

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السابع اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/7>

* للحصول على جميع أوراق الصف السابع في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/7science>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السابع في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/7science1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف السابع اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade7>

* لتحميل جميع ملفات المدرس محمد أحمد حسن اضغط هنا

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

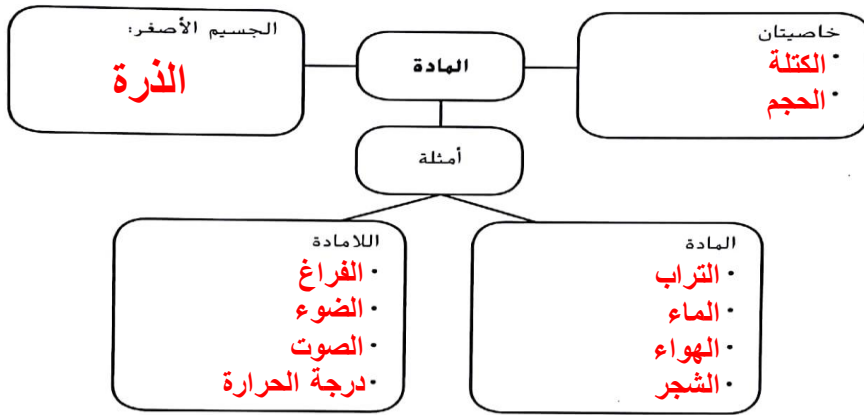
https://t.me/UAElinks_bot

الدرس 1 تصنيف المادة

تصفح الدرس 1. اقرأ عناوين الدرس والكلمات المكتوبة بالخط الغامق. وانظر إلى الصور. وحدد ثلاث حقائق اكتشفتها عن المادة. وسجل تلك الحقائق في دفتر يوميات في العلوم الخاص بك.

التفاصيل

نظم المعلومات الخاصة بالمادة.



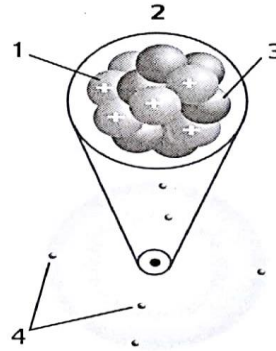
الفكرة الرئيسية

فهم المادة

حدد وصف أجزاء الذرة.

الذرات

1. البروتونات
2. النواة
3. النيوترونات
4. الإلكترونات



اربط أعداد البروتونات الموجودة في نواة الذرة بخواص المادة.

يحدد عدد البروتونات في النواة خواص المادة

الدرس 1 تصنيف المادة (تابع)

الفكرة الرئيسية

المواد

التفاصيل

تعريف المواد، واذكر مثالين.

التعريف: هي كل ما له كتلة ويشغل حيز.

الأمثلة: الكتاب، الماء، الهواء.

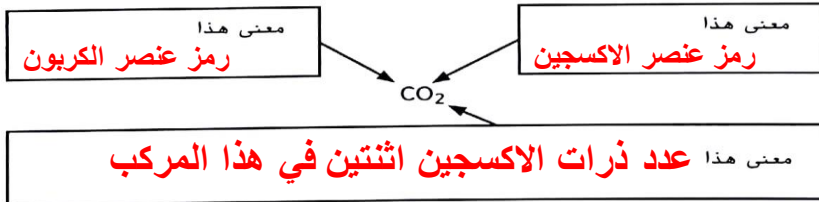
اختبر مدى اختلاف ذرات العناصر. وارسم دائرة حول الخصائص التي تضي على كل نوع من الذرات خصائصه الفريدة.

مثال	الألومنيوم	الأكسجين
هل هذا يُعد مادة؟	✓	✓
هل هذا يُعد عنصراً؟	✓	✓
كم عدد البروتونات الموجودة في النواة؟	13	8
كيف توجد ذراتها عادة؟	صلبة	غازية

اذكر الفرق بين العناصر والمركبات.

العنصر	المركب
هو مادة تتكون من نوع واحد من الذرات.	هو مادة تتكون من ذرات عنصرين أو أكثر.

فسر الصيغة الكيميائية.



اربط خصائص المركب بخصائص العناصر المكون منها.

تختلف خصائص المركب غالباً عن خصائص العناصر المكونة له منفصلة.

