

الهيكل الوزاري الجديد 2025 منهج بريدج



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف العاشر المتقدم ← كيمياء ← الفصل الثالث ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 11:55:22 2025-05-16

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

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

الخطة الفصلية لتوزيع المقرر الفصل الثالث منهج انسابير

1

أسئلة الامتحان النهائي القسم الالكتروني

2

أسئلة تدريبية وفق الهيكل الوزاري

3

تجميعية صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري

4

دليل تصحيح النموذج التدريبي للامتحان النهائي

5

Academic Year	2024/2025
المعام الدراسي	
Term	3
الفصل	
Subject	Chemistry /Bridge
المادة	الكيمياء /جسر
Grade	10
الصف	
Stream	Advanced
المستوى	
Number of MCQ	25
عدد الأسئلة الموضوعية	
Marks of MCQ	4
درجة الأسئلة الموضوعية	
Number of FRQ	0
عدد الأسئلة المقالية	
Marks per FRQ	0
الدرجات الأسئلة المقالية	
Type of All Questions	MCQ/ الأسئلة الموضوعية
نوع كافة الأسئلة	
Maximum Overall Grade	100
الدرجة القصوى الممكنة	
Exam Duration	120 minutes
مدة الامتحان	
Mode of Implementation	SwiftAssess
طريقة التطبيق	
Calculator	Allowed
الحاسبة	

Question*	Learning Outcome/Performance Criteria**	Reference(s) in the Student Book (English Version)	
		المراجع في كتاب الطالب (النسخة العربية)	Page
السؤال*	نتائج التعلم / معايير الأداء**	Example/Exercise	الصفحة
		مثال/تمرين	
1	CHM.5.2.01.001.02 List the assumptions of the Kinetic Molecular Theory	نص كتاب الطالب + الأشكال 2 و 3 Text book + figures 2, 3	270, 271, 272
2	CHM.5.2.01.003.04 Use the mathematical formula of Graham's law of effusion to compare the relative rates of effusion of different gases and their molar masses	نص كتاب الطالب + مثال 1 + تطبيقات Text book + example 1 + applications	272, 273
3	CHM.5.2.01.004.01 Identify the most commonly used units for pressure while converting among units of pressure	نص كتاب الطالب + الأشكال 4 و 5 و 6 + الجدول 1 Text book + figures 4, 5, 6 + table 1	274, 275
4	CHM.5.2.01.004.07 Use the mathematical formula of Dalton's law of partial pressures to calculate partial pressures and total pressure of a mixture of gases	نص كتاب الطالب + مثال 2 + تطبيقات Text book + example 2 + applications	276, 277, 278
5	CHM.5.2.01.004.05 Identify the factors that affect the partial pressure and those that do not	نص كتاب الطالب + الشكل 8 Text book + figure 8	278
6	CHM.5.2.01.004.11 Use the mathematical formula of Boyle's law to calculate volume-pressure changes at constant temperature	نص كتاب الطالب + مثال 1 + تطبيقات Text book + example 1 + applications	310, 311
7	CHM.5.2.01.004.15 Use the mathematical formula of Charles's law to calculate volume-temperature changes at constant pressure	نص كتاب الطالب + الشكل 2 + مثال 2 + تطبيقات Text book + figure 2 + example 2 + applications	312, 313, 314
8	CHM.5.2.01.004.19 Use the mathematical formula of Gay-Lussac's law to calculate pressure-temperature changes at constant volume	نص كتاب الطالب + الشكل 3 + مثال 3 + تطبيقات Text book + figure 3 + example 3 + applications	315, 316
9	CHM.5.2.01.004.24 Use the combined gas law to calculate the volume-pressure-temperature changes	نص كتاب الطالب + مثال 4 + تطبيقات + الجدول 1 Text book + example 4 + applications + table 1	317, 318, 319
10	CHM.5.2.01.006.01State Avogadro's law and represent it by a diagram and its mathematical equation	نص كتاب الطالب + الشكل 5 + مثال 5 + تطبيقات Text book + figure 5 + example 5 + applications	320, 321
11	CHM.5.2.01.004.28 Use the ideal gas law to calculate pressure, volume, temperature, mass of a gas, when three quantities are given	كتاب الطالب + مثال 6 + تطبيقات Text book + example 6 + applications	322, 323
12	CHM.5.2.01.004.28 Use the ideal gas law to calculate pressure, volume, temperature, mass of a gas, when three quantities are given	كتاب الطالب + مراجعة القسم 2 Text book + section 2 review	324, 327
13	CHM.5.2.01.003.15 Predict the conditions under which a real gas might deviate from ideal behavior while explaining its effect	نص كتاب الطالب + الأشكال 8 و 9 Text book + figures 8, 9	325, 326, 327
14	CHM.5.2.02.007.05 Differentiate among different types of mixtures: solution, colloid and suspension in terms of type of mixture, separation upon standing, separation by filtration and Tyndall effect or scattering of light	نص كتاب الطالب + الجدول 1 + الأشكال 1 و 2 Text book + table 1 + figures 1, 2	344, 345
15	CHM.5.2.02.007.05 Differentiate among different types of mixtures: solution, colloid and suspension in terms of type of mixture, separation upon standing, separation by filtration and Tyndall effect or scattering of light	نص كتاب الطالب + الشكل 3 Text book + figure 3	346
16	CHM.5.2.02.007.03 Define solute and solvent	نص كتاب الطالب + الجدول 2 Text book + table 2	346, 347
17	CHM.5.2.02.007.01 Distinguish, using examples, between heterogeneous and homogenous mixtures	نص كتاب الطالب Text book	344
18	CHM.5.2.03.002.12 Calculate percent by mass of a solution	كتاب الطالب + الجدول 3 + مثال 1 + تطبيقات Text book + table 1 + example 1 + applications	348, 349
19	CHM.5.2.03.002.05 Calculate molarity when the moles or the mass of solute and volume of solution are given and vice versa	نص كتاب الطالب + مثال 2 + تطبيقات Text book + example 2 + applications	350, 351, 352
20	CHM.5.2.03.002.07 Calculate molality when the moles or the mass of solute and mass of solvent are given and vice versa	نص كتاب الطالب + مثال 4 + تطبيقات Text book + example 4 + applications	355
21	CHM.5.2.03.002.14 Calculate mole fraction of a solute or solvent	نص كتاب الطالب + تطبيقات Text book + applications	356
22	CHM.5.2.02.002.09 Apply Henry's Law to calculate the solubility of a gas given its pressure and vice versa	نص كتاب الطالب + مثال 5 + تطبيقات Text book + figure 5 + applications	364, 365
23	CHM.5.2.02.002.04 Interpret temperature – solubility graph for solids	نص كتاب الطالب + الشكل 15 Text book + figure 15	361, 362
24	CHM.5.2.02.002.02 Identify the conditions that must be specified when expressing the solubility of a substance	نص كتاب الطالب Text book	358
25		نص كتاب الطالب Text book	360
<p>* Questions might appear in a different order in the actual exam</p> <p>قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي</p> <p>** As it appears in the textbook (UAE Edition Grade 10 Advance Student Edition), LMS, and (Main_IP-academic year 2024-2025)</p> <p>كما وُثقت في كتاب الطالب (الطبعة المتقدمة - طبعه دولة الإمارات العربية المتحدة) و LMS والخطة الدراسية للعام 2024-2025 م</p>			

الأسئلة الموضوعية - MCQ