



الخطة الفصلية لمادة الكيمياء- العام الأكاديمي 2025-2026م -المستوى الحادي عشر-علمي / الفصل الدراسي الأول

الزمن	الوحدة	الدروس	الكفايات ومهارات القرن الحادي والعشرين	القيم والقضايا المشتركة	مكتسبات التعلم
الأسبوع الأول 2025/9/4 -8/31	الوحدة الأولى: التركيب الذري والروابط الكيميائية	تهيئة ومهارات الاستقصاء العلمي (حصّة) 1-1: التركيب الذري (3 حصص) (ترتيب الصفحات: 13-11-10-9)	حل المشكلات التفكير الناقد التواصل	الإيجابية والمثابرة تقدير العلماء	- إعداد خط زمني يوضح تطور تركيب الذرة وأبرز العلماء الذين ساهموا في هذا الإنجاز -عمل ملخص لأعداد الكم على شكل (خريطة مفاهيم- جدول مخطط- فيديو) والعلاقات المرتبطة بها.
الأسبوع الثاني 2025/9/11 - 7		2-1: التوزيع الإلكتروني (6 حصص)	حل المشكلات التواصل	الإيجابية والمثابرة تقدير العلماء	- تصميم مخطط أو جدول مقارنة بين قواعد التوزيع الإلكتروني الثلاث. - بناء نموذج يوضح المستويات الفرعية لذرة ما والتوزيع الإلكتروني لهذه الذرة مع تحديد التكافؤ، وأن تقوم كل مجموعة بعرض نموذجا على الصف.
الأسبوع الثالث 2025/9/18 - 14		3-1: الروابط الكيميائية (6 حصص)	حل المشكلات	الإيجابية والمثابرة	استرجاع تمثيل لويس النقطي لتوضيح الروابط وتصنف مجموعة من المركبات من حيث الروابط الأيونية، التساهمية، والتناسقية ويستنتج من خلال العمل الجماعي مفهوم أزواج الإلكترونات غير المرتبطة.
الأسبوع الرابع 2025/9/25 - 21					
الأسبوع الخامس 2025/10/2 - 9/28	الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية وتركيب المادة	1-2: السالبية الكهربائية (4 حصص)	حل المشكلات التفكير الناقد	الإيجابية والمثابرة	يصنف الطلاب الروابط (تساهمية قطبية- غير قطبية-أيونية) بناء على فرق قيم السالبية الكهربائية. عمليا ونظريا. إجراء بحث علمي لأهمية السالبية الكهربائية في الاقتصاد وطرح الحلول الكيميائية الذكية لمنع مشكلات التآكل في الفلزات.
الأسبوع السادس 2025/10/9 - 5		2-2: الأشكال الهندسية للجزيئات (حصتان) مراجعة (حصتان)	حل المشكلات التواصل	الإيجابية والمثابرة	يبحث الطلاب في قيم زوايا الروابط في الميثان ومقارنتها بقيم زوايا الروابط في المستويين الفرعيين s و p كمقدمة للتهجين
الأسبوع السابع 2025/10/16 - 12	مراجعة اختبارات منتصف الفصل الدراسي الأول اختبارات منتصف الفصل الأول من 10/14 ولغاية 2025/10/23				



