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 التاسع اضغط هنا

https://almanahj.com/om/9

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

https://almanahj.com/om/9chemistry

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف التاسع في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

https://almanahj.com/om/9chemistry1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف التاسع اضغط هنا

https://almanahj.com/om/grade9

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

المادة: الكيمياء	
الصف: التاسع	
عدد الحصص في الأسبوع: ٣	عدد الساعات في الأسبوع:٢
عدد الساعات في الفصل الدراسي الأول: ٣٢	عدد الساعات بعد الحذف (٥٠%):١٦

الوحدة / المحور	الموضوع / الدرس	الحالة	المخرجات التعلمية	زمن التنفيذ المقترح (بالساعات)	ملاحظات
الوحدة الأولى: طبيعة المادة	١-١ حالات المادة	موضوعات يتم تدريسها	١ -١ يذكر الخصائص المميّزة للموادّ الصلبة والسائلة والغازيّة. ١- ٢ يصف تركيب الموادّ الصلبة والسائلة والغازيّة من حيث تباعد الجسيمات وترتيبها وأنواع حركتها. ١-٣ يصف التغيّرات في حالة المادّة(من حيث الانصهار والغليان والتبخر والتجمّد والتكثيف)ويشرحها معتمدًا على النموذج الجسيمي الحركي وتغيّرات الطاقة التي تنطوي عليها ١-٤ يعرف المصطلحات الآتية: الذرة والجزيء والأيون ٩ -١ يعرّف مصطلحات المُذيب والمذاب والمحلول والتركيز. ٩ -٤ يدرك أنّ المخاليط تنصهر وتغلي ضمن نطاق معيّن من درجات الحرارة. ٩ -٥ يحدّد المواد ويُقيّم درجة نقاوتها مُستخدمًا المعلومات المعطاة حول درجة الانصهار ودرجة الغليان.	٢	بالنسبة للأهداف التعليمية المرتبطة بالاستقصاء العلمي واللازمة للموضوعات المطلوب تدريسها يرجى الرجوع لدليل المعلم .

almanarj.com/om

	١-٢ فصل المواد وتنقيتها	موضوعات يتم تدريسها	٩-٢ يظهر معرفته وفهمه لطريقة كروماتوجرافيا الورق. ٩-٣ يفسر المخططات الكروماتوجرافية البسيطة، بما في ذلك استخدام قيم معامل التأخرRf. ٩-٦ يفهم أهمّيّة نقاوة المواد المستخدمة في أنشطة الحياة اليوميّة، مثل المركبات المستخدمة في الأدوية والموادّ المضافة في الأغذية. ١٠ - ١ يصف طرق الفصل والتنقية باستخدام المُذيب المناسب، والترشيح والتبلور والتقطير والتقطير التجزيئي وكروماتوجرافيا الورق، ثمّ يشرحها. ١٠ - ٢ يقترح تقنيّات فصل مناسبة في ضوء المعلومات المتاحة عن المخاليط.	٤	
	عناوين فرعية محذوفة من الموضوع ١-١ الأنتشار في الموائع انتشار الغازات نقاوة المواد وماهيتها	موضوعات محذوفة	X		

almanahj.com/om

	تحذف العناوين الفرعية الآتية من الموضوع ١-٢ فصل المواد الصلبة غير الذائبة في السوائل فصل مخاليط المواد الصلبة معالجة المياه	موضوعات محذوفة	X		
الوحدة الثانية: التركيب الذري	٢-٢ تركيب الذرة	موضوعات يتم تدريسها	٢-١ يصف تركيب الذرة من حيث وجود النواة المركزية التي تحتوي على بروتونات ونيوترونات، ومستويات الطاقة التي تحتوي على الإلكترونات ٢ -٣ يذكر الشحنات والكتل النسبية التقريبية للبروتونات والنيوترونات والإلكترونات. ٢ -٤ يعرّف العدد الذرّيّ على أنه عدد البروتونات الموجودة في نواة الذرّة ويستخدمه. ٢ -٥ يعرّف العدد الكتليّ على أنه مجموع عدد البروتونات والنيوترونات الموجودة في نواة الذرّة ويستخدمه. ٢ -٧ يعرّف النظائر بأنها ذرّات للعنصر نفسه، لها عدد	٢	

