

المحاضرة ٥

الخصائص الفيزيائية والكيميائية لمياه البحار والمحيطات

- تتميز البيئة المائية البحرية بالتباين والتعقيد. فمياه البحر لا يمكن النظر إليها على أنها مياه تتركز فيها كميات من الأملاح المعدنية المذابة التي تصل نسبتها العامة ٣٥ جرام/١٠٠٠٠.
- من أهم الخصائص الفيزيائية والكيميائية التي تتميز بها مياه البحار والمحيطات نوعية ونسبة الأملاح المعدنية، ونسبة تواجد الأكسجين المذاب في المياه، وكثافة المياه، ولون المياه.

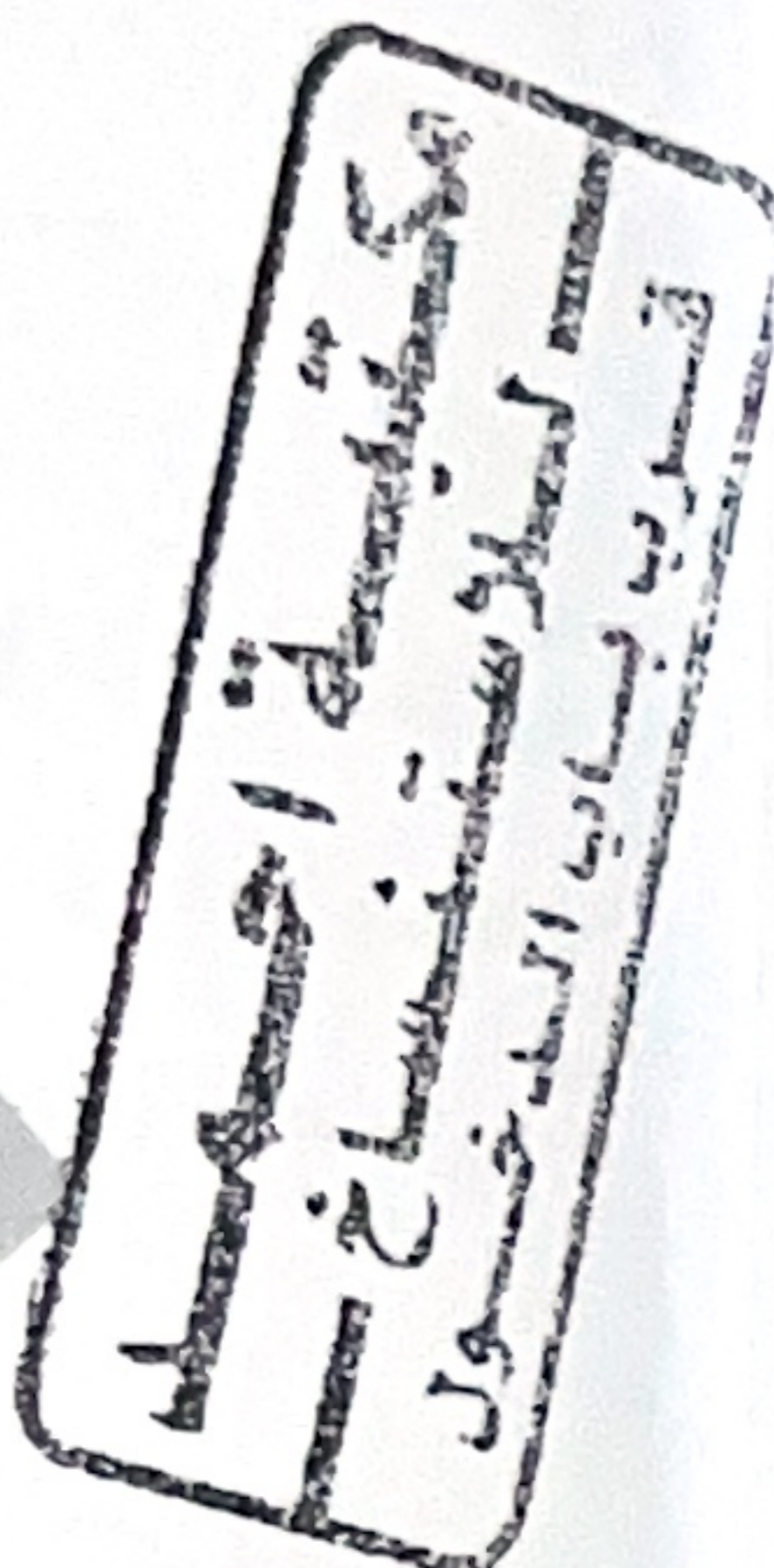
أملاح وملوحة مياه البحار والمحيطات

تختلف مياه البحار والمحيطات المالحة عن مياه الأنهار العذبة أو التي تحتوي على بعض من الأملاح المعدنية، وذلك لأن كلا منها تشكل في ظروف طبيعية وحيوية مختلفة.

مكونات أملاح مياه البحار والمحيطات

- بالنظر لمياه الأنهار نجد أنها تتكون من كربونات ٥٧,٧%، وسلفات ١١,٤%، وسليكات ٩,٩%، وملح عادي ٢,٢%، وعناصر أخرى ١٨,٨%، بينما مياه البحار تتكون من مجموعة من الأملاح المعدنية.
- تمثل القشرة الأرضية المصدر الرئيسي للأملاح والبحار والمحيطات، إلى جانب المقذوفات البركانية والتي تعد مصادر ثانوية.
- توجد العديد من الأملاح الذائبة في مياه البحار، ولكن ترجع ملوحة مياه البحار والمحيطات لاحتوائها على كلوريد الصوديوم sodium chloride وبعض الأملاح الأخرى ذات نسبة بسيطة، والتي تصل في متوسط نسبتها ٣٥ جرام/١٠٠٠٠ جرام

الملح
كلوريد
كلوريد
سلفات
سلفات
سلفات
كربونات
بروميدي



- تتركب أملاح البحار من مياه البحار، ويليه كلوريد
- هناك تباين في بين البحار تصل نسبة مكوناتها

ترجع نسبة تدني نسبة احتواء

- استهلاك واستخلاص المياه، واستخدامها في
- امتصاص الدياتوم
- انخفاض نسبة الكالسيوم
- يعزى انخفاض نسبة
- توقف انبثاق الغازات الجيولوجية المختلفة

د. ماجد حميد الخفاجي

• الجدول (١) يوضح نوع الأملاح ونسبتها.

النسبة %	جرام/١٠٠٠	الرمز الكيميائي	الملح
٧٧,٨	٢٧,٢١٣	Na Cl	كلوريد الصوديوم
١٠,٩	٠,٣,٨٠٧	MgCl ₂	كلوريد الماغنيسيوم
٠,٤,٧	٠,١,٦٥٨	Mg So ₄	سلفات الماغنيسيوم
٠,٢,٦	٠,١,٢٦٠	Ca So ₄	سلفات الكالسيوم
٠,٢,٥	٠,٠,٨٦٣	K ₂ So ₄	سلفات البوتاسيوم
٠,٠,٣	٠,٠,١٢٣	Ca CO ₃	كربونات الكالسيوم
٠,٠,٢	٠,٠,٠٧٦	Mg Br ₂	بروميد الماغنيسيوم



- تتركب أملاح البحار أساساً من الكلوريدات وخاصة كلوريد الصوديوم الذي يمثل الملح الرئيسي المذاب في مياه البحار، ويليه كلوريد الماغنيسيوم.
- هناك تباين في بين البحار والمحيطات في أنواع الأملاح المذابة في مياهها، مثال ذلك بحر قزوين الذي تصل نسبة مكونات واحتواء الماء فيه نسبة عالية من كربونات الكالسيوم.

ترجع نسبة تدنى نسبة احتواء مياه البحار والمحيطات من كربونات الكالسيوم إلى: (٥١)

- استهلاك واستخلاص الكائنات البحرية المتنوعة من الأصداف، والقواقع، والمرجان كربونات الكالسيوم من المياه، واستخدامها في بناء قشورها.
- امتصاص الدياتوم Diatoms كمية كبيرة من السليكات من مياه البحار لبناء قشورها.
- انخفاض نسبة الكالسيوم تعمل على ارتفاع نسبة كلوريد الصوديوم.
- يعزى انخفاض نسبة سلفات (أملاح) البوتاسيوم (٠,٨ جرام/١٠٠٠) إلى :
- توقف انبثاق الغازات التي كانت تنبثق مع المصهورات البركانية التي كانت تحدث خلال العصور الجيولوجية المختلفة والتي تعد المصدر الرئيسي للكلور الموجود في الماء.

التبخّر:

- كلما زادت نسبة المياه المتبخرة من مياه المحيط، وقلت كمية المياه العذبة التي تتدفق فيه بفعل التساقط أو ذوبان الجليد كلما زادت نسبة تركيز الأملاح في مياهه.
- يبلغ متوسط كمية الماء المتبخرة من البحار والمحيطات ٣٣٤,٠٠٠ كم^٣/السنة. وتتباين نسبة وكمية المياه التي يتم فقدانها عن طريق التبخر بتباين درجات حرارة مياه المحيط التي تتأثر بدرجة سقوط الأشعة، ومدة الاشعاع الشمسي، وجفاف الهواء الملامس لسطح البحر. وتختلف بناء على ذلك كمية المياه المفقودة بالتبخّر من مسطح مائي إلى آخر.
- بصورة عامة تزداد كمية التبخر في المسطحات المائية التي تقع بين خطي عرض ٢٠°-25° شمال وجنوب خط الاستواء. وتصل أعلى نسبة ملوحة في تلك المسطحات ٣٥,٥ جرام/١٠٠٠.
- وتتنخفض كمية التبخر في المسطحات التي تقع بين دائرتي عرض ٣٨°-50° شمال وجنوب خط الاستواء.
- تصل نسبة الملوحة في مياه تلك البحار ٣٥ جرام/١٠٠٠. مثال ذلك الساحل الشمالي الغربي لأمريكا الشمالية الذي تصل فيه قيمة التساقط ٩٠ بوصة، تبلغ نسبة الملوحة فيه نحو ٣٢ جرام/١٠٠٠، بينما على طول الساحل الشرقي في نفس العروض حيث تسقط أمطار قدرها ٦٥ بوصة، ترتفع نسبة الملوحة لتصل ٣٤ جرام/١٠٠٠.
- تنخفض نسبة الملوحة في البحار التي تقع حول خط الاستواء حيث تصل النسبة إلى ٣٤,٥ جرام/١٠٠٠، وذلك حيث تقل كمية المياه المتبخرة عن المكتسبة من التساقط حيث هناك تساقط طول العام مما يقلل من نسبة التبخر ويضيف مياه عذبة. في البحر الأحمر حيث تقل قيمة التساقط السنوي عن ١ بوصة ترتفع نسبة الملوحة إلى ٤٢ جرام/١٠٠٠.
- تصل نسبة الملوحة في الساحل غرب استراليا ٣٦,٢ جرام/١٠٠٠. ويختلف الفاقد بالتبخّر من فصل إلى آخر تبعا لكمية الأشعة الشمسية، وزاوية سقوط تلم الأشعة، ومواسم التساقط.
- في نطاقات العروض المعتدلة تزيد كمية التساقط في الشتاء والخريف فتقل دجة التبخر، وتقل كمية التساقط في الصيف والربيع فتزيد كمية التبخر وبذا تزيد نسبة الملوحة.

مكتبة احمد
قرب باب الامامي
٢٧