

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



نموذج الهيكل الوزاري الجديد انسابير

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

التواصل الاجتماعي بحسب 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

| | |
|---|---|
| حل أسئلة الامتحان النهائي | 1 |
| حل نموذج تدريبي ثالث وفق الهيكل الوزاري | 2 |
| حل نموذج تدريبي ثاني وفق الهيكل الوزاري | 3 |
| نموذج تدريبي ثاني وفق الهيكل الوزاري | 4 |
| نموذج تدريبي وفق الهيكل الوزاري مع الحل | 5 |

| | |
|----------------------------|---|
| Academic Year | 2022/2023 |
| العام الدراسي | 2022/2023 |
| Term | 3 |
| المصطلح | 3 |
| Subject | Chemistry / كيمياء |
| المادة | الكيمياء / كيمياء |
| Grade | 12 |
| المستوى | 12 |
| Stream | Advanced |
| المستوى المتقدم | المستوى المتقدم |
| Number of Main Questions | Part (1) - 6 Part (2) - 10 Part (3) - 4 |
| عدد أسئلة الأسئلة الرئيسية | Part (1) - 6 Part (2) - 10 Part (3) - 4 |
| Marks per Main Question | Part (1) - 5 Part (2) - 5 Part (3) - 5 |
| الدرجات لكل سؤال رئيسي | Part (1) - 5 Part (2) - 5 Part (3) - 5 |
| Number of Bonus Questions | 2 |
| عدد أسئلة الأسئلة الإضافية | 2 |
| Marks per Bonus Question | 5 |
| الدرجات لكل سؤال إضافي | 5 |
| Type of Questions | Part (1) and (2) MCQ Part (3) MCQ |
| نوع أسئلة الأسئلة | Part (1) and (2) MCQ Part (3) MCQ |
| Maximum Overall Grade | 110 |
| الدرجة القصوى الإجمالية | 110 |
| Exam Duration | 120 minutes |
| مدة الامتحان | 120 minutes |
| Mode of Implementation | Selfless & Paper-based |
| نمط التنفيذ | Selfless & Paper-based |
| Calculator | Allowed |
| الإلحاح الحاسبة | مسموحة |

| Question** | Learning Outcomes*** | Reference(s) in the Student Book - English Version | |
|--|---|--|-------------|
| | | Example/Exercise | Page |
| السؤال** | نتائج التعلم*** | أمثلة/تمارين | الصفحة |
| 1 | Explain why carbon forms many compounds | student textbook | 213 |
| 2 | distinguish between the saturated and the unsaturated hydrocarbons | student textbook+ figure 5 | 214-215 |
| 3 | Describe the process used to separate petroleum compounds by explaining the physical property used during the process | student textbook+ figures 6 and 7 | 215-216 |
| 4 | Identify general formula, molecular formula, structural formula and functional group for different families of organic compounds including alcohols, ethers, carbonyl compounds containing nitrogen (amines and amides) | student textbook+ table 1 | 252-253 |
| 5 | Explain the factors affect the properties and uses of organic halides | student textbook+ table 2+figure 5 | 256-257 |
| 6 | Define an amine while classifying it into primary, secondary and tertiary amine | student textbook | 262 |
| 7 | Use IUPAC rules to name aliphatic alkanes (straight chain, branched) | Example Problem 1+ Practice Problems | 223-224 |
| 8 | Draw the structure of cycloalkanes given its IUPAC name | Example Problem 2+ Practice Problems | 225-226 |
| 9 | Explain physical properties of alkanes | student textbook+ table 4 | 227-228 |
| 10 | compare the properties of alkanes and alkenes with those of alkane | student textbook+ table 5 | 229 |
| 11 | Use IUPAC rules to name alkenes | student textbook+ table 6 | 233 |
| 12 | Use IUPAC system to name the aromatic compounds | Example Problem 4+ Practice Problems | 243-244 |
| 13 | Write the IUPAC name of alkyl halides and aryl halides | student textbook+ Practice Problems | 254-255 |
| 14 | Compare and contrast properties of ether and alcohol of similar size and mass (Volatility, boiling point, solubility in water) | student textbook+ figure+table 4 | 259 and 261 |
| 15 | Define the elimination reaction while writing the equation for some elimination reactions including dehydration, and dehydrogenation reactions | student textbook | 274-276 |
| 16 | Define addition reaction while writing the equation for some addition reactions including hydrogenation, hydration, hydrohalogenation and halogenation | student textbook+ table 12 | 275-276 |
| 17 | Use IUPAC rules to name alkenes and cycloalkenes | student textbook+ figure 12+ Example Problem 3+ Practice Problems | 230-231-232 |
| 18 | Write possible structural isomers of alkanes, alkenes and alkynes (Up to six carbon atoms) | student textbook+ figure 17 | 235 |
| 19 | Describe the difference between cis- and trans- isomers in terms of geometric isomers | student textbook+ figures 18 and 19 | 236 |
| 20 | Use IUPAC rules to name the alcohol and ethers | student textbook+ figure 7 and 8+table 4 | 260-261-262 |
| 21 | غير معائن | غير معائن | غير معائن |
| 22 | غير معائن | غير معائن | غير معائن |
| <p>While the overall number of marks is 110, the student's final grade will be out of 100. Example: If a student scores 75 on the exam, the mark will be 75 and if (she scores 100, it will be reported as 100 (maximum possible grade).</p> <p>مع أن مجموع الدرجات الكلية هو 110، فإن درجة الطالب (أو الطالبة) النهائية المحسوبة من 100. مثال: إذا حصل طالب على 75 في الامتحان، فإن الدرجة التي ستظهر في كشورته هي 75. وإذا حصل الطالب على 100 في الامتحان، فإن الدرجة التي ستظهر في كشورته هي 100 (الدرجة القصوى الممكنة).</p> <p>Questions might appear in a different order in the actual exam, and bonus questions will be clearly marked on the system (or on the exam paper in the case of 63 and 64).</p> <p>قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي، وسيتم تحديد الأسئلة الإضافية بشكل واضح على النظام (أو على ورقة الامتحان في حالة الأسئلة 63 و64).</p> <p>As it appears in the textbook, LMS, and scheme of work (SOW).</p> <p>كما وردت في كتاب الطالب ولMS وأجندة العمل (SOW).</p> <p>The 2 bonus questions will target LOs from the SOW. These LOs can be within the ones used for the main questions or any other ones listed in the SOW.</p> <p>ستستهدف الأسئلة الإضافية نتائج التعلم من أجندة العمل. يمكن أن تكون النتائج التعليمية هذه ضمن تلك المستخدمة للأسئلة الرئيسية أو أي أسئلة أخرى مدرجة في أجندة العمل.</p> | | | |