

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف توزيع الخطة الدراسية للمنهج

[موقع المناهج](#) ⇐ [المناهج الكويتية](#) ⇐ [الصف العاشر](#) ⇐ [كيمياء](#) ⇐ [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

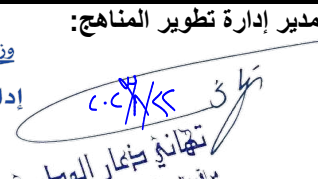

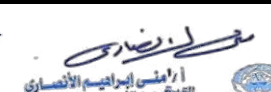
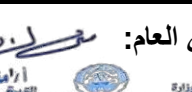
[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

<a href="#">توزيع الحصص الإقتراضية (المتزامنة وغير المتزامنة)</a>	1
<a href="#">نموذج اختبار قصير 1</a>	2
<a href="#">مراجعة المعادلات الكيميائية</a>	3
<a href="#">أسئلة مراجعة اختبار قصير 1</a>	4
<a href="#">مراجعة احابة اختبار قصير 1</a>	5

توزيع منهج مادة:	الكيمياء	العام الدراسي	2023 – 2024 م
الصف:	العاشر	الفصل الدراسي:	الأول
		الجزء:	الأول

الأسبوع	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	ملاحظات
الأسبوع الأول 9/21-9/18		ممارسات وتطبيقات	1	أنشطة علمية تواكب مهارات القرن الحادي والعشرين
		الدرس (1-1) تطور النماذج الذرية: 1. تطور النماذج الذرية 1.1 نموذج دالتون 2.1 نموذج طومسون ص 14 من شكل 1 إلى نهاية الصفحة، و ص 15 سطر 1 إلى سطر 14	-	معلق
الأسبوع الثاني 9/28-9/24	الوحدة الأولى: الالكترونات في الذرة والدورية الكيميائية	الدرس (1-1) تطور النماذج الذرية 3.1 نموذج رذرفورد 4.1 نموذج بور 2. النموذج الميكانيكي الموجي للذرة النماذج الذرية - السحابة الالكترونية - الفلك الذري 1.2 كم الطاقة	2	موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw
		تابع الدرس (1-1): 2.2 أعداد الكم: (أ) عدد الكم الرئيسي - عدد الكم الرئيسي والرمز الدال عليه ودلالته - العدد الأقصى من الالكترونات التي يمكن أن توجد في كل مستوى طاقة من العلاقة $2n^2$	1	
		تابع الدرس (1-1): (ب) عدد الكم الثانوي - عدد الكم الثانوي والرمز الدال عليه ودلالته - رموز تحت مستويات الطاقة	1	
		ممارسات وتطبيقات	1	أنشطة علمية تواكب مهارات القرن الحادي والعشرين
الأسبوع الثالث 10/5-10/1	الفصل الأول: نماذج الذرة	تابع الدرس (1-1): (ج) عدد الكم المغناطيسي - عدد الكم المغناطيسي والرمز الدال عليه ودلالته - شكل الفلك s والفلك p (د) عدد الكم المغزلي - عدد الكم المغزلي والرمز الدال عليه ودلالته - عدم تناظر الالكترونين في نفس الفلك	1	
		الدرس (2-1) ترتيب الإلكترونات في الذرات 1. الترتيب الإلكتروني: 1.1 مبدأ أوفباو (مبدأ البناء التصاعدي) نص مبدأ أوفباو - الترتيب الإلكتروني من خلال مخطط أوفباو - اختلاف الترتيبات الالكترونية لبعض العناصر كما هو متبع باستخدام مبدأ أوفباو	1	
		تابع الدرس (2-1): 3.1 قاعدة هوند (يتم تدريس قاعدة هوند قبل مبدأ باولي للاستبعاد)	1	



يعتمد من قطاع البحوث التربوية والمناهج مدير إدارة تطوير المناهج:	يعتمد من قطاع التعليم العام الموجه الفني العام:
  وزارة التربية إدارة تطوير المناهج	  وزارة التربية التوجيه الفني العام للمعلمين

ملاحظة:

- تم إعداد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام المختص.
- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد مراجعتها واعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها.

