



سنة

أساسي

المحور I : المادة في المحيط

إيمان الجبالي

الثلاثي الأول

الدرس 1: تعريف المادة

مادة الفيزياء

الأشياء نواعان :

1 (أشياء مادية : هي الأشياء التي نستطيع لمسها وهي لا تزول (= لها كتلة)

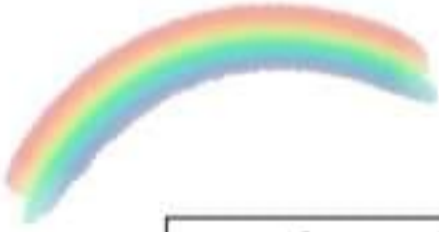
مثل: كرسي، خشب، ماء، ثياب، هواء ...



2 (أشياء غير مادية : هي الأشياء التي لا نستطيع لمسها وهي متغيرة وزائلة بزوال السبب

(= ليس لها كتلة وحجم)

مثل: الخوف، الظل، النور، الفرح، قوس قزح، الصوت، الضوء ...



تعريف المادة : المادة هي ما يكون أجسامنا وما يحيط بنا من أشياء ملموسة وأحياء.

الدرس 2: الحالات الفيزيائية للمادة في الطبيعة

توجد كل مادة في الطبيعة على ثلاث حالات فيزيائية :

1 (الحالة الصلبة : الأجسام الصلبة هي التي تتميز بقابليتها للمس والتمسك والتقليب.

مثل : الخشب، الحديد، الأوراق ...



2 (الحالة السائلة : الأجسام السائلة هي التي تتميز بقابلية اللبس فقط بسبب ميوعتها.

مثل : الماء، الحليب ...



3 (الحالة الغازية : الأجسام الغازية هي التي يمكن التعرف عليها إلا بآثر محسوس لها.

مثل : رطوبة ثياب الغسيل على الخبل أثر محسوس لوجود الهواء ...



المحور II : الماء في الطبيعة

سنة

أساسي

الدرس 3: مصادر الماء

مادة الفيزياء

يغطي الماء 71 % من سطح الأرض وهو يوجد على ثلاث حالات فيزيائية :

- 1 (المياه السائلة : نجدها في البحار والمحيطات والأنهار والشلالات والأودية ...
- 2 (المياه المتجمدة : نجدها صلبة على شكل جليد في المناطق القطبية وتلج فوق قمم الجبال العالية.
- 3 (المياه الغازية : يوجد الماء في الجو على الحالة الغازية ويسمى بخار الماء.

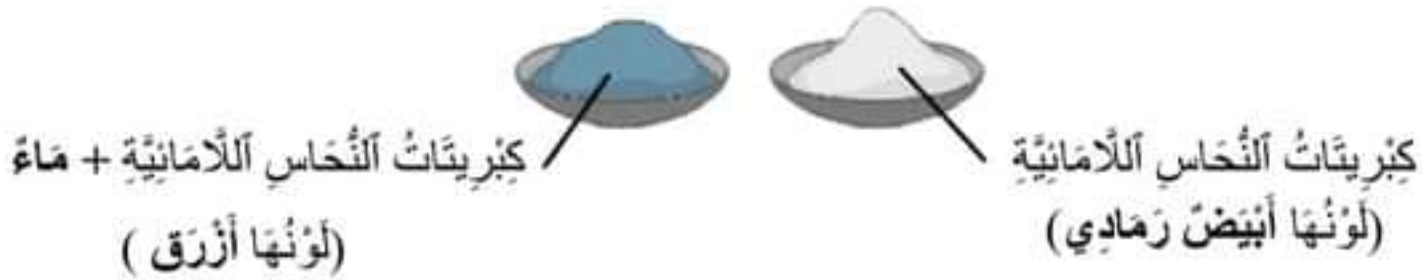
تجربة وملاحظة :



- 1 كبريتات النحاس اللامائية (لونها أبيض رمادي) + ماء ← تتغير لون كبريتات النحاس إلى الأزرق + ماء
- 2 كبريتات النحاس اللامائية (لونها أبيض رمادي) + زيت ← لم يتغير لون كبريتات النحاس + زيت
- 3 كبريتات النحاس اللامائية (لونها أبيض رمادي) + بترول ← لم يتغير لون كبريتات النحاس + بترول

استنتاج :

الماء مسؤول عن تغير لون كبريتات النحاس اللامائية ذات اللون الأبيض الرمادي إلى اللون الأزرق.





