

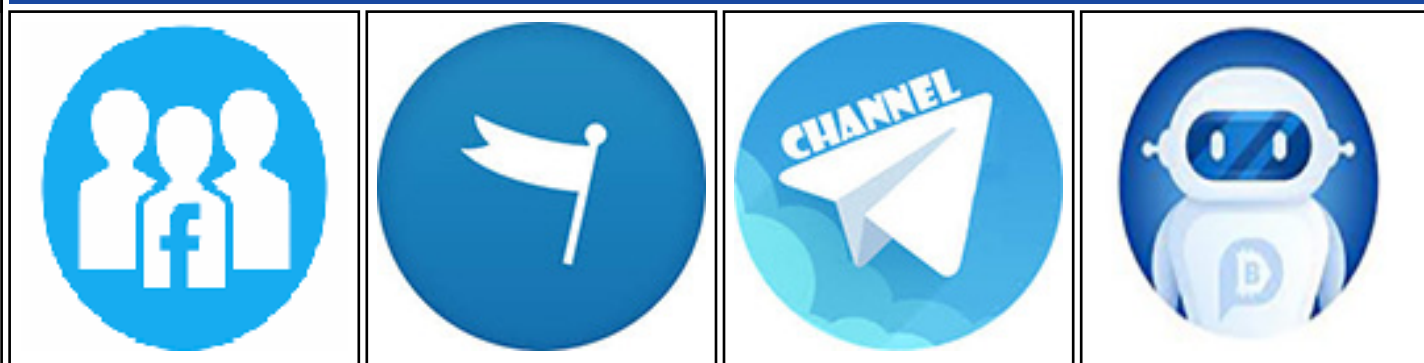
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف توزيع منهج مادة الكيمياء

موقع المناهج ⇌ ملفات الكويت التعليمية ⇌ الصف الحادي عشر العلمي ⇌ كيمياء ⇌ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

الرياضيات	اللغة الانجليزية	اللغة العربية	التربية الاسلامية
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

اختبار القدرات في مادة الكيمياء للصف الثاني عشر	1
مذكرة الوحدة الاولى في مادة الكيمياء	2
نماذج اختبارات ثانوية سلمان الفارسي لعام 2016_2017	3
نماذج اختبارات ثانوية سلمان الفارسي لعام 2014_2015	4
مذكرة المشاعر العالمية في مادة الكيمياء	5

2027 / 2026	العام الدراسي :	الكيمياء	توزيع منهج مادة:
الأول	الفصل الدراسي:		
الأول	الجزء:	الحادي عشر العلمي	الصف:

الأسبوع	المجال / الوحدة	الدرس / المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملاحظات
---------	-----------------	---------------------------	-----------	-----------

الأول من 2026/9/13 إلى 2026/9/17	الوحدة الأولى: الإلكترونيات في الذرة	1-1 الأفلاك الجزيئية: نظرية رابطة التكافؤ - نظرية الفلك الجزيئي	1	
		1. أنواع التداخل 1.1 التداخل المحوري - الرابطة δ - التداخل المحوري - تكوين الرابطة سيجما δ (أ) تداخل فلكي s : بنية جزيء الهيدروجين	1	
		تابع الدرس 1-1: (ب) تداخل فلك s مع فلك p : بنية كلوريد الهيدروجين (ج) تداخل فلكي p : بنية جزيء الكلور - خواص الرابطة التساهمية سيجما δ	1	
الثاني من 2026/9/20 إلى 2026/9/24	الفصل الأول: الأفلاك الجزيئية	تابع الدرس 1-1: 2. التداخل الجانبي - الرابطة باي π - التداخل الجانبي - تكوين الرابطة باي π - تداخل فلكي p : بنية جزيء النيتروجين - خواص الرابطة التساهمية باي π	1	
		1-2 الأفلاك المهجنة: 1. تهجين الأفلاك ونظرية التهجين 2. نماذج التهجين - تكوين الروابط التساهمية باستخدام الأفلاك المهجنة 1.2 تهجين sp^3 بنية الميثان CH_4	1	
		تابع الدرس 1-2 : 2.2 تهجين sp^2 بنية الإيثين C_2H_4	1	
الثالث من 2026/9/27 إلى 2026/10/1	الفصل الثاني: الأفلاك المهجنة	تابع الدرس 1-2 : 3.2 تهجين sp بنية الإيثاين C_2H_2	1	
		تابع الدرس 1-2 : 4.2 بنزين	1	
		تطبيقات على التداخل والتهجين	1	

