

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



## الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج المسار المتقدم

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-05-16 09:03:20

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر المتقدم



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف الثاني عشر المتقدم"

## روابط مواد الصف الثاني عشر المتقدم على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثالث

<a href="#">حل أسئلة امتحانات سابقة عن وحدة الهيدروكربونات</a>	1
<a href="#">مراجعة وأسئلة الاختبار التكويني الأول</a>	2
<a href="#">أوراق عمل تسمية مشتقات المركبات الهيدروكربونية وفق نظام الأيوباك والنظام الشائع</a>	3
<a href="#">حل تدريبات تسمية المركبات وفق نظام IUPAC الأيوباك</a>	4
<a href="#">ملخص الدرس الأول من وحدة مشتقات المركبات الهيدروكربونية</a>	5

Academic Year	2023/2024
المدة الدراسية	
Term	3
المقطع	
Subject	Chemistry /Bridge
المادة	الكيمياء / جسر
Grade	12
الصف	
Stream	Advanced
المستوى	المستقدم
Number of MCQ	20
عدد الأسئلة الموضوعية	
Marks of MCQ	5
درجة الأسئلة الموضوعية	
Number of FRQ	0
عدد الأسئلة المقالية	
Marks per FRQ	0
الدرجات للأسئلة المقالية	
Type of All Questions	MCQ / 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
آلة الحاسبة	مسموحة

Question*	Learning Outcome/Performance Criteria**	Reference(s) in the Student Book (English Version & Arabic Version)	
		Page	الموقع في كتاب الطالب (الإنجليزية والنسخة العربية)
1	CHM.5.6.01.001.08 Use different types of models (ball-and-stick model, space-filling model) and formulas (molecular formula, structural formula) to represent a hydrocarbon	نص الكتاب + الشكل 4 Text book + figure 4	242
2	CHM.5.6.02.009.01 Differentiate between the reactivity of saturated hydrocarbons (alkanes) and unsaturated hydrocarbons (alkenes and alkynes) using reaction with dilute alkaline potassium permanganate solution and bromine water	نص الكتاب + الشكل 5 Text book + figure 5	242
3	CHM.5.6.01.005.07 Describe the process used to separate petroleum compounds by explaining the physical property used during the process	نص الكتاب + الشكل 6 Text book + figure 6	243 - 244 - 245
4	CHM.5.6.01.013.02 Use IUPAC system to name aliphatic alkanes (straight chain, branched, non-substituted and substituted)	نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات Text book + Example 1 + Applications	246 - 247 - 248 - 249 - 250 - 251
5	CHM.5.6.01.016.05 Differentiate among the physical properties of alkanes, alkenes and alkynes (in terms of polarity, solubility, boiling point, melting point)	نص الكتاب + الشكل 11 + الجدول 4 Text book + figure 11 + Table 4	253 - 254
6	CHM.5.6.01.013.08 Draw the structure of an alkene given its IUPAC name	نص الكتاب + الجدول 5 Text book + Table 5	255
7	CHM.5.6.01.013.06 Use IUPAC system to name alkenes (straight chain, branched, non-substituted and substituted)	نص الكتاب + مثال 3 + تطبيقات Text book + Example 3 + Applications	256 - 257
8	CHM.5.6.01.013.07 Use IUPAC system to name alkynes (straight chain and branched)	نص الكتاب + الجدول 6 + مراجعة القسم 3 Text book + table 3 + Section 3 review	258 - 259 - 260
9	CHM.5.6.01.011.01 Compare and contrast structural and geometric isomers	نص الكتاب + الشكل 17 Text book + Figure 17	261
10	CHM.5.6.01.011.01 Compare and contrast structural and geometric isomers	نص الكتاب + الشكل 18 و 19 Text book + figures 18, 19	262
11	CHM.5.6.01.013.10 Use IUPAC system to name the aromatic compounds	نص الكتاب + مثال 4 + تطبيقات + مراجعة القسم 5 Text book + Example 4 + Applications + Section 5 review	268 - 269 - 270
12	CHM.5.6.01.003.18 Define functional group	نص الكتاب + الجدول 1 Text book + Table 1	282 - 283
13	CHM.5.6.01.013.12 Write the IUPAC name of allyl halides and aryl halides	نص الكتاب + الشكل 3 + تطبيقات Text book + Figure 3 + Applications	284
14	CHM.5.6.01.016.01 Explain why the boiling points of alkyl halides increase in order of going down the column of halides in the periodic table, from fluorine to iodine	نص الكتاب + الجدول 2 Text book + Table 2	285
15	CHM.5.6.01.013.17 Use the IUPAC system to name ethers	نص الكتاب + الجدول 5 Text book + Table 5	290
16	CHM.5.6.01.016.03 Compare and contrast properties of ether and alcohol of similar size and mass (Volatility, boiling point, solubility in water)	نص الكتاب Text book	288 - 289
17	CHM.5.6.01.013.20 Use the IUPAC system to name ketones	نص الكتاب + الجدول 8 Text book + Table 8	293
18	CHM.5.6.01.016.06 Explain the physical properties of aldehydes, ketones and carboxylic acids (polarity, boiling points and solubility)	نص الكتاب Text book	293, 294
19	Classify the organic reactions into their type ( Substitution - Elimination - Addition - Condensation)	نص الكتاب + الجدول 3 + الجدول 12 Text book + Table 3 + Table 12	286 - 287 - 297 - 298 - 299 - 300 - 301
20	Using the classification of reaction to you predict the reaction's products	نص الكتاب Text book	303 - 304
* Questions might appear in a different order in the actual exam			
** تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي			
*** Pages numbers as in student book - 2023 - 2024			
ترقيم الصفحات حسب ما ورد في كتاب الطالب 2023 - 2024			