سنة

أساسي

الدرس 4: أهمية الماء في الحياة

مادة الفيزياء

تجربة وملاحظة:

1. ← كبريتات النحاس + مشروب غازي ← يتغير لون الكبريتات
← **إستنتاج:** المشروبات الغازية تحتوي على كمية كبيرة من الماء.
← **إستنتاج:** المشروبات الغازية تحتوي على كمية كبيرة من الماء.
2. ← كبريتات النحاس + لب الخبز ← يتغير لون الكبريتات
← **إستنتاج:** لب الخبز يحتوي على القليل من الماء.
← **إستنتاج:** لب الخبز يحتوي على القليل من الماء.
3. ← كبريتات النحاس + سكر ← لا يتغير لون الكبريتات
← **إستنتاج:** السكر لا يحتوي على ماء.
← **إستنتاج:** السكر لا يحتوي على ماء.

← الماء موجود في كل المشروبات وأغلب المواد الغذائية وهو يعتبر المكون الأساسي لجميع الكائنات الحية وبالتالي فهو مادة ضرورية للحياة.

الدرس 5: معالجة الماء بالتصفية

1. ← **تجربة وملاحظة:** كحول + ماء: ← نحرك المزيج
بعد فترة نتحصل على مزيج متجانس.
2. ← زيت + ماء: ← نحرك المزيج
بعد فترة نتحصل على مزيج غير متجانس.

1 (تعريف المزيج : هو كل خليط يحتوي على جسمين (مكونين) على الأقل.
وهو نوعان : مزيج متجانس و مزيج غير متجانس



سنة

أساسي

مادة الفيزياء

أ (مزيج متجانس) : هو كل خليط لا يمكننا أن نفرق بين اثنين على الأقل من مكوناته بالعين المجردة. مثال: ماء الزهر، الماء والحليب كوكتال بمار، مشروب غازي، ياغرت بالمشمش ...
← السوائل القابلة للمزج تكون مع بعضها أمزجة متجانسة.

ب (مزيج غير متجانس) : هو كل خليط يمكننا أن نفرق بين اثنين على الأقل من مكوناته بالعين المجردة. مثال: الماء والزيت، ياغرت بقطع المشمش، ماء الوادي عند الفيضان، ماء غسيل بدون مطهر ...

2 (معالجة الماء بالتصفية :

للفصل بين مكونات **المزيج غير المتجانس**، يمكننا الإعتماد على طريقتين :

① **الترسيب** : هو ترك المزيج غير المتجانس لبعض الوقت حتى ترسب الطبقة الثقيلة في أسفل الإناء.
← ناتج عملية الترسيب يسمى **راسب**.

② **الترشيح** : هو فصل الطبقة الصلبة الثقيلة عن الطبقة السائلة.

عن طريق سكب الخليط داخل قمع وضع فوق فوهته ورقة ترشيح. تتساقط قطرات السائل الصافي في الإناء عبر القمع وتبقى المكونات الصلبة على تلك الورقة.
← السائل الصافي الناتج عن عملية الترشيح يسمى **الرشيح**.





الدّرس 6: مُعالِجَةُ الْمَاءِ بِالنَّقْطِيرِ

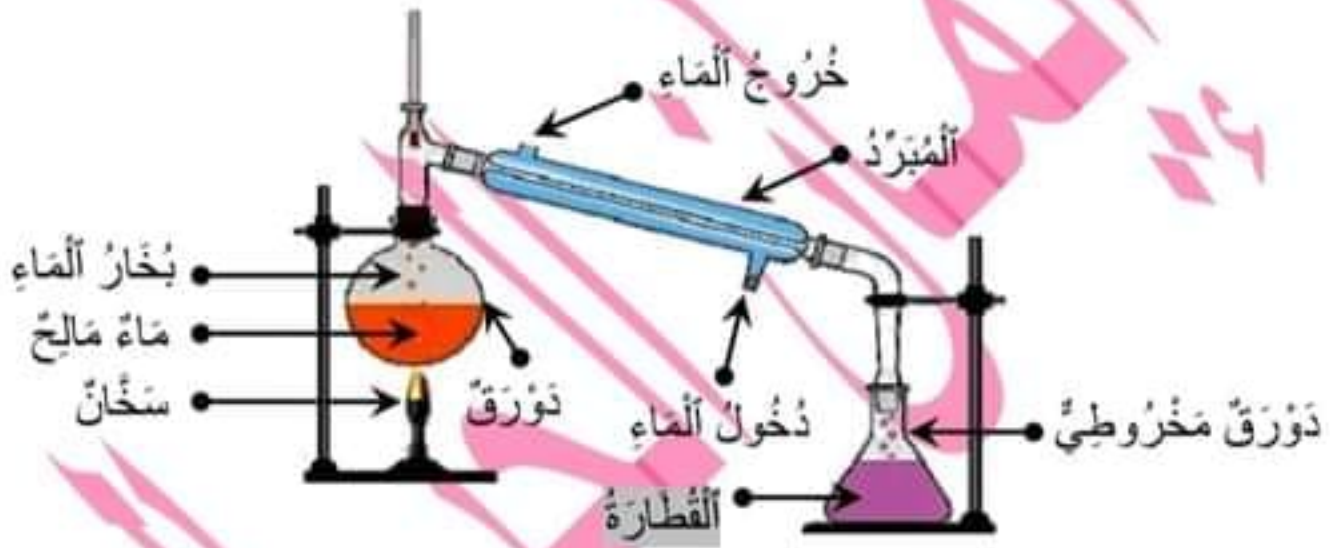
مَادَّةُ الْفِيزِيَاءِ

للفصل بين بعض مكونات المزيج السائل المتجانس، نَعْتَمِدُ طَرِيقَةَ النَّقْطِيرِ.

1 (تَعْرِيفُ النَّقْطِيرِ : هُوَ كُلُّ خَلِيطٍ يَحْتَوِي عَلَى جِسْمَيْنِ (مُكَوَّنَيْنِ) عَلَى الْأَقْلِ.

هِيَ عَمَلِيَّةٌ تَتِمُّ فِي تَسْخِيفِ مَزِيجِ سَائِلِ مُتَجَانِسٍ حَتَّى الْغَلِيَانِ، ثُمَّ تَبْرِيدِ الْبَخَارِ عِبْرَ مُبْرِدٍ فَتَنْسَاقُ قَطْرَاتُهُ فِي دُورَقٍ مَخْرُوطِيٍّ.

← وَيُسَمَّى نَاتِجَ عَمَلِيَّةِ النَّقْطِيرِ قَطَارَةً.



الْجِسْمُ النَّقِيُّ هُوَ كُلُّ جِسْمٍ مُتَكَوِّنٍ مِنْ مَادَّةٍ وَاحِدَةٍ كَالْمَاءِ النَّقِيِّ (كَالْمَاءِ الْمَالِحِ) مُتَكَوِّنٍ مِنَ الْمَاءِ فَقَطْ. لَكِنْ لَيْسَ كُلُّ مَاءٍ مُقَطَّرٍ نَقِيًّا كَمَا هُوَ الْوَرْدِ مَثَلًا.

الدّرس 7: الْمَاءُ الشَّرُوبِ

1 (مُوَاصِفَاتُ الْمَاءِ الشَّرُوبِ : هُوَ مَاءٌ صَافٍ

• لَا لَوْنُ لَهُ

• لَا رَائِحَةٌ لَهُ

• لَيْسَ نَقِيًّا بَلْ يَحْتَوِي عَلَى كَمِيَّةٍ مُعَيَّنَةٍ وَمَدْرُوسَةٍ مِنَ الْأَمْحَالِ

الْمَعْدِنِيَّةِ (مِثْلُ: الْكَالْسِيُومِ، أَلْبُوتَانِيُومِ، أَلْصُودِيُومِ)، لَا يَجِبُ أَنْ تَتَجَاوَزَ قَدْرًا مُعَيَّنًا.

• خَالٍ مِنَ الْفَيْرُوسَاتِ وَالْجَرَائِيمِ وَالْبَكْتِيرِيَا

مادة الفيزياء

كيف يصبح الماء الطبيعي (مياه السدود مثلا) ماء شروباً ؟

لكي يصبح الماء الطبيعي شروباً لا بد أن يخضع إلى معالجة دقيقة تتم عبر مراحل مرتبة كالتالي :

- ① **الغربلة:** هذه العملية تتم بواسطة غربل حيث يصفى الماء من الأجسام الغائمة الصلبة.
- ② **التندف والترسيب:** عملية تتم بإضافة مواد كيميائية إلى الماء (مثل كبريتات الألمنيوم) التي تسمى مندفاً. فتتكون الندائف وتعلق بها الشوائب، فتثقل هذه الشوائب عند تجمعها وبذلك تترسب في قاع الخوض.
- ③ **الترشيح بالرمل:** يصفى الماء من الندائف والشوائب الصلبة عبر طبقة من الرمال الناعمة، هذه المرحلة تتميز بإزالة فعالة جداً للبكتيريا والفيروسات.
- ④ **التطهير بالأوزون:** تتم هذه العملية عبر بث غاز الأوزون على الماء المرشح بالرمل لتطهيره من الجراثيم وللقضاء على الروائح الكريهة والمذاق غير المقبول.
- ⑤ **الترشيح بالفحم النشط:** يستعمل مرشح من الفحم لتفريغ الماء صافياً وخالياً من كل الشوائب المجهرية.
- ⑥ **التطهير بماء الجافال:** هي آخر مرحلة يطهر بها الماء، فيضاف إليه كميات قليلة ومدروسة وبانتظام من ماء الجافال في الخزان النهائي فيصل إلى حنفية المستهلك صالحاً للشرب.





