

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الهيكل الوزاري الجديد منهج انسابير المسار المتقدم

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الإماراتية](#) ← [الصف العاشر المتقدم](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثالث](#) ← [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-05-22 11:03:54

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف العاشر المتقدم"

روابط مواد الصف العاشر المتقدم على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج المسار المتقدم	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

Academic Year	2023/2024
العام الدراسي	
Term	3
الفصل	
Subject	Chemistry /كيمياء
المادة	الكيمياء / التسيار
Grade	10
الصف	
Stream	Advanced
المسار	المتقدم
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	20
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	5
Number of FRQ عدد الأسئلة المقالية	0
Marks per FRQ الدرجات للأسئلة المقالية	0
Type of All Questions نوع أسئلة الأسئلة	الأسئلة الموضوعية / MCQ
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى الممكنة	100
Exam Duration - امتحان	120 minutes
Mode of Implementation طريقة التطبيق	SwiFAccess
Calculator	Allowed
أداة الحاسبة	مسموحة

Question* السؤال*	Learning Outcome/Performance Criteria**	Reference(s) in the Student Book (English Version& Arabic Version)	
		Example/Exercise	Page
1	State the properties of metallic bond	Textbook + Figure 10	83
2	CRM 5.1.03.03 Explain some physical properties of metals (Melting and boiling points, Thermal and electrical conductivity, Malleability, ductility, durability, Hardness and strength)	Textbook	84
3	CRM 5.1.03.08 Differentiate between the different type of alloy (substitutional and interstitial)	Textbook	85, 86
4	CRM 5.1.01.01 Predict the periodicity of electronegativity in the periodic table, explaining the type of bonds formed between the elements (e.g. ionic, covalent and metallic bonds)	Textbook + Figures 20, 21 + table 7	121, 122
5	CRM 5.1.01.01.10 Differentiate between polar covalent and non-polar covalent bonds while comparing the location of the shared electrons - define if the compound is polar or nonpolar	Textbook + Figures 23, 24, 25	124, 125
6	CRM 5.1.01.02 Use the kinetic molecular theory to explain the properties and behaviour of gases	Textbook + Figures 2, 3	240, 241, 242
7	CRM 5.1.01.03.01 Compare between diffusion and effusion for different types of gases	Textbook + Example problem 1 + practice problem	243, 244
8	CRM 5.1.01.06.07 Use the mathematical formulae of Dalton's law of partial pressures to calculate partial pressures and total pressure of a mixture of gases	Textbook + Example problem 2 + practice problem	247, 248, 249
9	CRM 5.1.02.07 Explain how the physical and chemical properties of a solid or liquid depend on the present particles, the type of bonds, and the intermolecular and intramolecular forces	Textbook + Figures 9, 10, 11	251, 252, 253
10	CRM 5.1.02.07.15 Compare and contrast the intermolecular forces (dispersion forces, dipole-dipole forces, and hydrogen bond) with respect to type of molecules involved and strength	Textbook + table 3	254
11	CRM 5.1.01.06.11 Use the mathematical formulae of Boyle's law to calculate volume-pressure changes for a gas sample at constant temperature	Textbook + Figure 1+ example problem 1 + practice problems	278, 279, 280
12	CRM 5.1.01.06.15 Use the mathematical formulae of Charles's law to calculate volume-temperature changes for a gas sample at constant pressure	Textbook + figure 2 + example problem 2 + practice problems	280, 281, 282
13	CRM 5.1.01.06.16 Use the mathematical formulae of Gay-Lussac's law to calculate pressure-temperature changes for a gas sample at constant volume	Textbook + figure 3 + example problem 3 + practice problems	283, 284
14	CRM 5.1.01.06.24 Use the combined gas law to calculate the volume-pressure-temperature changes for a gas sample	Textbook + example problem: 4 + practice problems + table 1	285, 286, 287
15	CRM 5.1.01.06.02 Use the mathematical formulae of Avogadro's law to calculate volume-mole changes for a gas sample at constant pressure	Textbook + figure 5 + example problem 5 + practice problems	288, 289, 290
16	CRM 5.1.01.06.28 Use the ideal gas law to calculate pressure, volume, temperature, moles, for a gas sample when three quantities are given	Textbook + example problem 6 + practice problems	290, 291, 292
17	CRM 5.1.01.06.29 Use the ideal gas law to calculate density and molar mass for a gas sample	Textbook	292
18	CRM 5.1.01.06.15 Predict the conditions under which a real gas might deviate from ideal behavior while explaining its effect	Textbook	294, 295
19	CRM 5.1.01.06.03 Identify what the coefficients in a balanced chemical equation signify	Textbook + example problem 7 + practice problems	296, 297, 298, 299
20	Calculate the amounts of gaseous reactants and products in a chemical reaction	Textbook + example problem 8 + practice problems	298, 299
* Questions might appear in a different order in the actual exam			
** As it appears in the textbook(UAE Edition Grade 10 Advance - Student Edition) 2023 - 2024 , LMS			