

## تجميعية أسئلة نموذج D وفق الهيكل الوزاري بدون الحل



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

موقع المناهج ← المنهج الإماراتية ← الصف الثاني عشر المتقدم ← كيمياء ← الفصل الثالث ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 19:22:17 2025-06-04

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب اختبارات الكترونية اختبارات احلول اعروض بوربوينت اوراق عمل  
منهج انجليزي املخصات وتقارير امذكرة وبنوك الامتحان النهائي للدرس

المزيد من مادة:  
كيمياء:

إعداد: أكرم البحيري

### التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر المتقدم



الرياضيات



اللغة الانجليزية



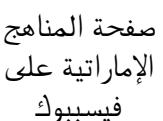
اللغة العربية



ال التربية الاسلامية



المواد على تلغرام



صفحة المناهج  
الإماراتية على  
فيسبوك

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

حل تجميعية أسئلة نموذج C وفق الهيكل الوزاري

1

تجميعية أسئلة نموذج C وفق الهيكل الوزاري بدون الحل

2

حل تجميعية أسئلة نموذج B وفق الهيكل الوزاري

3

تجميعية أسئلة نموذج B وفق الهيكل الوزاري بدون الحل

4

حل تجميعية أسئلة نموذج A وفق الهيكل الوزاري

5

# نموذج D

## هيكـل الكـيمـيـاء - ثـانـي عـشـر متـقدـم )

**د/ أكرم البحيري**

0505134521

**الفصل الدراسي الثالث (2024-2025)**

**عدد الأسئلة 25 – اختيار من متعدد (درجة السؤال 4 درجات) الزمن : 120 دقيقة**

| التفاعلات  | الايزومرات   | استخدامات  | خصائص   | تسمية المركبات  |
|--|--|--|---|---|
| 2  | 2  | 3  | 9   | 9   |
| <ul style="list-style-type: none"> <li>• تفاعل الاستبدال</li> <li>• تفاعل التكثيف</li> </ul> | <ul style="list-style-type: none"> <li>• ايزومرات بنائية</li> <li>• ايزومرات هندسية</li> </ul> | <ul style="list-style-type: none"> <li>• هاليدات الالكليل</li> <li>• الكحولات</li> <li>• الامينات والاميدات</li> </ul> | <ul style="list-style-type: none"> <li>• تعريف المركبات العضوية</li> <li>• تجربة ماء البروم</li> <li>• فصل مكونات النفط</li> <li>• خصائص الالكان</li> <li>• قانون الصيغة العامة</li> <li>• يحدد عدد الذرات والروابط المجموعة الوظيفية</li> <li>• نوع الايثير (متناهٍ او غير متناهٍ)</li> <li>• مقارنة نشاط الالدهيد والكيتون</li> <li>• والكيتون</li> </ul> | <ul style="list-style-type: none"> <li>• الالكان</li> <li>• الالكان الحلقي</li> <li>• الكين</li> <li>• الكاين</li> <li>• اروماتي</li> <li>• هاليد الالكليل و هاليد اريل</li> <li>• الكحول</li> <li>• الالدھيد والکیتون</li> <li>• الاستر</li> </ul> |

1

Identify the main (general) characteristic of an organic compound

يجـدـدـ الخـاصـيـةـ الرـئـيـسـيـةـ (ـالـعـامـةـ)ـ لـلـمـرـكـبـ العـضـوـيـ

ما سبب قدرة الكربون على تكون عدد هائل من المركبات العضوية المختلفة؟

|   |   |
|---|---|
| تحتوي ذرة الكربون على أربعة إلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي<br>Carbon atom has four electrons in its outer energy level                                     | 1 |
| تستطيع ذرة الكربون تكون أربع روابط شاهدية مع ذرات كربون أو عناصر أخرى<br>Carbon atom can form four covalent bonds with atoms of carbon or with other elements | 2 |
| تستطيع ذرة الكربون تكون روابط تساهمية أحادية وثنائية وثلاثية<br>Carbon atom can form single, double , and triple covalent bonds                               | 3 |
| تحتوي ذرة الكربون على ثلاثة إلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي<br>Carbon atom has three electrons in its outer energy level                                    | 4 |

|             |           |   |
|-------------|-----------|---|
| 1 only      | فقط 1     | A |
| 2 only      | فقط 2     | B |
| 2 , 3 and 4 | 2 و 3 و 4 | C |
| 1 , 2 and 3 | 1 و 2 و 3 | D |

2

Differentiate between the reactivity of saturated hydrocarbons (alkanes) and unsaturated hydrocarbons (alkenes and alkynes) using bromine water reaction

يميز بين تفاعل الهيدروكربونات المشبعة (الالكانات) والهيدروكربونات غير المشبعة (الألكينات والألكاينات) باستخدام التفاعل مع ماء البروم

| In the following diagrams which of the following hydrocarbons are unsaturated?   | أي مما يلي في الأشكال أدناه هيdroكربونات غير مشبعة؟  |
|--|--|
|  |  |
| <b>A</b><br>Bromine<br><br><b>B</b><br>هيدروكربون<br>Hydrocarbon<br><br>قبل الإضافة before adding      بعد الإضافة after adding<br><span style="color: orange;">لم يحدث تفاعل reaction does not occur</span> | <b>C</b><br>Bromine<br><br><b>C</b><br>هيدروكربون<br>Hydrocarbon<br><br>قبل الإضافة before adding      بعد الإضافة after adding<br><span style="color: green;">حدث تفاعل reaction occurs</span>              |
|  |  |
| <b>D</b><br>Bromine<br><br><b>D</b><br>هيدروكربون<br>Hydrocarbon<br><br>قبل الإضافة before adding      بعد الإضافة after adding<br><span style="color: green;">حدث تفاعل reaction occurs</span>              | <b>B</b><br>Bromine<br><br><b>B</b><br>هيدروكربون<br>Hydrocarbon<br><br>قبل الإضافة before adding      بعد الإضافة after adding<br><span style="color: orange;">لم يحدث تفاعل reaction does not occur</span> |

|                   |                  |     |
|-------------------|------------------|-----|
| <b>Only B</b>     | <b>فقط B</b>     | (a) |
| <b>Only D</b>     | <b>فقط D</b>     | (b) |
| <b>C and D</b>    | <b>D و C</b>     | (c) |
| <b>B, C and D</b> | <b>D و C و B</b> | (d) |

3

Describe the process used to separate petroleum compounds by explaining the physical property used during the process

يصف العملية المستخدمة لفصل المركبات النفطية من خلال شرح الخصائص الفيزيائية المستخدمة أثناء عملية الفصل

What is the correct ranking of collection for the compounds listed in table below when distilled out from a mixture?

(Rank the compounds in order of first to distill to last to distill)

ما الترتيب الصحيح الذي تخرج به المركبات المذكورة في الجدول التالي عند تقطيرها من خليط؟  
(إبدأ من المركب الأول في الفصل إلى المركب الأخير)

| المركب Compound | درجة الغليان ( C° ) Boiling Point | هكسان Hexane | بيوتان Butane | بروبان Propane | أوكتان Octane |
|-----------------|-----------------------------------|--------------|---------------|----------------|---------------|
|                 | 68.7                              | -0.5         | -42.1         | 125.7          |               |

Octane - hexane - butane - propane

أوكتان - هكسان - بيوتان - بروبان

a

Hexane - octane - propane - butane

هكسان - أوكتان - بروبان - بيوتان

b

Propane - butane - hexane - octane

بروبان - بيوتان - هكسان - أوكتان

c

Octane - butane - propane - hexane

أوكتان - بيوتان - بروبان - هكسان

d

4

Use IUPAC system to name aliphatic alkanes  
(straight chain, branched, non-substituted and substituted)

يوظف نظام IUPAC لتسمية الألكانات الأليفاتية

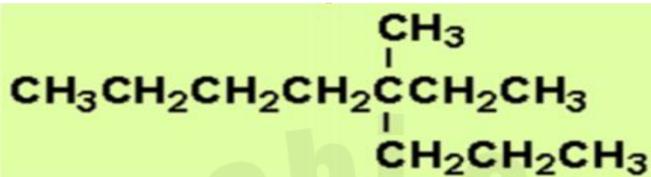
(الألكانات ذات سلسلة مستقيمة ، ومتفرعة ، ألكانات حلقة، ذات مجموعات بديلة أو بدون مجموعات بديلة)

What is the name of the following alkane

ما اسم الألكان ذي الصيغة البنائية التالية باستخدام قواعد

Using IUPAC rules?

? IUPAC



4 – ethyl – 4 – methyl octane

4 – إيثيل – 4 – ميثيل أكتان

a

4 – methyl – 4 – ethyl octane

4 – ميثيل – 4 – إيثيل أكتان

b

3 – methyl – 3 – propyl heptane

3 – ميثيل – 3 – بروبيل هبتان

c

3 – propyl – 3 – methyl heptane

3 – بروبيل – 3 – ميثيل هبتان

d

5

Use IUPAC system to name cycloalkanes (non-branched, branched, non-substituted and substituted)

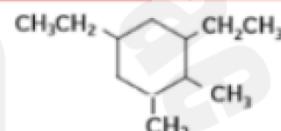
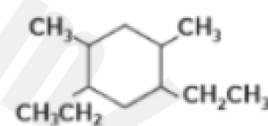
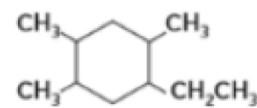
يوظف نظام IUPAC لتسمية الألkanات الحلقة (بدون تفرعات، والمفرعة، ذات مجموعات بديلة أو بدون مجموعات بديلة)

What is the correct structural formula for the following cycloalkane?

ما الصيغة البنائية الصحيحة للألكان الحلقي التالي؟

( 1 – ethyl – 2 , 4 , 5 – trimethyl cyclohexane)

( 1 - إيثيل - 2 ، 4 ، 5 - ثلاثي ميتش هكسان حلقي)



Explain the physical properties of alkanes (polarity, solubility, and hydrogen bonding)

يفسّر الخصائص الفيزيائية للألكانات (القطبية والذوبان والروابط الهيدروجينية)

The table below shows the similarity of Methane and water in molecular mass. They are also similar in both size and shape. Why does Methane exist in the gas state with a very low boiling point?

يبين الجدول التالي تشابه الميثان والماء في الكثافة الجزيئية كما يتشابهان في الحجم والتسلل أيضًا. ما سبب وجود الميثان في **الحالة الغازية والانخفاض الكبير في درجة غليانه؟**

| Methane    | الميثان | Water          | الماء   | العنصر  | خصائصه |
|------------|---------|----------------|---------|---|--------|
| 16 amu     | 16 أتمو | 18 amu         | 18 أتمو | الكتلة الجزيئية<br>Molecular Mass                         |        |
| غاز<br>gas |         | سائل<br>liquid |         | الحالة عند درجة حرارة الغرفة<br>State at room temperature |        |
| -162°C     |         | 100°C          |         | درجة الغليان<br>Boiling Point                             |        |

Methane molecules are polar while water molecules are nonpolar

جزيئات الميثان قطبية بينما جزيئات الماء غير قطبية

a

Methane molecules are nonpolar while water molecules are polar

جزيئات الميثان غير قطبية بينما جزيئات الماء قطبية

b

Methane molecules form hydrogen bonds with each other

. تشكّل جزيئات الميثان روابط هيدروجينية بين بعضها البعض

c

The attraction forces between Methane molecules are very strong

قوى التجاذب بين جزيئات الميثان كبيرة جدًا

d

Distinguish between alkanes, alkenes, and alkynes in terms of the number of bonds, general formula, number of carbon atoms, number of hydrogen atoms, and examples of each

يميز بين الألكانات والألكينات والألكينات من حيث عدد الروابط ، الصيغة العامة ، عدد ذرات الكربون وعدد ذرات الهيدروجين وأمثلة على كل منها

Which of the following molecular formulas represents  
a **cycloalkane** with six carbon atoms?

