



وزارة التعليم

Ministry of Education



الجمهورية العربية السورية
وزارة التعليم

الإدارة العامة للتعليم

مدرسة:

تحضير وحدات لمادة الكيمياء ثالث ثانوي الفصل الأول

أهداف تدريس مادة الكيمياء

- 1- أن تتعرف الطالبة على المفاهيم والمبادئ العامة لعلم الكيمياء .
- 2- أن تكتسب الطالبة مهارات فكرية تتعلق بالأساليب والاتجاهات الحديثة .
- 3- أن تكتسب الطالبة مهارات يدوية يؤهل أن تكون حصيلا العمل المخبري .
- 4- بث روح التعاون بين الطالبات من خلال العمل المخبري .
- 5- أن تتعرف الطالبة على خصائص العلم التجريبي وهو العلم الذي يقوم عليه علم الكيمياء .
- 6- أن تتعرف الطالبة على الأسلوب العلمي وفوائده .
- 7- أن تكتسب الطالبة الخطوات المتبعة في التفكير العلمي ومن ثم تطبيقها .
- 8- أن تكتسب الطالبة طرق فهم وتحليل وتطبيق بعض الفرضيات والنظريات .
- 9- أن تتعرف الطالبة على مآثر العلماء المسلمين في الكيمياء مثل العالم الجلدكي .
- 10- أن تقدر الطالبة دور العلماء المسلمين وإسهاماتهم في تطور علم الكيمياء .
- 11- أن تزداد لدى الطالبة معرفة الخالق عز وجل من خلال دراسة مخلوقاته .
- 12- أن تشكر الطالبة الله عز وجل على نعمه الكثيرة أن هيا لنا دراسة هذا العلم لكي نطور من حياتنا

الصف	الثالث ثانوي	المادة	كيمياء	اليوم	الأحد	الاثنين	الثلاثاء	الأربعاء	الخميس
الدرس	المخاليط والمحاليل			التاريخ					
ملخص الوحدة	- أنواع المخاليط - تركيز المحلول - العوامل المؤثرة في الذوبان - الخواص الجامعة للمحاليل - كيميائي البيئة .			الحصة					
				الفترة الزمنية					

الخطوة 1: تحديد نتائج التعلم المرغوبة

الأهداف الرئيسية	الأفكار الكبرى (الإفهام الباقية)
<p>في نهاية هذه الوحدة تكون الطالبة قادرة على أن:</p> <ul style="list-style-type: none"> ❖ تقارن بين خصائص المخاليط المعلقة والمخاليط الغروية وغيرها. ❖ تصف القوى الكهروسكونية في المخاليط الغروية. ❖ تصف التركيز باستعمال وحدات مختلفة . ❖ تحدد تركيز المحاليل . ❖ تحسب مولارية المحلول ❖ تصف تأثير قوى التجاذب بين الجزيئية في الذوبان . - تعرف الذائبية 	<p>الفكرة الكبرى:</p> <p>معظم السوائل والغازات والمواد الصلبة التي تكون عالمنا هي مخاليط</p> <p>ستفهم المتعلمات أن:</p> <ul style="list-style-type: none"> - هناك فرق بين المخاليط المعلقة والغروية في التركيز وغيره - تركيز ومولارية المحاليل تحسب بطريقة علمية صحيحة . - معالجة الأخط التي تقع مثل الخلط بين المخاليط المعلقة والغروية

المعرفة والمهارات الرئيسية التي سيكتسبها المتعلمات بعد تعلم الوحدة ؟

الأسئلة الأساسية:	ستعرف المتعلمات:	ستكون المتعلمات قادرات على:
<p>س : ما النسبة المئوية بالكتلة لمحلول يحتوى على 20.0g من كربونات الصوديوم والهيدروجينية NaHCO₃ مذابة في 600.0ml من الماء H₂O ؟</p>	<ul style="list-style-type: none"> • المقارنة بين خصائص المخاليط المعلقة والمخاليط الغروية والمحاليل . • وصف القوى الكهروسكونية في المخاليط الغروية. • وصف التركيز باستعمال وحدات مختلفة . • كيفية تحدد تركيز المحاليل . • حساب مولارية المحلول • وصف تأثير قوى التجاذب بين الجزيئية في الذوبان . • الذائبية . 	<ul style="list-style-type: none"> • المقارنة بين خصائص المخاليط المعلقة والمخاليط الغروية والمحاليل . • وصف القوى الكهروسكونية في المخاليط الغروية. • وصف التركيز باستعمال وحدات مختلفة . • تحدد تركيز المحاليل . • حساب مولارية المحلول • وصف تأثير قوى التجاذب بين الجزيئية في الذوبان . • معرفة الذائبية .

