

المضامين التعليمية الأساسية والمحتوى العلمي الأساسي المرتبط بالأهداف الأساسية
لمنهج مادة الكيمياء والمطلوبة لصفوف الشهادة الرسمية (المتوسطة والثانوية العامة بفروعها الأربعة) للعام الدراسي
٢٠٢٢-٢٠٢٣ حصراً

الفهرس

الصفحة	اللغة	الأسباب الموجبة
١	الفرنسية
		الشهادة المتوسطة
		التاسع الأساسي
١٩	٢	المضامين الأساسية للصف التاسع الأساسي.....
		الشهادة الثانوية
		فرع الاجتماع والاقتصاد والآداب والإنسانيات
٢١	٤	المضامين الأساسية للصف الثاني الثالث- فرع الاجتماع والاقتصاد والآداب والإنسانيات
		فرع العلوم العامة
٢٤	٨	المضامين الأساسية للصف الثاني الثالث- فرع العلوم العامة
		فرع علوم الحياة
٢٩	١٣	المضامين الأساسية للصف الثاني الثالث- فرع علوم الحياة

الأسباب الموجبة:

إن الظروف والحيثيات المذكورة أدناه:

- الوضع الاقتصادي المتأزم في لبنان، والأوضاع الاجتماعية الصعبة التي رافقته والتي أدت إلى توقف التعليم بسبب الإضرابات، مما سبب بتأخير انطلاقة العام الدراسي بشكل منتظم لأكثر من عدة أشهر.

- نتيجة الدراسة التي أجراها المركز التربوي للبحوث والإنماء حول إنجاز المواضيع/ الأهداف الأساسية حتى آخر آذار ٢٠٢٣ ونسب الإنجاز المتفاوتة بين مادة وأخرى والتي لم تتعد بأفضل الأحوال الثلث تقريبا في معظم المواد ولاسيما في القطاع الرسمي.

- الاجتماعات مع كافة المعنيين في الحقل التربوي من القطاعين الرسمي والخاص، والروابط والتقابلات وما أظهرته من صعوبات وتعثر لدى المتعلمين وصعوبة استكمال المنهج.

- إنصاف كافة المتعلمين في القطاعين الرسمي والخاص

استدعت منّا إعادة النظر في المضامين ضمن التعميم رقم ٣٩ /م/ ٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣ وذلك للتأكد من تغطيتها/ إنجازها قبل المهل المحددة لنهاية العام الدراسي في المدارس لصفوف الشهادات.

المراجع المعتمدة في هذا السياق:

مناهج التعليم العام وأهدافها (المرسوم رقم ١٠٢٢٧ تاريخ ١٩٩٧/٥/٨) والتعاميم اللاحقة بحسب تفاصيل محتوي منهج مادة الكيمياء

المضامين التعليمية الأساسية المرتبطة بالأهداف الأساسية لمنهج مادة الكيمياء للصف التاسع الأساسي
والمطلوبة لامتحانات الشهادة المتوسطة للعام -٢٠٢٢-٢٠٢٣-حصراً

المادة: الكيمياء		الصف: التاسع الأساسي		الحلقة: الثالثة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف التاسع من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Partie - Chapitre	Page	Remarques			
1. L'atome -Structure de l'atome • Les constituants du noyau • Numéro atomique, nombre de masse, isotopes et masse atomique	Partie I : L'atome Chapitre 1: Structure de l'atome	21	Dans le chapitre 1 : Suspendre les pages 17-20 Suspendre la partie « 5. La mole » dans la page 23 jusqu'à la page 25.		6	1
1. L'atome • Niveau d'énergie • Configuration électronique • Tableau périodique	Partie I : L'atome Chapitre 2 : Répartition des électrons dans les atomes et tableau périodique	33	Dans le chapitre 2 : Suspendre la partie « 2.1 Tableau périodique de Mendeleiev » dans la page 37.		6	2
2. Liaison chimiques • Stabilité des gaz rares (inertes)	Partie 2: Liaison chimique	50	Suspendre la Partie « 2.2.2 –Réseau cristallin » et « Activité 2 » dans les pages 57-58.		9	3

الحلقة: الثالثة		الصف: التاسع الأساسي		المادة: الكيمياء		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف التاسع من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المُستند بعين الاعتبار التَّخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التَّخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Partie - Chapitre	Page	Remarques			
<ul style="list-style-type: none"> • Symbole électronique • Formation d'une liaison chimique • Liaison covalente • Liaison ionique 						
<p>3. Electrochimie</p> <ul style="list-style-type: none"> • Energie électrique à partir des réactions chimiques • Applications : piles électrochimiques • Réaction d'oxydoréduction 	Partie 3: Electrochimie	68	<p>A suspendre tout le paragraphe intitulé « 1.2. Nombre d'oxydation » dans les pages 69 et 70.</p> <p>Dans le paragraphe « 1.3. L'oxydant et le réducteur », toute phrase qui dépend de mémoriser ou de calculer le nombre d'oxydation est suspendue dans la page 71.</p> <p>Suspendre la partie « 2.1.2. Structure de la pile sèche carbone- zinc » jusqu'à la fin du chapitre dans les pages 77- 82.</p>	13	4	
<p>4. Chimie organique</p> <ul style="list-style-type: none"> • Hydrocarbures -Aliphatiques 	Partie 4 : Chimie Organique Chapitre 1 : Hydrocarbures aliphatiques	91	تم الغاء هذا الدرس كليا لهذه السنة			

المضامين التعليمية الأساسية المرتبطة بالأهداف الأساسية لمنهج الكيمياء للصف الثاني الثالث - فرعاً الآداب والإنسانيات والاجتماع والاقتصاد
والمطلوبة لامتحانات الشهادة الثانوية للعام - ٢٠٢٣-٢٠٢٢- حصراً

