

تم تحميل وعرض المادة من

منهجي

mnhaji.com



موقع منهجي منصة تعليمية توفر كل ما يحتاجه المعلم
والطالب من حلول الكتب الدراسية وشرح للدروس
بأسلوب مبسط لكافة المراحل التعليمية وتوزيع
المناهج وتحضير وملخصات ونماذج اختبارات وأوراق
عمل جاهزة للطباعة والتحميل بشكل مجاني

حمل تطبيق منهجي ليصلك كل جديد



المرحلة:	التعليم الثانوي	الصف:	السنة الثالثة نظام المسارات	المادة:	الكيمياء ٣	عدد الحصص في الأسبوع	٥
الأسبوع	موضوعات المحتوى						
الأسبوع (١) ١٤٤٥/٢/٨ هـ - ٢٠٢٣/٨/٢٤ م	<ul style="list-style-type: none"> ● الفصل الأول: المخاليط والمحاليل ● تجربة استهلاكية: كيف تتغير الطاقة عند تكوين المحاليل؟ ● ١-١ أنواع المخاليط: المخاليط غير المتجانسة 						
	<ul style="list-style-type: none"> ● ١-١ أنواع المخاليط: المخاليط المتجانسة 						
	<ul style="list-style-type: none"> ● ٢-١ تركيز المحلول: التعبير عن التركيز + النسبة المئوية بدلالة الكتلة + النسبة المئوية بدلالة الحجم 						
	<ul style="list-style-type: none"> ● ٢-١ تركيز المحلول: المولارية (التركيز المولاري) + تحضير المحاليل القياسية + تخفيف المحاليل المولارية 						
	<ul style="list-style-type: none"> ● ٢-١ تركيز المحلول: المولالية (التركيز المولالي) + الكسر المولي 						
الأسبوع (٢) ١٤٤٥/٢/١٥ هـ - ٢٠٢٣/٨/٣١ م	<ul style="list-style-type: none"> ● ٣-١ العوامل المؤثرة في الذوبان: عملية الذوبان + محاليل المركبات الأيونية + محاليل المركبات الجزيئية + حرارة الذوبان ● ٣-١ العوامل المؤثرة في الذوبان: العوامل المؤثرة في الذوبان + الذائبية ● ٣-١ العوامل المؤثرة في الذوبان: ذائبية الغازات + الضغط وقانون هنري ● ٤-١ الخواص الجامعة للمحاليل: المواد المتأينة والخواص الجامعة + الانخفاض في الضغط البخاري ● ٤-١ الخواص الجامعة للمحاليل: الارتفاع في درجة الغليان + الانخفاض في درجة التجمد ● تجربة: الانخفاض في درجة التجمد 						
	<ul style="list-style-type: none"> ● ٤-١ الخواص الجامعة للمحاليل: الضغط الأسموزي ● مختبر الكيمياء: استقصاء العوامل المؤثرة في الذائبية ● تقويم الفصل الأول ● اختبار مقنن 						
	<ul style="list-style-type: none"> ● الفصل الثاني: الأحماض والقواعد ● تجربة استهلاكية: ماذا يوجد في خزانك؟ ● ١-٢ مقدمة في الأحماض والقواعد: خواص الأحماض والقواعد + أيونات الهيدرونيوم والهيدروكسيد ● ١-٢ مقدمة في الأحماض والقواعد: نظرية أرهينيوس ● ١-٢ مقدمة في الأحماض والقواعد: نظرية برونستد - لوري ● ١-٢ مقدمة في الأحماض والقواعد: الأحماض الأحادية البروتون والمتعددة البروتونات ● ١-٢ مقدمة في الأحماض والقواعد: نظرية لويس ● مسائل تدريبية على الأحماض والقواعد ● ٢-٢ قوة الأحماض والقواعد: قوة الأحماض ● ٢-٢ قوة الأحماض والقواعد: قوة الحمض ونظرية برونستد - لوري ● تجربة: قارن بين قوى الأحماض ● ٢-٢ قوة الأحماض والقواعد: قوة القواعد ● ٣-٢ أيونات الهيدروجين والرقم الهيدروجيني: ثابت التآين للماء 						
	<ul style="list-style-type: none"> ● ٢-٢ قوة الأحماض والقواعد: قوة القواعد 						
	<ul style="list-style-type: none"> ● ٢-٢ قوة الأحماض والقواعد: قوة القواعد 						
الأسبوع (٥) ١٤٤٥/٣/٦ هـ - ٢٠٢٣/٩/٢١ م	<ul style="list-style-type: none"> ● ٢-٢ قوة الأحماض والقواعد: قوة القواعد 						
	<ul style="list-style-type: none"> ● ٢-٢ قوة الأحماض والقواعد: قوة القواعد 						

<ul style="list-style-type: none"> • ٢-٣ أيونات الهيدروجين والرقم الهيدروجيني: الرقم الهيدروجيني pH والرقم الهيدروكسيدي pOH 	
<ul style="list-style-type: none"> • ٢-٣ أيونات الهيدروجين والرقم الهيدروجيني: حساب تركيز الأيونات من قيم pH • المولارية والرقم الهيدروجيني pH للأحماض القوية/ للقواعد القوية 	
<p>إجازة اليوم الوطني</p>	
<ul style="list-style-type: none"> • ٢-٣ أيونات الهيدروجين والرقم الهيدروجيني: حساب Ka من الرقم الهيدروجيني pH • قياس الرقم الهيدروجيني pH 	<p>الأسبوع (٦) ١٤٤٥/٣/١٣ - ١٤٤٥/٣/٢٠ هـ ٢٠٢٣/٩/٢٨ - ٢٠٢٣/٩/٢٤ م</p>
<ul style="list-style-type: none"> • مسائل تدريبية على أيونات الهيدروجين والرقم الهيدروجيني 	
<ul style="list-style-type: none"> • ٢-٤ التبادل: التفاعلات بين الأحماض والقواعد 	
<ul style="list-style-type: none"> • ٢-٤ التبادل: معايرة الأحماض والقواعد + كواشف الأحماض والقواعد + الكواشف ونقطة نهاية المعايرة 	
<ul style="list-style-type: none"> • ٢-٤ التبادل: تمهية الأملاح + المحاليل المنظمة 	
<ul style="list-style-type: none"> • مختبر حل المشكلات + الكيمياء من واقع الحياة • مختبر الكيمياء: معايرة القاعدة 	
<ul style="list-style-type: none"> • تقويم الفصل الثاني 	<p>الأسبوع (٧) ١٤٤٥/٣/٢٠ - ١٤٤٥/٣/٢٧ هـ ٢٠٢٣/١٠/٥ - ٢٠٢٣/١٠/١٢ م</p>
<ul style="list-style-type: none"> • اختبار مقنن 	
<ul style="list-style-type: none"> • الفصل الثالث: تفاعلات الأكسدة والاختزال 	
<ul style="list-style-type: none"> • تجربة استهلاكية: ماذا يحدث عندما يتفاعل الحديد وكبريتات النحاس الثنائي؟ • ١-٣ الأكسدة والاختزال: انتقال الإلكترون وتفاعل الأكسدة والاختزال 	
<ul style="list-style-type: none"> • ١-٣ الأكسدة والاختزال: العوامل المؤكسدة والعوامل المختزلة • تجربة: ملاحظة تفاعل الأكسدة والاختزال 	
<ul style="list-style-type: none"> • ١-٣ الأكسدة والاختزال: تفاعلات الأكسدة والاختزال والكهروكيميائية 	<p>الأسبوع (٨) ١٤٤٥/٣/٢٧ - ١٤٤٥/٣/٢٤ هـ ٢٠٢٣/١٠/١٢ - ٢٠٢٣/١٠/١٩ م</p>
<ul style="list-style-type: none"> • ١-٣ الأكسدة والاختزال: تحديد أعداد التأكسد • أعداد التأكسد في تفاعلات الأكسدة والاختزال 	
<ul style="list-style-type: none"> • مسائل تدريبية على الأكسدة والاختزال 	
<ul style="list-style-type: none"> • ٢-٣ وزن معادلات الأكسدة والاختزال: طريقة عدد التأكسد 	
<ul style="list-style-type: none"> • ٢-٣ وزن معادلات الأكسدة والاختزال: وزن معادلات الأكسدة والاختزال الأيونية الكلية 	
<ul style="list-style-type: none"> • ٢-٣ وزن معادلات الأكسدة والاختزال: وزن معادلات الأكسدة والاختزال باستعمال طريقة نصف التفاعل 	<p>الأسبوع (٩) ١٤٤٥/٤/٤ - ١٤٤٥/٤/١١ هـ ٢٠٢٣/١٠/١٩ - ٢٠٢٣/١٠/٢٦ م</p>
<ul style="list-style-type: none"> • مسائل تدريبية على وزن معادلات الأكسدة والاختزال 	
<ul style="list-style-type: none"> • مختبر الكيمياء: تعرّف شحنة متهاكة (قديمة) 	
<ul style="list-style-type: none"> • تقويم الفصل الثالث 	
<ul style="list-style-type: none"> • اختبار مقنن 	
<ul style="list-style-type: none"> • الفصل الرابع: الكيمياء الكهربائية 	<p>الأسبوع (١٠) ١٤٤٥/٤/١١ - ١٤٤٥/٤/١٨ هـ ٢٠٢٣/١٠/٢٦ - ٢٠٢٣/١٠/٢٣ م</p>
<ul style="list-style-type: none"> • تجربة استهلاكية: كيف يمكن عمل بطارية من حبة ليمون؟ • ١-٤ الخلايا الجلفانية: الأكسدة والاختزال في الكيمياء الكهربائية 	
<ul style="list-style-type: none"> • ١-٤ الخلايا الجلفانية: كيمياء الخلايا الجلفانية 	
<ul style="list-style-type: none"> • ١-٤ الخلايا الجلفانية: حساب فرق الجهد في الخلايا الكهروكيميائية 	

