

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الهيكل الوزاري الجديد منهج انسابير المسار المتقدم

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 11:49:14 2024-05-16

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

الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج المسار المتقدم	1
حل أسئلة امتحانات سابقة عن وحدة الهيدروكربونات	2
مراجعة وأسئلة الاختبار التكويني الأول	3
أوراق عمل تسمية مشتقات المركبات الهيدروكربونية وفق نظام الأيوباك والنظام الشائع	4
حل تدريبات تسمية المركبات وفق نظام IUPAC الأيوباك	5

Academic Year السنة الدراسية	2023/2024
Term الفصل	3
Subject المادة	Chemistry /Inspire الكيمياء / إانسباير
Grade الصف	12
Stream المستوى	Advanced
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 - مدة	120 minutes
Mode of Implementatio. طريقة التقييم	SwiftAssess
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed 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
1	CHM.5.6.01.201.08 Use different types of models (ball-and-stick model, space-filling model) and formulas (molecular formula, structural formula) to represent a hydrocarbon	Text book + Figure 4	214
2	CHM.5.6.02.209.01 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	Text book + Figure 5	214
3	CHM.5.6.01.205.07 Describe the process used to separate petroleum compounds by explaining the physical property used during the process	Text book + Figure 6	214, 215, 216, 217
4	CHM.5.6.01.013.02 Use IUPAC system to name aliphatic alkanes (straight chain, branched, non-substituted and substituted)	Text book + Example problem 1 + practice problems	219, 220, 221, 222, 223, 224
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)	Text book + Figure 11 + Table 4	227, 228
6	CHM.5.6.01.013.08 Draw the structure of an alkene given its IUPAC name	Text book + Table 5	229
7	CHM.5.6.01.013.06 Use IUPAC system to name alkenes (straight chain, branched, non-substituted and substituted)	Text book + Example problem 3 + practice problems	230, 231, 232
8	CHM.5.6.01.013.07 Use IUPAC system to name alkynes (straight chain and branched)	Text book + table 6 + Section 3 review	233, 234
9	CHM.5.6.01.011.01 Compare and contrast structural and geometric isomers	Text book + Figure 17	215
10	CHM.5.6.01.011.01 Compare and contrast structural and geometric isomers	Text book + Figures 18, 19	236
11	CHM.5.6.01.013.10 Use IUPAC system to name the aromatic hydrocarbons	Text book + Example problem 4 + practice problems	242, 243, 244
12	CHM.5.6.01.003.18 Define functional group	Text book + Table 1	252, 253
13	CHM.5.6.01.013.17 Use IUPAC name of alkyl halides and aryl halides	Text book + Figures 3, 4 + practice problems	254, 255
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	Text book + Table 2	256
15	CHM.5.6.01.013.17 Use the IUPAC system to name ethers	Text book + Table 4	261
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)	Text book	258, 259
17	CHM.5.6.01.013.20 Use the IUPAC system to name ketones	Text book + Table 8	267
18	CHM.5.6.01.016.06 Explain the physical properties of aldehydes, ketones and carboxylic acids (polarity, boiling point and solubility)	Text book	265, 266, 267, 268
19	Classify the organic reactions into their type (Substitution – Elimination – Addition – Condensation)	Text book + Table 6 + Table 12	263, 271, 272, 273, 274, 275, 276
20	Using the classification of reaction to you predict the reaction's products	Text book	278, 279
* Questions might appear in a different order in the actual exam			
* قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي			
** Pages numbers as in student book - 2023 - 2024			
** أرقام الصفحات حسب ما ورد في كتاب الطالب - 2023 - 2024			