عند درجة حرارة تبلغ 76 درجة تحت الصفر درجة واحدة

2- المياه ذات الارتباط الفيزيائي الضعيف أو المياه الغشائية درجة واحدة. تتشكل نتيجةً لترابك جزيئات الماء على سطوح جزيئات الصخور فوق المياه المغروسكونية بحيث لا تزيد سمكها جزيئات المياه الغشائية حول جزيئات الصخور عن 0.5 ميكرون درجة واحدة. وذلك لأن قوى الجذب الجزيئية بعد هذه المسافة تكون أضعف من قوة الجاذبية الأرضية درجة واحدة.

تكون قوى الجذب الجزيئية في المياه الغشائية ضعيفة لدرجة تسمح لجذور النباتات بامتصاصها. لذلك فإن وجود هذه المياه في التربة يعد مهماً جداً للنباتات درجة واحدة

تعلق كمية المياه الغشائية في الصخور بالتركيب الحبي للصخور ومساميتها درجة واحدة

**4- عدد أنواع طبقات المياه الجوفية وتحدد بالتفصيل عن الطبقة المائية الحبيسة غير المضغوطة (13 درجة)**

- 1- طبقة مائية حرة درجتان
- 2- طبقة مائية حرة معلقة درجتان
- 3- طبقة مائية شبه حرة درجتان
- 4- طبقة المياه الارتوازية درجتان

##### 5- طبقة المياه الجيوبية غير المضغوطة درجة واحدة

طبقة المياه الجيوبية غير المضغوطة: وهي عبارة عن طبقة مائية محصورة بين طبقتين كثيمتين (أو ضعيفتي النفاذية) درجة واحدة. وتكون المياه المتواجدة في هذه الطبقة خاضعة لضغط مساوي للضغط الجوي درجة واحدة. وعادةً ما تكون هذه الطبقة غير مشبعة بالمياه بشكل كامل درجة واحدة. يطلق على هذه المياه بأنها مياه ارتوازية فقدت ضاغطتها أو مياه حرة مغطاة بطبقة كثيمة درجة واحدة.

##### 5- انذكر الخطوات الواجب اتباعها لإنشاء خريطة لحركة المياه الجوفية (5 درجات)

- أولى الخطوات الالزامية لإنتاج مثل هذه الخارطة هي القيام بحفر مجموعة كافية من الآبار في المنطقة المراد دراستها وذلك من أجل معرفة مستوى سطح المياه الجوفية في كل بئر، (درجة وربع)
- بعد ذلك يتم تحديد موقع الآبار على الخارطة مع الإشارة إلى ارتفاع مستوى المياه الجوفية في كل بئر بالنسبة لسطح البحر، (درجة وربع)
- ومن ثم تقوم برسم خطوط تساوي ارتفاع المياه الجوفية التي تصل كل النقاط التي لها نفس منسوب المياه الجوفية (درجة وربع)
- وفي النهاية ومن خلال الاعتماد على ما سبق يتم رسم خطوط حركة المياه الجوفية والتي تتحرك كما نعلم من المناطق ذات المنسوب الأعلى إلى المناطق ذات المنسوب المنخفض. (درجة وربع)

##### السؤال السادس: تقسم العناصر المتواجدة في المياه الجوفية إلى عدة مجموعات انذكرها بالتفصيل (10 درجات)

1. العناصر واسعة الانتشار: وهي عبارة عن عدد من الشوارد الرئيسية بعضها سلبي الإشارة ويسمى بالشرببات وبعضها موجب الإشارة ويدعى بالشرجيات. تضم الشرببات كلاً من الكلور  $\text{Cl}^-$  والكبريتات  $\text{SO}_4^{2-}$  الكربونات  $\text{CO}_3^{2-}$  ويضاف إليها في كثير من الأحيان الكربونات  $\text{CO}_3^{2-}$ . أما الشرجيات فتضم كلاً من الصوديوم  $\text{Na}^+$  والكالسيوم  $\text{Ca}^{2+}$  والمغنيزيوم  $\text{Mg}^{2+}$  (درجتان)
2. العناصر قليلة الانتشار إذ يكون تواجدها في المياه الجوفية أقل بمقدار 10 إلى 100 ضعف ما هو عليه بالنسبة للشوارد الأساسية سابقة الذكر. ومن الشوارد قليلة الانتشار ذكر البوتاسيوم  $\text{K}^+$  والحديد  $\text{Fe}^{+++}$  والمنغنيز  $\text{Mn}^{2+}$  وغيرها (درجتان)
3. شوارد نادرة الوجود في الماء كالبروم والليود والليثيوم (درجتان)
4. كما وتحتوي المياه الجوفية على مختلف العناصر المشعة ولكن بالدرجة الأساسية اليورانيوم والراديوم (درجتان)
5. تتواجد في المياه الجوفية العديد من الغازات المنحللة كبريت الهيدروجين  $\text{H}_2\text{S}$  الذي يعطي للمياه الجوفية رائحة شبيهة برائحة البيض الفاسد وغاز ثاني أوكسيد الكربون والميثان والأوكسجين والأزوت والهيليوم وغيرها (درجتان)