شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

نموذج الهيكل الوزاري بريدج المسار العام

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-02-21 19:57:56

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العام

روابط مواد الصف الثاني عشر العام على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العام والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	أسئلة امتحان الحرارة والطاقة الحرارية والمعادلات الحرارية
2	مراجعة درس الإتزان الكيميائي
3	تلخيص درس الإتزان الكيميائي
4	أوراق عمل مع الحل الإتزان الكيميائي على نمط "الوزارة".ملف ثاني
5	حل أسئلة درس الإتزان الكيميائي " إختبار من متعدد على نمط الوزارة"

Academic Year العام الدراسي	2023/2024
Term الفصل	2
Subject المادة	Chemistry /bridge الكيمياء / بريدج
Grade الصف	12
Stream المسار	General العام
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	MCQ/الأسئلة الموضوعية
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.5.4.02.001.05 يصف الإتزان الكيميائي مرفقاً رسماً بيانياً لتراكيز المتفاعلات والنواتج مع الوقت المتفاعل ووقت تراكيز المنتج أو مخططات مماثلة CHM.5.4.02.001.05 Describe chemical equilibrium using reactant and product concentration-time graph or particulate diagrams	نص الكتاب + الشكلين 2 و3 Textbook+ figure2 and 3	83, 84
	2	CHM.5.4.02.005.01 يكتب تعبير ثابت الإتزان الكيميائي لنظام الإتزان متجانس (Keq و Kc و Kp) CHM.5.4.02.005.02 يكتب تعبير ثابت الإتزان الكيميائي لنظام الإتزان غير متجانس (Keq و Kc و Kp) CHM.5.4.02.005.01 Write chemical equilibrium expression for a homogeneous equilibrium system (Keq, Kc and Kp) CHM.5.4.02.005.02 Write chemical equilibrium expressions for a heterogeneous equilibrium system (Keq, Kc and Kp)	نص الكتاب+مثال 1 ومثال2 + التطبيقات Textbook+example 2+example 3+ applications	89,91
	3	CHM.5.4.02.006.02 يحسب تركيز أحد المتفاعلات عند الإتزان بالإستناد الى معطيات تركيز المتفاعلات الأخرى، تراكيز النواتج وثابت الإتزان عند درجة حرارة معينة CHM.5.4.02.006.02 Calculate the equilibrium concentration of a reactant given the concentration of other reactants, products and equilibrium constant at a certain temperature	نص الكتاب+مثال 3 + التطبيقات Textbook+example 3+ applications	93
	4	CHM.5.4.02.003.02 يشرح أثر التغير في التراكيز (إضافة المتفاعلات أو إزالة النواتج أو إضافة النواتج) على نظام الإتزان الكيميائي CHM.5.4.02.003.02 Explain the effect of changing the concentration (Adding reactants or removing products or adding products) on an equilibrium system	نص الكتاب+ الشكل 12 Textbook+ figure12	96,95
	5	CHM.5.4.02.003.03 يشرح أثر التغير في الضغط والحجم على نظام الإتزان الكيميائي CHM.5.4.02.003.03 Explain the effect of changing the volume and pressure on an equilibrium system	نص الكتاب + الشكل 13 Textbook+ figure 13	97,96
	6	CHM.5.4.02.003.04 يشرح أثر التغير في درجة الحرارة على نظام الإتزان الكيميائي CHM.5.4.02.003.04 Explain the effect of changing temperature on an equilibrium system	نص الكتاب+ الشكل 14 والشكل 15 Textbook+ figure14 &15	97,98
	7	CHM.5.3.04.001.01 يذكر ستة خصائص عامة للمحاليل الحمضية (المذاق ، لون المؤشرات ، والتفاعل مع الفلزات ، كربونات الفلزات والقواعد ، والتوصيل الكهربائي) CHM.5.3.04.001.01 List six general properties of aqueous acids (taste, color of indicators, reaction with metals, metal carbonates and bases, and electrical conductivity)	نص الكتاب + الشكل 2 + التطبيقات Textbook+ figure 2+ application	122,123
	8	CHM.5.3.04.001.03 يميز بين المحاليل الحمضية والقاعدية والمتعادلة (من حيث الكميات النسبية لأيونات الهيدروجين وأيونات الهيدروكسيد) CHM.5.3.04.001.03 Differentiate among acidic, basic and neutral solutions (in terms of the relative amounts of hydrogen ions and hydroxide ions)	نص الكتاب+ الشكل 3 Textbook+ figure3	124
	9	CHM.5.3.04.001.08 يعرف الأحماض والقواعد وفقا لنظرية برونشتد-لوري، محددا الحمض والقاعدة والمرافق للحمض المرافق للقاعدة وأزواج الحمض القاعدة المرافقة. عند إعطاء المعادلات الكيميائية أو الصيغ أو نماذج ملء الفراغ CHM.5.3.04.001.08 Define acids and bases according to Brønsted-Lowry theory, indicating the acid, base, conjugate acid, conjugate base and conjugate acid-base pairs, when chemical equations, formula or space-filling models are given	نص الكتاب Textbook	126,127
	10	CHM.5.3.04.001.11 يعرف الأحماض والقواعد وفقا لنظرية لويس CHM.5.3.04.001.11 Define acids and bases according to Lewis theory	نص الكتاب + الجدول 2 Textbook+ table2	129,130
	11	CHM.5.3.04.003.03 يقارن بين القواعد القوية والضعيفة (باستخدام القائمة ومخططات الجسيمات ومعادلات التأين) CHM.5.3.04.003.03 Compare between strong and weak bases (using examples, particulate diagrams and ionization equations)	نص الكتاب + الجدول 5, 6 Textbook+ table5 &6	136,137
	12	CHM.5.3.04.003.04 يحدد العلاقة بين قوة حمض ما وقاعدته المرافقة وقوة قاعدة ما وحمضها المرافق 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	نص الكتاب Textbook	134
	13	CHM.5.3.04.003.02 يربط بين قوة الأحماض الضعيفة والقيم العددية لثابت التأين Ka CHM.5.3.04.003.02 Relate the strength of weak acids to the numerical values of Ka	نص الكتاب + الجدول 4 Textbook+ table4	135
	14	CHM.5.3.04.006.03 يربط حموضة وقاعدية محلول مائي بتراكيز أيون الهيدرونيوم وأيون الهيدروكسيد ودرجة الحموضة pH عند درجة حرارة تعادل 25 درجة مئوية أو 298K 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 298 K	نص الكتاب+مثال 1 + التطبيقات Textbook+example 1+ applications	139 ,138
	15	CHM.5.3.04.005.03 يعرف الرقم الهيدروجيني كالمة سيخاه الرياضية CHM.5.3.04.005.03 Define pH and write its mathematical formula	نص الكتاب+ الشكل 14 والشكل 15 Textbook+ figure14 &15	141,140
	16	CHM.5.3.04.007.06 يحسب تراكيز أيون الهيدرونيوم [H+] أو أيون الهيدروكسيد [OH–] من الرقم الهيدروجيني CHM.5.3.04.007.06 Calculate [H+] and [OH–] from pH	نص الكتاب+مثال3 ومثال4 + التطبيقات Textbook+example 3+example 4+ applications	142,143
	17	CHM.5.3.04.006.04 يحسب ثابت تفكك الحمض Ka عند إعطاء تركيز الحمض [H+] وقيمة الحموضة pH CHM.5.3.04.006.04 Calculate the acid dissociation constant, Ka, given acid concentration, [H+] and pH	نص الكتاب+مثال 5 + التطبيقات Textbook+example 5+ applications	145,144
	18	CHM.5.3.04.004.01 يعرف تفاعل التعادل كأنة المعادلة الكيميائية لتفاعل (معادلة أيونية تامة ومعادلة أيونية صرفة) ويتعرف الناتج CHM.5.3.04.004.01 Define neutralization reaction while writing the neutralization equation (Complete ionic and net ionic equations)and define salt	نص الكتاب Textbook	147
	19	CHM.5.3.04.009.01 يصف منحنى المعايرة لحمض- جو قاعدة فيما يتعلق بقيمة pH وطبيعة ومحلول المحلول عند نقطة التكافؤ والكاشف المستخدم وتغير لونه. ومجم محلول المعايرة الكاشر لتغيير لون الكاشف. CHM.5.3.04.009.01 Describe the titration curve of acid with base 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	نص الكتاب+ الشكل 22 والشكل 24 Textbook+ figure22 &24	151,150,149,148
	20	CHM.5.3.04.004.06 يحسب التركيزية (المولية) ومجم المعلول باستخدام بيانات المعايرة CHM.5.3.04.004.06 Calculate the molarity (concentration) and volume of a solution using titration data	نص الكتاب+مثال 6 + التطبيقات +استراتيجيات حل المسائل Textbook+example 6+ applications+ problem solving strategy	151,152
*	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(UAE Edition Grade 12 Aavance Student Edition) , LMS, and (Main_IP),2023-2024			
**	كما وردت في كتاب الطالب(كتاب الطالب الصف الثاني عشر العام طبعة دولة الإمارات العربية المتحدة) وLMS والخطة الفصلية . 2023-2024			