

المستوى: 1 متوسط	المؤسسة: مجاهري عبد الله يناورا - مستغانم			الاستاذ: ولادقدور أحمد
التاريخ: .../.../2016	المصدر المعرفي: الخلاط	المقطع التعليمي: الخلاط	المبنيان: المادة و تحولاتها	المدة: 3 سـ
<ul style="list-style-type: none"> الكفاءة الختامية المستهدفة: يحل مشكلات متعلقة بالتحولات الفيزيائية للمادة ومفسرا لها بالنموذج الحبيبي للمادة. 				
<ul style="list-style-type: none"> الاهداف التعليمية: يميز بين مختلف الخلاط. يعرف كيف يفصل بين مكونات الخليط. 		<ul style="list-style-type: none"> العقبات واجب تخطيا: صعوبة التمييز بين المادة النقية و الخليط صعوبة التمييز بين الخليط المتجانس و الخليط غير المتجانس. 		
<ul style="list-style-type: none"> خصائص الوضعية التعلّمية وطبيعتها: هي وضعية تجريبية للتمييز بين الخليط المتجانس و الخليط غير المتجانس . السندات التعليمية المستعملة: زيت , ماء , فاصولياء, تراب , رمل , عدس , كاس بيشر, قمع, ورق الترشيح المراجع: المنهاج - الوثيقة المرافقة-كتاب التلميذ -دليل الاستاذ-بعض المواقع من الانترنت, كتب خارجية. 				

المدة	سير الوضعية التعلّمية		مراحل
5د	انشطة التلميذ	انشطة الاساتذ	التمهيد
5د	يجيب المتعلم عن الاسئلة المطروحة تمهيدا للدرس	مراجعة للمكتسبات القبلية حول حالات المادة والعوامل المؤثرة على التحولات الفيزيائية .	
10د	<ul style="list-style-type: none"> يقرؤون الوضعية جيدا . تشكيل افواج ومناقشة الوضعية. يقترح خطة لحل المشكل. تقديم فرضيات و مناقشتها . 	<ul style="list-style-type: none"> نص الوضعية 1: عمر وهو يشاهد شريط علمي سمع ان يمكن فصل مكونات ماء البحر و تصفية ماء البركة العكر باستخدام طرق علمية مناسبة لتزويد السكان بالماء الشروب . في رأيك ماهي هذه الطرق العلمية دعم اجابتك بمثال توضحي . 	الوضعية الجزئية 1
10د	<ul style="list-style-type: none"> يقومون بالتجربة و عماية المزج . يسجلون ملاحظاتهم حول الخليط قبل و بعد المزج. يلاحظون ان الخليط لم يمزج و يحاولون فصل مكوناته باستعمال الملقط. يستنتجون ان الخليط غير متجانس يمكن فصل مكوناته بالعين المجردة في حالة صلب-صلب . نتيجة: 4- 	<ul style="list-style-type: none"> تعريف الجسم الخليط و انواعه: (1) الخليط غير المتجانس: (أ) الخليط صلب-صلب: نشاط تجريبي 1: يقدم الاستاذ لكل فوج كمية من الفاصوليا , و كمية من العدس ثم يطلب منهم التالي : وضع كمية الفاصوليا في صحن زجاجي و اضافة لها كمية العدس ثم خلط هذا المزيج جيدا. ثم يطرح السؤال التالي: هل يمكن تمييز مكونات هذا الخليط بالعين المجردة؟ يطلب منهم فصل مكوناته باستعمال الملقط و وضعها في صحن اخر. يعيدون التجربة مع خليط اخر مثل: الكبريت و برادة الحديد . او السكر و الرمل. 	نشاط تجريبي 1
	<div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <p>يمكن التمييز بين مكونات خليط الفاصوليا و العدس اذن هو خليط غير متجانس .</p> </div>		

<p>10 د</p>	<p>✓ يقومون بالتجربة و عماية المزج . ✓ يسجلون ملحوظاتهم حول الخليط بعد المزج. ✓ يلاحظون ان الخليط لم يمزج و يحاولون. ✓ يستنتجون ان الخليط غير متجانس يمكن فصل مكوناته بالعين المجردة في حالة سائل-صلب .</p> <p>5- نتيجة:</p> <p>يمكن التمييز بين مكونات كل خليط اذن كل مزيج خليط غير متجانس .</p>	<p>(ب) الخليط سائل- صلب:</p> <p>نشاط تجريبي 2: يقدم الاستاذ لكل فوج كمية من الفاصولياء , وكمية من الرمل وكمية من الماء في بشير و ملعقة ثم يطلب منهم التالي : وضع كل كمية في بشير معين ثم خلط هذا المزيج جيدا ثم ترك الخلائط فترة حتى تستقر. ثم يطرح السؤال التالي:</p> <p>☞ ما تلاحظ بعد استقرار مكونات كل خليط؟ ☞ هل يمكن تمييز مكونات كل خليط بالعين؟</p> <p>☞ يعيدون التجربة مع خليط اخر مثل: ✓ الماء و العدس او مسحوق القهوة او الحمص.</p> 	<p>نشاط تجريبي 2</p>
<p>10 د</p>	<p>✓ يقومون بالتجربة و عماية المزج . ✓ يسجلون ملاحظاتهم حول الخليط قبل وبعد المزج ✓ يلاحظون ان الخليط لم يمزج . ✓ يستنتجون ان الخليط غير متجانس يمكن فصل مكوناته بالعين المجردة في حالة سائل-سائل .</p> <p>6- نتيجة:</p> <p>يمكن التمييز بين مكونات خليط الزيت و الماء اذن الخليط غير متجانس .</p>	<p>(ت) الخليط سائل- سائل:</p> <p>نشاط تجريبي 3: يقدم الاستاذ لكل فوج حجم من الزيت وكمية من الماء في بشير و ملعقة ثم يطلب منهم التالي : يمزج حجم الزيت في بشير الماء ثم خلط هذا المزيج جيدا ثم ترك المزيج فترة معينة حتى يستقر. ثم يطرح السؤال التالي:</p> <p>☞ ما تلاحظ قبل وبعد استقرار مكونات خليط؟ ☞ هل يمكن تمييز مكونات كل خليط بالعين؟</p> 	<p>نشاط تجريبي 3</p>
<p>10 د</p>	<p>☞ يقومون بنفس الخطوات السابقة في شكل افواج.</p> <p>نتيجة:</p> <p>لا يمكن التمييز بين مكونات كل خليط اذن الخليط متجانس.</p>	<p>(2) الخليط المتجانس:</p> <p>(أ) الخليط صلب- سائل:</p> <p>نشاط تجريبي 4: يقدم الاستاذ لكل فوج من كمية متماثلة من مسحوق السكر و الملح و 03 كؤوس بها ماء و ملعقة ثم يطلب منهم التالي :</p> <ul style="list-style-type: none"> ❖ يختار كل فوج مهم تلميذ و يطلب منه عدم مشاهدة التجربة. ❖ يقوم كل فوج بإضافة في كأسين 1 و 2 كميتي سكر و ملح ثم الخلط. ❖ يقدم كل فوج للتلميذ المعزول عن التجربة و يطلب تمييز بين 03 كؤوس. ❖ ماذا تستنتج ؟ 	<p>نشاط تجريبي 4</p>
<p>10 د</p>	<p>• يقومون بنفس الخطوات السابقة في شكل افواج.</p> <p>نتيجة:</p> <p>لا يمكن التمييز بين مكونات خليط اذن الخليط متجانس .</p>	<p>(ب) الخليط سائل- سائل:</p> <p>نشاط تجريبي 5: يقدم الاستاذ لكل فوج كأس به ماء و ملون غذائي ثم يطلب منهم التالي :</p> <ul style="list-style-type: none"> ☞ اضعف لكاس الماء كمية من الملون الغذائي. ماذا تلاحظ؟ ☞ اخلط جيدا الخليط ثم اتركه مدة ؟ ماذا تلاحظ؟ ☞ هل يمكن تمييز بين مكونات الخليط بالعين المجردة؟ ☞ ماذا تستنتج؟ <p>☞ يعيدون التجربة مع خليط اخر مثل: الماء و الحبر او الكحول</p> 	<p>نشاط تجريبي 5</p>

10 د		<p>• تقنيات فصل مكونات خليط غير متجانس:</p> <p>1- التركيذ:</p> <p>نشاط تجريبي 6: يقدم الاستاذ لكل فوج كأس به ماء معكر بالتربة ثم يطلب منهم التالي :</p> <ul style="list-style-type: none"> • اترك الخليط مدة معينة حتى يستقر. ماذا تلاحظ؟ • هل انفصل الماء عن التربة ؟ 	<p>نشاط تجريبي 6</p>
10 د	<p>يقومون بالتجربة ونفس الخطوات السابقة.</p> 	<p>2- الترشيح:</p> <p>نشاط تجريبي 7: يطلب الاستاذ من لكل فوج التالي :</p> <ul style="list-style-type: none"> • تحقيق التركيذ التالي. • وضع القمع في اناء ثم سكب الماء المحصل عليه في عملية التركيذ. • تسجيل ملاحظاتهم حول لون الماء قبل وبعد عملية الترشيح. 	<p>نشاط تجريبي 7</p>
10 د		<p>3- الايانة: (للفصل بين سائلين غير قابلين للامتزاج).</p> <p>نشاط تجريبي 8: يقدم الاستاذ لكل فوج سحاحة او قمع الفصل بها ماء و حجم معينة من الزيت يطلب منهم التالي :</p> <ul style="list-style-type: none"> • هل الزيت يطفو ام يغوص في الماء ؟ • افتح صنبور السحاحة قليلا. ماذا تلاحظ في الاناء السفلي ؟ • في رايك هل يمكن فصل الماء عن الزيت بهذه الطريقة؟ • ماذا تستنتج؟ 	<p>نشاط تجريبي 8</p>
10 د		<p>4- الفرز و الفرز المغناطيسي:</p> <p>نشاط تجريبي 9: يقدم الاستاذ لكل فوج كمية من برادة الحديد ومسحوق الكبريت او الرمل و الفاصوليا و الحمص صحن وملعقة ثم يطلب منهم :</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ اخلط جيدا كل الكميتين فاصوليا و الحمص في صحن زجاجي و مسحوق الكبريت و برادة الحديد في صحن زجاجي اخر . ✓ هل يمكن تمييز بين حبيبات كل خليط؟ اذن ما نوع الخليط 1 و 2. ✓ اقترح طريقة للفصل بين مكونات هذا كل الخليط. 	<p>نشاط تجريبي 9</p>
10 د	<p>يقدمون النموذج الحبيبي للاجسام المادية قبل و بعد الخلط .</p> <p>يحاولون تفسير ان حبيبات الخليط المتجانس تمتزج كليا اما مكونات الخليط غير متجانس جزئي.</p>	<p>• النموذج الحبيبي للخلائط المتجانسة و غير متجانسة:</p> <p>نشاط تجريبي: باستعمال النموذج الحبيبي مثل مايلي :</p> <ul style="list-style-type: none"> • مثل النموذج الحبيبي لحبيبات للماء و الرمل قبل و بعد الخلط. • مثل النموذج الحبيبي لحبيبات للماء و السكر قبل و بعد الخلط. • ماذا تلاحظ بعد تمثيل نموذج الحبيبي بعد الخلط لكل خليط . 	

تعلمت ان:

1- تعريف الجسم الخليط:

هو كل جسم مادي يتكون من جسمين او عدة اجسام مادية اخرى مختلفة النوع وقد تكون مختلفة الحالة ايضا وهو نوعان :

(أ) الخليط غير المتجانس: هو خليط الذي يمكن تمييز مكوناته بالعين

المجردة ومكوناته غير قابلة للامتزاج او امتزاجها ليس كلي مثال:

- خليط صلب+ صلب: بذور القمح + بذور العدس
- خليط صلب+ سائل: بذور القمح + ماء
- خليط سائل+ سائل: زيت + الماء

(ب) الخليط المتجانس: هو خليط الذي لا يمكن تمييز مكوناته بالعين

المجردة ومكوناته قابلة للامتزاج كليا مثال:

- خليط صلب+ صلب: مسحوق الكبريت + برادة الحديد
- خليط صلب+ سائل: سكر + ماء
- خليط سائل+ سائل: الكحول + الماء
- خليط غاز+ سائل: مشروبات غازية

2- تقنيات فصل مكونات خليط غير متجانس:

يمكن فصل مكونات الخليط بعدة تقنيات (طرق) بسيطة منها :

☞ التركيد: تسمح لنا هذه العملية بفصل مواد الصلبة والتراب عن

الماء الصافي الغير مرشح يحتوي على مواد دقيقة.

☞ الترشيح: هي عملية تسمح بفصل الجسيمات العالقة بالماء بواسطة

جسم مرشح (ورق) والسائل الناتج هو الرشاحة ويكون شفافا وهو

الماء الصافي.

☞ الابانة: هي عملية تسمح لنا بالفصل بين مكونات الخليط غير

المتجانس (سائل-سائل) او (سائل - صلب).

☞ الفرز و الفرز المغناطيسي: تستعمل فيها عدة طرق للفصل بين

مكونات الخليط غير المتجانس مثل الملقط او الغريال او المغناطيس.

3- النموذج الحبيبي للخلائط :

1- الخليط يتكون من حبيبات مختلفة.

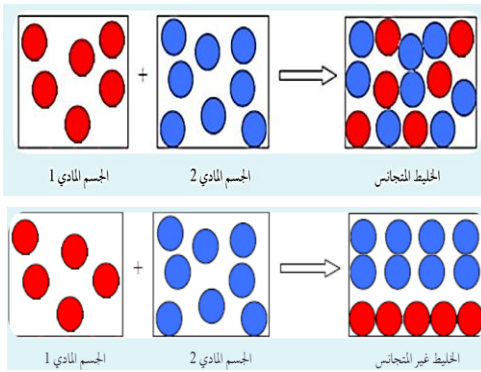
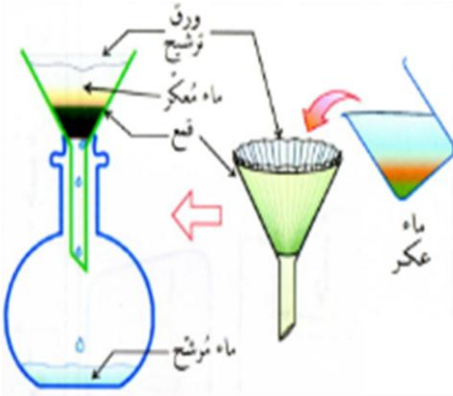
☞ الخليط المتجانس: حبيبات المادة المختلفة تمتزج فيما بينها.

☞ مثال: السكر و الماء , الجبر و الماء , الكحول و الماء

☞ الخليط غير المتجانس: حبيبات المادة المختلفة لا تمتزج فيما بينها.

☞ مثال: الرمل + الماء , التربة و الماء ,

- يدونون الالههم في كراس الدرس ويتم حل
الوضعية في النهاية ولوشفها .



--	--	--	--

--	--	--	--