تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/om

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر اضغط هنا

https://almanahj.com/om/11

* للحصول على جميع أوراق الصف الحادي عشر في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/om/11chemistry

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

https://almanahj.com/om/11chemistry2

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الحادي عشر اضغط هنا

https://almanahj.com/om/grade11

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

المادة:الكيمياء	
الصف:الحادي عشر	
عدد الحصص في الأسبوع: ٤	عدد الساعات في الأسبوع: ٢
عدد الساعات في الفصل الدراسي الثاني: ٢٦	عدد الساعات بعد الحذف (٥٠%): ١٢

الوحدة / المحور	الموضوع / الدرس	الحالة	المخرجات التعلمية	زمن التنفيذ المقترح (بالساعات)	ملاحظات
الوحدة الثالثة: المحاليل والأحماض والقواعد	٣-٥ الذوبانية	موضوعات يتم تدريسها	١١-٣ ـح: التعرف إلى الذوبانية والعوامل المؤثرة	١	

almanahj.com/om

		فيها . ١١-٣-ج : تفسير عملية الذوبان على أنها عملية ماصة أو طاردة للحرارة . ١١-٣-ط : المقارنة بين عملية الذوبان وعملية التبلـ م١-١١-٢-أ: تصميم تجربة لتحديد العوامل المؤثرة على الذوبانية . م١-١١-٢-ب: تصميم تجربة لتحديد درجة			

almanahj.com/om

			تركيز محلول يحتوي على مادة مذابة صلبة . م٢-١١-١-ج: إجراء تجربة لتحديد درجة ذوبانية أي مادة مذابة في محلول مشبع .		
	٥-٤ تركيز المحاليل	موضوعات يتم تدريسها	١١-٣-هـ : التعبير عن التركيز بطرق مختلفة : الجزء من مليون، النسبة المئوية الوزنية، المول لكل لتر، المولارية. ١١-١-و : حساب التركيز المولاري من معطيات معينة وتحديد الكتلة والحجم من التركيز. أ- م٢-١١-١-ب: تنفيذ	٢	

almanahj.com/om

			تجربة لتحديد درجة تركيز أي محلول. م٣-١١-٢-ب: استخدام بيانات التجارب لتحديد درجة تركيز المحلول م٤-١١-٢-ب: تبادل الأسئلة والمناقشات حول بيانات ونتائج التراكيز التي جمعها كل طالب مع بقية أعضاء المجموعة والمجموعات الأخرى		
	٥-٦ الخواص التجميعية للمحاليل	موضوعات يتم تدريسها	ي: وصف 3-11 الخواص التجمعية للمحاليل الجزيئية من حيث تأثيرها على الضغط البخاري ودرجة الغليان ، ودرجة التجمد، والخاصية الاسموزية . م١-١١-٢-ج: تصميم تجربة لتعيين الكتلة المولية لمادة عضوية غير متطايرة بمعلومية ثابت الغليان أو ثابت التجمد.	٢	

almanahj.com/om

		م٤-١١-١-ب: تبادل الأفكار مع الآخرين حول أهمية محطات تحلية المياه ومخاطرها للمجتمع والفرد.			
	١-٦ تسمية الأحماض	موضوعات يتم تدريسها	١١-٤-أ: استذكار تسمية الأحماض والقواعد .	١	
			١١-٤-ب: استرجاع التعريفات الأولية للأحماض والقواعد والمحاليل المتعادلة باستخدام الأدلة ، pH ، والتوصيل الكهربائي .		
			م١-١١-٢-د: تصميم		

almanahj.com/om

		تجربة للتمييز بين الحمض ، والقاعدة ، والمحاليل المتعادلة م٣-١١-٣-أ: تقويم المخاطر التي قد تحدث في التعامل مع المحاليل الملحية والأحماض والقواعد المستخدمة في المختبر وفي المنزل وفي طريقة حفظها والتخلص منها .			
	٦-٣ نظرية أرهينيوس للأحماض والقواعد	موضوعات يتم تدريسها	١١-٤-هـ: توضيح	١	

almanahj.com/om

		كيف يمكن استخدام كل من الأدلة ، وأوراق pH ، ومقياس pH للدلالة على تركيز أيون H_3O^+ . ١١-٤-و: استخدام نظرية ارهينيوس لتحديد الأحماض والقواعد كمواد منتجة لايونات OH^- أو H_3O^+			
	٥-١-١ المحاليل في الأنظمة الحيوية	موضوعات محذوفة	x		
	٥-١-٢ المحاليل في الأنظمة غير الحيوية	موضوعات محذوفة	x		
	٥-٢ المواد الموصلة	موضوعات محذوفة	x		

almanahj.com/om

	والمواد غير الموصلة للتيار الكهربائي				
	٥-٥- المحاليل المخففة	موضوعات محذوفة	X		
	٦-٢ خواص الأحماض والقواعد	موضوعات محذوفة	X		
	٦-٤ المحاليل: حمضية أو قاعدية أو متعادلة	موضوعات محذوفة	X		
	٦-٥ حساب تركيز أيون الهيدرونيوم	موضوعات محذوفة	X		
	٦-٦ التعادل	موضوعات محذوفة	X		
	٦-٧ قوة الأحماض والقواعد	موضوعات محذوفة	X		
	٦-٨ الأحماض وعدد البروتونات	موضوعات محذوفة	X		
	٦-٩ القواعد وعدد مجموعات الهيدروكسيل	موضوعات محذوفة	X		
الرابعة: الحسابات	٧-١ أنواع التفاعلات	موضوعات يتم تدريسها	١١-٥-أ: التنبؤ بنواتج التفاعل الكيميائي بناء	١	

almanahj.com/om

الكيميائية	الكيميائية		على معرفة نوع التفاعل . م٢-١١-١-هـ: إجراء تجارب تفاعلات كيميائية لتحديد نوع التفاعل.		
	٧-٢ المعادلة الموزونة والحسابات الكيميائية	موضوعات يتم تدريسها	١١-٥-ب: استرجاع وزن المعادلات الكيميائية بوحدات الذرات ، الجزيئات ، والمولات. ١١-٥-د: حساب كميات المواد المتفاعلة والناتجة في التفاعل الكيميائي باستخدام قواعد القياس الوزني للحاليل والغازات ١١-٥-هـ: تفسير القوانين الكيميائية مثل قانون حفظ الكتلة في التفاعلات الكيميائية . م١-١١-٣- ج: ترجمة المعادلات اللفظية للتفاعلات الكيميائية إلى معادلات كيميائية متضمنة حالات المادة لكل من	٢	

almanahj.com/om

			المواد المتفاعلة والناتجة. م٣-١١-٣- ج: تفسير النسب الوزنية في معادلات التفاعلات الكيميائية.		
	٣-٧ المعادلة الأيونية	موضوعات يتم تدريسها	١١-٥-ج:كتابة معادلات أيونية كلية ومعادلات أيونية صافية تتضمن تعريف الأيونات المتفرجة في التفاعلات التي تحدث في الأوساط المائية . ١١-٥-د: استخدام المعادلات الأيونية لحساب تركيز الأيونات في المحاليل . م١-١١-٢ -و: تصميم تجربة لتحديد الأيونات مثل: تجربة الترسيب أو تجربة اختبار اللهب	١	

almanahj.com/om

	٨-٢ حسابات المادة المحددة	موضوعات يتم تدريسها	١١-٦-ب: تعيين المادة المحددة والمادة الفائضة (الزائدة) في التفاعل الكيميائي. م٤-١١-٢-ج: تبادل الأسئلة والأفكار حول حسابات المادة المحددة للتفاعل.	١	
	٨-١ التحليل الكيفي والكمي	موضوعات محذوفة	X		
	٨-٣ المردود النظري والفعلي والمئوي للتفاعل	موضوعات محذوفة	X		
	٨-٤ منحنيات وحسابات المعايرة للأحماض والقواعد	موضوعات محذوفة	X		

almanahj.com/om