1 (المياه الملوثة ومخاطرها :

أ (تعريف الماء الملوث : هو كل ماء طبيعي يتعكر بشوائب تُفقدُه الكثير من وظائفه الحيائية. مثال: المياه المستعملة ...

ب (أسباب تلوث الماء ومخاطره : لقد صاحب اتساع المدن وتزايد عدد السكان وبناء المعامل والمصانع المختلفة من بروز مشكلة تُعرف بالمياه الملوثة ناتجة عن الأنشطة المتعددة للإنسان في المنزل وفي مكان العمل وعدة أنشطة اقتصادية وصناعية.

يتسبب تلوث المياه في :

③ في العديد من الأمراض	② نقص المخزون المائي الصالح للشرب	① اختلال التوازن البيئي
<p>إن استهلاك الماء الملوث إما بصيغة مباشرة (عن طريق الشرب) أو بصيغة غير مباشرة (عن طريق تناول الخضار والعلف المسقية بماء ملوث) يؤدي إلى عديد الأمراض منها :</p>  <p>الكوليرا، التهاب الكبد، وحمى المستنقعات ...</p>	<p>ينتشر دخان المصانع والسيارات في الجو وينزل مع ماء المطر (أمطار حمضية) لذلك يكون المخزون المائي ملوثاً وغير صالح للشرب.</p>  <p>كما يتسبب استعمال الأسمدة والمبيدات لمداواة الأشجار في تلوث الأنهار والأودية بتسرب تلك المواد في أعماق التراب عند سيلان ماء الري أو ماء المطر.</p>	<p>الحيوانات المائية تتضرر من المياه الملوثة نتيجة حوادث ناقلات النفط وانتشار بقع سوداء على سطح الماء وانتساح الشواطئ وتعكر الماء لذلك تنعدم الحياة في البحار.</p>  



أساسي

مادة الفيزياء

1 (المياه الملوثة ومخاطرها :

أ (تعريف الماء الملوث : هو كل ماء طبيعي يتعكر بشوائب تُفقدُه الكثير من وظائفه الحيائية. مثال: المياه المُستعملة ...

ب (أسباب تلوث الماء ومخاطره : لقد صاحب اتساع المدن وتزايد عدد السكان وبناء المعامل والمصانع المختلفة من بروز مشكلة تُعرف بالمياه المُستعملة ناتجة عن الأنشطة المتعددة للإنسان في المنزل وفي مكان العمل وعدة أنشطة إقتصادية وصناعية.

يتسبب تلوث المياه في :

③ في العديد من الأمراض	② نقص المخزون المائي الصالح للشرب	① اختلال التوازن البيئي
<p>إن استهلاك الماء الملوث إما بصيغة مباشرة (عن طريق الشرب) أو بصيغة غير مباشرة (عن طريق تناول الخضار والعلف المسقية بماء ملوث) يؤدي إلى عديد الأمراض منها :</p>  <p>الكوليرا، التهاب الكبد، وحمى المستنقعات ...</p>	<p>ينتشر دخان المصانع والسيارات في الجو وينزل مع ماء المطر (أمطار حمضية) لذلك يكون المخزون المائي ملوثاً وغير صالح للشرب.</p>  <p>كما يتسبب استعمال الأسمدة والمبيدات لمداواة الأشجار في تلوث الأنهار والأودية بتسرب تلك المواد في أعماق التراب عند سيلان ماء الري أو ماء المطر.</p>	<p>الحيوانات المائية تتضرر من المياه الملوثة نتيجة حوادث ناقلات النفط وانتشار بقع سواد على سطح الماء وانتساح الشواطئ وتعكر الماء لذلك تنعدم الحياة في البحار.</p>  

الدرس 9: المحافظة على الماء من التلوث 2



سنة

أساسي

مادة الفيزياء

1 (طرق حماية الماء في الطبيعة من التلوث وكيفية المحافظة عليه :

لحماية الماء في الطبيعة يمكن تجميع المياه الملوثة في محطة تطهير وإخضاعها إلى :

أ (معالجة أولية : تتمثل في فصل المواد العالقة.

ب (معالجة ثانوية : تتمثل في القضاء على ملوثات مخلولة في الماء

بفضل البكتيريا. لذلك تسمى هذه المعالجة معالجة بيولوجية.

مراحل المعالجة التي تخضع إليها المياه المستعملة



معالجة أولية { ① حجز الأوساخ الصلبة
② إزالة الرمل والزيوت
③ الترسيب الأولي } معالجة ثانوية { ④ المعالجة البيولوجية
⑤ الترسيب الثانوي
⑥ تخفيف الحمأة }

كما يُنصح بالترشيد في استهلاك الماء وإبعاد مصبات الفضلات عن مجاري المياه (الأودية، الأنهار، الآبار، البحار...)