

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



## الهيكل الوزاري الامتحاني الجديد منهج بريدج الخطة B 101-M

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الثاني عشر العام ← فيزياء ← الفصل الثاني ← ملفات المدرس ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 09:04:00 2025-02-26

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

المزيد من مادة  
فيزياء:

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العام



صفحة المناهج  
الإماراتية على  
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

## المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العام والمادة فيزياء في الفصل الثاني

أسئلة مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج

1

عرض بوربوينت حل درس الدوائر الكهربائية

2

عرض بوربوينت حل درس توصيل المقاومات على التوالي

3

ملخص بخط اليد يليه أسئلة حول الوحدة الخامسة: التيار والمقاومة

4

ملخص بخط اليد وأسئلة حول الوحدة الرابعة دوائر التوالي والتوازي

5

Academic Year	2024/2025
العام الدراسي	
Term	2
الفصل	
Plan Model	
Subject	Chemistry / Bridge
المادة	الكيمياء / جسر
Grade	12
الصف	
Stream	General
المسار	
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
أداة الحاسبة	مسموحة

Question*	Learning Outcome/Performance Criteria**	Reference(s) in the Student Book (English Version)	
		المراجع في كتاب الطالب (الطبعة العربية)	Page
		Example/Exercise مثال/تمرين	الصفحة
1	CHM.5.2.02.007.01 Differentiate between Homogeneous and heterogeneous mixtures using examples - Differentiate between suspensions, colloids, and solutions	نص كتاب الطالب Text book - student edition	الصفحة 232 - القسم 1 Page 232 - Section 1
2	CHM.5.2.02.007.01 Differentiate between Homogeneous and heterogeneous mixtures using examples - Differentiate between suspensions, colloids, and solutions	نص كتاب الطالب Text book - student edition	الصفحة 233 - القسم 1 Page 233 - Section 1
3	CHM.5.2.02.007.05 Differentiate between different types of mixtures, solutions, colloids and suspensions upon to mixture type separation by settle out, filtration, Tyndall effect, light scattering. Describe the electrostatic force	نص كتاب الطالب + الشكل 2 Text book - student edition + figure 2	الصفحة 233 - القسم 1 Page 233 - Section 1
4	CHM.5.2.02.007.05 Differentiate between different types of mixtures, solutions, colloids and suspensions upon to mixture type separation by settle out, filtration, Tyndall effect, light scattering	نص كتاب الطالب + الشكل 3 Text book - student edition + figure 3	الصفحة 234 - القسم 1 Page 234 - Section 1
5	CHM.5.2.02.007.05 Differentiate between different types of mixture, solutions, colloids and suspensions upon to mixture type separation by settle out, filtration, Tyndall effect, light scattering	نص كتاب الطالب + الجدول 1 Text book - student edition + table 1	الصفحة 233 - القسم 1 Page 233 - Section 1
6	CHM.5.2.02.007.05 Differentiate between different types of mixtures, solutions, colloids and suspensions upon to mixture type separation by sedimentation, filtration, Tyndall effect, light scattering. state the types of colloids	الصفحة 233 - الجدول 1 Text book - student edition + table 1	الصفحة 233 - القسم 1 Page 233 - Section 1
7	CHM.5.2.02.007.04 Identify using examples different types of solutions (liquid-solid-gas) and show the solute and solvent in their six types	نص كتاب الطالب + الجدول 2 Text book - student edition + table 1	الصفحة 234 - القسم 1 Page 234, 235 - Section 1
8	CHM.5.2.03.001.02 Differentiate between insolubility and miscibility	نص كتاب الطالب Text book - student edition	الصفحة 235 - القسم 1 Page 235 - Section 1
9	CHM.5.2.02.007.01 Heterogeneity between heterogeneous and homogeneous mixtures using examples	نص كتاب الطالب Text book - student edition	الصفحة 232 - القسم 1 Page 232 - Section 1
10	CHM.5.2.03.002.01 Defines concentration	نص كتاب الطالب + الشكل 4 Text book - student edition + figure 4	الصفحة 236 - القسم 2 Page 236 - Section 2
11	CHM.5.2.03.002.12 Calculate the percentage by mass of the solution	كتاب الطالب + مثال 1 + تطبيقات Text book - student edition + Example 1 + applications	الصفحة 237 - القسم 2 Page 237 - Section 2
12	CHM.5.2.03.002.10 Calculate the percentage by volume of the solution	كتاب الطالب + تطبيقات Text book - student edition + applications	الصفحة 238 - القسم 2 Page 238 - Section 2
13	CHM.5.2.03.002.05 calculate the molarity when given the moles or mass of solute and the volume of the solution and vice versa. Describes the steps for preparing a solution of known molarity	كتاب الطالب + مثال 2 + الشكل 6 + تطبيقات Text book - student edition + Example 2 + figure 6 + applications	الصفحة 239 + 240 - القسم 2 Page 238, 239, 240 - Section 2
14	CHM.5.2.03.002.05 calculate the molarity when given the moles or mass of solute and the volume of the solution and vice versa	كتاب الطالب + مثال 2 + تطبيقات Text book - student edition + Example 2 + applications	الصفحة 238 - القسم 2 Page 238 - Section 2
15	CHM.5.2.03.002.05 calculate the molarity when given the moles or mass of solute and the volume of the solution and vice versa	كتاب الطالب + مثال 2 + تطبيقات Text book - student edition + Example 2 + applications	الصفحة 238 - القسم 2 Page 238, 239 - Section 2
16	CHM.5.2.03.003.01 Describes how to prepare a diluted solution from a concentrated solution and lists possible laboratory safety measures that should be followed	نص كتاب الطالب + الشكل 7 + مثال 3 + تطبيقات Text book - student edition + figure 7 + Example 3 + applications	الصفحة 241 - القسم 2 Page 241, 242 - Section 2
17	CHM.5.2.03.002.07 Calculate molarity when given moles or mass of solute and mass of solvent and vice versa	نص كتاب الطالب + مثال 4 + تطبيقات Text book - student edition + Example 4 + applications	الصفحة 243 - القسم 2 Page 243 - Section 2
18	CHM.5.2.03.002.07 Calculate molarity when given moles or mass of solute and mass of solvent and vice versa - Compare molarity and molality	نص كتاب الطالب Text book - student edition	الصفحة 243 - القسم 2 Page 243 - Section 2
19	CHM.5.2.03.002.14 Calculate the mole fraction of a solute or solvent	نص كتاب الطالب + الشكل 8 + تطبيقات Text book - student edition + figure 8 + applications	الصفحة 244 - القسم 2 Page 244 - Section 2
20	CHM.5.2.03.002.10 Calculate the percentage by volume of the solution	نص كتاب الطالب + الشكل 5 Text book - student edition + figure 5	الصفحة 238 - القسم 2 Page 238 - Section 2
21	CHM.5.2.03.002.01 Defines concentration	نص كتاب الطالب + الجدول 3 Text book - student edition + table 3	الصفحة 236 - القسم 2 Page 236 - Section 2
22	CHM.5.2.03.002.03 defines molarity - CHM.5.2.03.002.06 defines molality	نص كتاب الطالب Text book - student edition	الصفحة 238 - القسم 2 Page 238 - Section 2
23	CHM.5.2.03.002.03 defines molarity - CHM.5.2.03.002.06 defines molality	نص كتاب الطالب Text book - student edition	الصفحة 243 - القسم 2 Page 243 - Section 2
24	CHM.5.2.02.007.05 Distinguish between different types of mixtures: Solutions, colloids and suspensions by type of mixture, separation by sedimentation, separation by filtration and the Tyndall effect or light scattering	نص كتاب الطالب Text book - student edition	الصفحة 233 - القسم 1 Page 233 - Section 2
25	CHM.5.2.02.007.05 Distinguish between different types of mixtures: Solutions, colloids and suspensions by type of mixture, separation by sedimentation, separation by filtration and the Tyndall effect or light scattering	نص كتاب الطالب + الشكل 1 Text book - student edition + figure 1	الصفحة 232 - القسم 1 Page 232 - Section 2
* Questions might appear in a different order in the actual exam			
** As it appears in the textbook - Mixtures and solutions chapter ( Sections 1, 2 ) Dewan - UAE Edition Grade 12 General, LMS, and (Main_PJ) academic year 2024-2025			
*** كما وردت في كتاب الطالب - وحدة المعاليل والمحاليل ( القسم 1 و 2 ) في موقع النيران - LMS والخطة الفصلية للعام 2025-2024 م			

الأسئلة الموضوعية - MCQ