مدير إدارة التوجيه الفني للعلوم:	مدير إدارة البحوث التربوية والمناهج:	مدير الإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج:
	إنتصار محمد الشمري مدير إدارة البحوث التربوية والمناهج بالتكليف	محمد علي العتيبي المدير العام للإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج

ملاحظات:

- تم اعداد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني المختص.
- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد مراجعتها واعتمادها من الإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج.
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى الإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج وأخذ موافقتها.
- خطة توزيع المنهج قابلة للتعديل بحسب المستجدات والعطل والاجازات الرسمية

توزيع منهج مادة:	الكيمياء	العام الدراسي :	2027 / 2026
الصف:	الحادي عشر العلمي	الفصل الدراسي:	الأول
		الجزء:	الأول

الأسبوع	المجال / الوحدة	الدرس / المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملاحظات
الرابع من 2026 / 10 / 4 إلى 2026 / 10 / 8	الوحدة الثانية: المحاليل	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 التبخر	1	
الخامس من 2026 / 10 / 11 إلى 2026 / 10 / 15	الوحدة الثانية: المحاليل الفصل الأول: المحاليل المائية المتجانسة وغير المتجانسة	2-1 المحاليل المائية: 1. المذيب والمذاب - بعض الأنواع الشائعة من المحاليل 2. عملية الإذابة وتكوين المحلول: (أ) ذوبان المركبات الأيونية (ب) ذوبان المركبات التساهمية تابع الدرس 2-1: 3. المركبات الإلكتروليتية وغير الإلكتروليتية 1.3 الإلكتروليتات ودرجة التأين - العلاقة بين قوة توصيل الإلكتروليتات للتيار الكهربائي ودرجة التأين - أمثلة على بعض الإلكتروليتات القوية الإلكتروليتات الضعيفة والمواد غير الإلكتروليتية	2	
		- نشاط عملي (1) [الإلكتروليتات]	1	
		الدرس 3-1 الأنظمة المائية غير المتجانسة (من ص 39-43) - نشاط عملي 2	-	معلق
	الوحدة الثانية: المحاليل	1-2 التفاعلات في المحاليل المائية (من ص 44 - 50) - نشاط عملي 3	-	معلق
	الفصل الثاني: الخواص العامة للمحاليل المتجانسة	2-2 العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل 1. المحلول المشبع - ذوبانية مادة ما - أنواع الامتزاج في السوائل 2. العوامل المؤثرة على ذوبانية المركبات - قانون هنري ومثال (1) (من سطر 14 في ص 56 إلى سطر 11 في ص 57) - الأسئلة التطبيقية وحلها (1) و (2) ص 58 - مراجعة الدرس 2-2 رقم (2) و (3) ص 58	2	
		تابع درس 2-2 : تابع 2. العوامل المؤثرة على ذوبانية المركبات 3. المحلول فوق المشبع	1	معلق

مدير إدارة التوجيه الفني للعلوم:	مدير إدارة البحوث التربوية والمناهج:	مدير الإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج:
	إنتصار محمد الشمري مدير إدارة البحوث التربوية والمناهج بالانكليز	محمد علي العتيبي المدير العام للإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج

ملاحظات:

- تم إعداد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني المختص.
- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد مراجعتها واعتمادها من الإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج.
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى الإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج وأخذ موافقتها.
- خطة توزيع المنهج قابلة للتعديل بحسب المستجدات والعطل والاجازات الرسمية

2027 / 2026	العام الدراسي :	الكيمياء	توزيع منهج مادة:
الأول	الفصل الدراسي:		
الأول	الجزء:	الحادي عشر العلمي	الصف:

