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 الأول اضغط هنا

https://almanahj.com/om/11chemistry1

* 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 الأول: (٣٢)	عدد الساعات بعد الحذف (٥٠%): (١٦)

الوحدة / المحور	الموضوع / الدرس	الحالة	المخرجات التعلمية	زمن التنفيذ المقترح (بالساعات)	ملاحظات
الوحدة الأولى: الدورية في خواص العناصر والترابط بين الجزيئات	٢-١ مخطط التمثيل النقطي للإلكترونات	موضوعات يتم تدريسها	١١-١-ج: توضيح كل من المفاهيم التالية: إلكترون التكافؤ، السالبية الكهربائية، طاقة التأين، الحجم الذري والأيوني، الرابطة الأيونية، الرابطة التساهمية، قوى الترابط في الجزيء . ١١-٢-ب: استخدام أزواج الإلكترونات لرسم النماذج النقطية للإلكترونات في الجزيئات .	١	بالإضافة إلى الأهداف المهارية المرتبطة بالموضوع (كما هي واردة في دليل المعلم) .
	٢-٢ نظرية تنافر أزواج الإلكترونات في مستوى التكافؤ	موضوعات يتم تدريسها	١١-٢-ج: كتابة الصيغ البنائية لمركبات جزيئية بسيطة واستخدام نظرية VSEPR للتنبؤ بأشكال الجزيئات الخطية، والمنحنية، ورباعية الأوجه، والهرمي، والمثلث المستوي.	٢	بالإضافة إلى الأهداف المهارية المرتبطة بالموضوع (كما هي واردة في دليل المعلم) .
	٢-٣ أشكال الجزيئات وقطبيتها	موضوعات يتم تدريسها	١١-٢-د: استخدام السالبية الكهربائية وشكل الجزيء في تحديد قطبية الجزيئات.	١	بالإضافة إلى الأهداف المهارية المرتبطة بالموضوع (كما هي واردة في دليل المعلم) .

amanah.com/om

	٢-٤ قوى الترابط بين الجزيئات	موضوعات يتم تدريسها	١١-١-ج: توضيح كل من المفاهيم التالية: إلكترون التكافؤ، السالبية الكهربائية، طاقة التأين، الحجم الذري والأيوني، الرابطة الأيونية، الرابطة التساهمية، قوى الترابط في الجزيء . ١١-٢-هـ: تفسير القوى بين الجزيئات مثل: القوى القطبية، قوى لندن، الرابطة الهيدروجينية، الرابطة الفلزية. ١١-٢-و: ربط خواص المواد التي نستخدمها في حياتنا اليومية بنوعية الروابط التي ترط بين جزئاتها .	٢	بالإضافة إلى الأهداف المهارية المرتبطة بالموضوع (كما هي واردة في دليل المعلم) .
	١-١ تدرج ودورية بعض الخواص في الجدول الدوري	موضوعات محذوفة	X	-	
	١-٢ خواص بعض العناصر	موضوعات محذوفة	X	-	
	١-٣ الصيغ الكيميائية للمركبات	موضوعات محذوفة	X	-	
الوحدة الثانية: الكيمياء العضوية	٣-٢ تصنيف المركبات العضوية	موضوعات يتم تدريسها	١١-٧-أ: تحديد الخصائص الفيزيائية والكيميائية العامة للمركبات العضوية، وأهم أوجه التشابه والاختلاف بينها وبين المركبات غير العضوية.	١	بالإضافة إلى الأهداف المهارية المرتبطة بالموضوع (كما هي واردة في دليل المعلم) .
	٣-٣ (أ) الألكانات	موضوعات يتم تدريسها	١١-٧-ج: تسمية المركبات العضوية بنوعيها الأليفاتية والأروماتية وفقا لقواعد التسمية الدولية IUPAC حتى عشر ذرات كربون.	٢	بالإضافة إلى الأهداف المهارية المرتبطة بالموضوع (كما هي واردة في دليل المعلم) .
	٣-٣ (ب) الألكينات	موضوعات يتم تدريسها	١١-٧-ب: ذكر المركبات العضوية المهمة في الحياة اليومية، وتوضيح مصادرها وأهم تطبيقاتها، مثل: الميثان، والإيثانول، والبروبان، والبنزين، والجلوكوز، والبولي إيثيلين.	١	بالإضافة إلى الأهداف المهارية المرتبطة بالموضوع (كما هي واردة في دليل

