تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج المسار المتقدم

موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف العاشر المتقدم ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثالث ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-05-17 10:43:09

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم

اضغط هنا للحصول على جميع روابط "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	2023/2024
العام الدراسي	
Term	3
الفصل	
Subject	Chemistry /Bridge
المادة	الكيمياء /بريدج
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 كافة الأسئلة	الأسئلة الموضوعية /MCQ
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى الممكنة	100
Exam Duration - مدة الامتحان	120 minutes
Mode of Implementation - طريقة التطبيق	SwiftAssess
Calculator	Allowed
الآلة الحاسبة	مسموحة

Question* السؤال*		Learning Outcome/Performance Criteria** نتائج التعلم/ معايير الأداء**	Reference(s) in the Student Book (English Version& Arabic Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة الإنجليزية والنسخة العربية)	
			Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
MCQ/ الأسئلة الموضوعية	1	يحدد خصائص الرابطة الفلزية State the properties of metalaic bond	نص الكتاب + الشكل 11 Textbook + Figure 11	93
	2	CHM.5.1.02.023.03 يفسر بعض الخصائص الفلزية (درجات الانصهار والغليان - التوصيل الحراري والكهربائي - قابلية الطرق والسحب - المطاوعة - السيلان والتمغط) CHM.5.1.02.023.03 Explain some physical properties of metals (Melting and boiling points, Thermal and electrical conductivity, Malleability, ductility, durability, Hardness and strength)	نص الكتاب Textbook	94
	3	CHM.5.1.02.023.08 يقارن بين الأنواع المختلفة من السبائك ويركب بعض استخداماته CHM.5.1.02.023.08 Differentiate between the different type of alloys (substitutional and interstitial)	نص الكتاب Textbook	95 , 96
	4	CHM.5.1.01.011 يتوقع دورية السالبية الكهربائية في الجدول الدوري معتمداً نوع الرابطة التي تتكون بين العناصر(أيونية - تساهمية - فلزية) CHM.5.1.01.011 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)	نص الكتاب + الشكل 20 و 21 + الجدول 7 Textbook + Figures 20, 21 + table 7	133 ,134
	5	CHM.5.1.01.011.10 يقارن بين الرابطة التساهمية القطبية والرابطة التساهمية غير القطبية بمقارنة مواقع الإلكترونات المشتركة - يحدد ما إذا كان المركب قطبي ام غير قطبي CHM.5.1.01.011.10 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	نص الكتاب + الشكل 23 Textbook + Figure 23	135 , 136
	6	CHM.5.2.01.003 يستخدم نظرية الحركة الجزيئية لتفسير خصائص وسلوك الغازات CHM.5.2.01.003 Use the kinetic molecular theory to explain the properties and behaviour of gases	نص الكتاب + الشكل 2 و 3 Textbook + Figures 2 , 3	270 ,271 ,272
	7	CHM.5.2.01.003.01 يقارن بين الانتشار والدفق لأنواع مختلفة من الغازات CHM.5.2.01.003.01 Compare between diffusion and effusion for different types of gases	نص الكتاب + مثال1 + تطبيقات Textbook + Example 1 + Applications	272 , 273
		3		
	8	CHM.5.2.01.004.07 يستخدم قانون دالتون للضغوط الجزيئية لحساب الضغوط الجزيئية والضغط الكلي لخليط من الغازات 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 الكتاب + مثال 2 + تطبيقات + الشكل 8 Textbook + example 2 + Applications Figure 8	276 , 277 ,278
	9	CHM.5.1.02.007 يفسر كيف أن الخصائص الفيزيائية والكيميائية لكل من المواد الصلبة والسائلة تعتمد على الجسيمات ،نوع الروابط والقوى بين الجزيئية CHM.5.1.02.007 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	نص الكتاب + الشكل 9 و 10 و 11 Textbook + Figures 9 ,10 , 11	279 , 280 , 281
	10	CHM.5.1.02.007.15 يقارن ويدقق القوى بين الجزيئية (قوى التشتت - القوى ثنائية القطب - ثنائية القطب -الروابط الهيدروجينية) بالنظر إلى أنواع الجزيئات المشتملة والقوة CHM.5.1.02.007.15 Compare and contrast the intermolecular forces (dispersion forces, dipole-dipole forces, and hydrogen bond) with respect to type of molecules involved and strength	نص الكتاب + الجدول 3 Example 5 + table 3	282
