تم تحميل وعرض المادة من :

موقع واجباتي
www.wajibati.net

موقع واجباتي منصة تعليمية تساهم بنشر
حل المناهج الدراسية بشكل متميز لترتقي بمجال التعليم
على الإنترنت ويستطيع الطلاب تصفح حلول الكتب مباشرة
لجميع المراحل التعليمية المختلفة

GET IT ON Google Play
Download on the App Store

حمل التطبيق من هنا

توزيع المحتوى الدراسي على أسابيع الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي ١٤٤٥هـ

المرحلة:	التعليم الثانوي	الصف:	السنة الثالثة نظام المسارات	المادة:	الكيمياء ٣	عدد الحصص في الأسبوع	٥

الأسبوع	موضوعات المحتوى
الأسبوع (١) ٤- ٨ /٢/ ١٤٤٥هـ ٢٠ -٢٤/ ٨/ ٢٠٢٣م	• **الفصل الأول: المخاليط والمحاليل** • **تجربة استهلالية:** كيف تتغير الطاقة عند تكوين المحاليل؟ • **١-١ أنواع المخاليط:** المخاليط غير المتجانسة
	• **١-١ أنواع المخاليط:** المخاليط المتجانسة
	• **١-٢ تركيز المحلول:** التعبير عن التركيز+ النسبة المئوية بدلالة الكتلة + النسبة المئوية بدلالة الحجم
	• **١-٢ تركيز المحلول:** المولارية (التركيز المولاري) + تحضير المحاليل القياسية + تخفيف المحاليل المولارية
	• **١-٢ تركيز المحلول:** المولالية (التركيز المولالي) + الكسر المولي
الأسبوع (٢) ١١- ١٥/٢/ ١٤٤٥هـ ٢٧- ٣١/٨/ ٢٠٢٣م	• **١-٣ العوامل المؤثرة في الذوبان:** عملية الذوبان + محاليل المركبات الأيونية + محاليل المركبات الجزيئية + حرارة الذوبان
	• **١-٣ العوامل المؤثرة في الذوبان:** العوامل المؤثرة في الذوبان + الذائبية
	• **١-٣ العوامل المؤثرة في الذوبان:** ذائبية الغازات + الضغط وقانون هنري
	• **١-٤ الخواص الجامعة للمحاليل:** المواد المتأينة والخواص الجامعة + الانخفاض في الضغط البخاري
	• **١-٤ الخواص الجامعة للمحاليل:** الارتفاع في درجة الغليان + الانخفاض في درجة التجمد **تجربة:** الانخفاض في درجة التجمد
الأسبوع (٣) ١٨- ٢٢/٢/ ١٤٤٥هـ ٣- ٧/٩/ ٢٠٢٣م	• **١-٤ الخواص الجامعة للمحاليل:** الضغط الأسموزي • **مختبر الكيمياء:** استقصاء العوامل المؤثرة في الذائبية
	• **تقويم الفصل الأول**
	• **اختبار مقنن**
	• **الفصل الثاني: الأحماض والقواعد** • **تجربة استهلالية:** ماذا يوجد في خزائنك؟ • **٢-١ مقدمة في الأحماض والقواعد:** خواص الأحماض والقواعد + أيونات الهيدرونيوم والهيدروكسيد
	• **٢-١ مقدمة في الأحماض والقواعد:** نظرية أرهينيوس
الأسبوع (٤) ٢٥- ٢٩/٢/ ١٤٤٥هـ ١٠- ١٤/٩/ ٢٠٢٣م	• **٢-١ مقدمة في الأحماض والقواعد:** نظرية برونستد - لوري
	• **٢-١ مقدمة في الأحماض والقواعد:** الأحماض الأحادية البروتون والمتعددة البروتونات
	• **٢-١ مقدمة في الأحماض والقواعد:** نظرية لويس
	• مسائل تدريبية على الأحماض والقواعد
	• **٢-٢ قوة الأحماض والقواعد:** قوة الأحماض
الأسبوع (٥) ٢- ٦/٣/ ١٤٤٥هـ ١٧- ٢١/٩/ ٢٠٢٣م	• **٢-٢ قوة الأحماض والقواعد:** قوة الحمض ونظرية برونستد – لوري • **تجربة:** قارن بين قوى الأحماض
	• **٢-٢ قوة الأحماض والقواعد:** قوة القواعد
	• **٢-٣ أيونات الهيدروجين والرقم الهيدروجيني:** ثابت التأين للماء