almanahj.com/om

			١١-٧-ج: تسمية المركبات العضوية بنوعيها الأليفاتية والأروماتية وفقا لقواعد التسمية الدولية IUPAC حتى عشر ذرات كربون.		المعلم).
	٣-٣ (ج) الألكاينات	موضوعات يتم تدريسها	١١-٧-ب: ذكر المركبات العضوية المهمة في الحياة اليومية، وتوضيح مصادرها وأهم تطبيقاتها، مثل: الميثان، والإيثانول، والبروبان، والبنزين، والجلوكوز، والبولي إيثيلين. ١١-٧-ج: تسمية المركبات العضوية بنوعيها الأليفاتية والأروماتية وفقا لقواعد التسمية الدولية IUPAC حتى عشر ذرات كربون.	١	بالإضافة إلى الأهداف المهارية المرتبطة بالموضوع (كما هي واردة في دليل المعلم).
	٣-٤ الهيدروكربونات الأروماتية	موضوعات يتم تدريسها	١١-٧-ب: ذكر المركبات العضوية المهمة في الحياة اليومية، وتوضيح مصادرها وأهم تطبيقاتها، مثل: الميثان، والإيثانول، والبروبان، والبنزين، والجلوكوز، والبولي إيثيلين. ١١-٧-ج: تسمية المركبات العضوية بنوعيها الأليفاتية والأروماتية وفقا لقواعد التسمية الدولية IUPAC حتى عشر ذرات كربون.	١	بالإضافة إلى الأهداف المهارية المرتبطة بالموضوع (كما هي واردة في دليل المعلم).
	٤-٢ الكحولات	موضوعات يتم تدريسها	١١-٨-ج: كتابة المعادلات الكيميائية لعدد من المركبات العضوية وتفسير سلوكها بناءً على خصائصها. ١١-٨-ز: مقارنة عدد من المركبات العضوية (ذات المجموعات الوظيفية المختلفة) من حيث النشاط الكيميائي ودرجات الغليان والذوبانية وغيرها.	٣	بالإضافة إلى الأهداف المهارية المرتبطة بالموضوع (كما هي واردة في دليل المعلم).
	٤-٤ الأحماض الكربوكسيلية	موضوعات يتم تدريسها	١١-٨-ج: كتابة المعادلات الكيميائية لعدد من المركبات العضوية وتفسير سلوكها بناءً على خصائصها.	١	بالإضافة إلى الأهداف المهارية المرتبطة بالموضوع

almanahj.com/om

		١١–٨–ز: مقارنة عدد من المركبات العضوية (ذات المجموعات الوظيفية المختلفة) من حيث النشاط الكيميائي ودرجات الغليان والذوبانية وغيرها .			(كما هي واردة في دليل المعلم) .
	٣–١ المركبات العضوية	موضوعات محذوفة	X		
	٣–٥ الهيدروكربونات كمصدر للطاقة	موضوعات محذوفة	X		
	٤–١ المجموعات الوظيفية	موضوعات محذوفة	X		
	٤–٣ الألدهيدات والكيتونات	موضوعات محذوفة	X		
	٤–٥ الإسترات	موضوعات محذوفة	X		
	٤–٦ الأمينات	موضوعات محذوفة	X		
	٤–٧ البلمرة	موضوعات محذوفة	X		
	٤–٨ المشابهة البنائية	موضوعات محذوفة	X		

almanahj.com/om