يستخدم الطلاب نظرية تنافر أزواج إلكترونات التكافؤ VSEPR لتحديد أشكال الجزيئات وزوايا الروابط في جزيئات متنوعة وتمثيلها بنماذج 3D باستخدام أدوات متنوعة (الكرات والعصا، قطع الحلوى وأعواد تنظيف الأسنان، أو أي أدوات أخرى).	الإيجابية والمثابرة	حل المشكلات التواصل	2-2: الأشكال الهندسية للجزيئات (حصتان)	الوحدة الثانية	الأسبوع الثامن 2025/10/23 - 19
إجازة منتصف الفصل الدراسي الأول 2025/10/30-26					الأسبوع التاسع 2025/10/30 - 26
يستخدم الطلاب نظرية تنافر أزواج إلكترونات التكافؤ VSEPR لتحديد أشكال الجزيئات وزوايا الروابط في جزيئات متنوعة وتمثيلها بنماذج 3D باستخدام أدوات متنوعة (الكرات والعصا، قطع الحلوى وأعواد تنظيف الأسنان، أو أي أدوات أخرى).	الإيجابية والمثابرة	حل المشكلات التواصل	2-2: الأشكال الهندسية للجزيئات (حصتان)	الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية وتركيب المادة	الأسبوع العاشر 2025/11/6 - 2
تجربة عملية: يستخدم الطلاب ساقا بلاستيكية مشحونة لجذب تيار مائي رفيع يخرج من سحاحة مما يسبب انحرافها للكشف عن قطبية الماء.	الإيجابية والمثابرة	حل المشكلات التفكير الناقد الاستقصاء	3-2: القوى الجزيئية البينية (3 حصص)		
حل مسائل الحسابات الكيميائية التي تشمل كتل المواد المتفاعلة والنسب المولية.	الإيجابية والمثابرة	حل المشكلات استقصاء علمي تفكير ناقد	2-3: الحسابات الكيميائية (4 حصص)	الوحدة الثالثة: الحسابات الكيميائية	الأسبوع الحادي عشر 2025/11/13 - 9
تجربة عملية: يقوم الطلاب بإجراء تجربة إحراق شريط المغنيسيوم ومن خلال النتائج (كتل المواد) ويستخدم الطلاب هذه البيانات لحساب الصيغة الأولية للمركب.			3-3: الصيغة الأولية والجزيئية (4 حصص)		الأسبوع الثاني عشر 2025/11/20 - 16
					الأسبوع الثالث عشر



يجري الطلاب، ضمن مجموعات ثنائية، تجربة عملية لمعايرة حمض وقاعدة واستخدام الكواشف المناسبة أو مقياس الرقم الهيدروجيني (pH) ومسجل البيانات لقياس تراكيز محاليل مجهولة التركيز.			4-3: معايرة الحمض والقاعدة (3 حصص)	2025/11/27 -23
مراجعة اختبارات نهاية الفصل الدراسي الأول				الأسبوع الرابع عشر 2025/12/4 -11/30
اختبارات نهاية الفصل الدراسي الأول من 2025/12/16-7م				
إجازة منتصف العام الأكاديمي 2025-2026 (2025/12/21 -2026/1/1)				
بداية الفصل الدراسي الثاني – دوام المعلمين 2026/1/4 - دوام الطلبة 2026/1/5				



الموضوعات الإثرائية

اسم ورقم الوحدة	اسم الدرس	الموضوعات والصفحات الإثرائية
الوحدة الأولى: التركيب الذري والروابط الكيميائية	1-1: التركيب الذري	صفحة 5: (تتكون المركبات من الذرات) صفحة 6: (البنية الداخلية للذرة) صفحة 7: (القوى الكهربائية الساكنة) صفحة 8: (نموذج بور للذرة ونظرية الكم) صفحة 12: (الدلالة على مستويات الطاقة)
	1-3: الروابط الكيميائية	الصفحات: 33 ، 36 ، 46 وما يرتبط بهم من أنشطة وتدريبات
الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية وتركيب المادة	2-2: الأشكال الهندسية للجزيئات	صفحة 68: (الأشكال الهندسية للمركبات) - صفحة 77: (تركيب الرنين)
	2-3: القوى الجزيئية البينية	صفحة 86: الجدول (2-6) - صفحة 85: الخصائص الفيزيائية أهمية الرابطة الهيدروجينية ص 92 و 93 القوى الجزيئية الداخلية: الصفحات من 94 إلى 98
الوحدة الثالثة: الحسابات الكيميائية	1-3: مفهوم المول	إثرائي كامل
	2-3: الحسابات الكيميائية	المعادلات الكيميائية الموزونة وقواعد موازنة المعادلات الكيميائية الصفحات 126 ، 127
	3-3: الصيغة الأولية والجزيئية	من صفحة 146 إلى صفحة 151

مناسبات مهمة:

14 أكتوبر- اليوم العالمي للنفايات الإلكترونية-ملصق	16 سبتمبر- اليوم العالمي للأوزون- محاضرة
الأربعاء الرابع من شهر أكتوبر- (يوم الاستدامة) - عرض تقديمي	18- 21 سبتمبر (يوم صفر الانبعاثات) - ملصق
24 أكتوبر- اليوم العالمي للإجراءات المتعلقة بالمناخ.	18 سبتمبر- اليوم العالمي لتنظيف البيئة