almanahj.com/om

		البروتوناتنفسه ولكنها تختلف في عدد النيوترونات. ٢ -٨ يفهم أنّ للنظائر الخصائص الكيميائية ذاتها لأنّها تحتوي على عدد الإلكترونات نفسه في مستوى الطاقة الخارجيّ.			
	٢-٣ ترتيب الإلكترونات في الذرات	٢-١ يصف تركيب الذرّة من حيث وجود النواة المركزيّة التي تحتوي على بروتونات ونيوترونات، ومستويات الطاقة التي تحتوي على الإلكترونات. ٢-٢ يصف توزيع الإلكترونات داخل مستويات الطاقة، ويفهم أهميّة التركيب الإلكترونيّ للغازات النبيلة والإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجيّ(إلكترونات التكافؤ) .	موضوعات يتم تدريسها		
	٢-١ الذرات والجزيئات	X	موضوعات محذوفة		
	حذف الجزئيات الآتية من الموضوع ٢-٢ -قياس حجم الذرات	X	موضوعات محذوفة		
الثالثة: الجدول الدوري	٣-١ الجدول الوري للعناصر-تصنيف العناصر	X	موضوعات محذوفة	-	تحذف الوحدة بأكملها نظرا لأنه سبق وتم تغطية أجزاء من هذه الوحدة في الصفين

almanahj.com/om

					السابع والثامن وسيتم التعرض لدورية خواص مجموعات الجدول الدوري في الصف العاشر
	٣-٢ دورية خصائص العناصر في الجدول الدوري	موضوعات محذوفة	X	–	
الوحدة الرابعة: الروابط الكيميائية	٤-١ الروابط الكيميائية وأهميتها	موضوعات يتم تدريسها	٥ -١ يصف تكوّن الأيونات عن طريق فقدان الإلكترونات أو اكتسابها. ٥ -٢ يصف تكوّن الروابط الأيونيّة بين العناصر الفلزيّة واللافلزيّة لتشمل التجاذب القويّ بين الأيونات بسبب الشحنات الكهربائيّة المتعاكسة ٦ -١ يذكر أنّ العناصر اللافلزيّة تكوّن جزيئات بسيطة لها روابط تساهميّة بين ذرّاتها. ٦ -٢ يصف تكوين الروابط التساهميّة الأحاديّة في H_2 و Cl_2 و H_2O و CH_4 و NH_3 و HCl و F_2 على أنّها مشاركة لأزواج من الإلكترونات للوصول إلى تركيب إلكترونيّ مماثل للتركيب الإلكترونيّ للغازات النبيلة، ويتضمّن ذلك استخدام مخططات التمثيل النقطيّ	٤	بالنسبة للأهداف التعليمية المرتبطة بالاستقصاء العلمي واللازمة للموضوعات المطلوب تدريسها يرجى الرجوع لدليل المعلم .

almanahi.com/om

		٦ -٣ يستخدم ويرسم مخططات التمثيل النقطيّ لتمثيل الروابط في الجزيئات التساهميّة الأكثر تعقيدًا مثل : C2H4 CH3OH،CO2 N2،			
	٤-٢ الصيغ الكيميائية	٣-٢ يستخدم رموز العناصر ويكتب صيَغ المُركّبات البسيطة. ٣-٣ يستنتج صيغة مُركّب بسيط من الأعداد النسبيّة للذرّات الموجودة فيه. ٤-٥ يحدد صيغة مركّب أيونيّ من الشحنات الموجودة على الأيونات. ٤-٦ يقارن بين المركّبات الأيونيّة والتساهميّة من حيث التطاير والذوبان والتوصيل الكهربائيّ. ٦ -٥ يشرح الاختلافات في درجتي انصهار وغليان كل من المركبات الأيونيّة والتساهميّة في ضوء قوى التجاذب.	موضوعات يتم تدريسها		
	٤-٣ البلورات	X	موضوعات محذوفة	–	
الوحدة الخامسة: معدل سرعة التفاعل وتغيرات الطاقة	٥-١ معدل سرعة التفاعل الكيميائي	٤-١١ يصف كيف يسبّب كلّ من التركيز ودرجة الحرارة ومساحة السطح خطر حدوث احتراق انفجاريّ كما في المساحيق الدقيقة (مثل مطاحن الدقيق) والغازات (مثل الميثان في المناجم) .	موضوعات يتم تدريسها	٤	

almanahj.com/om

	٥–٢ العوامل المؤثرة على معدل سرعة التفاعل	موضوعات يتم تدريسها	١١–١ يصف الطرق العملية لاستقصاء معدّل التفاعل الذي يُنتج غازاً . ١١–٣ يصف تأثير كلٍّ من التركيز وحجم الجسيمات (مساحة السطح) والعوامل الحفازة ودرجة الحرارة على معدّل سرعة التفاعلات . ١١–٥ يشرح تأثير تغيّر التركيز في ضوء تكرار التصادم بين الجسيمات المتفاعلة . ١١–٧ يفسّر البيانات المأخوذة من التجارب المتعلّقة بمعدّل التفاعل .		
	تحذف كل من العناوين الفرعية الآتية من الموضوع ٥–١: اختيار الأدوات والأجهزة من الموضوع طاقة التنشيط موضوع ٥–٣ تغيرات الطاقة في التفاعلات الكيميائية	موضوعات محذوفة	X		سيتم طرح موضوع تغيرات الطاقة في التفاعلات الكيميائية بالتفصيل في الصف العاشر

almanahj.com/om