تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

almanahj.com/ae

موقع المناهج الإماراتية

الملف مواصفات الامتحان النهائي للفصل الثاني
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الثاني عشر المتقدم ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر المتقدم			
روابط مواد الصف الثاني عشر المتقدم على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
1	كل مايخص الاختبار التكويني لمادة ال للصف الثاني عشر يوم الثلاثاء 11/2/2020
2	دليل المعلم الفصل الثاني
3	كيمياء مراجعة نهائية في الكيمياء الكهربائية
4	كيمياء الكيمياء الكهربائية ملخص البطاريات الأولية الجافة
5	كيمياء اول ثلاث دروس

Subject	الكيمياء
المادة	Chemistry
Grade	12
الصف	
Stream	Advanced
المسار	المتقدم
Number of Questions	25
عدد الأسئلة	
Type of Questions	MCQs
طبيعة الأسئلة	اختيار من متعدد
Marks per Question	5
الدرجات لكل سؤال	
Maximum Overall Grade*	100
العلامة القصوى الممكنة*	
Exam Duration	120 minutes
مدة الامتحان	
Mode of Implementation	SwiftAssess
طريقة التطبيق	

Question**	Learning Outcome***	Reference(s) in the Student Book	
		المرجع في كتاب الطالب	
السؤال**	نتائج التعلم***	Example/Exercise مثال/تمرين	Page**** الصفحة
1	يميز بين الأحماض والقواعد مستندا الى نظرية كل من أرهينيوس، وبرونشتد - لوري، ولويس CHM.5.3.04.001 Differentiate between acids and bases based on Arrhenius, Brønsted-Lowery and Lewis theories	Student book text نص كتاب الطالب	88
2	يميز بين المحاليل الحمضية والقاعدية والمحايدة (من حيث الكميات النسبية لأيونات الهيدروجين وأيونات الهيدروكسيد). Differentiate between acids and bases based on Arrhenius, Brønsted-Lowery and Lewis theories	Figure 3 الشكل 3	90
3	يميز بين الأحماض والقواعد مستندا الى نظرية كل من أرهينيوس، وبرونشتد - لوري، ولويس CHM.5.3.04.001 Differentiate between acids and bases based on Arrhenius, Brønsted-Lowery and Lewis theories	Student book text نص كتاب الطالب	92
4	يميز بين الأحماض والقواعد مستندا الى نظرية كل من أرهينيوس، وبرونشتد - لوري، ولويس CHM.5.3.04.001 Differentiate between acids and bases based on Arrhenius, Brønsted-Lowery and Lewis theories	Student book text نص كتاب الطالب	91
5	يميز بين الأحماض والقواعد مستندا الى نظرية كل من أرهينيوس، وبرونشتد - لوري، ولويس CHM.5.3.04.001 Differentiate between acids and bases based on Arrhenius, Brønsted-Lowery and Lewis theories	Student book text نص كتاب الطالب	96
6	يقارن بين خصائص الأحماض القوية والضعيفة، وكذلك بين القواعد القوية والضعيفة، مستخدما مفهوم الاتزان الديناميكي CHM.5.3.04.003 Compare between the properties of strong and weak acids and bases using the concept of dynamic equilibrium	Figure11 12 , الشكل 11 و 12	98
7	يميز بين الأحماض والقواعد مستندا الى نظرية كل من أرهينيوس، وبرونشتد - لوري، ولويس CHM.5.3.04.001 Differentiate between acids and bases based on Arrhenius, Brønsted-Lowery and Lewis theories	Student book text نص كتاب الطالب	93
8	يقارن بين خصائص الأحماض القوية والضعيفة، وكذلك بين القواعد القوية والضعيفة، مستخدما مفهوم الاتزان الديناميكي CHM.5.3.04.003 Compare between the properties of strong and weak acids and bases using the concept of dynamic equilibrium	Table 4 جدول 4	101
9	يستخدم ثابت تأين الماء ليحسب تركيز أيونات الهيدرونيوم والهيدروكسيد والرقم الهيدروجيني والرقم الهيدروكسيدي في المحاليل المائية CHM.5.3.04.007 Use the ionization constant of water (KW) to calculate pOH, pH, [H3O+] and [OH-] in the aqueous solution	Applicatios تطبيقات	107
10	يعبر عن ثوابت اتزان الأحماض الضعيفة والقواعد الضعيفة CHM.5.3.04.006 Express the common equilibrium constants of weak acids and bases (Ka, Kb)	Example 5 , Applictios مثال 5 والتطبيقات	111
11	يشرح مفهوم الرقم الهيدروجيني وثابت تأين الماء CHM.5.3.04.005 Explain the concept of pH and ionization water constant (Kw)	Question 42 Section Preview س 42 مراجعة القسم	112
12	يحسب تركيز الحمض أو القاعدة في محلول ما مستخدما تقنية معايرة الحمض لقاعدة بحسب تركيز الحمض أو القاعدة في محلول ما مستخدما تقنية معايرة الحمض لقاعدة CHM.5.3.04.004 Calculate the concentration of the acid or base in a solution using the acid-base titration technique	Figure 22 الشكل 22	115
13	يحسب تركيز الحمض أو القاعدة في محلول ما مستخدما تقنية معايرة الحمض لقاعدة بحسب تركيز الحمض أو القاعدة في محلول ما مستخدما تقنية معايرة الحمض لقاعدة CHM.5.3.04.004 Calculate the concentration of the acid or base in a solution using the acid-base titration technique	Example 6 , Applications مثال 6 والتطبيقات	118
14	يحسب تركيز الحمض أو القاعدة في محلول ما مستخدما تقنية معايرة الحمض لقاعدة بحسب تركيز الحمض أو القاعدة في محلول ما مستخدما تقنية معايرة الحمض لقاعدة CHM.5.3.04.004 - تصيغ الاملاح Calculate the concentration of the acid or base in a solution using the acid-base titration technique	Applicatios تطبيقات	119
15	يستقصي عمليتي الأكسدة والإختزال معبرا عنها بمعادلات كيميائية، وميزا العامل المؤكسد والعامل المختزل CHM.5.3.05.003 Estigate the oxidation and reduction process (Redox), while writing chemical equations for each and determining the oxidizing and reducing agent	Student book text نص كتاب الطالب	134
16	يستقصي عمليتي الأكسدة والإختزال معبرا عنها بمعادلات كيميائية، وميزا العامل المؤكسد والعامل المختزل CHM.5.3.05.003 Estigate the oxidation and reduction process (Redox), while writing chemical equations for each and determining the oxidizing and reducing agent	Student book text نص كتاب الطالب	137
17	يستقصي عمليتي الأكسدة والإختزال معبرا عنها بمعادلات كيميائية، وميزا العامل المؤكسد والعامل المختزل CHM.5.3.05.001 Estigate the oxidation and reduction process (Redox), while writing chemical equations for each and determining the oxidizing and reducing agent	Example 2 مثال 2	141
18	يزن معادلات الأكسدة والإختزال CHM.5.3.05.002 Balance redox equation	Text book , table 5 نص الكتاب وجدول 5	147
19	يزن معادلات الأكسدة والإختزال CHM.5.3.05.002 Balance redox equation	Example 5 , Applications مثال 5 والتطبيقات	149
20	يستقصي عمليتي الأكسدة والإختزال معبرا عنها بمعادلات كيميائية، وميزا العامل المؤكسد والعامل المختزل CHM.5.3.05.001 Estigate the oxidation and reduction process (Redox), while writing chemical equations for each and determining the oxidizing and reducing agent	Figure 8 الشكل 8	148
21	يستقصي الظروف التي يمكن من خلالها إنتاج خلية جلفانية مع توضيح تأثير جهود إختزال الأقطاب القترية على تدفق الإلكترونات، وجهد الخلية ومقاديرها CHM.5.3.05.007 Investigate the conditions in which a galvanic cell can be produced while illustrating the effect of the reduction potential of electrodes on the electrons flow, cell potential and energy	Figure 1 , Text book الشكل 1 ونص الكتاب	162
22	يبني خلية جلفانية موضحا وظيفة مختلف مكوناتها والتفاعلات الكيميائية التي يمكن أن تحدث فيها لحساب القوة الدافعة الكهربائية لها CHM.5.3.05.007 Build a galvanic cell, while illustrating the function of its components and the chemical reactions that can occur to calculate its electromotive force (e.m.f)	Example1 مثال 1	169
23	يستقصي الظروف التي يمكن من خلالها إنتاج خلية جلفانية مع توضيح تأثير جهود إختزال الأقطاب القترية على تدفق الإلكترونات، وجهد الخلية ومقاديرها CHM.5.3.05.007 Investigate the conditions in which a galvanic cell can be produced while illustrating the effect of the reduction potential of electrodes on the electrons flow, cell potential and energy	FigureS , Text book الشكل5 ونص الكتاب	165
24	يستقصي أنواع الخلايا التحليلية المختلفة موضحا وظيفة أجزاءها المختلفة CHM.5.3.05.011 Investigate various types of electrolytic cells while illustrating the function of its components	Figure 19 , Textbook الشكل19 ونص الكتاب	182
25	يستقصي أنواع الخلايا التحليلية المختلفة موضحا وظيفة أجزاءها المختلفة CHM.5.3.05.011 Investigate various types of electrolytic cells while illustrating the function of its components	Figure 23, Textbook الشكل23 ونص الكتاب	186
*	Best 20 answers out of 25 will count. Example: 14 correct answers yield a grade of 70/100, while 20 and 23 correct answers yield a (full) grade of 100/100 each.		
*	تحتسب أفضل 20 إجابة من 25.مثال: 14 إجابة صحيحة تعطي علامة 70/100 بينما 20 أو 23 إجابة صحيحة تعطي العلامة الكاملة أي 100/100.		
**	Questions might appear in a different order in the actual exam.		
**	قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي.		
***	As it appears in the textbook/LMS/SoW.		
***	كما وردت في كتاب الطالب وLMS والخطة الفصلية.		
****	نسخة ماجروهيل وردت الصفحات بناءا على الترقيم في الوحدات الموجودة على الديوان		
****	Mc graw hill pages matches the ones in Diwan		