



وزارة التربية والتعليم

مديرية التربية والتعليم لواء بنى كنانة

الرقم ٥٢١٦

التاريخ ٢٠١٩/١٢/٢٩

الموافق ٢٢/١١/٢٠١٩

تعليم رقم (٥٠٣) لسنة ٢٠١٩م

مديرى ومديرات المدارس الحكومية

الموضوع/ تصويبات دليل المعلم الى كتاب
الكيمياء للصف الثاني عشر

السلام عليكم ورحمة الله وبركاته، وبعد؛

ارفق طيًّا كتاب معالي وزير التربية والتعليم رقم م ن/١/٢/٩٧٢ الموافق ٢٠١٩/١١/٢٥م.
للاطلاع والعمل بما جاء فيه واخذ توقيع المعلمين المختصين تحت طائلة المساءلة.

وأقبلوا الاحترام ، ،

مدير التربية والتعليم

مُحَمَّدْ عَبْدُ الْكَرِيمِ نَعْدَادَةَ
مدير الشؤون التعليمية والنية

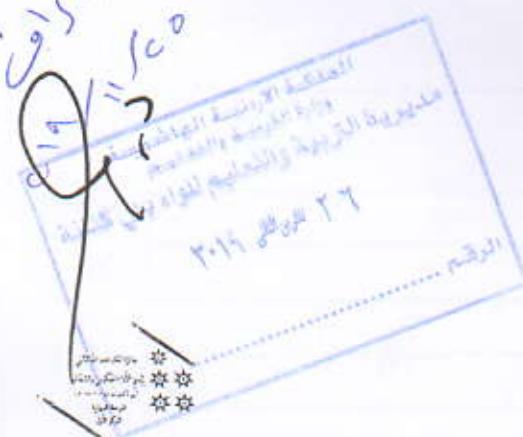
نسخة للمدير مدير الشؤون التعليمية والنية
نسخة للسيد ربيق التدريب والابراف التربوي

ربيق حضر

٢٠١٩.١١.٢٦



فِرَادَةُ التَّرْبِيَةِ وَالْتَّعْلِيمِ



الرقم من ٩٧٢/١٢/١
التاريخ ١٤٤١/٢٨
الموافق ٢٠١٩/١١/٢٥

السيد مدير التربية والتعليم

الموضوع: تصويبات دليل المعلم إلى كتاب
الكيمياء للصف الثاني عشر

السلام عليكم ورحمة الله وبركاته، وبعد:

بناءً على المراجعة المستمرة للمناهج المدرسية، وما يرد من ملاحظات الميدان، أؤكد ضرورة الأخذ بالملاحظات المرفقة المتعلقة بدليل المعلم إلى كتاب الكيمياء للصف الثاني عشر وتصويباتها، مع ضرورة إطلاع كل من: المشرفين التربويين، والمعلمين عليها. مؤكداً ضرورة تعميمها على المعنيين في مديريةكم ومتابعتها.

وأقبلوا الاحترام

وزير التربية والتعليم



د. نواف العجل
الأمين العام المسؤول عن الموارد
البشرية

رقم الصفحة	الخطأ	التعديل
26	NH_3^-	NH_3
27	NH_4^-	NH_4^+
27	HNO_3^-	HNO_3
27	الألواح المترافقه	الأزواج المترافقه
27	S^-	S^{2-}
28	وجود الفاصلة	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{COOH}$
30	$\text{Ni}(\text{NH}_3)_6^{2+}$	$[\text{Ni}(\text{NH}_3)]^{2+}$
34	(عنوان الدرس) لouis للحموض والقواعد	(عنوان الدرس) مفهوم محاليل الحموض والقواعد القوية
47	(عنوان الدرس) الاتزان في محاليل القواعد الضعيفة	(عنوان الدرس) الاتزان في محاليل القواعد
68	السؤال 11 الأيون HC_3O^-	السؤال 11 الأيون HCO_3^-
72	السؤال 4/- الأيون NH_4^+	السؤال 4/- NH_4
73	السؤال 1/5 الأيون NO_3^-	السؤال 1/5 الأيون NO_3
73	السؤال 5/ب الأيون OCl^-	السؤال 5/ب CLO^-
78	نشاط إثرياني $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	نشاط إثرياني $\text{C}_6\text{H}_2\text{O}_6$
78	$\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$	$\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
85	حذف	المعادلة في النشاط الإثرياني
85	حذف	المعادلة الأولى في استراتيجيات التقويم
92	NO_3^-	NO^{3-}
92	CrO_4^-	CrO_4^{4-}
93	حذف المعادلة الأولى	المعادلة الأولى

جعفر جعفر
٢٠١٩/١١/٢٨

السؤال 5 / المعادلة 2	السؤال 5 / المعادلة 2	179
$\text{CH}_3\text{CH}_2\overset{\text{OH}}{\underset{ }{\text{C}}}(\text{CH}_2\text{CH}_3)$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\overset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{C}}}(\text{CH}_2\text{CH}_3)$	
H_2SO_4	H_2CO_4	179
$\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_2\text{COOH})$	الناتج في المعادلة 3	179
حذفه من النواتج في المعادلة	NaCl	179
$\text{HC}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 + 2\text{Br}_2 \xrightarrow{\text{CCl}_4} \text{CHBr}_2\text{CBr}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	المعادلة الخامسة	179
$\text{CH}_3-\overset{\text{OH}}{\underset{ }{\text{C}}}-\text{CH}_2-\overset{ }{\text{CH}_3}$	الصيغة البنائية للمركب B	179
O $\text{CH}_3\text{CCH}_2\text{CH}_3$	السؤال 8 / ب	180
$\text{CH}_3\text{CCl}_2\text{CH}_3$	السؤال 1 / المربع 3	181
O $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}$	السؤال 2 / الصيغة البنائية للمركب D	181
$\text{Ag}(\text{NH}_3)]^+$ $\xrightarrow{\text{OH}^-} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COO}^-$	السؤال 3 / 3	181

أحمد خضراء
٢٠١٩