

الملف توزيع الخطة الدراسية للمنهج

موقع المناهج ← المناهج الكويتية ← الصف الثاني عشر العلمي ← كيمياء ← الفصل الأول



المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول				
توزيع الحصص الإفتراضية(المتزامنة وغير المتزامنة)_				
بنك اسئلة التوجيه لعام 2018_	2			
خرائط مفاهيم ع العصماء 2018	3			
بنك اسئلة حل باب الاحماض والقواعد	4			
بنك اسئلة الوحدة الأولى الغازات	5			





توزيع منهج مادة: الكيمياء

الصف: الثاني عشر الجزء: الأول

القصل الدراسي: الأول

2022 - 2021 م

الملاحظات	عد الحصص	م الاشاسية	الدرس/ المقاهي	المجال	
موقع الكويتية /almanahj.com		الغاز	الدرس 1-1 خواص الغازات - وصف طبيعة الجسيمات الغازية من خ للغازات الدرس 1-2 العوامل التي تؤثر في ضغط - توضيح تأثير كمية الغاز وحجم الوعاء ضغط الغاز	الوحدة الأولى: الغازات الفصل الأول: سلوك الغازات	الأسبوع الأول والثلثي
(9) .0	2	لمي (1) [قانون بويل] - العلاقات اتل - الظروف القياسية)	الدرس 2-1 قوانين الغازات: قانون بويل – قانون تشارلز (نشاط عم الرياضية – الأشكال البيانية – حل المس حد.	الفصل الثاني : قوانين الغازات	
1 SACY			E CANTE		
النامج	ىتمدامن ئالتربوية و	پ قطاع البحود	يعتمد من اع التعليم العام	-	
	طوير المناه	عَ الْوَالِ وَالْوَارِ	and the second s	The second se	
)	مدير إدارة تطوير المناهج	x ii	جه الفني العام	الموج
(1.3 × 1.3	,,,		لسيصادى	2	
		1.1.51.3 -211.00	م حدیث		
		المناف المنظمة المنافية المنافية المنافية المنافقة المنا	عـــارى	إبراهيم الأنه	-14
&	عيد ا	والمرادة المرادة	1	الفني العام للع	
			التربية	وزارة	
			بيه اتفني العام للعلوم		

- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد اعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
 لا يتم نشر خطة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها.





قطاع البحوث التربوية والمثاهج إدارة تطوير المثاهج

توزيع منهج مادة: الكيمياء

الجزء: الاول

الصف : الثاني عشر

القصل الدراسي: الأول 2021 - 2022 م

			2022 - 2022 م	021
الملاطات	يُعدُ الحضص	الدرس/ المقاهيم الأساسية	المجال	
	1	تابع/ الدرس 2-1 قوانين الفازات: قاتون جاي لوساك – القاتون الموحد للفازات (العلاقات الرياضية – الأشكال البيانية – حل المسائل)	تابع / الفصل	
	1	الدرس 2-2 الغازات المثالية (العلاقات الرياضية – حل المسائل عن الغاز المثالي)	الثاني قوانين الغازات	
- من بداية الحبود عن قانون الغاز المثالي وحتى نهاية الغفرة فيل مراجعة الدرس (2-2) (ص 41 – 44) - مراجعة الدرس (2-2) - السوال رقم 3 ، 4 (ص 44) - الدرس 2-3 الجسيمات الغازية: مخاليطها و حركتها (ص 45) - المفاهيم: الحجم المولى الضغط الجزئية - فرضية الهوجادرو - فتون دالتون للضغوط الجزئية (ص 53) - الأفكار الرئيسية للوحدة: (2-3) الجسيمات الغازية: - تحقق من فهنك رقم 17، 19، 20 (ص 55) - اختير مهاراتك رقم 17، 19، 20 (ص 55) - اختير مهاراتك رقم 15، 7، 8، 9		معلق		الأسبوع الثالث و الرابع
	1	الدرس 1-1 سرعة التفاعل الكيمياني: 1. سرعة التفاعل الكيمياني: 2. نظرية التصادم (شرح مفهوم السرعة بشكل عام، سرعة التفاعل، نظرية التصادم، طاقة التنشيط، منحنى تطور التفاعل مع الطاقة)	الوحدة الثانية : سرعة التفاعل الكيمياني والإنزان الكيمياني الفصل الأول	
المرابعة الم		4 chind		
يعتمد من قطاع البحوث التربوية والنامج	(CARAGO)	هتمد من المحكث التعليم العام	ي و <u>لطاع</u>	
إذارة تطوير المناهج طوير المناهج ودره	دير إدارة ت	<u>.</u>	به الفني العام	موج
المالية المالي	ا انواد ک <u>نځ ا</u> لځ	العامي الترامي الترامي	ابراهيم الأنف	<u>و</u>

لا يتم نشيم خطئة تقريب العناج الأبعث اعتبادها من إدارة تطوير المناهج. لا يتم أضافة أو الغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها.





قطاع البحوث التربوية والمناهج إدارة تطوير المناهج

توزيع منهج مادة: الكيمياء

الجزء: الاول

الصف: الثاني عشر

القصل الدراسي: الأول 2021 - 2022 م

			2 ZUZZ - Z	021
الملاحظات	عدد الحصص	الدرس/ المقاهيم الأمناسية	المجال	
	1	تابع/ الدرس 1-1 سرعة التفاعل الكيمياني: 3. العوامل التي تؤثر في سرعة التفاعل الكيمياني (درجة الحرارة – التركيز – حجم الجزينات – المواد المحفرة)		
موقع	1	الدرس 1-2 التفاعلات العكوسة والإتزان الكيمياني: 1. التفاعلات غير العكوسة والتفاعلات العكوسة - تحديد أنواع التفاعلات العكوسة (المتجانسة وغير المتجانسة)	تابع / القصل الأول: سرعة التفاعل	ç
ـ النفاعل في نهاية (ص 7.1) Fe(s) + S(s) ⇌ FeS(s)		معلق	الكيمياني والإتزان الكيمية	والساد
	1	تابع/ الدرس 1-2 الإتزان الكيمياتي الديناميكي: الاتزان الكيمياتي الديناميكي - موضع الاتزان حابت الاتزان	الكيمياني	لأسبوع الخامس والسادس
الدرس (1-2) تحديد المكانية حدوث المادي مراجعة الوحدة - المقاهيم (الترويي - مراجعة الوحدة - المقاهيم (الترويي - تفاعل غير تلقلي) (ص 90) - الدرس (2-1) تحديد (المكانية خدوث - تفاعل ما (ص 91) - خريطة المقاهيم: الترويي - قانون القوضى - تفاعل تلقلي - تفاعل غير - تحقق من فهمك: رقم 14 ، 15 ، 16 ، 16 ، 17 ، 18 ، 19 (ص 92 - 93) - اختير مهاراتك: (1، 2، 3، 3) (ص 93) - اختير مهاراتك: (1، 2، 3، 3) (ص 93)		معلق		[Kard
(su P		وا بيئ:		

قطاع البحوث التربوية والمناهج قطاع التغليم العام

التوجيه الفني العام للعلوم

لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد اعتمادها من إدارة تطوير المناهج. لا يتم إضافة أو الغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها.





قطاع البحوث التربوية والمناهج إدارة تطوير المناهج

الصف : الثالى عنشر الجذء: الكول

القصل الدراسي: الأول 2021 - 2022 م

الملاحظات	عدد الحصص	الدرس/ المقاهيم الأساسية	المجال	
	1	تابع/ الدرس 1-2 الإتزان الكيميائي الديناميكي: الاتزان الكيميائي الديناميكي - موضع الاتزان -ثابت الاتزان	l alli t a as	، والثامن
موقع نا هج الكويتية almanahj.com/k	w 2	تابع/ الدرس 1-2 الإتزان الكيمياني الديناميكي: 2. العوامل التي تؤثر في موضع الإتزان الكيمياني (مبدأ الوشاتيلييه)	تابع / الفصل الأول: سرعة التفاعل الكيميلي والإتزان الكيميلي	الأسبوع السابع

12000-8		" E HALLE	
والمنامج	يعتمد من قطاع البحوث التربوية إذارة الطويرة الفا	متمدمن التعليم العام	
	مدير ادارة تطوير المناهج		الموجه الفني العام
		ديميلاف	موسرل
A. B. C.	اَـُـانِيْ الْمِنْ الْمُعْلِدُونِ الْمُعْلِدُونِ الْمُعْلِدُونِ الْمُعْلِدُونِ الْمُعْلِدُونِ الْمُعْلِدُونِ ا مُعْدُمْ الْمُعَالِثُونِ الْمُعْلِدُونِ الْمُعْلِدُونِ الْمُعْلِدُونِ الْمُعْلِدُونِ الْمُعْلِدُونِ الْمُعْلِد		منى إبراهيم الأنصاري
	المارية المرادة الموادة المرادة الموادة المرادة المراد	TU, TU	الوجه الفني العام للعلوم وزارة
Y .		ورتفني العام للعلق	** 64

- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد اعتمادها 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.





قطاع البحوث التربوية والمناهج إدارة تطوير المناهج

توزيع منهج مادة: الكيمياء

الجزء: الاول

الصف : الثاثي عشر

الفصل الدراسي: الأول

and the same and the same				2022 - 2	021
الملاحظات	عدد الحصص	الدرس/ المقاهيم الأساسية		المجال	
9.	1	الدرس 1-1 وصف الأحماض والقواعد 1. الخواص العامة للأحماض والقواعد 2. احماض وقواعد ارهينيوس 3. احماض وقواعد برونسند – لوري - يقارن بين الأحماض و القواعد تبعا لتعريفها في كل نظرية			والعاشر
	1			الوحدة الثالثة الأحماض والقواعد الفصل الأول:	الأسيوع الكاسع والعاشر
4. احماض وقواعد لوب (ص 104 – 106)		ğ	معل	الأحماض والقواعد	Ę.
manahj.com/kv	1		الدرس 1-2 تسمية ا تسمية الأحماض -		
يخ. ا			Je AN	e e	
ر روالناهج	يعتمد من حوث الاربوية	قطاع الذ		يعته (قطاع الت	
	ة تطوير الما				
فزاره م		مدير إدارة تطوير المناهج		4 القني العام	الموج
الدارة تحلي	3	444	أملاء	بهحرلاه	,
المستسب مواقع الم	1	11:13-211:0		\	
	لزان	المانوارخالدائد		هيم الانصاري	الرا
	للنتاج	المكن عرباجا الرافة تحري	التربية	العدام العدام العدام العدام العدام العدام العدام العدام العدادة العدام العدام العدام العدام العدام العدام العدا	المستي

- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد اعتمادها 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.





قطاع البحوث التربوية والطاهج إدارة تطوير المناهج

الصف: الثَّافَ عَسُ الْجِزء: الدُّول

			ل الدراسي: الاول 2 - 2022 م	
الملاحظات	عدد الحصص	الدرس/ المقاهيم الأساسية	المجال	
	1	الدرس 1-3 كاتيونات الهيدروجين والحموضة: 1. كاتيونات الهيدروجين من الماء (حساب تركيز +H ، تركيز OH)	24 1 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	L
	1	 مفهوم الأس الهيدروجيني (pH) تدريج الأس الهيدروجيني، حساب pH 		والثاثي عشر
3. قياس الأس الهيدروجيني (اص 121 - 123)	-	معلق	تابع / القصل الأول:	J
اهج الحويتيه almanahj.com/k	w 1	الدرس 1-4 قوة الأحماض والقواعد: الأحماض والقواعد القوية والضعيفة، ثابت تأين الحمض الضعيف Ka ، ثابت تأين القاعدة الضعيفة	الأحماض والقواعد	الأسبوع الحادي
3.1 التركيز والقوة 2. حساب ثوابت التأين (ص 130–132) اختير مهاراتك السنوال رقم		معلق		ş.
(.9.) (ص 138)		المعنى المعنى الدراسي: 18 حصة	N I bell	
	متملا من			المجم
	EAST-101 - THE TOTAL TOTAL TO BE	والتعليم العام قطاع البحو		
المراجعة الم	,	مدير إدارة تطوير المناهج	له القني العام	الموج
3/3/3/	. V.	11.11 = 12.11	يخسك	
*ER	الناج الناج	المَانِيَّةُ الْمُالِيَّةُ الْمُالِيَّةُ الْمُالِيَّةُ الْمُلْكِيِّةُ الْمُلْكِيِّةِ الْمُلْكِيْفِ الْمُلْكِيْفِ الْمُلْكِيْفِي الْمُلْكِيْفِي الْمُلْكِيِّةِ الْمُلْكِيِّةِ الْمُلْكِيْفِ الْمُلْكِيْفِ الْمُلْكِيلِيِّةِ الْمُلْكِيْفِ الْمُلْكِيْفِ الْمُلْكِيْفِ الْمُلْكِيْفِيلِيِّةُ لِلْمُلْكِيلِيِّةً لِلْمُلْكِيلِيِّةُ لِلْمُلْكِيلِيِّةِ الْمُلْكِيلِيِّةِ الْمُلْكِيلِيِّةِ الْمُلْكِيلِيِّةُ لِلْمُلْكِيلِيِّةِ الْمُلْكِيلِيِّةُ الْمُلْكِيلِيِّةِ لَلْمُلْكِيلِيِّ لِلْمُلْكِيلِيِّةِ لِلْمُلْكِلِيلِيِّةِ لِلْمُلْكِلِيلِيِّ لِمُلْكِيلِيِّةِ لِلْمُلْكِلِيلِيِّةِ لِلْمُلْكِلِيلِيلِيِّ لِلْمُلْكِيلِيلِيِّةِ لِلْمُلْكِلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِي	إبراهيم الأنف الفني العام للعا	ر مندي الوجه
		خيه الفني العام لنعسر	الند	

ملحظة:

- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج (لا بعد اعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
 لا يتم إضافة أو المغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج (لا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافئتها.