شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

نموذج الهيكل الوزاري بريدج المسار المتقدم

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-02-20 10:53:28

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	نموذج الهيكل الوزاري انسباير المسار المتقدم
2	كتاب دليل المعلم بريدج
3	أسئلة مراجعة الوحدة الرابعة Bases and Acids الأحماض والقواعد
4	أسئلة مراجعة الوحدة الرابعة الأحماض والقواعد
5	حل أسئلة الامتحان النهائي

Academic Year	2023/2024
العام الدراسي	
Term	2
الفصل	
Subject	Chemistry /Bridge
المادة	الكيمياء / بريدج
Grade	12
الصف	
Stream	Advanced
المسار	المتقدم
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	20
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	5
Number of FRQ عدد الأسئلة المقالية	0
Marks per FRQ الدرجات للأسئلة المقالية	0
Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	الأسئلة الموضوعية /MCQ
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى الممكنة	100
Exam Duration - مدة الامتحان	120 minutes
Mode of Implementation- طريقة التطبيق	SwiftAssess
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed مسموحة

Question* السؤال*		Learning Outcome/Performance Criteria** نتائج التعلم/ معايير الأداء**	Reference(s) in the Student Book (English Version& Arabic Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة الإنجليزية والنسخة العربية) Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
الأسئلة الموضوعية- MCQ	1	CHM.5.3.04.001.02 يعدد خصائص محاليل الأحماض والقواعد (المذاق – أثرها على الكواشف – الملمس – تفاعلاتها – التوصيل الكهربائي)		نص الكتاب ص 88 و 89
		CHM.5.3.04.001.02 List five general properties of aqueous bases and acids (taste, color of indicators, how it feels, reactions and electrical conductivity)		Text book 88 , 89
	2	CHM.5.3.04.001.11 يعرف الأحماض والقواعد طبقاً لنظرية لويس	الجدول 2	نص الكتاب ص 95 و 96 + الجدول 2
		CHM.5.3.04.001.11 Define acids and bases according to Lewis theory	Table 2	Text book 95 , 96 + Table 2
	3	CHM.5.3.04.006.01 يحدد ثابت تأين المحض الضعيف Ka عند كتابة تعبير ثابت التأين لمختلف الأحماض الضعيفة	الجدول 4	نص الكتاب ص111 + مثال 5 + تطبيقات
		CHM.5.3.04.006.01 Define acid ionization constant, Ka, while writing the ionization constant expression for different weak acids	Table 4	Text book 111 + Example 5 + Applications
	4	CHM.5.3.04.003.04 يتعرف العلاقة بين قوة المحمض والاعتاه المرافقة وقوة القاعدة ومحصلها المرافق		نص الكتاب ص99 و 100 و 101
		CHM.5.3.04.003.04 Identify the relationship between the strength of an acid and its conjugate base and the strength of a base and its conjugate acid		Text book 99 , 100 , 101
	5	CHM.5.3.04.003.05 يربط بين قوة القواعد الضعيفة وقيمة Kb وبين قوة الاحماض الضعيفة وقيمة Ka	الجدول 6	نص الكتاب ص102 و 103 + الجدول 6
		CHM.5.3.04.003.05 Relate the strength of weak bases to the numerical values of Kb and the strength of weak acids to the numerical values of	Table 6	Text book 101 , 102 , Table 6
	6	CHM.5.3.04.007.01 يستخدم Kw في حساب تركيز أيونات الهيدروجين والهيدروكسيد عند درجة حرارة ثابتة والعكس		نص الكتاب ص104 و 105
		CHM.5.3.04.007.01 Use Kw to calculate the hydronium ion and hydroxide ion concentration at a given temperature and vice versa		Text book104 , 105
	7	CHM. 5.3.04.007.02 يستخدم ثابت تأين الماء ليحسب تركيز أيونات الهيدرونيوم والهيدروكسيد والرقم الهيدروجيني والرقم الهيدروكسيدي في المحاليل المائية	مثال 1 وتطبيقات	نص الكتاب ص105 + مثال 1 + تطبيقات
		CHM.5.3.04.007.02 Describe the relation between pH and pOH and perform calculations involving this relation	Example 1 + Applications	Text book 105+ Example 1 + Applications
	8	CHM.5.3.04.006.03يربط بين حمضية وقاعدية المحاليل المائية وتركيز أيونات الهيدروجين والهيدروكسيد عند 25 C أو 298 K	الأشكال 14 و 15 + مثال 2 و 3 + تطبيقات	نص الكتاب ص106 و 107 و 108+ الأشكال 14 و 15 + مثال2 و 3 + تطبيقات
		CHM.5.3.04.006.03 Relate the acidity and basicity of an aqueous solution to the hydronium and hydroxide ion concentration and pH at 25oC or K 298	Figures 14 , 15 + Examples2 , 3 + Applications	Text book106 , 107 , 108 + Figures 14 , 15+ Examples2 , 3 + Applications
	9	CHM.5.3.04.009.01 يصف منحنيات المعايرة لانواع مختلفة من الأحماض والقواعد استنادًا إلى قيمة الرقم الهيدروجيني وطبيعة المحلول عند نقطة التكافؤ، نوع الكاشف المستخدم والتغير الذي يحدث في لونه والحجم المضاف من محلول المعايرة واللازم لتغيير لون الكاشف		نص الكتاب ص114 و 115 و 116 و 117
		CHM.5.3.04.009.01 Describe the titration curves of different acids and bases with respect to pH and nature of solution at equivalence point, indicator used and its color change and volume of titrant needed for changing color of indicator		Text book114 , 115 , 116, 117
	10	CHM.5.3.04.004.06 يحسب مولارية (تركيز) المحلول وحجم المحلول المضاف باستخدام بيانات المعايرة	استراتيجيات حل المسائل + مثال 6 + تطبيقات	نص الكتاب ص117 و 118 + استراتيجيات حل المسائل + مثال 6 + تطبيقات
		CHM.5.3.04.004.06 Calculate the molarity (concentration) and volume of a solution using titration data	Problem Solving Strategy + Applications	Text book 117 , 118 + Problem Solving Strategy + Applications
	11	CHM.5.3.05.001.04 يميز بين الأكسدة والاختزال استنادًا إلى التغير في اعداد التأكسد		نص الكتاب ص 134 و 135
		CHM.5.3.05.001.04 Distinguish between oxidation and reduction in terms of change in oxidation number		Text book 134 , 135
	12	CHM.5.3.05.001.08 يتعرف العامل المؤكسد والعامل المختزل في تفاعل أكسدة واختزال	الجدول 1	نص الكتاب ص137 + الجدول 1
		CHM.5.3.05.001.08 Identify oxidizing agent and reducing agent in a redox reaction	Table 1	Text book137 + Table 1
	13	CHM.5.3.05.001.02 يحدد عدد تأكسد العنصر في مركب	الجدول 2 + الجدول 3	نص الكتاب ص140 و 141 و 142 + الجدول 2 + الجدول 3 + مثال 2 + تطبيقات
		CHM.5.3.05.001.02 Define oxidation number of a compound	Table 2 + Table 3 + Example 2 + Applications	Text book140 , 141 , 142 + Table 2 + Table 3 + Example 2 + Applications
	14	CHM.5.3.05.001.10 يكتب نصف تفاعل الأكسدة ونصف تفاعل الاختزال لتفاعل أكسدة واختزال		نص الكتاب ص 147 و 148
		CHM.5.3.05.001.10 Write oxidation-half reaction and reduction-half reaction for a redox reaction		Text book 147 , 148
	15	CHM.5.3.05.002 يزن التفاعلات الكيميائية بطريقة التفاعلات النصفية في المحلول الحمضي	مثال 5 + تطبيقات	نص الكتاب ص147 و 148 و 149 و 150+ مثال 5 + تطبيقات
		CHM.5.3.05.002 Balance redox reaction using half-reaction method in acidic solution	Example 5 + Applications	Text book147 , 148, 149 , 150 + Example 5 + Applications
	16	CHM.5.3.05.002.05 يزن تفاعلات الأكسدة والاختزال في محلول قاعدي	مثال 5 + تطبيقات	نص الكتاب ص147 و 148 و 149 و 150+ مثال 5 + تطبيقات
		CHM.5.3.05.002.05 Balance redox reaction in basic medium using half-reaction method	Example 5 + Applications	Text book147 , 148, 149 , 150 + Example 5 + Applications
	17	CHM.5.3.05.007.02 يتعرف مكونات الخلية الجلفانية(الفولتية)- الأنود - الكاثود - القنطرة الملحية - الأسلاك - الإلكتروليت ويوضح دور كل مكون عند بدء التفاعل ويحدد اتجاه سريان الإلكترونات	الأشكال 1 و 2 و 3	نص الكتاب ص162 و 163 + الأشكال 1 و 2 و 3
		CHM.5.3.05.007.02 Identify components of a voltaic or galvanic cell (anode, cathode, salt bridge, wires, electrolyte compartments); while explaining the role of each component, when does the reaction start and determining the direction of electron and current flow	Figures 1 , 2 , 3	Text book162 , 163 + Figures 1 , 2 , 3
	18	CHM.5.3.05.007.05 يستخدم جهود الاختزال القياسية لأنصاف التفاعل لحساب جهد الخلية ويحدد ما إذا كان التفاعل يسير تلقائيًا أم لا	مثال 1 + تطبيقات + استراتيجيات حل المسائل	نص الكتاب 165 و 166 و 167 و 168 و 169 و 170 و 171 + مثال 1 + تطبيقات + استراتيجيات حل المسائل
		CHM.5.3.05.007.05 Use the half-cell standard reduction potentials to calculate the electrochemical cell standard potential, while determining whether the redox reactions are spontaneous or non-spontaneous	Example 1+ Applications + Problem Solving Strategy	Text book, 166 , 167 , 168 , 169 , 170 , 171 + Example 1+ Applications + Problem Solving Strategy
	19	CHM.5.3.05.011.03 يقارن بين الخلية الإلكتروليتية والخلية الفولتية ، موضحًا أين يحدث كل من تفاعل الأكسدة وال|لاختزال عند الأنود أم الكاثود واتجاه سريان الإلكترونات وتلقائية حدوث التفاعل او عدم تلقائية حدوثه	الشكل 19	نص الكتاب 182 + الشكل 19
		CHM.5.3.05.011.03 Compare between electrolytic cell and voltaic cell in terms of identifying where will reduction and oxidation processes take place, anode, cathode, direction of electron flow and current flow and spontaneity of the reaction occurring	Figure 19	Text book 182 + Figure 19
	20	CHM.5.3.05.011.05 يتعرف عملية الطلاء بالكهرباء ويصف كيف تعمل خلية الطلاء ويتعرف الأنود والكاثود ونوع الإلكتروليت المطلوب حسب الفلز المراد استخدامه لطلاء جسم ما	الشكل 23	نص الكتاب 186 + الشكل 23
		CHM.5.3.05.011.05 Define electroplating while describing how it works, identifying anode, cathode and electrolyte needed for an electrolytic cell in which a selected metal is to be plated on an object	Figure 23	Text book 186 + Figure 23

* Questions might appear in a different order in the actual exam

* قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي

**

**