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

* لتحميل جميع ملفات المدرس محمد بسيوني اضغط هنا

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

مدرسة أبوفراس للتعليم الأساسي (5-12)

الخطة الفصلية لمادة الكيمياء الصف التاسع الفصل الدراسي الأول 2021/2020

الفترة الزمنية	الوحدة	ساعات التنفيذ	المخرجات التعليمية	الموضوعات	الموضوعات الفرعية المحذوفة
2020/11 / 12-1	الوحدة الأولى :طبيعة المادّة	2	يذكر الخصائص المميّزة للموادّ الصلبة والسائلة والغازيّة. يصف تركيب الموادّ الصلبة والسائلة والغازيّة من حيث تباعد الجسيمات وترتيبها وأنواع حركتها. يصف التغيّرات في حالة المادّة) من حيث الانصهار والغليان والتبخّر والتجمّد والتكثيف) ويشرحها معتمدًا على النموذج الجسيمي الحركي وتغيّرات الطاقة الّتي تنطوي عليها 1-4 يُعرّف المصطلحات الآتية :الذرة والجزيء والأيون 1-9 يعرّف مصطلحات المُذيب والمذاب والمحلول والتركيز. 4-9 يدرك أنّ المخاليط تنصهر وتغليض من نطاق معيّن من درجات الحرارة.	1-1 حالات المادة	*الانتشار في الموائع *انتشار الغازات *نقاوة المواد وماهيتها
11/15 إلى 2020/12/10 م		4	2-9 يظهر معرفته وفهمه لطريقة كروماتوجرافيا الورق. 3-9 يفسّر المخطّطات الكروماتوجرافية البسيطة، بما في ذلك استخدام قيم معاملات التأخّر (Rf) 6-9 يفهم أهمّيّة نقاوة الموادّ المستخدمة في أنشطة الحياة اليومية مثلا المركّبات المُستخدمة في الأدوية والموادّ المضافة في الأغذية. 1-10 يصف طرق الفصل والتنقية باستخدام المذيب المناسب والترشيح والتبلور والتقطير التجزيئي وكروماتوجرافيا الورق، ثمّ يشرحها. 2-10 يقترح تقنيّات فصل مناسبة في ضوء المعلومات المتاحة عن المخاليط.	2-1 فصل المواد وتنقيتها	*فصل المواد الصلبة غير الذائبة في السوائل *فصل مخاليط المواد الصلبة *معالجة المياه

almanahj.com/om

من 2020/12/13 إلى 2020/12/31 م	الوحدة الثانية : التركيب الذرّي	2	1-2 يصف تركيب الذرة منحيث وجود النواة المركزية التي تحتوي على بروتونات ونيوترونات، ومستويات الطاقة التي تحتوي على الإلكترونات. 2-3 يذكر الشحنات والكتل النسبيّة التقريبيّة للبروتونات والنيوترونات والإلكترونات. 2-4 يعرّف العدد الذرّي على أنّه عدد البروتونات الموجودة في نواة الذرّة ويستخدمه. 2-5 يعرّف العدد الكتلي على أنّه مجموع عدد البروتونات والنيوترونات الموجودة في نواة الذرّة ويستخدمه. 2-7 يعرّف النظائر بأنّها ذرّات للعنصر نفسه، لها عدد البروتونات نفسه ولكنها تختلف في عدد النيوترونات. 2-8 يفهم أنّ للنظائر الخصائص الكيميائية ذاتها لأنّها تحتوي على عدد الإلكترونات نفسه في مستوى الطاقة الخارجي.	2-2 تركيب الذرّة	*قياس حجم الذرات
		1	1-2 يصف تركيب الذرّة منحيث وجود النواة المركزيّة التي تحتوي على بروتونات ونيوترونات، ومستويات الطاقة التي تحتوي على الإلكترونات. 2-2 يصف توزيع الإلكترونات داخل مستويات الطاقة، ويفهم أهمّيّة التركيب الإلكتروني للغازات النبيلة والإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي (إلكترونات التكافؤ.)	3-2 ترتيب الإلكترونات في الذرّات	

almanahj.com/om

من 2021/ 1/3 إلى 2021 / 1 / 28 م	الوحدة الرابعة: الروابط الكيميائية	2	1-5 يصف تكوّن الأيونات عن طريق فقدان الإلكترونات أو اكتسابها. 2-5 يصف تكوّن الروابط الأيونيّة بين العناصر الفلزيّة واللافلزية لتشمل التجاذب القويّ بين الأيونات بسبب الشحنات الكهربائيّة المتعاكسة 1-6 يذكر أنّ العناصر اللافلزية تكوّن جزيئات بسيطة لها روابط تساهميّة بين ذرّاتها. 2-6 يصف تكوين الروابط التساهميّة الأحادية في H_2 و Cl_2 و H_2O و CH_4 و NH_3 و HCl و F_2 على أنّها مشاركة لأزواجٍ من الإلكترونات للوصول إلى التركيب الإلكتروني لأقرب غاز نبيل، ويتضمّن ذلك استخدام مخطّطات التمثيل النقطيّ 3-6 يستخدم رسم مخطّطات التمثيل النقطيّ لتمثيل الروابط في الجزيئات التساهميّة الأكثر تعقيدًا مثل: CO_2 ، CH_3OH ، C_2H_4	1-4 الروابط الكيميائية وأهمّيتها	
		2	2-3 يستخدم رموز العناصر ويكتب صيَغ المُركّبات البسيطة. 3-3 يستنتج صيغة مُركّب بسيط من الأعداد النسبيّة للذرّات الموجودة فيه. 4-5 يحدّد صيغة مركّب أيونيّ من الشحنات الموجودة على الأيونات. 4-6 يقارن بين المركّبات الأيونيّة والتساهميّة من حيث التطاير والذوبان والتوصيل الكهربائيّ. 5-6 يشرح الاختلافات في درجتيّ انصهار وغليان كلٍ من المركبات الأيونيّة والتساهميّة في ضوء قوى التجاذب.	2-4 الصيَغ الكيميائية	

almanahj.com/om

من 2021 / 1 / 31 إلى 2021 / 1 / 25 م	الوحدة الخامسة: معدل سرعة التفاعل وتغيرات الطاقة	1	4 -11 يصف كيف يمكن أن يسبب كل من التركيز ودرجة الحرارة وم ساحة السطح خطر حدوث احتراق انفجار يكما في المساحيق الدقيقة (مثل مطاحن الدقيق) والغازات (مثل الميثان في المناجم.)	1-5 معدل سرعة التفاعل الكيميائي	*اختيار الأدوات والأجهزة *طاقة التنشيط
		3	1-11 يصف الطرق العملية لاستقصاء معدل سرعة التفاعل الذي ينتج غازًا. 2-11 يقترح الأدوات والأجهزة المناسبة لإجراء التجارب، بما في ذلك جمع الغازات وقياس معدل سرعة التفاعل من المعلومات المعطاة. 3-11 يصف تأثير كل من التركيز وحجم الجسيمات (مساحة السطح) والعوامل الحفازة ودرجة الحرارة على معدل سرعة التفاعل. 5-11 يشرح تأثير تغير التركيز في ضوء تكرار التصادم بين الجسيمات المتفاعلة. 6-11 يشرح تأثير تغير درجة الحرارة من خلال تكرار التصادم بين الجسيمات المتفاعلة وزيادة عدد الجسيمات المتصادمة التي تملك الحد الأدنى من الطاقة (طاقة التنشيط) لكي تتفاعل. 7-11 يفسر البيانات المأخوذة من التجارب المتعلقة بمعدل سرعة التفاعل.	2-5 العوامل المؤثرة في معدل سرعة التفاعل	

almanahj.com/om

معلم المادة | المشرف | مدير المدرسة

الأمير فيصل عبد الظاهر أ : محمد بسيوني | أ : سليّم مبارك المهري