توزيع منهج مادة:	الكيمياء	العام الدراسي	2023 - 2024 م
الصف:	العاشر	الفصل الدراسي:	الأول
		الجزء:	الأول

الأسبوع	المجال	الدرس / المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	ملاحظات
الأسبوع الرابع 10/12-10/8	الوحدة الأولى:	تابع الدرس (2-1) : 2.1 مبدأ باولي للاستبعاد 2. استثناءات في الترتيب الإلكتروني - قواعد ترتيب الإلكترونات في كتابة الترتيبات الإلكترونية	1	
	الفصل الأول	نشاط رقم (1) معلومات إضافية ص 27 سطر (8-1) وشكل (14)	-	معلق
الأسبوع الخامس 10/19-10/15	الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة والدورية الكيميائية	الدرس (1-2) تطور الجدول الدوري 1. تطور الجدول الدوري 1.1 جدول مندليف 2.1 الجدول الدوري الحديث 3.1 المجموعات والدورات منشأ الجدول الدوري- مواقع المجموعات والدورات والعناصر الانتقالية	1	موقع المنهج الكويتية almanahj.com/kw
		هل تعلم ص 31 4.1 العناصر المثالية ص 32 سطر 1-11	-	معلق
		تابع الدرس (2-1): (أ) الفلزات (ب) اللافلزات (ج) أشباه الفلزات	1	
		الدرس (2-2) تقسيم العناصر: 1. تقسيم العناصر تبعاً للترتيب الإلكتروني: 1.1 الغازات النبيلة - 2.1 العناصر المثالية 3.1 العناصر الانتقالية - 4.1 العناصر الانتقالية الداخلية	2	
الأسبوع السادس 10/26-10/22	الفصل الثاني: الدورية الكيميائية	ممارسات وتطبيقات	1	أنشطة علمية تواكب مهارات القرن الحادي والعشرين
		الدرس (3-2) الميول الدورية (التدرج في الخواص): 1. التدرج في نصف القطر الذري 1.1 التدرج تجاه المجموعة 3.1 التدرج في الحجم الذري	1	
		شكل (29) ص 45 نشاط رقم (2)	-	معلق
		تابع الدرس (3-2): 2. التدرج في طاقة التأين 1.2 التدرج تجاه المجموعة 2.2 التدرج تجاه الدورة	1	
		تابع الدرس (3-2): 3. التدرج في الميل الإلكتروني 1.3 التدرج تجاه المجموعة 2.3 التدرج تجاه الدورة	1	
		تابع الدرس (3-2): 4. التدرج في الحجم الأيوني: بعد جدول 8 ص 50 لنهاية ص 51 ، و سطر 1 و 2 ص 52 مراجعة الدرس 3-2: (د) في رقم 1، ورقم 3 تحقق من فهمك: رقم 30 و 31 ص 59 اختبر مهاراتك: رقم 6 ص 60 - رقم 10 ص 61	-	معلق

يعتمد من قطاع البحوث التربوية والمناهج	يعتمد من قطاع التعليم العام
 مدير إدارة تطوير المناهج: وزارة التربية إدارة تطوير المناهج	 الموجه الفني العام: وزارة التربية التوجيه الفني العام للتعليم

ملاحظة:

- تم إعداد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام المختص.
- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد مراجعتها واعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها.

توزيع منهج مادة:	الكيمياء	العام الدراسي	2023 – 2024 م
		الفصل الدراسي:	الأول
الصف:	العاشر	الجزء:	الأول