	• **٢-٣ أيونات الهيدروجين والرقم الهيدروجيني:** الرقم الهيدروجيني pHوالرقم الهيدروكسيدي pOH
	• **٢-٣ أيونات الهيدروجين والرقم الهيدروجيني:** حساب تركيز الأيونات من قيم pH • المولارية والرقم الهيدروجيني pH للأحماض القوية/ للقواعد القوية
الأسبوع (٦) ٩- ١٣/٣/ ١٤٤٥هـ ٢٤- ٢٨/٩/ ٢٠٢٣م	**إجازة اليوم الوطني**
	• **٢-٣ أيونات الهيدروجين والرقم الهيدروجيني:** حساب Ka من الرقم الهيدروجيني pH • قياس الرقم الهيدروجيني pH
	• مسائل تدريبية على أيونات الهيدروجين والرقم الهيدروجيني
	• **٢- ٤ التعادل:** التفاعلات بين الأحماض والقواعد
	• **٢- ٤ التعادل:** معايرة الأحماض والقواعد + كواشف الأحماض والقواعد + الكواشف ونقطة نهاية المعايرة
الأسبوع (٧) ١٦- ٢٠/٣/ ١٤٤٥هـ ١-٥/ ١٠/ ٢٠٢٣م	• **٢- ٤ التعادل:** تميّه الأملاح + المحاليل المنظمة
	• مختبر حل المشكلات + الكيمياء من واقع الحياة • **مختبر الكيمياء:** معايرة القاعدة
	• **تقويم الفصل الثاني**
	• **اختبار مقنن**
	• **الفصل الثالث: تفاعلات الأكسدة والاختزال** • **تجربة استهلالية:** ماذا يحدث عندما يتفاعل الحديد وكبريتات النحاس الثنائي؟ • **٣-١ الأكسدة والاختزال:** انتقال الإلكترون وتفاعل الأكسدة والاختزال
الأسبوع (٨) ٢٣- ٢٧/٣/ ١٤٤٥هـ ٨- ١٢/١٠/ ٢٠٢٣م	• **٣-١ الأكسدة والاختزال:** العوامل المؤكسدة والعوامل المختزلة • **تجربة:** ملاحظة تفاعل الأكسدة والاختزال
	• **٣-١ الأكسدة والاختزال:** تفاعلات الأكسدة والاختزال والكهروسالبية
	• **٣-١ الأكسدة والاختزال:** تحديد أعداد التأكسد • أعداد التأكسد في تفاعلات الأكسدة والاختزال
	• مسائل تدريبية على الأكسدة والاختزال
	• **٣-٢ وزن معادلات الأكسدة والاختزال:** طريقة عدد التأكسد
الأسبوع (٩) ٣٠- ٤/٤/١٤٤٥هـ ١٥- ١٩/١٠/٢٠٢٣م	• **٣-٢ وزن معادلات الأكسدة والاختزال:** وزن معادلات الأكسدة والاختزال الأيونية الكلية
	• **٣-٢ وزن معادلات الأكسدة والاختزال:** وزن معادلات الأكسدة والاختزال باستعمال طريقة نصف التفاعل
	• مسائل تدريبية على وزن معادلات الأكسدة والاختزال
	• **مختبر الكيمياء:** تعرّف شحنة متهالكة (قديمة)
	• **تقويم الفصل الثالث**
الأسبوع (١٠) ٧- ١١/٤/ ١٤٤٥هـ ٢٢- ٢٦/١٠/٢٠٢٣م	• **اختبار مقنن**
	• **الفصل الرابع: الكيمياء الكهربائية** • **تجربة استهلالية:** كيف يمكن عمل بطارية من حبة ليمون؟ • **٤-١ الخلايا الجلفانية:** الأكسدة والاختزال في الكيمياء الكهربائية
	• **٤-١ الخلايا الجلفانية:** كيمياء الخلايا الجلفانية
	• **٤-١ الخلايا الجلفانية:** حساب فرق الجهد في الخلايا الكهروكيميائية

	• **٤-١ الخلايا الجلفانية:** أمثلة على حساب جهد الخلية • استعمال جهود الاختزال القياسية
الأسبوع (١١) ١٤- ١٤٤٥/٤/١٨هـ ٢٩- ٢٠٢٣/١١/٢م	• **٤-٢ البطاريات:** الخلايا الجافة
	• **٤-٢ البطاريات:** بطاريات تخزين المركم الرصاصي الحمضية • بطاريات الليثيوم • خلايا الوقود
	• **٤-٢ البطاريات:** التآكل • **تجربة:** ملاحظة التآكل
	• **٤-٣ التحليل الكهربائي:** عكس تفاعلات الأكسدة والاختزال
	إجازة مطولة
الأسبوع (١٢) ٢١- ١٤٤٥/٤/٢٥هـ ٥- ٢٠٢٣/١١/٩م	• **٤-٣ التحليل الكهربائي:** تطبيقات التحليل الكهربائي
	• **مختبر الكيمياء:** قياس جهد الخلية الجلفانية
	• **تقويم الفصل الرابع**
	• **اختبار مقنن**
	• **مراجعة مقرر الكيمياء**
الأسبوع (١٣) ٢٨- ١٤٤٥/٥/٢هـ ١٢- ٢٠٢٣/١١/١٦م	**اختبارات الفصل الدراسي الأول**

الاسم:	التوقيع:	التاريخ: