توزيع منهج مادة:	**الكيمياء**	**الفصل الدراسي:**	**الأول 2022 – 2023 م**
الصف:	**الحادي عشر العلمي**	**الجزء:**	**الأول**

الأسبوع	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملاحظات
الأسبوع الأول	الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة الفصل الأول: الأفلاك الجزيئية	تطبيقات وممارسات	1	
		1-1 الأفلاك الجزيئية: 1. أنواع التداخل 1.1 التداخل المحوري - الرابطة σ - نظرية رابطة التكافؤ - نظرية الفلك الجزيئي - التداخل المحوري - تكوين الرابطة سيجما σ (أ) تداخل فلكي s : بنية جزيء الهيدروجين	1	
		(ب) تداخل فلك s مع فلك p: بنية كلوريد الهيدروجين (جـ) تداخل فلكي p: بنية جزيء الكلور - خواص الرابطة التساهمية سيجما σ	1	
الأسبوع الثاني		2. التداخل الجانبي - الرابطة باي π - التداخل الجانبي - تكوين الرابطة باي π - تداخل فلكي p: بنية جزيء النيتروجين - خواص الرابطة التساهمية باي π	1	
	الفصل الثاني : الأفلاك المهجنة	1-2 الأفلاك المهجنة: 1. تهجين الأفلاك و نظرية التهجين 2. نماذج التهجين - تكوين الروابط التساهمية باستخدام الأفلاك المهجنة 1.2 تهجين sp^3 بنية الميثان CH_4	1	
		2.2 تهجين sp^2 بنية الايثين C_2H_4	1	
الأسبوع الثالث		3.2 تهجين sp بنية الإيثاين C_2H_2	1	
		4.2 بنزين	1	
		تطبيقات وممارسات	1	

يعتمد من قطاع التعليم العام
الموجه الفني العام: أ/ منى إبراهيم الأنصاري وزارة التربية التوجيه الفني العام للعلوم

- تم إعداد ومراجعة واعتماد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام للعلوم

توزيع منهج مادة:	**الكيمياء**	**الفصل الدراسي:**	**الأول 2022 – 2023 م**
الصف:	**الحادي عشر العلمي**	**الجزء:**	**الأول**

الأسبوع	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملاحظات
الأسبوع الرابع	الوحدة الثانية: المحاليل الفصل الأول: المحاليل المائية المتجانسة وغير المتجانسة	1-1 الماء كمذيب قوي: 1. جزيء الماء - الروابط التساهمية في جزيء الماء والشكل الزاوي له وقطبيته - الروابط الهيدروجينية بين جزيئات الماء - أثر الروابط الهيدروجينية في بعض الخواص الهامة للماء - ماء التبلر	1	
		2-1 المحاليل المائية: 1. المذيب والمذاب - بعض الأنواع الشائعة من المحاليل 2.عملية الإذابة و تكوين المحلول: (أ) ذوبان المركبات الأيونية (ب) ذوبان المركبات التساهمية	1	
		3. المركبات الإلكتروليتية وغير الإلكتروليتية 1.3 الإلكتروليتات ودرجة التأين - العلاقة بين قوة توصيل الإلكتروليتات للتيار الكهربائي ودرجة التأين - أمثلة على بعض الإلكتروليتات القوية والإلكتروليتات الضعيفة والمواد غير الالكتروليتية	1	
الأسبوع الخامس		- اجراء نشاط عملي (1) [الإلكتروليتات]	1	
		معلق		الدروس المعلقة: الدرس 1-3 الأنظمة المائية غير المتجانسة من ص 39 إلى ص 43 – نشاط عملي 2
	الفصل الثاني: الخواص العامة للمحاليل المتجانسة	معلق		الدرس 2-1 التفاعلات في المحاليل المائية من ص 44 الى ص 50 – نشاط عملي 3
		2-2 العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل 1. المحلول المشبع – ذوبانية مادة ما – أنواع الامتزاج في السوائل 2. العوامل المؤثرة على ذوبانية المركبات	1	
		تطبيقات وممارسات	1	

يعتمد من قطاع التعليم العام
الموجه الفني العام: أ/ منى إبراهيم الأنصاري وزارة التربية – التوجيه الفني العام للعلوم

- تم إعداد ومراجعة واعتماد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام للعلوم

توزيع منهج مادة:	**الكيمياء**	**الفصل الدراسي:**	**الأول 2022 – 2023 م**
الصف:	**الحادي عشر العلمي**	**الجزء:**	**الأول**

الاسبوع	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملاحظات
الأسبوع السادس	تابع الفصل الثاني: الخواص العامة للمحاليل المتجانسة	تابع درس 2-2 : 2. العوامل المؤثرة على ذوبانية المركبات 3. المحلول فوق المشبع	1	
		معلق		المفاهيم المعلقة: - قانون هنري ومثال (1) من ص56 السطر14 الى ص57 السطر11 - الأسئلة التطبيقية وحلها (1، 2) ص 58 - مراجعة الدرس 2-2 رقم (2) و(3) ص58
		معلق		الدرس 2-3 تركيب المحاليل: 1. النسب المئوية للمحاليل ص 59 - 61
		2-3 تركيب المحاليل: 2 . التركيز 1.2 المولارية	1	
		2.2 المولالية	1	
الأسبوع السابع		4.2 التخفيف - تطبيقات لحساب التركيز بالمولارية و حساب عدد مولات المذاب - تحضير المحاليل المخففة من المحاليل الأكثر تركيزا والمعلوم مولاريتها – نشاط عملي 4 [تحضير محلول]	1	
		معلق		المفاهيم المعلقة: 3.2 الكسر المولي ص 66 مراجعة الدرس 2-3 رقم 3 ص 69 تحقق من فهمك: رقم (5 و8 و12و16 و17 و18) ص 77 رقم (20، 22، 24) ص 78 اختبر مهارتك: س1 ص78، س2 ص79
		4-2 الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل: 1. الخواص المجمعة (التجمعية): 1.1 الانخفاض في الضغط البخاري	1	
		تطبيقات وممارسات	1	

يعتمد من قطاع التعليم العام
الموجه الفني العام: أ/ امنى إبراهيم الأنصاري وزارة التربية الموجه الفني العام للعلوم التوجيه الفني العام للعلوم

- تم إعداد ومراجعة واعتماد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام للعلوم

وزارة التربية
التوجيه الفني العام للعلوم

توزيع منهج مادة:	الكيمياء	الفصل الدراسي:	الأول 2022 – 2023 م
الصف:	الحادي عشر العلمي	الجزء:	الأول

الأسبوع	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملاحظات
الأسبوع الثامن	تابع/ الفصل الثاني: الخواص العامة للمحاليل المتجانسة	تابع درس 2-4 الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل: 2.1 الارتفاع في درجة الغليان	1	
		3.1 الانخفاض في درجة التجمد - تطبيقات لحساب الكتلة المولية لمركب جزيئي بمعرفة الانخفاض في درجة تجمد المركب أو الارتفاع في درجة غليانه	1	
		نشاط عملي 5 [درجة الغليان ودرجة التجمد]	1	
الأسبوع التاسع	الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية الفصل الأول: الكيمياء الحرارية	1-1 التغيرات الحرارية: 1. الكيمياء الحرارية 1.1النظام 2.1 المحيط 3.1 الحرارة 2. أنواع التفاعلات 1.2 التفاعلات الكيميائية الطاردة للحرارة 2.2 التفاعلات الكيميائية الماصة للحرارة 3.2 التفاعلات الكيميائية اللا حرارية	1	
		3. حرارة التفاعل تحت ضغط ثابت: التغير في الإنثالبي ΔH (التغير في المحتوى الحراري) 4. حرارة التفاعل	1	
		تطبيقات وممارسات	1	
الأسبوع العاشر		5. حرارة التكوين القياسية	1	
		6. حرارة الاحتراق القياسية	1	
		7. قانون هس - تطبيقات على قانون هس للجمع الحراري لإيجاد التغيرات الحرارية للعمليات الكيميائية والفيزيائية	1	
الأسبوع الحادي عشر		تابع/ قانون هس: - تطبيقات على قانون هس للجمع الحراري لإيجاد التغيرات الحرارية للعمليات الكيميائية والفيزيائية	1	
		نشاط عملي 6 [حرارة التفاعل ، قانون هس]	1	
		تطبيقات وممارسات	1	
الأسبوع الثاني عشر		الامتحانات العملية	3	
المجموع الكلي لعدد الحصص في الفصل الدراسي: 36 حصة				

يعتمد من قطاع التعليم العام
الموجه الفني العام: أ/ أمنى إبراهيم الأنصاري وزارة التربية التوجيه الفني العام للعلوم

- تم إعداد ومراجعة واعتماد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام للعلوم