المادة: الكيمياء		الصف: الثاني الثالث		فرعاً: الإقتصاد والاجتماع والآداب والإنسانيات	
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثاني الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/ ٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)					
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/ ٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/ ٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/ ٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/ ٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/ ٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/ ٢٠٢٢.					
Détails du contenu du curriculum	Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques		
<p>1. Chimie Alimentaire Les constituants des aliments:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Nature : - Glucides 	Unité 1 – Chimie Alimentaire Chapitre 1: Glucides	14	<p>Suspendre dans la partie « 1.3-Qu'est-ce qu'un glucide », la formule moléculaire du glucose et les deux dernières lignes de la page 15.</p> <p>Suspendre dans la partie « 1.5-A- Les Monosaccharides ou Oses » à partir de la troisième ligne jusqu'à la fin de la page 15.</p> <p>Suspendre tout ce qui est en relation avec la formule linéaire du glucose dans les pages 16, 17.</p> <p>Suspendre dans la partie « B-Les Oligosaccharides ou Osides » à partir de la 4ème ligne jusqu'à la ligne 11 de la page 18.</p> <p>Suspendre dans la partie « 1- Saccharose » la deuxième, troisième et quatrième ligne dans la page 18.</p>	4	1

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث			فرع: الإقتصاد والإجتماع والأداب والإنسانيات	
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ أب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/٢٠٢٢.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
			Suspendre la troisième ligne dans la partie « 2-le lactose » de la page 19. Suspendre la figure 1.9 dans la page 19. Suspendre dans la partie « 1- Amidon » les paragraphes 2, 3 et 4 dans la page 21 et toute la page 22.			
1. Chimie Alimentaire Les constituants des aliments: • Nature : – Lipides	Unité 1 : Chimie Alimentaire Chapitre 2:Les lipides	28	Suspendre la partie « 2.5- L'hydrogénation des matières grasses » dans les pages 30 et 31. Suspendre « Activité 2.1 » dans la page 32.	3	2	
1. Chimie Alimentaire Les constituants des aliments: • Nature : – Protéines	Unité 1 : Chimie Alimentaire Chapitre 3:Les protéines	38	Suspendre dans la partie « 3.2. Qu'est-ce qu'un acide α -aminé », la figure 3.2. Suspendre toutes les parties « 3.3, 3.4, 3.5 et 3.6 » dans les pages 39, 40, 41 et 42. Suspendre la partie « 3.8. Valeur biologique d'une protéine » dans la page 43.	3	3	
1. Chimie Alimentaire Les constituants des aliments: • Nature :	Unité 1 : Chimie Alimentaire Chapitre 4: Les minéraux et les vitamines	48	Suspendre la partie « 4.2 » dans les pages 48 et 49.	2	4	

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث			فرع: الإقتصاد والإجتماع والأداب والإنسانيات	
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
<ul style="list-style-type: none"> - Minéraux - Vitamines 			Suspendre la partie « 4.4 » dans les pages 50 et 51.			
1. Chimie Alimentaire Les constituants des aliments: <ul style="list-style-type: none"> • Composition moyenne des principaux aliments - Apports nutritionnels - Catabolisme des Glucides, lipides et protéines 	Unité 1 : Chimie Alimentaire Chapitre 5: Le besoin nutritionnel du corps humain	56	Tout le chapitre 5 est maintenu.	4	5	
2. Médicaments courants <ul style="list-style-type: none"> • Analgésique • Anti-inflammatoire • Antibiotique 	Unité 3 : Les médicaments courants Chapitre 10 : Les médicaments courants <ul style="list-style-type: none"> • Analgésique • Anti-inflammatoire • Antibiotique 	120	<u>أجري تعديل جديد لما هو مطلوب في هذا الدرس</u> -Suspendre le paragraphe « Les médicaments en tablettes et les médicaments en capsules » dans les pages 120 et 121. Suspendre les paragraphes « 10.5 Anesthésiques » et « 10.6 -Antiacides » dans les pages 123-125.	8	6	

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		فرعاً: الإقتصاد والإجتماع والأداب والإنسانيات		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ أب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الإعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/٢٠٢٢.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
			<p>-Suspendre « Activité 10.1 », le paragraphe « Comment agissent les antiacides » et « Activité 10.2 » dans les pages 126 et 127.</p> <p>-Suspendre de la partie « 10.8- Les antibiotiques » la 6^{ème} ligne jusqu'à la 10^{ème} ligne dans la page 129.</p> <p>-Suspendre la partie « A- Histoire de l'antibiotique » dans les pages 129 et 130.</p> <p>-Suspendre la partie « D- l'association ou la combinaison des antibiotiques » dans la page 131.</p> <p>-Suspendre les paragraphes « 10.9- Les calmants » et « 10.10- Les antidépresseurs », dans les pages 131-132.</p>			

المضامين التعليمية الأساسية المرتبطة بالأهداف الأساسية لمنهج الكيمياء للصف الثاني الثالث - فرع العلوم العامة
والمطلوبة لامتحانات الشهادة الثانوية للعام - ٢٠٢٣ - ٢٠٢٢ - حصراً

الفرع: العلوم العامة		الصف: الثاني الثالث		المادة: الكيمياء		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثاني الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/٢٠٢٢.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
2. Cinétique chimique 2.1. Vitesse de formation et vitesse de disparition d'un corps. 2.2. Courbe cinétique, vitesse moyenne, vitesse instantanée, vitesse initiale.	Partie 2 : Cinétique chimique Chapitre 2 : Vitesse de réaction	30	Suspendre la partie : « Activité 2 : Détermination graphique des vitesses » dans les pages 39 – 43.	12	1	
2. Cinétique chimique 2.3. Facteurs cinétiques Constante de vitesse 2.5. Temps de demi- réaction 2.6. Catalyse	Partie 2 : Cinétique chimique Chapitre 3: Facteurs cinétiques	50	Suspendre la partie « Constante de vitesse » dans la page 53 jusqu'à la page 57. Suspendre le paragraphe « temps de demi-réaction et ordre de réaction » dans la page 58 et toute la page 59. Suspendre l'exercice résolu 4 et la phrase qui le précède dans la page 60. Suspendre les pages 62, 63, 64 et les deux premières lignes de la page 65. Suspendre la partie « Importance de la catalyse » dans la page 65 jusqu'à la page 67.	12	2	