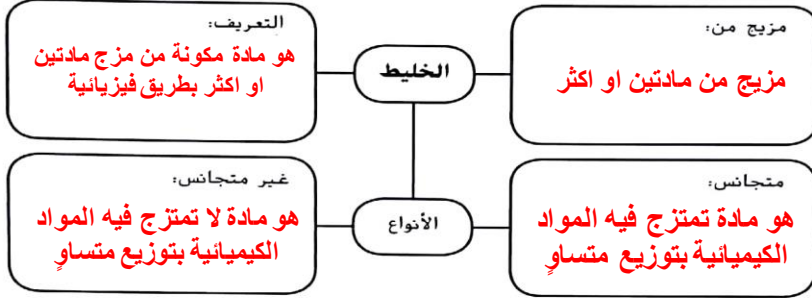
الدرس 1 تصنيف المادة (تابع)

الفكرة الرئيسية

المخاليط

التفاصيل

نظم المعلومات الخاصة بالمخاليط.



أكمل العبارة لوصف كيف تذوب المادة.

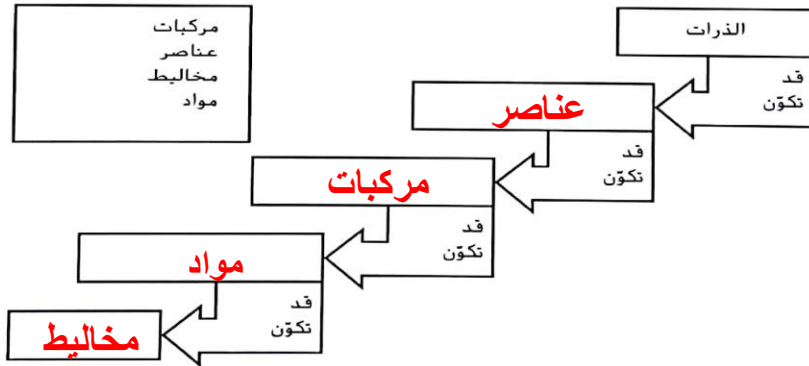
في المحلول، **المذيب** هو عبارة عن **المادة الكيميائية** الموجود بكمية كبيرة؛ و **المذاب** هي عبارة عن المواد الأخرى التي **تكون مذابة** داخل المذيب.

وضّح هل يمكن لصيغة كيميائية أن تصف محلولاً.

المركبات والمحاليل

لا يمكن لأن الذرات في المحلول غير مرتبطة كيميائياً

رتّب تصنيف المادة. واستخدم الكلمات الموجودة في المربع لإنشاء تسلسل صحيح.



تلخيص المادة

التحليل قوّم ما إذا كانت العبارة التالية صحيحة أم خاطئة. وشرح السبب: جميع المحاليل عبارة عن مخاليط.

عبارة خطأ.. المحاليل هي مخاليط متجانسة، والمخاليط غير المتجانس ليس محلولاً.

الدرس 2 الخواص الفيزيائية

توقع ثلاث حقائق ستناقش في الدرس 2 بعد قراءة العناوين. دَوِّن توقعاتك في دفتر يوميات في العلوم الخاص بك.

التفاصيل

عَرِّف الخاصية الفيزيائية، واذكر مثالين.

التعريف: هي خاصية في المادة يمكن ملاحظتها أو قياسها ، دون

تغير في هوية المادة

1. الكتلة 2. الحجم

اذكر الفرق بين حالات المادة.

الحالة	ترتيب الجزيئات	حركة الجزيئات
الصلب	متراصة	تهتز في مكانها
السائل	متلامسة	انزلاقية
الغاز	متباعدة	متحركة بسرعة

قابل بين ثلاث خواص فيزيائية تعتمد على الحجم. وارسم دائرة حول القياس الذي يتغير باختلاف الموقع.

الخاصية	الوصف
حجم الصلب	ثابت لا يتغير بتغير الشكل
حجم السائل	ثابت لا يتغير بتغير الشكل
حجم الغاز	متغير بتغير الشكل

الفكرة الرئيسية

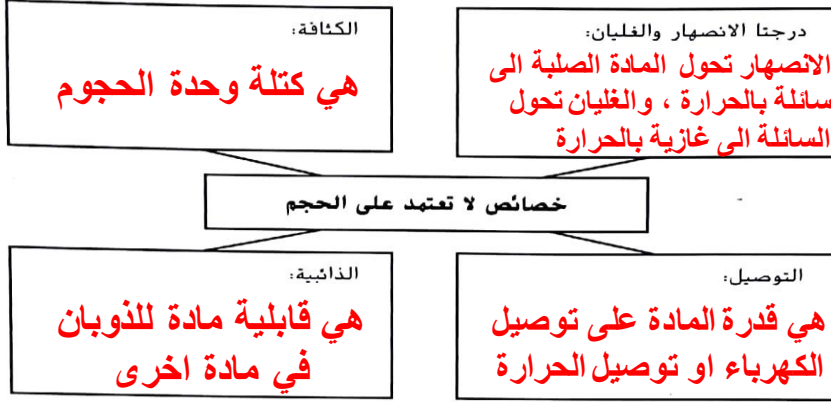
الخواص الفيزيائية

الدرس 2 الخواص الفيزيائية (تابع)

التفاصيل

الفكرة الرئيسية

🔑 **صف** أربع خواص فيزيائية لا تعتمد على الحجم.



🔑 **حدد وصف** ثلاث خصائص فيزيائية يُمكن استخدامها لفصل المخاليط.

الخاصية	كيف يُمكن استخدامها لفصل الخليط
المغناطيسية	استخدام المغناطيس لفصل برادة الحديد عن الملح
درجة التبخر	استخدام التبخر لفصل الماء عن الملح
الحجم	استخدام المصفاة لفصل الرمل عن الحصى

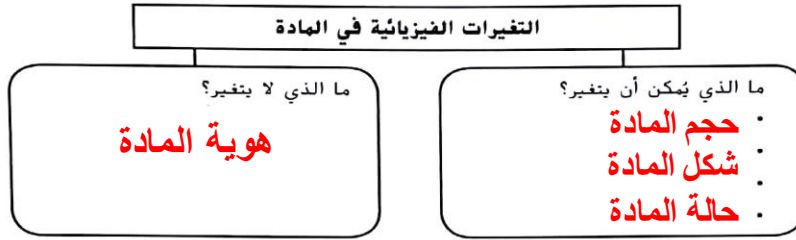
🔑 **التركيب** انظر مجدداً نحو صورة الرجل الذي يُنقى الذهب في الصفحة الأولى من الدرس 2. هناك طريقة أخرى يُمكنه استخدامها في فصل الخليط وهي نخل الترسبات عبر الغربال. ما الخاصية الفيزيائية التي تؤثر في مدى إمكانية فصل الخليط عن طريق عملية النخل؟ هل هذه الطريقة فعالة كطريقة تنقية الذهب؟

الدرس 3 التغيرات الفيزيائية

تصفح الدرس 3 في كتابك. اقرأ العناوين وانظر إلى الصور والرسوم التوضيحية. حدد ثلاثة أشياء إضافية تود تعلمها أثناء قراءتك للدرس. وادون أفكارك في دفتر يوميات في العلوم الخاص بك.

التفاصيل

حدد خواص التغيرات الفيزيائية في المادة.



وضح طريقة واحدة قمت فيها بتغيير حجم مادة أو شكلها عندما كنت تقوم بإعداد وجبة الإفطار وتناولها.

اذابة السكر في الشاي ، تقطيع الجبن .

اجعل التغيرات متسلسلة بالنسبة لحالة المادة مع الإضافة المستمرة للطاقة الحرارية.



الفكرة الرئيسية

التغيرات الفيزيائية

الدرس 3 التغيرات الفيزيائية (تابع)

التفاصيل

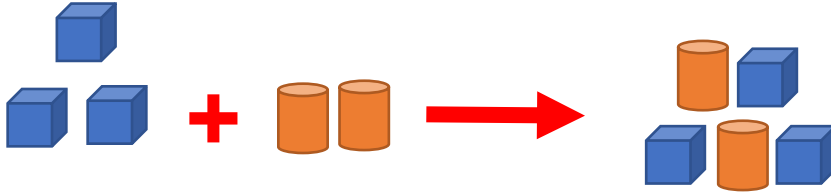
حدد المصطلح المضاد للتغيرات الفيزيائية المحددة.

التجمد	الانصهار
التكاثف	الغليان
الترسيب	التسامي

🔑 اشرح عملية الذوبان، ووضح كيف يمكن للغليان عكس هذه العملية في عينة الماء المالح.

الذوبان هو اختفاء المذاب في المذيب مع التحريك.
وعند غلي محلول الماء والملح، يتبخر الماء ويبقى الملح وينفصلان.

🔑 مثل بالنماذج حفظ الكتلة في شكل رسم تخطيطي يوضح خليطًا ما.



حفظ الكتلة

🔑 اقبل جميع الإجابات المنطقية. انظر إلى هذه الورقة التي أمامك والقلم الحبر والقلم الرصاص. صف ما لاحظته من التغير الفيزيائي وحفظ الكتلة في هذه العناصر عند انتهاء التمارين في هذه الصفحة.

الدرس 4 الخواص والتغيرات الكيميائية

توقع ثلاث حقائق ستناقش في الدرس 4 بعد قراءة العناوين. ودون توقعاتك في دفتر يوميات في العلوم الخاص بك.

التفاصيل

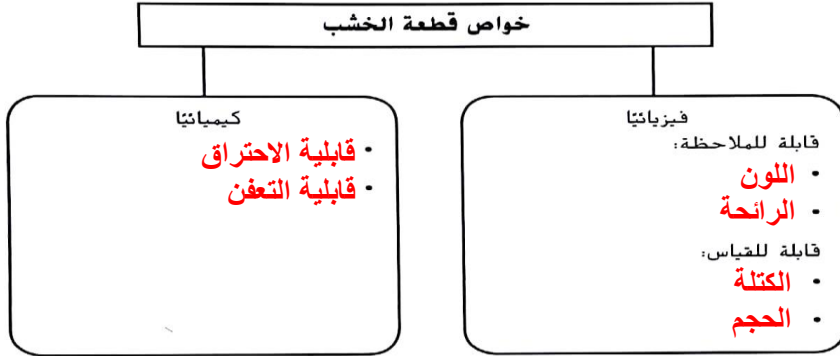
عَرِّف الخاصية الكيميائية، واذكر مثالين.

التعريف: هي سمة في المادة يمكن ملاحظتها عندما تتحوا المادة الى مادة جديدة.

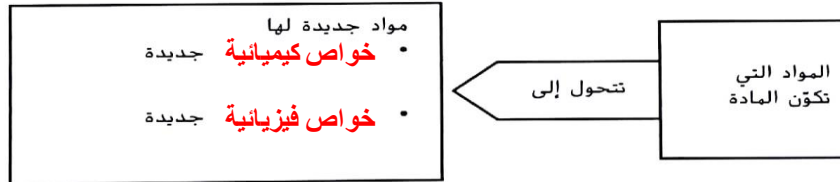
1. قابلية التفاعل

2. قابلية الاحتراق

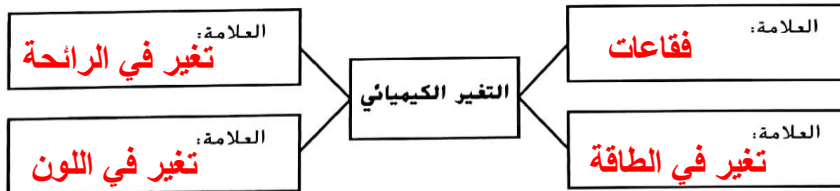
قابل بين الخواص الكيميائية باستخدام مثال قطعة الخشب.



صِف التغير الكيميائي.



حدد بعض علامات التغير الكيميائي.



الفكرة الرئيسية

الخواص الكيميائية

المقارنة بين الخصائص

التغيرات الكيميائية

مؤشرات حدوث تغير كيميائي

الدرس 4 الخواص والتغيرات الكيميائية (تابع)

الفكرة الرئيسية

التفاصيل

صف ما الذي يُعد دليلاً على التغير الكيميائي.

تكوّن مادة جديدة

رَقِّب الأحداث التي تقع في التفاعل الكيميائي.

الذرات **المرتبطة** معاً وتكوّن جزيئات من المواد.

عندما تتصادم الجزيئات، تنكسر الروابط وتنفصل الذرات

الذرات **المنفصلة تبدأ بالاتحاد**

مواد جديدة تتكون.

صف أجزاء المعادلة الكيميائية، ثم اشرح السبب في أهمية هذه المعادلات.

النواتج:

هي المواد الكيميائية الجديدة التي تكونت بعد حدوث التفاعل

المتفاعلات:

هي المواد الكيميائية الموجودة قبل حدوث التفاعل

الناتج

المعادلات الكيميائية مفيدة لأنها

توضح المعادلة الكيميائية الصيغة الكيميائية وعدد وحدات كل مادة كيميائية في التفاعل.

اشرح كيف توضح المعادلة الكيميائية حفظ الكتلة.

لأن العدد الكلي للذرات وأنواعها في المتفاعلات مساوياً للعدد الكلي للذرات وأنواعها في الناتج

الدرس 4 الخواص والتغيرات الكيميائية (تابع)

التفاصيل

الفكرة الرئيسية

قيم دور المعاملات في المعادلات الكيميائية.

وتنغير وهذا يساعد في وزن المعادلات وبالتالي حفظ المادة

المعاملات

لا تنغير يستحيل حينها وزن المعادلات وبالتالي لا ينطبق حفظ المادة

أشرح كيف تؤثر العوامل على معدل التفاعلات الكيميائية.

عامل	التأثير على سرعة التفاعل
درجة الحرارة	زيادة درجة الحرارة يزيد سرعة التفاعل
التركيز	زيادة التركيز يزيد سرعة التفاعل
المساحة السطحية	زيادة المساحة السطحية يزيد سرعة التفاعل

معدل التفاعلات الكيميائية

الكيمياء

أعد صياغة شيئين تحتاج إلى معرفتهما حول المادة حتى تفهم الكيمياء.

1.

2.

التحليل صنف تغيرين كيميائيين حدثا في منزلك هذا الأسبوع.