الخطوة 2 : تحديد البراهين والأدلة على تحقق نواتج التعلم

الخطوة 3 : خبرات التعليم والتعلم

المهمة الأدائية	المحكات الرئيسية	أدلة أخرى	الأنشطة التعليمية التعليمية	ستقوم المتعلمات بماياتي	ستقوم المعلمة بما يأتي
<ul style="list-style-type: none"> ❖ خرائط مفاهيم وخرائط ذهنية ❖ كتابة قصة عمل مطوية 	<p>تحقيق درجات متقدمة في الاختبارات .</p> <p>القدرة على حل أسئلة التدريبات بالكتاب المدرسي .</p> <p>يتم من خلال جدول المتابعة المعد (مبتدئ - نام - كفاء - متميز)</p>	<p><u>من خلال الأدلة التالية :</u></p> <p>النشاط المنزلي .</p> <p>* اختبارات فجائية قصيرة .</p> <p>* التذكير الأكاديمي المفكرات</p> <p>* كتابة تلخيص .</p> <p>* اختبارات طويلة .</p> <p>* الملاحظات* تقويم ذاتي</p>	<p>تقسيم الطالبات لمجموعات .</p> <p>عمل أبحاث لمفردات الدرس من الطالبات عن طريق تقسيم المفردات على المجموعات ثم عرض كل مجموعة لبحثها ومناقشته في حصة مع المعلمة .</p> <p>توزيع خرائط مفاهيم وخرائط ذهنية فارغة على المجموعات وتحديد مفردات خاصة لكل مجموعة وترك الحرية لها لتنفيذ الخريطة التي توضح هذه المفردات ثم مناقشتها مع جميع المجموعات وملاحظة ومتابعة وتعزيز المعلمة في حصة لذلك ويمكن الاستعانة بخرائط المفاهيم الموجود بنهاية كل فصل .</p> <p>توزيع ملف الانجاز والذي يحتوي المفردات وتكون فارغة وتقوم الطالبات بتعبئة هذا الملف من أذهانهم ومتابعة المعلمة وتعزيز ما يحتاج لذلك .</p> <p>تكليف الطالبات بحل اسئلة الوحدة منزليا ثم مناقشة المجموعات فيها في حصة كاملة .</p> <p>عمل مطوية لكل مجموعة ولتكن المجموعة الأولى عن العلم طريقنا لمعرفة العالم الطبيعي والمجموعة الثاني الآلات البسيطة ودورها في تسهيل الحياة وجودة العمل .</p> <p>تنفيذ جداول مقارنات تعده المعلمة لمفردات الوحدة ويوزع على المجموعات ومناقشة المجمعات فيها.</p> <p>✓ عقد اختبار لنهاية الوحدة للتأكد من اتقان الطالبات لمفردات الوحدة .</p>	<ul style="list-style-type: none"> * المناقشة والحوار. * كتابة البحث . * عمل مطوية . * كتابة قصة. * تنفيذ نشاطات كتابي الطالبة والنشاط. * حل أوراق العمل. * المشاركة في رسم خرائط ذهنية أو خرائط مفاهيم . * جمع المعلومات 	<p>يقدم التمهيد .</p> <p>* يحدد إستراتيجية التدريس (تعلم تعاوني - طريقة ألقائه- تعلم نشط - حوار ومناقشة - تفكير ناقد * قراءة نموذجية للنصوص.</p> <p>* التعزيز المناسب * تقسيم المجموعات.</p> <p>* إعداد أوراق العمل.</p> <p>* إعداد الخرائط الذهنية وخرائط المفاهيم</p>

التوقعات	مبتدئ	نام	كفاء	متميز	الشواهد والأدلة ومجموع النقاط
عناصر قصة	استوف بعض عناصر القصة وافتقد الى الربط بين عناصره	استوف اغلب عناصر القصة ولم يكن الربط بين عناصره على درجة واحدة من القوة	استوف جميع عناصر القصة ولم يكن الربط بين عناصره على درجة واحدة من القوة	استوف جميع عناصر القصة وكان الربط بين جميع العناصر وبنفس القوة	
الأسلوب	اختار الأسلوب المباشر في كتابة القصة	اختار الأسلوب المباشر في كتابة القصة مع نوع من التشويق	اختار الأسلوب المشوق في كتابة القصة وابتعد عن الأسلوب المباشر	اختار الأسلوب المشوق في كتابة القصة وابتعد عن المباشرة	
المحتوى	اشتمل جانب واحد فقط بعض من الأحوال	اشتمل على اغلب الأحوال	اشتمل جميع الأحوال	اشتمل جميع الأحوال مع التدعيم بدلائل	

اسم الوحدة		المخاليط والمحاليل	الصف	الثالث ثانوي
هـ	الهدف	مهمتك : أن تكتب قصة – تنفيذ مطوية -		<p>تتمثل مهمتك في :</p> <p>1- كتابة بحث عن المخاليط والمحاليل .</p> <p>2- كتابة قصة عن المخاليط والمحاليل .</p> <p>3 - عمل مطوية تشمل : أنواع المخاليط . العوامل المؤثرة في الذوبان . من اكتشاف العلم الحديث .</p>
د	الدور	الهدف : توظيف الدروس اللغوية المشكلة والتحدي : أن تطرحها بطريقة شيقة , وسلسة وتحقق الفائدة والمتعة للقارئ . أنت : كاتب . وظيفتك : تنفيذ القصة والملصق .		
ج	الجمهور	طالبات المدرسة أو المجتمع		
م	الموقف	السياق الذي تجد نفسك فيه هو : سياق المقرر العلمي		
ا	النتائج والأداء والغرض	• تنفيذ المطوية والبحث وكتابة الخطبة .		
ع	معايير ومحكات النجاح	<ul style="list-style-type: none"> ❖ الإلمام بجوانب المطوية وكذلك البحث . ❖ إجرائه بطريقة مشوقه وممتعة. ❖ الشمولية . ❖ مراعاة الجانب اللغوي والعلمي الشيق . 		

الأخوة المعلمين و المعلمات

السلام عليكم ورحمة الله وبركاته

يسر مؤسسة التحاضير الحديثة

www.mta.sa

أن تقدم كل ما يخص تحاضير ثالث ثانوي فصلي المستوى الخامس

-أنواع التحاضير-

استراتيجيات التعلم الحديثة - خماسي بالإستراتيجيات - تعلم نشط - وحدات مشروع الملك عبدالله - ثلاثي "خطوات أربع"

-المرفقات-

عروض بور بوينت لجميع دروس المادة

+

أوراق عمل خاصة بالمادة لجميع الدروس

+

دليل المعلم

+

الكتاب الإلكتروني

+

حل أسئلة الكتاب

+

خرائط ومفاهيم

+

شرح متميز بالفيديو لجميع دروس المنهج

التوصيل للرياض والخرج مجاناً
التوصيل لباقي مدن المملكة عبر الفيدكس (المستعجل 24 ساعة)
ويمكنكم كذلك تسجيل الطلب
إلكترونياً عن طريق الرابط
www.mta.sa/c

كذلك يمكننا التوصيل عن الايميل او الفدكس لجميع مدن المملكة
حسب طلبكم (سي دي _ طباعة ملونة _ طباعة عادية)
ايميل المبيعات

T@mta.sa

سعر المادة على سي دي 20 ريال
سعر المادة عن طريق الايميل 20 ريال
سعر المادة مع السي دي طباعة عادية 50 ريال
سعر المادة مع السي دي طباعة ملونة 100 ريال
لمن هم خارج مدينة الرياض يضاف قيمة الارسالية 50 ريال للفيدكس المستعجل
وهنا أرقام حسابات المؤسسة للمعلمين

حسابات بنوك بإسم : مؤسسة التحاضير الحديثة

=====

بنك الراجحي/233608010954856

آي بان الراجحي /SA5780000233608010954856

البنك الأهلي/27949172000110

آي بان الأهلي / SA0610000027949172000110

حسابات بنوك باسم: سعد عبدالرحمن العتيبي

=====
سامبا/8001852539

الرياض/2052558759940

اي بان الرياض/ SA3520000002052558759940

بنك البلاد/900127883010006

اي بان بنك البلاد/ SA4715000900127883010006

البنك السعودي للإستثمار/0101001926001

الجزيرة/030680161166001

اي بان بنك الجزيرة / SA6760100030680161166001

حسابات بنوك باسم : مؤسسة اوامر الشبكة

=====
حساب الانماء/68201042364000

اي بان الانماء/Sa3505000068201042364000

للأخوة أصحاب المكتبات الراغبين في أن يكونوا وكلاء لتحاضير فواز الحربي في مدنهم الاتصال بجوال المدير

0554466161

للطلب من المملكة يمكنكم التواصل مع الأرقام الجديدة والدائمة لنا علي الواتس

966558396004

966558396119