الفرع: العلوم العامة		الصف: الثانوي الثالث		المادة: الكيمياء		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/٢٠٢٢.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
3. Equilibre chimique 3.1. Equilibre homogène en phase liquide. Constante d'équilibre Kc	Partie 3 : Equilibre chimique Chapitre 4 : Equilibre chimique 4.1. Equilibre homogène en phase liquide. Constante d'équilibre Kc - Degré de conversion et degré de dissociation	82	Ce qui demandé dans ce chapitre : 4.1. Equilibre homogène en phase liquide. Constante d'équilibre Kc : Les pages sont : 82, 83, 84, 85, 86, jusqu'à la fin du paragraphe dans la page 87. - Degré de conversion et degré de dissociation dans la page 97.		7	3
5. Chimie organique II Fonctions organiques oxygénées et azotées et isomérie.	Partie 5 : Chimie organique II Chapitre 8 : Groupes fonctionnels -Familles de composés organiques - Alcools, aldéhydes, cétones et acides carboxyliques -Ethers et esters -Isomérie	196	A maintenir seulement les groupes fonctionnels suivants : alcools, aldéhydes, cétones, acides carboxyliques et esters. A suspendre tous les autres groupes fonctionnels dans ce chapitre comme : éthers, amines, chlorure d'acyle, anhydride d'acide et amide.		7	4
5. Chimie organique II 5.1. Fonction alcool - Définition et formule générale - Nomenclature - Structure et isomérie - Réactions Chimiques	Partie 5 : Chimie organique II Chapitre 9 : Alcools 9.1. Fonction alcool : - Définition et formule générale - Nomenclature - Structure et isomérie	208	Suspendre tout le paragraphe intitulé « Propriétés physiques » dans la page 211. Suspendre à partir du paragraphe « Réaction avec le sodium » dans la page 212 et les pages 213 et 214.		11	5

الفرع: العلوم العامة		الصف: الثانوي الثالث		المادة: الكيمياء		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ أ ب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/٢٠٢٢.						
Détails du contenu du curriculum		Livres Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
	<ul style="list-style-type: none"> - Réactions chimiques : Oxydation ménagée : - Oxydation ménagée des alcools primaires - Oxydation ménagée des alcools secondaires - Réactions Chimiques : Réaction d'estérification 		Suspendre à partir du paragraphe « Préparation industrielle » dans la page 220 et la page 221.			
5. Chimie organique II 5.2. Fonction aldéhyde et fonction cétone	Partie 5 : Chimie organique II Chapitre 10: Aldéhydes and cétones	232	تم الغاء هذا الدرس كليا لهذه السنة			
5. Chimie organique II 5.3. Fonction acide carboxylique et dérivés <ul style="list-style-type: none"> - Définition et formule générale - Nomenclature - Réactions chimiques - Dérivé d'acide - Fonction ester 	Partie 5 : Chimie organique II Chapitre 11 : Acides carboxyliques et dérivés <ul style="list-style-type: none"> - Définition et formule générale - Nomenclature - Réactions chimiques - Dérivé d'acide -Fonction ester 	250	<u>أجري تعديل جديد لما هو مطلوب في هذا الدرس</u> -Définition et formule générale -Nomenclature mais <u>à suspendre</u> : Nom usuel (commercial) + Exemples donnés : acide benzoïque et benzylique..... dans les pages 250-251.		6	

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: العلوم العامة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/٢٠٢٢.						
Détails du contenu du curriculum		Livres Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
			<p>-A suspendre le paragraphe « Structure et isomérisation » dans les pages 251-252.</p> <p>- A suspendre le paragraphe « Propriétés physiques » dans les pages 252-253.</p> <p>-Dérivés des acides carboxyliques : -Définition d'un dérivé d'acide (seulement le paragraphe qui commence de : <i>Lorsque le groupe OH</i>jusqu'à « ou plus simplement RCOZ » dans la page 256) -Fonction Ester : Les pages demandées sont 260-261. Remarque : Les paragraphes intitulés « Préparation des esters » et « Exemples » sont suspendus dans les pages 261-262. -A suspendre le paragraphe intitulé « Hydrolyse de l'ester » dans la page 262.</p>			
4. Les réactions acide – base en solution aqueuse. pH - métrie	Partie 4: Les réactions acide – base en solution aqueuse. pH - métrie	112	Suspendre « Effet de la concentration » dans la page 125.	16	7	

الفرع: العلوم العامة		الصف: الثانوي الثالث		المادة: الكيمياء		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
4.1. Définition et mesure du pH 4.1.1. pH d'une solution d'acide fort 4.1.2. pH d'une solution de base forte 4.2. Etude pH-métrique de la réaction entre une solution d'acide fort et une solution de base forte. Point d'équivalence 4.3. Dosage acido- basique par pH-métrie	Chapitre 5: Acide faible, base faible. Couple acide-base 5.1. Définition et mesure du pH 5.2. Etude pH-métrie de la réaction entre une solution d'acide fort et une solution de base forte. Point d'équivalence 5.3. Dosage acido – basique par pH – métrie					
Acide faible, base faible. Couple acide-base	Partie 4: Les réactions acide – base en solution aqueuse. pH - métrie Chapitre 6: Acide faible, base faible. Couple acide-base	138	تم الغاء هذا الدرس كلياً لهذه السنة			

المضامين التعليمية الأساسية المرتبطة بالأهداف الأساسية لمنهج الكيمياء للصف الثانوي الثالث - فرع علوم الحياة
والمطلوبة لامتحانات الشهادة الثانوية للعام - ٢٠٢٢-٢٠٢٣ - حصراً

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: علوم الحياة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/٢٠٢٢.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
2. Cinétique chimique 2.1. Vitesse de formation et vitesse de disparition d'un corps. 2.2. Courbe cinétique, vitesse moyenne, vitesse instantanée, vitesse initiale.	Partie 2 : Cinétique chimique Chapitre 2 : Vitesse de réaction	30	Suspendre dans le chapitre 2, la partie : « Activité 2 : Détermination graphique des vitesses » dans les pages 39 – 43.	12	1	
2. Cinétique chimique 2.3. Facteurs cinétiques Constante de vitesse 2.5. Temps de demi- réaction 2.6. Catalyse	Partie 2 : Cinétique chimique Chapitre 3: Facteurs cinétiques 3.1. Constante de vitesse : -Influence de la concentration -Influence de la température 3.3. Temps de demi- réaction 3.4. Catalyse	50	Suspendre la partie « Constante de vitesse » dans la page 53 jusqu'à la page 57. Suspendre le paragraphe « temps de demi-réaction et ordre de réaction » dans la page 58 et toute la page 59. Suspendre l'exercice résolu 4 et la phrase qui le précède dans la page 60. Suspendre les pages 62, 63, 64 et les deux premières lignes de la page 65. Suspendre la partie « Importance de la catalyse » dans la page 65 jusqu'à la page 67.	12	2	