الأسبوع	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	ملاحظات
الأسبوع السابع 11/2-10/29	الوحدة الأولى: الفصل الثاني:	تابع الدرس (2-3): 5. التدرج في السالبية الكهربائية 6. ملخص الميول الدورية – التدرج في الخواص خلال المجموعات والدورات	1	
	الدورية الكيميائية	ممارسات وتطبيقات	1	أنشطة علمية تواكب مهارات القرن الحادي والعشرين
		الدرس (1-1) الترتيب الإلكتروني في الرابطة الأيونية 1. الكترولونات التكافؤ 1.1 الكترولونات التكافؤ بحسب المجموعة	1	
الأسبوع الثامن 11/9-11/5	الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية	تابع الدرس (1-1): 2.1 الترتيبات الإلكترونية النقطية	1	
		تابع الدرس (1-1): 2. الترتيبات الإلكترونية للكاتيونات 1.2 تطبيق قاعدة الثمانية	1	
		2.2 الترتيب الإلكتروني الشاذ لبعض العناصر من قاعدة الثمانية من سطر 18 ص 70 إلى سطر 5 ص 71	-	معلق
الأسبوع التاسع 11/16-11/12	الفصل الأول: الروابط الأيونية والمركبات الأيونية	تابع الدرس (1-1): 3. الترتيبات الإلكترونية للأنيونات - نشاط 3	1	
		الدرس (2-1) الرابطة الأيونية 1. تكوين المركبات الأيونية	1	
		تابع الدرس (2-1): 2. خواص المركبات الأيونية 2.2 توصيل التيار الكهربائي	1	
الأسبوع العاشر 11/23-11/19	الفصل الثاني: الرابطة التساهمية	1.2 عدد التناسق: من سطر 22 ص 77 إلى نهاية ص 78	-	معلق
		تابع الدرس (2-1): خواص المركبات الأيونية (نشاط 4)	1	
		تابع الدرس (2-1): خواص المركبات الأيونية (نشاط 5)	1	
		ممارسات وتطبيقات	1	أنشطة علمية تواكب مهارات القرن الحادي والعشرين
		الدرس (1-2) الروابط التساهمية الأحادية والثنائية والثلاثية 1. الروابط التساهمية الأحادية 1.1 تكوين الرابطة التساهمية الأحادية 2.1 تطبيق قاعدة الثمانية 3.1 توضيح الرابطة التساهمية الأحادية في بعض الجزيئات	1	

يعتمد من قطاع البحوث التربوية والمناهج	يعتمد من قطاع التعليم العام
مدير إدارة تطوير المناهج: وزارة التربية إدارة تطوير المناهج	الموجه الفني العام: وزارة التربية التوجيه الفني العام للتعليم

تهاني طهارة المطيري  
مرقب المراقبة الأولى للمناهج الدراسية

ملاحظة:

- تم إعداد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام المختص.
- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد مراجعتها واعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها.

توزيع منهج مادة:	الكيمياء	العام الدراسي	2023 - 2024 م
الصف:	العاشر	الفصل الدراسي:	الأول
		الجزء:	الأول

الأسبوع	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	ملاحظات
الأسبوع الحادي عشر 11/30-1/26	الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية الفصل الثاني: الرابطة التساهمية	تابع الدرس (1-2): 2. الروابط التساهمية الثنائية والثلاثية توضيح الروابط التساهمية في $CO_2$ ، $N_2$ ، $O_2$	1	
		- ص 89 العمود الرابع في جدول (12) الخواص والاستخدامات - ص 91 (الكيمياء الرياضية)	-	معلق
		الدرس (2-2) الرابطة التساهمية التناسقية - الترتيبات النقطية لتوضيح الروابط التساهمية التناسقية	1	المناهج الكويتية almanahj.com/kw
		ص 94 العمود الرابع في جدول (13) الخواص والاستخدامات و الترتيب لكل من ( $H_2O_2$ - $SO_2$ - $SO_3$ - $HCN$ ) - مراجعة الدرس 2-2 رقم 1 ص 95 - تحقق من فهمك رقم 17 ص 98 - اختبر مهاراتك رقم 9 و 11 ص 100 ورقم 15 ص 101	-	معلق
		الوحدة الثالثة ( كيمياء العناصر ) معلقة بأكملها - نشاط 6 ، 7	-	معلق
الأسبوع الثاني عشر 12/7-12/13		ممارسات وتطبيقات	1	أنشطة علمية تواكب مهارات القرن الحادي والعشرين
		الاختبارات العملية	3	
المجموع الكلي لعدد الحصص في الفصل الدراسي: 36 حصة				

يعتمد من قطاع البحوث التربوية والمناهج	يعتمد من قطاع التعليم العام
مدير إدارة تطوير المناهج: وزارة التربية إدارة تطوير المناهج	الموجه الفني العام: وزارة التوجيه الفني العام للمعلمين

X

- ملاحظة:
- تم إعداد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام المختص.
  - لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد مراجعتها واعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
  - لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها.