شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

almanahj.com/ae
موقع المناهج الإماراتية

نموذج الهيكل الوزاري الجديد انسباير

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 /Inspire الكيمياء / إنسباير
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
Number of Bonus Questions عدد الأسئلة 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 Use the kinetic-molecular theory to explain the behavior of gases	student textbook	240 ,241 ,242
		4 List examples for the intramolecular forces	student textbook + Table 2 + figure 9	250 ,251
		11 Compare the properties of real gases and ideal gases	student textbook + figure 7	293
		14 Compare the properties of suspensions, colloids, and solutions	student textbook	306 ,307
		15 Describe the electrostatic forces in colloids	student textbook	307 , 308
		20 Explain the affect of the intermolecular forces on solvation	student textbook + figures 12 ,13	323 ,324
	Part 2 الجزء الثاني	2 Show the effect of mass on the rates of diffusion and effusion	student textbook + Example problem 1+ practice problems	243 , 244
		3 Calculate the partial pressure of a gas by measuring the total pressure of gases mixture	student textbook + Example problem 2+ practice problems	247 , 248
		5 Show the effect of intramolecular forces in the properties of matters	student textbook + figure 11 + table 3	253 ,254
		6 Use the gas laws to solve problems involving the pressure, temperature, and volume of a constant amount of gas	student textbook + figure 1+ example problem 1 +practice problems	278, 279 ,280
		7 Use the gas laws to solve problems involving the pressure, temperature, and volume of a constant amount of gas	student textbook + figure 2 + example problem 2 + practice problems	280 ,281 ,282
		9 Relate the amount of gas present to its pressure, temperature, and volume by the ideal gas law	student textbook + Example problem 6 + practice problems	290 ,291,292
		12 Calculate the amounts of gaseous reactants and products in a chemical reaction	student textbook + example problem 7 + practice problems	296 , 297
		16 List the types of colloids and solutions	student textbook + figure 3	308
		17 Describe the concentration of solutions by using different units	student textbook + example problem 2 + practice problems	314 ,315
		18 Describe the concentration of solutions by using different units	student textbook + figure 19 + example problem 5 + practice problems	329 ,330 ,331
	Part 3 الجزء الثالث	8 Relate Avogadro's principle the number of particles of gas to the gas's volume	student textbook + figure 5 + example problem 5 + practice problems	288 ,289 ,290
		10 Relate the amount of gas present to its pressure, temperature, and volume by the ideal gas law	student textbook	292 ,293
		13 Calculate the amounts of gaseous reactants and products in a chemical reaction	student textbook + example problem 8 + practice problems	298 ,299
		19 Describe the concentration of solutions by using different units	student textbook + figure 8	316
Bonus Questions - الأسئلة الإضافية	الأسئلة الإضافية	21 Unpublished	Unpublished	Unpublished
		22 Unpublished	Unpublished	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 العلامات الكلية هو 110، فإن درجة الطالب(ة) النهائية تحتسب من 100.
مثال: إذا كانت درجة الامتحان 75، سيظل 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 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 التعليم من الخطة الدراسية. يمكن أن تكون النواتج التعليمية هذه ضمن تلك المستخدمة للأسئلة الرئيسية أو أي أسئلة أخرى مدرجة في الخطة الدراسية.