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: علوم الحياة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤ / م / ٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨ / م / ٢٠١٨ تاريخ ٢١ / ٥ / ٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١ / م / ٢٠١٦ تاريخ ٣ / ٩ / ٢٠١٦ ، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩ / م / ٢٠٢٢ تاريخ ١٣ / ١٠ / ٢٠٢٢ .						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
3. Equilibre chimique 3.1. Equilibre homogène en phase liquide. Constante d'équilibre Kc	Partie 3 : Equilibre chimique Chapitre 4 : Equilibre chimique 4.1. Equilibre homogène en phase liquide. Constante d'équilibre Kc - Degré de conversion et degré de dissociation	82	Ce qui demandé dans ce chapitre : 4.1. Equilibre homogène en phase liquide. Constante d'équilibre Kc : Les pages sont : 82, 83, 84, 85, 86, jusqu'à la fin du paragraphe dans la page 87. - Degré de conversion et degré de dissociation dans la page 97.		7	3
5. Chimie organique II Fonctions organiques oxygénées et azotées et isomérisation.	Partie 5 : Chimie organique II Chapitre 8 : Groupes fonctionnels - Familles de composés organiques - Alcools, aldéhydes, cétones et acides carboxyliques - Ethers et esters - Isomérisation	196	A maintenir seulement les groupes fonctionnels suivants : alcools, aldéhydes, cétones, acides carboxyliques et esters. A suspendre tous les autres groupes fonctionnels dans ce chapitre comme : éthers, amines, chlorure d'acyle, anhydride d'acide et amide.		7	4
5.4. Fonction amine – Enantiomérisation	Partie 5 : Chimie organique II Chapitre 12 : Amines et acides α aminés - Enantiomérisation - Chiralité - Activité 1	280	Dans ce chapitre, seulement à maintenir : à partir du paragraphe intitulé « Enantiomérisation » dans la page 280 jusqu'à la fin de la page 282 ; mais à suspendre les deux dernières lignes		3	5

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: علوم الحياة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/٢٠٢٢.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
	-Représentation des énantiomères -Représentation tridimensionnelle de Cram		« Lorsqu'un faisceau ... » dans la page 280 jusqu'au terme « ou par le signe (-) » dans la page 281.			
5. Chimie organique II 5.1. Fonction alcool - Définition et formule générale - Nomenclature - Structure et isomérie - Réactions Chimiques	Partie 5 : Chimie organique II Chapitre 9 : Alcools 9.1. Fonction alcool - Définition et formule générale - Nomenclature - Structure et isomérie - Réactions chimiques: Oxydation ménagée : - Oxydation ménagée des alcools primaires - Oxydation ménagée des alcools secondaires - Réaction d'estérification	208	Suspendre tout le paragraphe intitulé « Propriétés physiques » dans la page 211. Suspendre à partir du paragraphe « Réaction avec le sodium » dans la page 212 et les pages 213 et 214. Suspendre à partir du paragraphe « Préparation industrielle » dans la page 220 et la page 221.	11	6	

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: علوم الحياة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
5. Chimie organique II 5.2. Fonction aldéhyde et fonction cétone	Partie 5 : Chimie organique II Chapitre 10: Aldéhydes and cétones	232	تم الغاء هذا الدرس كليا لهذه السنة			
5. Chimie organique II 5.3. Fonction acide carboxylique et dérivés - Définition et formule générale - Nomenclature - Réactions chimiques - Dérivé d'acide - Fonction ester	Partie 5 : Chimie organique II Chapitre 11 : Acides carboxyliques et dérivés - Définition et formule générale - Nomenclature - Réactions chimiques - Dérivé d'acide - Fonction ester	250	<u>أجري تعديل جديد لما هو مطلوب في هذا الدرس</u> -Définition et formule générale -Nomenclature mais à suspendre : Nom usuel (commercial) + Exemples donnés : acide benzoïque et benzylique..... dans les pages 250-251. -A suspendre le paragraphe « Structure et isométrie » dans les pages 251-252. - A suspendre le paragraphe « Propriétés physiques » dans les pages 252-253. -Dérivés des acides carboxyliques :			7

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: علوم الحياة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ أب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
			-Définition d'un dérivé d'acide (seulement le paragraphe qui commence de : <i>Lorsque le groupe OH</i>jusqu'à « <i>ou plus simplement RCOZ</i> » dans la page 256) -Fonction Ester : Les pages demandées sont 260-261. Remarque : Les paragraphes intitulés « Préparation des esters » et « Exemples » sont suspendus dans les pages 261-262. -A suspendre le paragraphe intitulé « Hydrolyse de l'ester » dans la page 262.			
4. Les réactions acide – base en solution aqueuse. pH - métrie 4.1. Définition et mesure du pH 4.1.1. pH d'une solution d'acide fort 4.1.2. pH d'une solution de base forte	Partie 4: Les réactions acide – base en solution aqueuse. pH - métrie Chapitre 5: Acide faible, base faible. Couple acide-base	112	Suspendre « Effet de la concentration » dans la page 125.			8

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: علوم الحياة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤ /م/ ٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨ /م/ ٢٠١٨ تاريخ ٢١ /٥/ ٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١ /م/ ٢٠١٦ تاريخ ٣ /٩/ ٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩ /م/ ٢٠٢٢ تاريخ ١٣ /١٠/ ٢٠٢٢.						
Détails du contenu du curriculum		Livre Scolaire National			Nombre de périodes attribuées	Ordre des chapitres
Contenu	Unité – Chapitre	Page	Remarques			
4.2. Etude pH-métrique de la réaction entre une solution d'acide fort et une solution de base forte. Point d'équivalence 4.3. Dosage acido- basique par pH-métrie						
4.4. Acide faible, base faible, couple acid-base, constante d'acidité 4.5. Classification des couples acide/base	Partie 4: Les réactions acide – base en solution aqueuse. pH - métrie Chapitre 6: Acide faible, base faible. Couple acide-base	138	تم الغاء هذا الدرس كلياً لهذه السنة			
Réaction entre un acide faible et une base forte	Partie 4: Les réactions acide – base en solution aqueuse. pH - métrie Chapitre 7: Réaction entre un acide faible et une base forte	164	تم الغاء هذا الدرس كلياً لهذه السنة			

المضامين التعليمية الأساسية المرتبطة بالأهداف الأساسية لمنهج مادة الكيمياء للصف التاسع الأساسي
والمطلوبة لامتحانات الشهادة المتوسطة للعام -٢٠٢٢-٢٠٢٣-حصراً

المادة: الكيمياء		الصف: التاسع الأساسي		الحلقة: الثالثة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف التاسع من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤ /م/ ٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩ /م/ ٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Curriculum Content Details		National Textbook			Allocated periods No	Order of Chapters
Content	Unit – Chapter	Page	Remarks			
1.The Atom -Structure of the atom • Constituents of the nucleus. • Atomic number, Mass number, Isotopes, Atomic Mass	Unit 1 : The Atom Chapter 1: Structure of the atom	21	Suspend from page 17 to page 20. Suspend Part “5-The mole” on page 23 to page 25.	6	1	
1.The Atom • Energy levels • Electron configuration • Periodic table	Unit 1 : The Atom Chapter 2 : Electrons arrangements in atoms and the periodic table	33	Suspend Part “2.1 Mendeleev Periodic Table” on page 37.	6	2	
2. Chemical bonding • Stability of the inert gases • Electron – dot symbols • Formation of chemical bond • Covalent bond • Ionic bond	Unit 2: Chemical bonding	50	Suspend Part “2.2.2 Crystal Lattice” and “Activity 2” on pages 57 and 58.	9	3	

الحلقة: الثالثة		الصف: التاسع الأساسي		المادة: الكيمياء		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف التاسع من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Curriculum Content Details		National Textbook			Allocated periods No	Order of Chapters
Content	Unit – Chapter	Page	Remarks			
3. Electrochemistry • Electric energy from chemical reactions – applications: Electrochemical cells	Unit 3: Electrochemistry	68	Suspend the entire paragraph entitled “1.2. Oxidation Numbers” on pages 69 and 70. In paragraph “1.3. Oxidizing and Reducing Agents”, any sentence that depends on memorizing or calculating the oxidation number is suspended on page 71. Suspend Part: “2.1.2: Structure of the common carbon- zinc dry cell” till the end of the chapter on pages 77- 82.	13	4	
4. Organic chemistry • Hydrocarbons -Aliphatic hydrocarbons	Unit 4 : Organic chemistry Chapter 1: Aliphatic hydrocarbons	91	تم الغاء هذا الدرس كلياً لهذه السنة			

المضامين التعليمية الأساسية المرتبطة بالأهداف الأساسية لمنهج الكيمياء للصف الثاني الثالث - فرعاً الآداب والإنسانيات والاجتماع والاقتصاد
والمطلوبة لامتحانات الشهادة الثانوية للعام - ٢٠٢٣ - ٢٠٢٢ - حصراً

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		فرعاً: الإجتماع والإقتصاد والآداب والإنسانيات	
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ أ ب سنة ١٩٩٧)					
ملاحظة: يأخذ هذا المُستند بعين الإعتبار التَّخْفِيف الصَّادِر ضمن التَّعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التَّخْفِيف الصَّادِر ضمن التَّعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.					
Curriculum Content Details		National Textbook		Allocated periods No	Order of Chapters
Content	Unit - Chapter	Page	Remarks		
1. Food Chemistry The constitutions of food Nature: Carbohydrates	Unit 1 – Food Chemistry Chapter 1: Carbohydrates	14	-Suspend in Part “1.3-What are Carbohydrates?” the molecular formula of glucose and the two following lines on page 15. -Suspend in Part “1.5-A-Monosaccharides” the part starting from the third line “they are composed....till the ketone group” and the third paragraph from “due to the presence... basic medium” on page 15. -Suspend all what is related to the linear formula of glucose on pages 16 and 17. -Suspend in Part “B- Oligosaccharides” from line 4 till line 11 on page 18. -Suspend figure 1.10 on page 19. -Suspend in Part “1- Starch” the paragraphs starting from (Two different	4	1

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		فرعاً: الإجتماع والإقتصاد والأداب والإنسانيات		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Curriculum Content Details		National Textbook			Allocated periods No	Order of Chapters
Content	Unit - Chapter	Page	Remarks			
			polysaccharides...rich in amylose) on page 21 and all page 22.			
1. Food Chemistry The constitutions of food Nature: Lipids	Unit 1 – Food Chemistry Chapter 2: Lipids	28	-Suspend Part “2.5- Hydrogenation of Fats” on pages 30 and 31. -Suspend the “Activity” on page 32.	3	2	
1. Food Chemistry The constitutions of food Nature: Proteins	Unit 1 – Food Chemistry Chapter 3: Proteins	38	Suspend in Part “3.2- What is an amino acid” the figure 3.2, and the entire Parts “3.3, 3.4, 3.5” and “3.6” on pages 39, 40, 41 and 42. Suspend Part “3.8- Biological value of proteins” on page 43.	3	3	
1. Food Chemistry The constitutions of food Nature: Minerals Nature: Vitamins	Unit 1 – Food Chemistry Chapter 4: Minerals and Vitamins	48	Suspend Part “4.2” on pages 48 and 49. Suspend Part “4.4” on pages 49 and 50.	2	4	
1. Food Chemistry The constitutions of food Average composition of the principal foods - Contribution of nutrients	Unit 1 – Food Chemistry Chapter 5: Nutritional requirements	56	All chapter 5 is maintained	4	5	

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		فرعاً: الإجتماع والإقتصاد والأداب والإنسانيات		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Curriculum Content Details		National Textbook			Allocated periods No	Order of Chapters
Content	Unit - Chapter	Page	Remarks			
- Catabolism of carbohydrates lipids and proteins						
3. Current Medicinal Drugs Analgesics Anti-inflammatory Antibiotics	Unit 3 – Unit 3- Current Medicinal Drugs Chapter 10 : Current Medicinal Drugs -Analgesics -Anti-inflammatory -Antibiotics	120	<u>أجري تعديل جديد لما هو مطلوب في هذا الدرس</u> -Suspend the paragraph “Tablets and Capsules” on pages 120 and 121. Suspend the paragraphs “10.5- Anesthetics” and “10.6- Anti-acids” on pages 123-125. -Suspend pages 126 and 127. -Suspend in Part “10.8-Antibiotics” the second paragraph starting from (Examples...(Tetracycl)) on page 129. -Suspend Part “A-History of antibiotics” on pages 129 – 130. -Suspend Part “D- Combination of antibiotics” on page 131. -Suspend the paragraphs “10.9- Tranquilizers” and “10.10- Anti-Depressants” on pages 131-132.	8	6	

المضامين التعليمية الأساسية المرتبطة بالأهداف الأساسية لمنهج الكيمياء للصف الثاني الثالث - فرع العلوم العامة
والمطلوبة لامتحانات الشهادة الثانوية للعام - ٢٠٢٢-٢٠٢٣- حصراً

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: العلوم العامة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/٢٠٢٢.						
Curriculum Content Details		National Textbook			Allocated periods No	Order of Chapters
Content	Part – Chapter	Page	Remarks			
2. Chemical Kinetics 2.1. Rate of formation and rate of disappearance of a substance 2.2. Graphs of kinetics data, average rate, instantaneous rate and initial rate	Part 2 – Chemical Kinetics Chapter 2: Rate of Reactions	30	In chapter 2, Suspend the part « Activity 2 Determination of the rate graphically » on pages 39 – 43.	12	1	
2. Chemical Kinetics 2.3. Factors influencing reaction rate – rate constant 2.5. Half – life of a reaction 2.6. Catalysis	Part 2 – Chemical Kinetics Chapter 3: Kinetic Factors	50	In chapter 3: Suspend the parts “Rate Constant » and “3.2 Reaction Order” at the bottom of page 52 up to page 57. Suspend from the paragraph “Half-life and order of reaction” on page 57 and all of page 58.	12	2	

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: العلوم العامة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣ ، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Curriculum Content Details		National Textbook			Allocated periods No	Order of Chapters
Content	Part – Chapter	Page	Remarks			
			Suspend the Solved Exercise 4 on page 60 and the preceding sentence at the bottom of page 59 (Since, in general, the rate of reaction.....the half-life decreases). Suspend the page: 61 (starting from activity 3), all the pages 62 and 63. Suspend the part from « Importance of catalysis» on page 64 up to page 66			
3. Chemical Equilibrium 3.1. Homogeneous equilibrium in the liquid phase. Equilibrium constant Kc 3.4. Shifting equilibria: Le Chatelier's Principle	Part 3 – Chemical Equilibrium Chapter 4: Chemical Equilibrium 4.1. Homogeneous equilibrium in the liquid phase. Equilibrium constant Kc * Degree of conversion and degree of dissociation	80	The required parts in this chapter are: 4.1. Homogeneous equilibrium in the liquid phase. Equilibrium constant Kc starting from page 80 till the end of this part on page 85. Degree of conversion and degree of dissociation on page 95.	7	3	

الفرع: العلوم العامة		الصف: الثانوي الثالث		المادة: الكيمياء		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المُستند بعين الاعتبار التَّخفيف الصَّادر ضمن التَّعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التَّخفيف الصَّادر ضمن التَّعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣ ، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Curriculum Content Details		National Textbook			Allocated periods No	Order of Chapters
Content	Part – Chapter	Page	Remarks			
5. Organic Chemistry II Organic Compounds containing oxygen or nitrogen and isomerism	Part 5- Organic Chemistry II Chapter 8: Functional group <ul style="list-style-type: none"> - Families of organic compounds - Alcohols, aldehydes, ketones and carboxylic acids - Ethers and Esters - Isomerism 	196	Required only the following functional groups: Alcohols, aldehydes, ketones, carboxylic acids and esters To suspend any other functional group in this chapter such as ethers, amines, alky chlorides, acid anhydrides and amides.	7	4	
5. Organic Chemistry II 5.1. Alcohols: <ul style="list-style-type: none"> - Definition and general formula - Nomenclature - Structure and isomerism -Chemical properties 	Part 5 – Organic Chemistry II Chapter 9: Alcohols 9.1 Alcohols <ul style="list-style-type: none"> - Definition and general formula - Nomenclature - Structure and isomerism -Chemical reactions Mild oxidation : <ul style="list-style-type: none"> -Mild oxidation of primary alcohols -Mild oxidation of secondary alcohols -Esterification Reaction 	208	Suspend the part entitled “Physical Properties” on pages 210 and 211. Suspend the part “Reaction of absolute ethanol with sodium” on page 212, as well as the “substitution reactions and dehydration reactions” on pages 213 and 214. Suspend “Industrial preparation” on page 219 and page 220.	11	5	
5. Organic Chemistry II	Part 5- Organic Chemistry II	232	تم الغاء هذا الدرس			

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: العلوم العامة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المُستند بعين الاعتبار التَّخفيف الصَّادر ضمن التَّعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التَّخفيف الصَّادر ضمن التَّعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣ ، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Curriculum Content Details		National Textbook			Allocated periods No	Order of Chapters
Content	Part – Chapter	Page	Remarks			
5.2. Aldehydes and ketones	Chapter 10: Aldehydes and Ketones		كلها لهذه السنة			
5. Organic Chemistry II 5.3. Carboxylic acids and derivatives <ul style="list-style-type: none"> - Definition and general formula - Nomenclature - Chemical reactions - Acids derivatives 	Part 5 – Organic Chemistry II Chapter 11: Carboxylic acids and derivatives <ul style="list-style-type: none"> - Definition and general formula - Nomenclature - Chemical reactions - Carboxylic acid derivatives 	250	<u>أجري تعديل جديد لما هو مطلوب في هذا الدرس</u> -Definition and general formula -Nomenclature without Common Names and Examples such as benzoic acid, 2- phenyl ethanoic acid, stearic acid and oleic acid on pages 250-251. -Suspend the paragraph: “Structure and isomerism” on pages 251-252. - Suspend the paragraph: “Physical properties” on pages 252-253. -Carboxylic acid derivatives: -Definition of acid derivatives (starting from	10	6	

