شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

almanahj.com/ae
موقع المناهج الإماراتية

نموذج الهيكل الوزاري - بريدج

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	حل أسئلة الامتحان النهائي
2	نموذج أسئلة وفق الهيكل الوزاري
3	نموذج الهيكل الوزاري - بريدج
4	أسئلة الامتحان النهائي
5	الإجابة النموذجية لأسئلة مراجعة الوحدة الثالثة الأحماض والقواعد

Academic Year العام الدراسي	2022/2023
Term الفصل	2
Subject المادة	Chemistry /Bridge الكيمياء / بريدج
Grade الصف	12
Stream المسار	Advanced المتقدم
Number of Main Questions عدد الأسئلة الأساسية	Part (1) - 6 Part (2) - 10 Part (3) - 4
Marks per Main Question الدرجات لكل سؤال أساسي	Part (1) - 5 Part (2) - 5 Part (3) - 5
****Number of Bonus Questions عدد الأسئلة الإضافية	2
Marks per Bonus Question الدرجات لكل سؤال إضافي	10
*** Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	Part(1 and 2) MCQ Part (3) MCQ
* Maximum Overall Grade *الدرجة القصوى الممكنة	110
Exam Duration - مدة الامتحان	120 minutes
Mode of Implementation -طريقة التطبيق	SwiftAssess & Paper-Based
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed مسموحة

	Question** السؤال**	Learning Outcome*** نتائج التعلم***	Reference(s) in the Student Book (Arabic Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة العربية)	
			Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
Main Questions - الأسئلة الأساسية Part 1 الجزء الأول	1	يحدد الخصائص الفيزيائية والكيميائية للأحماض والقواعد Determine the physical and chemical properties of acids and bases	نص الكتاب + تطبيقات Text book+Applications	88-89
	2	يكتب أزواج الحمض القاعدة المرافق ضمن تفاعلات برونشتد لوري Write the conjugate acid base pairs involving in Bronsted-Lowry reactions	نص الكتاب + تطبيقات Text book+Applications	92 ,94
	3	يحدد مكونات الخلية الفولتية (الأنود، الكاثود، القنطرة الملحية، الأسلاك ، الإلكتروليت) ،مفسّرًا دور كلّ منها ، لحظة بدء التفاعل ومحدّدًا اتجاه تدفق الإلكترونات Identify components of a voltaic (anode, cathode, salt bridge or porous barrier, wires, electrolyte); while explaining the role of each component,	نص الكتاب+ الشكل 2 Text book+ fiqure 2	162-163
	4	يقارن بين الخلية الإلكتروليتية والخلية الفولتية من حيث مكان حدوث عمليات الاختزال والأكسدة، والأنود والكاثود، واتجاه تدفق الإلكترونات، واتجاه تدفق التيار وتلقائية التفاعل الحاصل Compare between electrolytic cell and voltaic cell in terms of identifying where will reduction and oxidation processes take place,anode, cathode, direction of electrons flow and current flow and	نص الكتاب+ الشكل 19 Text book+fiqure 19	182
	5	يميّز بين «عمليّتي الأكسدة والاختزال من حيث فقدان وكسب الإلكترونات والأكسجين والهيدروجين Distinguish between oxidation and reduction in terms of loss and gain of electrons, oxygen and hydrogen	نص الكتاب+ الشكلين 1 و2 Text book+fiqurs 1 and 2	134ر 135
	6	يصف قطب الهيدروجين القياسي (SHE)، مبيّنًا أهمية قيمة جهده القياسي E° ومدوّنًا معادلات أنصاف التفاعل للتفاعلين المحتملين اللذين يمكن أن يحدثا عند قطب الهيدروجين Describe standard hydrogen electrode (SHE), while identifying the importance of its E° value and writing the half-cell reactions of the two possible reactions that could occur at the hydrogen electrode	نص الكتاب+ الشكلين 5 و6 Text book+fiqurs 5 and 6	165,166 and 167
Part 2 الجزء الثاني	7	يحدد الحمض والقاعدة وفقًا لنموذج لويس Determine an acid and a base according to the Lewis model	نص الكتاب+ جدول 2 Text book+table 2	95 and 96
	8	يصنف الأحماض ، من حيث درجة تأيّنها، إلى أحماض قوية وأحماض ضعيفة Classify acids to strong acids or weak acids according to its degree of ionization	نص الكتاب+الجدول 3+ الشكلين 11 و12 Text book+table 3+fiqurs 11 and 12	98 and 99
	9	يقارن بين قوة الحمض بقوة قاعدتها المرافقة أو يقارن بين قوة القاعدة بقوة حمضها المرافق Compare the strength of acid with the strengh of its conjugate base or compare the strength of base with the strengh of its conjugate acid	نص الكتاب Text book	100
	10	يحدد العلاقة بين قوة الأحماض و القواعد وقيم ثوابت التأين الخاصة بها Determine the relationship between the strengths of acids and bases and the values of their ionization constants	نص الكتاب + تطبيقات +جدول4 Text book+Applications+ table4	101
	11	يربط كل من PH و POH بثابت تأين الماء Kw Relate the pH and POH to the ion product constant for water, Kw	نص الكتاب +مثال 1+ تطبيقات Text book+example 1+ Applications	104 and 105
	12	يحسب PH و POH في المحاليل المائية Calculate the pH and POH of aqueous solutions	نص الكتاب +مثال 2، 3،4+ تطبيقات Text book+example 2,3 and 4+ Applications	106,107,108 and 109
	13	يحلل كلا من منحنى معايرة حمض مع قاعدة و جدول الكواشف لعملية المعايرة Analyze both the acid-base titration curve and the indicators table for the titration process	نص الكتاب + الأشكال Text book+ fiqures	115,116 and 117
	14	يحدد نوع المحلول الناتج عند نقطة التكافؤ لمعايرة حمض - قاعدة (التحلل المائي للأملاح) Determine the type of the producing solution at the equivalence point for an acid-base titration (salt hydrolysis)	نص الكتاب + تطبيقات Text book+Applications	119
	15	يميّز ما بين العامل المؤكسد والعامل المختزل Distinguish between the oxidizing agent and the reducing agent	نص الكتاب + الجدول 1 Text book+table 1	137
	16	يحدّد عدد التأكسد للعناصر والأيونات وفقًا لمجموعة من القواعد Assign oxidation number to atoms and ions according to a set of rules	نص الكتاب +مثال 2 + تطبيقات+جدول 2 Text book+example 2+ Applications+table2	140
Part 3 الجزء الثالث	17	يوظف جهود الاختزال القياسية لأنصاف الخلايا لحساب الجهد القياسي للخلية الكهروكيميائية Use the half-cell standard reduction potentials to calculate the electrochemical cell potential	نص الكتاب +مثال 1 + تطبيقات Text book+example 1+ Applications	167,168,169 and 170
	18	يحسب قيمة Ka في المحلول المائي لحمض ضعيف من قيمة pH Calculate the Ka value of aqueous solutions of weak acid from pH	نص الكتاب +مثال 5 + تطبيقات Text book+example 5+ Applications	110ر111
	19	يستخدم بيانات المعايرة لحساب مولارية المحلول Use titration data to calculate the molarity of a solution	نص الكتاب +مثال 6 + تطبيقات Text book+example 6+ Applications	118
	20	يزن تفاعل الأكسدة-الاختزال في محلول حمضي باستخدام طريقة التفاعل النصفي Balance redox reaction in acidic solution using half-reaction method	نص الكتاب +مثال 5+ تطبيقات Text book+example 5+ Applications	149
Bonus Questions - الأسئلة الإضافية		غير معلن unpublished	غير معلن unpublished	غير معلن unpublished
Bonus Questions - الأسئلة الإضافية		غير معلن unpublished	غير معلن unpublished	غير معلن unpublished

*	While the overall number of marks is 110, the student's final grade will be out of 100. Example: if a student scores 75 on the exam, the mark will be 75 and if (s)he scores 107, it will be reported as 100 (maximum possible grade).
*	مع أن مجموع الدرجات الكاملة هو 110، فإن درجة الطالب(ة) النهائية تحتسب من 100. مثال: إذاكانت درجة الامتحان 75، ستبقى كما هي بينما إذا كانت درجة الامتحان 107 ستكون الدرجة 100 (الدرجة القصوى الممكنة).
**	Questions might appear in a different order in the actual exam, and bonus questions will be clearly marked on the system (or on the exam paper in the case of G3 and G4).
**	قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي، وسيتم تحديد الأسئلة الإضافية بشكل واضح على النظام (أو على ورقة الامتحان في حالة الصفين G3 وG4).
***	As it appears in the textbook, LMS, and scheme of work (SoW).
***	كما وردت في كتاب الطالب وLMS والخطة الفصلية.
****	The 2 bonus questions will target LOs from the SoW. These LOs can be within the ones used for the main questions or any other ones listed in the SoW.
****	ستستهدف الأسئلة الإضافية نواتج التعلم من الخطة الدراسية. يمكن أن تكون النواتج التعليمية هذه ضمن تلك المستخدمة للأسئلة الرئيسية أو أي أسئلة أخرى مدرجة في الخطة الدراسية.

alManahj.com/ae