	11	CHM.5.2.01.004 يستخدم قانون بويل لحساب تغيرات الحجم - الضغط لعينة من غاز عند درجة حرارة ثابتة CHM.5.2.01.004.11 Use the mathematical formula of Boyle's law to calculate volume-pressure changes for a gas sample at constant temperature	نص الكتاب + الشكل 1 + مثال 1 + تطبيقات Textbook + figure 1+ example 1 + Applications	310 , 311
	12	CHM.5.3.01.001 يستخدم قانون شارل لحساب تغيرات الحجم - درجة الحرارة لعينة من غاز عند ضغط ثابت CHM.5.2.01.004.15 Use the mathematical formula of Charles's law to calculate volume-temperature changes for a gas sample at constant pressure	نص الكتاب + الشكل 2 + مثال 2 + تطبيقات Textbook + figure 2 + example 2 + Applications	312 , 313 ,314
	13	CHM.5.2.01.004.19 يستخدم قانون جاي لوساك لحساب تغيرات الضغط - درجة الحرارة لعينة من غاز عند حجم ثابت CHM.5.2.01.004.19 Use the mathematical formula of Gay-Lussac's law to calculate pressure-temperature changes for a gas sample at constant volume	نص الكتاب + الشكل 3 + مثال 3 + تطبيقات Textbook + figure3 + example 3 + Applications	315, 316
	14	CHM.5.3.01.009 يستخدم القانون العام للغازات لحساب تغيرات الحجم - الضغط - درجة الحرارة لعينة من غاز عند حجم ثابت CHM.5.2.01.004.24 Use the combined gas law to calculate the volume-pressure-temperature changes for a gas sample	نص الكتاب + مثال 4 + تطبيقات + الجدول 1 Textbook + examples 4 + Applications + table 1	317 , 318 , 319
	15	CHM.5.2.01.005.02 يستخدم قانون أفوجادرو لحساب تغيرات الحجم - المول لعينة من غاز عند ضغط ثابت CHM.5.2.01.005.02 Use the mathematical formula of Avogadro's law to calculate volume-mole changes for a gas sample at constant pressure	نص الكتاب + الشكل 5 + مثال 5 + تطبيقات Textbook + figure 5 + example 5 + Applications	320 , 321
	16	CHM.5.2.01.004.28 يستخدم قانون الغاز المثالي لحساب الضغط،الحجم،درجة الحرارة،والكتلة لعينة من غاز عند إعطاء بعض المكونات CHM.5.2.01.004.28 Use the ideal gas law to calculate pressure, volume, temperature, mass s, for a gas sample when three quantities are given	نص الكتاب + الجدول 2 + مثال 6 + تطبيقات Textbook + table 2 + example 6 + Applications	322 , 323
	17	CHM.5.2.01.004.29 يستخدم قانون الغاز المثالي لحساب الكثافة والكتلة المولية لعينة من غاز CHM.5.2.01.004.29 Use the ideal gas law to calculate density and molar mass for a gas sample	نص الكتاب Textbook	324
	18	CHM.5.2.01.003.15 يتوقع الظروف التي يحرف عندها الغاز الحقيقي عن سلوك الغاز المثالي موضحا تأثيرها CHM.5.2.01.003.15 Predict the conditions under which a real gas might deviate from ideal behavior while expalaining its effect	Textbook	325 ,326 , 327
	19	CHM.5.2.01.006.03 يتعرف ماذا تعني (تحدد) المعاملات في المعادلة الكيميائية الموزونة CHM.5.2.01.006.03 Identify what the coefficients in a balanced chemical equation specify	نص الكتاب + الشكل 10 + مثال 7 + تطبيقات Textbook + figure 10 + example 7 + Applications	328 , 329
	20	يحسب كمية المتفاعلات والنواتج الغازية في تفاعل كيميائي calculate the amounts of gaseous reactants and products in a chemical reaction	نص الكتاب + مثال 8 + تطبيقات Textbook + examples 8 + Applications	330 , 331 , 332
*	Questions might appear in a different order in the actual exam			
*	قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي			
**	As it appears in the textbook(UAE Edition Grade 10 Aavance - Student Edition - Dewan Edition) 2023 - 2024 , LMS, and			
**	كما وردت في (كتاب الطالب - الصف العاشر المتقدم - طبعة دولة الإمارات العربية المتحدة - نسخة الديوان) 2023 - 2024 LMSو والخطة الفصلية .			
		CHM.5.1.01.011		