الاسبوع	المجال / الوحدة	الدرس / المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملاحظات
السابع من 2026 / 10 / 25 إلى 2026 / 10 / 29	الوحدة الثانية: المحاليل	الدرس 2-3 تركيب المحاليل: 1. النسب المئوية للمحاليل ص 59 - 61	-	معلق
		تابع درس 2-3 تركيب المحاليل: 2. التركيز 1.2 المولارية	1	
		تابع درس 2-3 : 2.2 المولالية	1	
		3.2 الكسر المولي ص 66 مراجعة الدرس 2-3 رقم 3 ص 69 تحقق من فهمك: رقم (5 و 8 و 12 و 16 و 17 و 18) ص 77 رقم (20، 22، 24) ص 78 اختبر مهارتك: س 1 ص 78، س 2 ص 79	-	معلق
		تابع درس 2-3 : 4.2 التخفيف - تطبيقات لحساب التركيز بالمولارية وحساب عدد مولات المذاب - تحضير المحاليل المخففة من المحاليل الأكثر تركيزاً والمعلوم مولاريتها - نشاط عملي 4 [تحضير محلول]	1	
		تابع درس 2-3: تطبيقات على المولارية والمولالية والتخفيف	1	
		4-2 الحسابات المتعلقة بالخواص المجمععة للمحاليل: 1. الخواص المجمععة (التجمعية): 1.1 الانخفاض في الضغط البخاري	1	
		تابع درس 2-4 : 2.1 الارتفاع في درجة الغليان	1	
		تابع درس 2-4 : 3.1 الانخفاض في درجة التجمد	1	
		تابع درس 2-4 : تطبيقات على مسائل الارتفاع في درجة الغليان والانخفاض في درجة التجمد وحساب الكتلة المولية لمركب جزيئي بمعرفة ΔT_{bp} أو ΔT_{fp}	1	
الثامن من 2026 / 11 / 1 إلى 2026 / 11 / 5		نشاط عملي 5 [درجة الغليان ودرجة التجمد]	1	
التاسع من 2026 / 11 / 8 إلى 2026 / 11 / 12				

مدير إدارة التوجيه الفني للعلوم:	مدير إدارة البحوث التربوية والمناهج:	مدير الإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج:
	إنتصار محمد الشمري مدير إدارة البحوث التربوية والمناهج بالتكليف	محمد علي العتيبي المدير العام للإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج

ملاحظات:

- تم اعداد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني المختص.
- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد مراجعتها واعتمادها من الإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج.
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى الإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج وأخذ موافقتها.
- خطة توزيع المنهج قابلة للتعديل بحسب المستجدات والعطل والاجازات الرسمية

توزيع منهج مادة:	الكيمياء	العام الدراسي :	2027 / 2026
الصف:	الحادي عشر العلمي	الفصل الدراسي:	الأول
		الجزء:	الأول

الأسبوع	المجال / الوحدة	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملاحظات
العاشر من 2026 / 11 / 15 إلى 2026 / 11 / 19	الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية الفصل الأول: الكيمياء الحرارية	1-1 التغيرات الحرارية: 1. الكيمياء الحرارية 1.1 النظام 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	
		تابع درس 1-1 : 3. حرارة التفاعل تحت ضغط ثابت 4. حرارة التفاعل	1	
		تابع درس 1-1 : 5. حرارة التكوين القياسية	1	
الحادي عشر من 2026 / 11 / 22 إلى 2026 / 11 / 26		تابع درس 1-1 : 6. حرارة الاحتراق القياسية	1	
		تابع درس 1-1 : تطبيقات على معادلات حرارات التفاعل والاحتراق والتكوين القياسية	2	
الثاني عشر من 2026 / 11 / 29 إلى 2026 / 12 / 3		تابع درس 1-1 : 7. قانون هس	1	
		امتحان عملي	2	
الثالث عشر من 2026 / 12 / 6 إلى 2026 / 12 / 10		امتحان عملي	2	
		تابع درس 1-1 : تابع قانون هس - تطبيقات على قانون هس للجمع الحراري لإيجاد التغيرات الحرارية للعمليات الكيميائية والفيزيائية	1	
		- نشاط عملي 6 [حرارة التفاعل ، قانون هس]	-	معلق
المجموع الكلي لعدد الحصص في الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي 2027 / 2026 : 39 حصة				

مدير إدارة التوجيه الفني للعلوم:	مدير إدارة البحوث التربوية والمناهج:	مدير الإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج:
	إنتصار محمد الشمري مدير إدارة البحوث التربوية والمناهج بالتنسيق	محمد علي العتيبي المدير العام للإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج

ملاحظات:

- تم اعداد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني المختص.
- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد مراجعتها واعتمادها من الإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج.
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى الإدارة العامة للتوجيه والبحوث والمناهج وأخذ موافقتها.
- خطة توزيع المنهج قابلة للتعديل بحسب المستجدات والعطل والاجازات الرسمية