شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

almanahj.com/ae
موقع المناهج الإماراتية

نموذج الهيكل الوزاري الجديد بريدج

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم

روابط مواد الصف العاشر المتقدم على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثالث

1	حل أسئلة الامتحان النهائي الالكتروني
2	حل مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري
3	مراجعة وحدة الحسابات الكيميائية للغازات وفق الهيكل الوزاري
4	مراجعة وحدة المخاليط والمحاليل وفق الهيكل الوزاري
5	مراجعة وحدة حالات المادة وفق الهيكل الوزاري

Academic Year العام الدراسي	2022/2023
Term الفصل	3
Subject المادة	Chemistry /Bridge الكيمياء / بريدج
Grade الصف	10
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
umber of Bonus Questions لة الإضافية	2
Marks per Bonus Question الدرجات لكل سؤال إضافي	5
*** Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	Part(1 and 2) MCQ Part (3) FRQ
* Maximum Overall Grade *الدرجة القصوى الممكنة	110
Exam Duration - مدة الإمتحان	120 minutes
Mode of Implementation - طريقة التنفيذ	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	يستخدم نظرية الحركة الجزيئية لتفسير سلوك الغازات Use the kinetic-molecular theory to explain the behavior of gases	نص كتاب الطالب student textbook	270, 271, 272
	4	يعدد أمثلة للقوى بين الجزيئية List examples for the intramolecular forces	نص كتاب الطالب + الجدول 2 + الشكل 9 student textbook + Table 2 + figure 9	279, 280
	11	يقارن بين خصائص الغازات الحقيقية والغازات المثالية Compare the properties of real gases and ideal gases	نص كتاب الطالب + الشكل 7 student textbook + figure 7	324
	14	يقارن بين خصائص المعلقات والغرويات والمحاليل Compare the properties of suspensions, colloids, and solutions	نص كتاب الطالب student textbook	344
	15	يصف القوى الكهروستاتيكية الموجودة في الغرويات Describe the electrostatic forces in colloids	نص كتاب الطالب + الشكل 2 student textbook + figure 2	345
	20	يفسر تأثير القوى بين الجزيئية في عملية الإذابة Explain the affect of the intermolecular forces on solvation	نص كتاب الطالب + الشكلين 10 و 12 student textbook + figures 10, 12	358 , 359
Part 2 الجزء الثاني	2	يبين تأثير الكتلة على معدلات الإنتشار والتدفق Show the effect of mass on the rates of diffusion and effusion	نص كتاب الطالب + مثال 1 + تطبيقات student textbook + Example 1+ Applications	272 , 273
	3	يحسب الضغط الجزئي لغاز ما من خلال قياس الضغط الكلي لخليط من الغازات Calculate the partial pressure of a gas by measuring the total pressure of gases mixture	نص كتاب الطالب + مثال 2 + تطبيقات student textbook + Example 2+ Applications	276, 277
	5	يبين تأثير القوى بين الجزيئية على خصائص المواد Show the effect of intramolecular forces in the properties of matters	نص كتاب الطالب + الشكل 11 + الجدول 3 student textbook +figure 11 + table 3	281, 282
	6	يستخدم قوانين الغازات في حل المسائل المشتملة على الضغط ودرجة الحرارة والحجم لمقدار ثابت من الغاز Use the gas laws to solve problems involving the pressure, temperature, and volume of a constant amount of gas	نص كتاب الطالب + الشكل 1 + مثال1 + تطبيقات student textbook + figure1 + example1 + Applications	310 , 311
	7	يستخدم قوانين الغازات في حل المسائل المشتملة على الضغط ودرجة الحرارة والحجم لمقدار ثابت من الغاز Use the gas laws to solve problems involving the pressure, temperature, and volume of a constant amount of gas	نص كتاب الطالب + الشكل 2 + مثال2 + تطبيقات student textbook + figure 2 + example 2 + Applications	312 ,313 ,314
	9	يربط كمية الغاز مع ضغطه ودرجة حرارته وحجمه في قانون الغاز المثالي Relate the amount of gas present to its pressure, temperature, and volume by the ideal gas law	نص كتاب الطالب + مثال 5 + تطبيقات student textbook + Example 5 + Applications	320 , 321
	12	يحسب كميات المتفاعلات والنواتج الغازية في تفاعل كيميائي Calculate the amounts of gaseous reactants and products in a chemical reaction	نص كتاب الطالب + مثال 7 + تطبيقات student textbook + example 7 + Applications	328 ,329
	16	يعدد أنواع الغرويات وأنواع المحاليل List the types of colloids and solutions	نص كتاب الطالب + الشكل 3 student textbook + figure 3	346
	17	يصف تركيز المحاليل من خلال وحدات مختلفة Describe the concentration of solutions by using different units	نص كتاب الطالب + مثال 2 + تطبيقات student textbook + example 2 + Applications	350 ,351
	18	يصف تركيز المحاليل من خلال وحدات مختلفة Describe the concentration of solutions by using different units	نص كتاب الطالب + الشكل 6 student textbook + figure 6	352
Part 3 الجزء الثالث	8	يربط مبدأ أفوجادرو عدد جزيئات الغاز بحجمه Relate Avogadro's principle the number of particles of gas to the gas's volume	نص كتاب الطالب + مثال 5 + تطبيقات student textbook + example 5 + Applications	320 ,321
	10	يربط كمية الغاز مع ضغطه ودرجة حرارته وحجمه في قانون الغاز المثالي Relate the amount of gas present to its pressure, temperature, and volume by the ideal gas law	نص كتاب الطالب student textbook	324
	13	يحسب كميات المتفاعلات والنواتج الغازية في تفاعل كيميائي Calculate the amounts of gaseous reactants and products in a chemical reaction	نص كتاب الطالب + مثال 8 + تطبيقات student textbook + example 8 + Applications	330 , 331
	19	يصف تركيز المحاليل من خلال وحدات مختلفة Describe the concentration of solutions by using different units	نص كتاب الطالب + الشكل 6 student textbook + figure 6	352
Bonus Questions - الأسئلة الإضافية	21	غير معلن غير معلن	غير معلن غير معلن	غير معلن غير معلن
	22	غير معلن غير معلن	غير معلن غير معلن	غير معلن غير معلن

* 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 العلامات الكاملة هو 110، فإن درجة الطالب(ة) النهائية تحتسب من 100.
مثال: إذا كانت درجة الامتحان 75، سيبقى كما هي وبينما 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 الإمتحان 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 التعليم من الخطة الدراسية. يمكن أن تكون النواتج التعليمية هذه ضمن تلك المستخدمة للأسئلة الرئيسية أو أي أسئلة أخرى مدرجة في الخطة الدراسية.