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: العلوم العامة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المُستند بعين الاعتبار التَّخفيف الصَّادر ضمن التَّعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التَّخفيف الصَّادر ضمن التَّعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣ ، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.						
Curriculum Content Details		National Textbook			Allocated periods No	Order of Chapters
Content	Part – Chapter	Page	Remarks			
			<p>“when the hydroxyl group ...on page 255 till “or simply as RCOZ” on page 256</p> <p>-“Esters” starting from page 259 till page 261 without the “examples”.</p> <p>- Suspend the paragraph: « Hydrolysis of esters » on page 261.</p>			
<p>4. Acid – Base Reactions in Aqueous Solutions. The pH scale.</p> <p>4.1. Definition and Measurement of pH</p> <p>4.1.1. pH of the solution of strong acid</p> <p>4.1.2. pH of a solution of strong base</p> <p>4.2. Study of the pH changes that occur during the reaction between a solution of strong</p>	<p>Part 4 – Acid – Base Reactions in Aqueous Solutions. The pH scale.</p> <p>Chapter 5: pH. Strong acid, strong base. pH-metric titration</p>	112	Suspend “effect of concentration” on page 125.	16	7	

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: العلوم العامة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المُستند بعين الاعتبار التَّخفيف الصَّادر ضمن التَّعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/٢٠١٨ المبني على التَّخفيف الصَّادر ضمن التَّعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/٢٠١٦ ، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/٢٠٢٢.						
Curriculum Content Details		National Textbook			Allocated periods No	Order of Chapters
Content	Part – Chapter	Page	Remarks			
acid and a solution of strong base. Equivalence point 4.3. Acid – Base titration using pH – meter						
Weak acid, weak base, conjugate acid /base pair	Part 4-Acid – Base Reactions in Aqueous Solutions. The pH scale. Chapter 6: Weak acid, weak base, conjugate acid /base pair	138	تم الغاء هذا الدرس كلياً لهذه السنة			

المضامين التعليمية الأساسية المرتبطة بالأهداف الأساسية لمنهج الكيمياء للصف الثاني الثالث - فرع علوم الحياة
والمطلوبة لامتحانات الشهادة الثانوية للعام - ٢٠٢٢ - ٢٠٢٣ - حصراً

المادة: الكيمياء		الصف: الثاني الثالث		الفرع: علوم الحياة	
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثاني الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)					
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣ ، للحقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣.					
Curriculum Content Details	National Textbook			Allocate d periods No	Order of Chapters
Content	Part – Chapter	Page	Remarks		
2. Chemical Kinetics 2.1. Rate of formation and rate of disappearance of a substance	Part 2 – Chemical Kinetics Chapter 2: Rate of Reactions	30	Suspend the part « Activity 2- Determination of the rate graphically » on pages 39 – 43.	12	1

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: علوم الحياة	
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤/م/٩٧ (تاريخ ١ أب سنة ١٩٩٧)					
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩/م/٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/٢٠٢٢.					
Curriculum Content Details	National Textbook			Allocate d periods No	Order of Chapter s
Content	Part – Chapter	Page	Remarks		
2.2. Graphs of kinetics data, average rate, instantaneous rate and initial rate					
2. Chemical Kinetics 2.3. Factors influencing reaction rate – rate constant 2.5. Half – life of a reaction 2.6. Catalysis	Part 2 – Chemical Kinetics Chapter 3: Kinetic Factors	50	Suspend the parts “Rate Constant » and “3.2 Reaction Order” at the bottom of page 52 up to page 57. Suspend from the paragraph “Half-life and order of reaction” on page 57 and all of page 58. Suspend the Solved Exercise 4 on page 60 and the preceding sentence at the bottom of page 59 (Since, in general, the rate of reaction.....the half-life decreases). Suspend page 61 (starting from activity 3), all the pages 62 and 63. Suspend the part from « Importance of catalysis» on page 64 up to page 66.	12	2
3. Chemical Equilibrium 3.1. Homogeneous equilibrium in the	Part 3 – Chemical Equilibrium Chapter 4: Chemical Equilibrium 4.1. Homogeneous equilibrium in the liquid phase.	80	The required parts in this chapter are: 4.1. Homogeneous equilibrium in the liquid phase. Equilibrium constant Kc starting from page 80 till the end of this part on page 85.	7	3

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: علوم الحياة	
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤ /م / ٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)					
ملاحظة: يأخذ هذا المُستند بعين الإعتبار التَّخفيف الصَّادر ضمن التَّعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢٠١٨/٥/٢١ المبني على التَّخفيف الصَّادر ضمن التَّعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٢٠١٦/٩/٣ ، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩ /م/ ٢٠٢٢ تاريخ ٢٠٢٢/١٠/١٣ .					
Curriculum Content Details	National Textbook			Allocate d periods No	Order of Chapter s
Content	Part – Chapter	Page	Remarks		
liquid phase. Equilibrium constant Kc	Equilibrium constant Kc * Degree of conversion and degree of dissociation		-Degree of conversion and degree of dissociation on page 95.		
5. Organic Chemistry II Organic Compounds containing oxygen or nitrogen and isomerism	Part 5- Organic Chemistry II Chapter 8: Functional group - Families of organic compounds - Alcohols, aldehydes, ketones and carboxylic acids - Ethers and Esters - Isomerism	196	Required only the following functional groups: Alcohols, aldehydes, ketones, carboxylic acids and esters. Suspend any other functional group in this chapter such as ethers, amines, alky chlorides, acid anhydrides and amides.	7	4
5. Organic Chemistry II -Enantiomerism	Part 5 – Organic Chemistry II Chapter 12: Amines and α-amino acids -Enantiomerism -Chirality -Activity 1 -Representation of the enantiomers -Three dimensional Cram representation	272	Maintain in this chapter only the parts entitled “Enantiomerism” from page 280 till end of “Cram Representation” on page 282. Suspend the paragraphs on page 280 starting from “when a beam of light....” until “by the sign (-)”.	3	5