<ul style="list-style-type: none"> • ٤-١ الخلايا الجلفانية: أمثلة على حساب جهد الخلية • استعمال جهود الاختزال القياسية 	
<ul style="list-style-type: none"> • ٤-٢ البطاريات: الخلايا الجافة 	
<ul style="list-style-type: none"> • ٤-٢ البطاريات: بطاريات تخزين المركم الرصاصي الحمضية • بطاريات الليثيوم • خلايا الوقود 	الأسبوع (١١) ١٤ - ١٨/٤/١٤٤٥ هـ ٢٩ - ٢/١١/٢٠٢٣ م
<ul style="list-style-type: none"> • ٤-٢ البطاريات: التآكل • تجربة: ملاحظة التآكل 	
<ul style="list-style-type: none"> • ٤-٣ التحليل الكهربائي: عكس تفاعلات الأكسدة والاختزال 	
إجازة مطولة	
<ul style="list-style-type: none"> • ٤-٣ التحليل الكهربائي: تطبيقات التحليل الكهربائي 	
<ul style="list-style-type: none"> • مختبر الكيمياء: قياس جهد الخلية الجلفانية 	الأسبوع (١٢) ٢١ - ٢٥/٤/١٤٤٥ هـ ٥ - ٩/١١/٢٠٢٣ م
<ul style="list-style-type: none"> • تقويم الفصل الرابع 	
<ul style="list-style-type: none"> • اختبار مقنن 	
<ul style="list-style-type: none"> • مراجعة مقرر الكيمياء 	
<p>اختبارات الفصل الدراسي الأول</p>	الأسبوع (١٣) ٢٨ - ٢/٥/١٤٤٥ هـ ١٢ - ١٦/١١/٢٠٢٣ م

الاسم:	التوقيع:	التاريخ:
--------	----------	----------

الاسم: