

## الهيكل الوزاري الجديد 2025 منهج انسباير



### 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: 18:49:04 2025-05-18

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

الهيكل الوزاري الجديد 2025 منهج بريدج	1
الخطة الفصلية لتوزيع المقرر الفصل الثالث منهج انسباير	2
أسئلة الامتحان النهائي القسم الالكتروني	3
أسئلة تدريبية وفق الهيكل الوزاري	4
تجميعة صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري	5

Academic Year	2024/2025
المدة الدراسية	
Term	3
الصف	
Subject	Chemistry /Inspire
المادة	الكيمياء /الانسبير
Grade	10
الصف	
Stream	Advanced
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	الأسئلة الموضوعية / MCQ
نوع كافة الأسئلة	
Maximum Overall Grade	100
الدرجة القصوى الممكنة	
Exam Duration - امتحان	120 minutes
مدة الامتحان	
Mode of Implementation	SwiftAssess
طريقة التطبيق	
Calculator	Allowed
آلة الحاسبة	مسموحة

Question*	Learning Outcome/Performance Criteria**	Reference(s) in the Student Book ( English Version)	
		Example/Exercise	Page
السؤال*			
1	CHM.5.2.01.001.02 List the five assumptions of the Kinetic Molecular Theory	Text book	237 , 238
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	Text book + Example problem 1 + practice problems	240 , 241
3	CHM.5.2.01.004.01 Identify the most commonly used units for pressure while converting among units of pressure	Text book + table 1	243 , 244
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	Text book + Example problem 2 + practice problems	244 , 245
5	CHM.5.2.01.004.05 Identify the factors that affect the partial pressure and those that do not	Text book + figure 8	2-Sep
6	CHM.5.2.01.004.11 Use the mathematical formula of Boyle's law to calculate volume-pressure changes at constant temperature	Text book + Example problem 1 + practice problems	275 , 276 , 277
7	CHM.5.2.01.004.15 Use the mathematical formula of Charles's law to calculate volume-temperature changes at constant pressure	Text book + Example problem 2 + practice problems + figure 2	277 , 278 , 279
8	CHM.5.2.01.004.19 Use the mathematical formula of Gay-Lussac's law to calculate pressure-temperature changes at constant volume	Text book + Example problem 3 + practice problems + figure3	280 , 281
9	CHM.5.2.01.004.24 Use the combined gas law to calculate the volume-pressure-temperature changes	Text book + Example problem 4 + practice problems + table 1	282 , 283 , 284
10	CHM.5.2.01.006.02 Explain why Avogadro's law holds true for ideal gases that have small particles and for ideal gases that have large molecules	Text book + Example problem 5 + practice problems + figure 5	285 , 286 , 287
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	Text book + Example problem 6 + practice problems	287 , 288 , 289
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	Text book + problem solving strategy	289 , 290
13	CHM.5.2.01.003.15 Predict the conditions under which a real gas might deviate from ideal behavior while explaining its effect	Text book	291 , 292
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	Text book	303 , 304
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	Text book + figure 3	305
16	CHM.5.2.02.007.03 Define solute and solvent	Text book + table 2	306
17	CHM.5.2.02.007.01 Distinguish, using examples, between heterogeneous and homogenous mixtures	Text book	303
18	CHM.5.2.03.002.12 Calculate percent by mass of a solution	Text book + Example problem 1 + practice problems	309 , 310
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	Text book + Example problem 2 + practice problems	311 , 312 , 313
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	Text book + Example problem 4 + practice problems	316 , 317
21	CHM.5.2.03.002.14 Calculate mole fraction of a solute or solvent	Text book + practice problems	317 , 318
22	CHM.5.2.02.002.09 Apply Henry's Law to calculate the solubility of a gas given its pressure and vice versa	Text book + Example problem 5 + practice problems	326 , 327 , 328
23	CHM.5.2.02.002.04 Interpret temperature – solubility graph for solids	Text book + figure 16	324
24	CHM.5.2.02.002.02 Identify the conditions that must be specified when expressing the solubility of a substance	Text book	320
25	steps of solubility	Text book	321
الأسئلة الموضوعية - MCQ			
* Questions might appear in a different order in the actual exam			
** As it appears in the textbook ( UAE Edition Grade 10 Advance Student Edition) , LMS, and (Main_IP)-academic year 2024-2025			