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: علوم الحياة	
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤ / م / ٩٧ (تاريخ ١ أب سنة ١٩٩٧)					
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨ / م / ٢٠١٨ تاريخ ٢١ / ٥ / ٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١ / م / ٢٠١٦ تاريخ ٣ / ٩ / ٢٠١٦ ، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩ / م / ٢٠٢٢ تاريخ ١٣ / ١٠ / ٢٠٢٢.					
Curriculum Content Details	National Textbook			Allocate d periods No	Order of Chapter s
Content	Part – Chapter	Page	Remarks		
5. Organic Chemistry II 5.1. Alcohols: – Definition and general formula – Nomenclature – Structure and isomerism -Chemical properties	Part 5 – Organic Chemistry II Chapter 9: Alcohols 9.1 Alcohols – Definition and general formula – Nomenclature – Structure and isomerism -Chemical reactions -Mild oxidation : -Mild oxidation of primary alcohols -Mild oxidation of secondary alcohols -Esterification Reaction	208	Suspend the part entitled “Physical Properties” on pages 210 and 211. Suspend the part “Reaction of absolute ethanol with sodium” on page 212, as well as the “substitution reactions and dehydration reactions” on pages 213 and 214. Suspend “Industrial preparation” on page 219 and page 220.	11	6
5. Organic Chemistry II 5.2. Aldehydes and ketones	Part 5- Organic Chemistry II Chapter 10: Aldehydes and Ketones	232	تم الغاء هذا الدرس كلياً لهذه السنة		
5. Organic Chemistry II	Part 5 – Organic Chemistry II	250	<u>أجرى تعديل جديد في ما هو مطلوب في هذا الدرس</u>		7

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث			الفرع: علوم الحياة	
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤ /م /٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨/م/٢٠١٨ تاريخ ٢١/٥/٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١/م/٢٠١٦ تاريخ ٣/٩/٢٠١٦، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩ /م/ ٢٠٢٢ تاريخ ١٣/١٠/٢٠٢٢.						
Curriculum Content Details	National Textbook			Allocate d periods No	Order of Chapter s	
Content	Part – Chapter	Page	Remarks			
5.3. Carboxylic acids and derivatives -Definition and general formula -Nomenclature -Chemical reactions -Acids derivatives	Chapter 11: Carboxylic acids and derivatives -Definition and general formula -Nomenclature -Chemical reactions -Carboxylic acid derivatives		--Definition and general formula -Nomenclature without Common Names and Examples such as benzoic acid, 2- phenyl ethanoic acid, stearic acid and oleic acid on pages 250-251. -Suspend the paragraph: “Structure and isomerism” on pages 251-252. - Suspend the paragraph: “Physical properties” on pages 252-253. -Carboxylic acid derivatives: -Definition of acid derivatives (starting from “when the hydroxyl group ...on page 255 till “or simply as RCOZ” on page 256 -“Esters” starting from page 259 till page 261 without the “examples”. - Suspend the paragraph: « Hydrolysis of esters » on page 261.			

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث			الفرع: علوم الحياة	
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤ / م / ٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨ / م / ٢٠١٨ تاريخ ٢١ / ٥ / ٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١ / م / ٢٠١٦ تاريخ ٣ / ٩ / ٢٠١٦ ، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩ / م / ٢٠٢٢ تاريخ ١٣ / ١٠ / ٢٠٢٢ .						
Curriculum Content Details	National Textbook			Allocate d periods No	Order of Chapters	
	Content	Part – Chapter	Page			Remarks
4. Acid – Base Reactions in Aqueous Solutions. The pH scale. 4.1. Definition and Measurement of pH 4.1.3. pH of the solution of strong acid 4.1.4. pH of a solution of strong base 4.2. Study of the pH changes that occur during the reaction between a solution of strong acid and a solution of strong base. Equivalence point 4.3. Acid – Base titration using pH – meter	Part 4 – Acid – Base Reactions in Aqueous Solutions. The pH scale. Chapter 5: pH. Strong acid, strong base, pH metric titration	112	Suspend “effect of concentration” on page 125.		8	

المادة: الكيمياء		الصف: الثانوي الثالث		الفرع: علوم الحياة		
المرجع: تفاصيل محتوى منهج مادة الكيمياء للصف الثانوي الثالث من مرحلة التعليم الأساسي تعميم رقم ٢٤ / م / ٩٧ (تاريخ ١ آب سنة ١٩٩٧)						
ملاحظة: يأخذ هذا المستند بعين الاعتبار التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢٨ / م / ٢٠١٨ تاريخ ٢١ / ٥ / ٢٠١٨ المبني على التخفيف الصادر ضمن التعميم رقم ٢١ / م / ٢٠١٦ تاريخ ٣ / ٩ / ٢٠١٦ ، للحلقة الثالثة من مرحلة التعليم الأساسي ولمرحلة التعليم الثانوي رقم ٣٩ / م / ٢٠٢٢ تاريخ ١٣ / ١٠ / ٢٠٢٢ .						
Curriculum Content Details		National Textbook			Allocate d periods No	Order of Chapter s
Content	Part – Chapter	Page	Remarks			
4.4. Weak acid, weak base, conjugate acid-base pair, acid ionization constant 4.5. Classification of acid-base conjugate pairs	Part 4-Acid – Base Reactions in Aqueous Solutions. The pH scale. Chapter 6: Weak acid, weak base, conjugate acid /base pair	138	تم الغاء هذا الدرس كلها لهذه السنة			
The reaction between a weak acid and a strong	Part 4-Acid – Base Reactions in Aqueous Solutions. The pH scale. Chapter 7: The reaction between a weak acid and a strong	164	تم الغاء هذا الدرس كلها لهذه السنة			