أي من الصيغ الجزيئية التالية تمثل **الكتأ حلبياً** يحتوى  
على ست ذرات كربون؟



a



b



c



d

Write molecular formulas for examples of alkanes, alkenes, and alkynes using general formulas.

يكتب الصيغة الجزيئية لأمثلة على الألكانات والألكينات والألكينات مستخدماً الصيغة العامة

What is the general formula of alkynes?

ما هي الصيغة العامة للألكينات؟

|  |               |   |
|--|---------------|---|
|  | $C_nH_{2n+2}$ | A |
|  | $C_nH_{2n+1}$ | B |
|  | $C_nH_{2n-2}$ | C |
|  | $C_nH_{2n}$   | D |

Use IUPAC system to name alkenes (straight chain, branched, non-substituted and substituted)

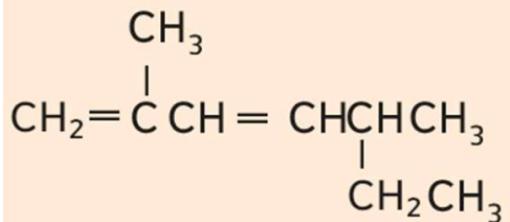
يوظف نظام IUPAC لتسمية الألكينات (السلسلة المستقيمة والمتفرعة وغير المتفرعة)

What is the **correct** name for the following alkene?

(Using IUPAC rules)

ما الاسم **الصحيح** للألكين التالي؟

(IUPAC) مستخدماً قواعد



3, 6 – dimethyl – 4, 6 – heptadiene

، 6 – شائي ميثيل – 4 و 6 – هبتاديين

a

2, 5 – dimethyl – 1, 3 – heptadiene

، 5 – شائي ميثيل – 1 و 3 – هبتاديين

b

5 – ethyl – 2 – methyl – 1, 3 – hexadiene

– إيثيل – 2 – ميثيل – 1 و 3 – هكساديين

c

2 – ethyl – 5 – methyl – 3,5 – hexadiene

– إيثيل – 5 – ميثيل – 3 و 5 – هكساديين

d

10

Draw the structure of an alkyne given its IUPAC name

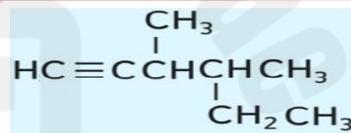
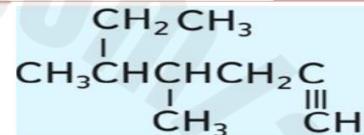
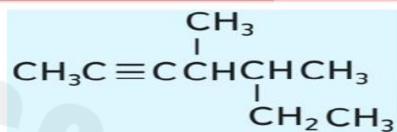
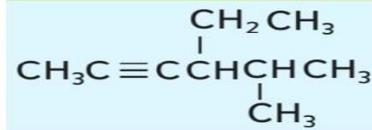
يتمثل الصيغة البنائية للألكاينات بالإعتماد على تسمية المركب العضوي IUPAC

What is the correct structural formula for the compound:

4 – ethyl – 5 – methyl – 2 – hexyne

4 – إيثيل – 5 – ميتشيل – 2 – هكساين

ما الصيغة البنائية الصحيحة للمركب:



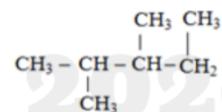
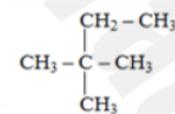
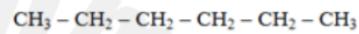
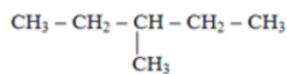
11

Write possible structural isomers of alkanes, alkenes and alkynes

يكتب أيزومرات بنائية محتملة للألكانات والألكينات والألكاينات

Three of the structural formulas shown in the table below are structural isomers to each other. Which formula does not represent a structural isomer for the other compounds?

ثلاثة من الصيغ البنائية الواردة في الجدول أدناه هي أيزومرات بنائية لبعضها البعض ، ما الصيغة التي لا تمثل أيزومراً بنائياً للمركبات الأخرى؟



Dr AKAJ - 2024

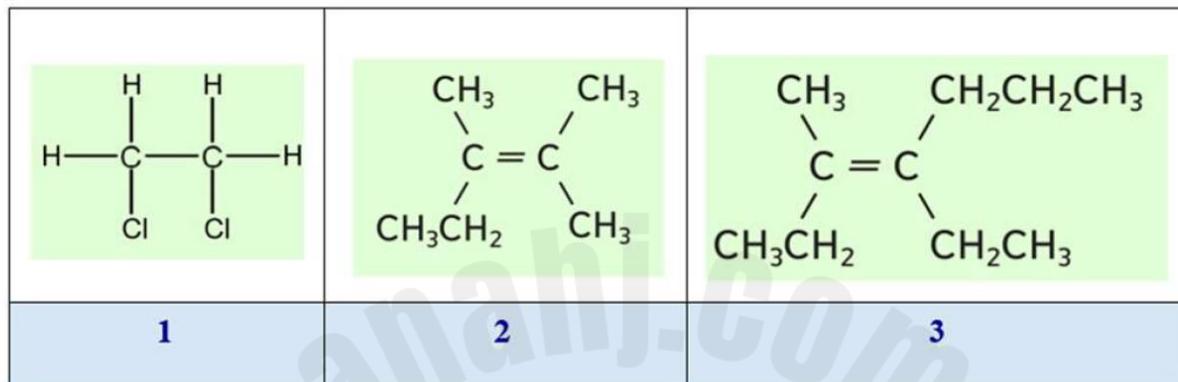
12

Describe the difference between cis- and trans- isomers in terms of geometrical arrangements

يصف الفرق بين الأيزومرات الهندسية مع وضـًـعـًـ من حيث الترتيبات في الفراغ

Regarding the compounds below, which of the following is **correct**?

فيما يتعلق بالمركبات أدناه، أي مما يأتي **صحيح**؟



Compound 1 can form geometric isomers

يمكن للمركب 1 أن يكون أيزومرات هندسية

a

All three Compounds can form geometric isomers

يمكن للمركبات الثلاثة أن تكون أيزومرات هندسية

b

Compound 2 can form geometric isomers due to the bonding of each carbon atom on both sides of the double bond with two different groups

يمكن للمركب 2 أن يكون أيزومرات هندسية بسب ارتباط كل ذرة كربون على طرفي الرابطة الثانية بمجموعتين مختلفتين

c

Compound 3 can form geometric isomers due to the bonding of each carbon atom on both sides of the double bond with two different groups

يمكن للمركب 3 أن يكون أيزومرات هندسية بسب ارتباط كل ذرة كربون على طرفي الرابطة الثانية بمجموعتين مختلفتين

d

13

Use IUPAC system to name the aromatic compounds

يُوظف نظام IUPAC لتسمية المركبات الأروماتية

What is the name of the following hydrocarbon according  
to the (IUPAC) system?

ما اسم الهيدروكربون التالي تبعاً لنظام (IUPAC)؟



3 – propyl - 1, 4 – diethyl benzene

– 3 – بروبيل - 1، 4 – ثانى إيثيل بنزين

a

1, 4 – diethyl – 5 – propyl benzene

– 4 ، 1 – ثانى إيثيل - 5 – بروبيل بنزين

b

1, 4 – diethyl – 3 – propyl benzene

– 4 ، 1 – ثانى إيثيل - 3 – بروبيل بنزين

c

1, 4 – diethyl – 2 – propyl benzene

– 4 ، 1 – ثانى إيثيل - 2 – بروبيل بنزين

d

14

Identify general formula, molecular formula, structural formula and functional group for different families of organic compounds including alcohols, ethers, carbonyl containing compounds (carboxylic acids, ketones, aldehydes, esters), compounds containing nitrogen (amines and amides)

يحدد الصيغة العامة والصيغة الجزيئية والصيغة البنائية والمجموعة الوظيفية لعائلات مختلفة من المركبات العضوية

بما في ذلك الكحول والإثيرات والمركبات المحتوية على الكربونيل مثل الأحماض الكربوكسيلية والكيتونات والألدهيدات والإسترات ( والمركبات التي تحتوي على البيتروجين ) (الأمينات والأميدات

What is the common group in the following compounds?

Ethanoic acid, methanal, 2-propanone, propyl ethanoate

ما المجموعة المشتركة بين المركبات التالية؟

حمض الإيثانويك ، الميثانال ، 2-بروبانون ، إيثانوات البروبيل

Carbonyl group

مجموعة الكربونيل

a

Hydroxyl group

مجموعة الهيدروكسيل

b

Halocarbon group

مجموعة الهالوکربون

c

Carboxyl group

مجموعة الكربوكسيل

d

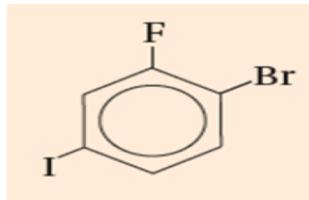
15

Write the IUPAC name of alkyl halides and aryl halides

يسمى هاليدات الألكيل وهاليدات الأريل حسب IUPAC

What is the correct name for the aryl halide in the figure below?  
(Using IUPAC rules)

ما الاسم الصحيح لهاليد الأريل في الشكل أدناه؟  
(IUPAC مستخدماً قواعد)



1 – Iodo – 3 – fluoro – 4 – bromobenzene

1 – يودو – 3 – فلورو – 4 – بروموميدين

a

1 – Bromo – 2 – fluoro – 4 – iodobenzene

1 – بروموميدين – 2 – فلورو – 4 – يودو

b

1 – Fluoro – 2 – bromo – 5 – iodobenzene

1 – فلورو – 2 – بروموميدين – 5 – يودو

c

1 – Iodo – 4 – bromo – 5 – fluorobenzene

1 – يودو – 4 – بروموميدين – 5 – فلورو

d

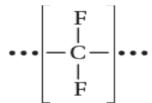
16

Explains the properties and uses of alkyl halides

يفسر خواص هاليدات الألكيل واستعمالاتها

Plastic used as a non-stick surface for kitchen utensils

بلاستيك يستخدم كسطح غير لاصق لأدوات المطبخ



Polytetrafluoroethylene

PTFE

PTFE

بوليمر رباعي فلورو إيثين

a

Polyvinyl chloride

PVC

PVC

بوليمر كلوريد فينيل

b

Chlorofluorocarbons

CFCs

CFCs

مركبات الكلوروفلوروکربون

c

Chloromethane

$\text{CH}_3\text{Cl}$

$\text{CH}_3\text{Cl}$

مركب الكلوروميثان

d

Define substitution reaction while writing the equation for the substitution reaction including halogenation of alkanes, alkyl halide-alcohol reaction and alkyl halide-ammonia reaction

يعرف تفاعل الاستبدال أثناء كتابة معادلات بعض تفاعلات الإستبدال بما في ذلك تفاعلات هالجنة الألكانات و تفاعلاً استبدال هاليدات الكحولات مع هاليدات الألکيل وتفاعل استبدال هاليدات الألکيل مع أمونيا

**Which of the following substitution reactions does not occur?**

أي من تفاعلات الاستبدال التالية لا يحدث



a



b



c



d

18

Explains the properties and uses of alcohols.

يفسر خواص الكحولات واستعمالاتها

Which of the following is a toxic compound used in the manufacture of pesticides and as a solvent for plastics?

أي مما يلى مركب سام ويستخدم في صناعة المبيدات الحشرية و مذيب للمواد البلاستيكية



|              |              |   |
|--------------|--------------|---|
| methanol     | ميثanol      | A |
| ethanol      | إيثanol      | B |
| 2-butanol    | 2-بيوتانول   | C |
| cyclohexanol | هكسانول حلقي | D |

19

Draw the structure of an alcohol given its name

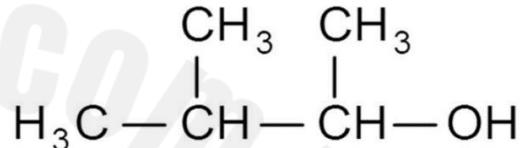
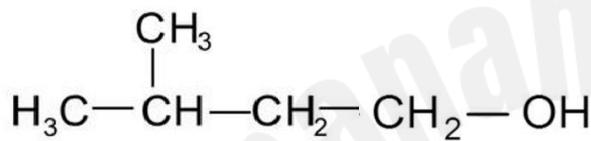
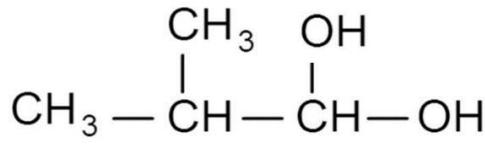
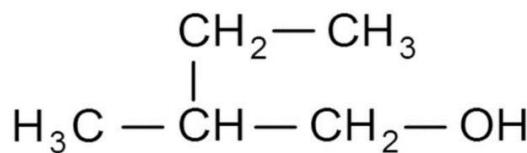
يمثل الصيغة البنائية للكحولات بالاعتماد على تسمية المركب العضوي

What is the structural formula of the compound

ما الصيغة البنائية للمركب

2-methyl-1-butanol

2-ميثيل-1-بيوتانول



20

Define ether while classifying it into symmetrical and asymmetrical ethers

يعرف الايثرات مصنفًا إياها ما بين إيثرات متتماثلة او غير متتماثلة

أي مما يلي هو ايثر متماطل؟ Which of the following is symmetric ether?

|  |   |
|--|---|
| $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ | 1 |
| $\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_3$                       | 2 |
| $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_3$   | 3 |
| $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_3$            | 4 |

|           |           |   |
|-----------|-----------|---|
| 2 and 4   | 4 و 2     | a |
| 1 and 3   | 3 و 1     | b |
| 2,3 and 4 | 4 و 3 و 2 | c |
| 1,2 and 3 | 3 و 2 و 1 | d |

21

Mention some uses of amines and uses of amides

يذكر بعض استخدامات الأمينات واستخدامات الأميدات

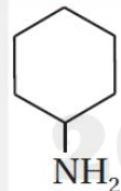
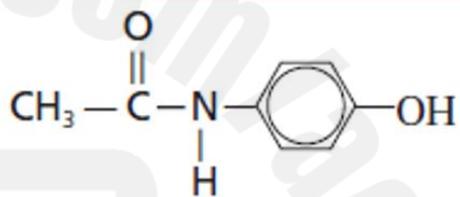
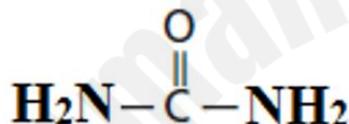
Which of the following is used in the manufacture of painkillers?

i



اي مما يلي يستخدم في صناعة الادوية المسكن للالم

يذكر بعض استخدامات الأمينات واستخدامات الأميدات



DRAFT

22

Compare and contrast aldehydes and ketones

يقارن ويقابل بين الألدهيدات والكيتونات

Compounds A and B have the same molecular formula  $C_3H_6O$ , ولكن المركب A أكثر نشاطاً من المركب B ، أي من التوقعات الآتية صحيحة ؟  
Which of the following predictions is correct?

| نوع المركب<br>Compound Type<br>B | نوع المركب<br>Compound Type<br>A |   |
|----------------------------------|----------------------------------|---|
| كيتون<br>Ketone                  | الدهيد<br>Aldehyde               | 1 |
| الدهيد<br>Aldehyde               | كيتون<br>Ketone                  | 2 |
| استر<br>Ester                    | حمض كربوكسيلى<br>Carboxylic acid | 3 |
| حمض كربوكسيلى<br>Carboxylic acid | استر<br>Ester                    | 4 |

|   |   |
|---|---|
| 1 | a |
| 2 | b |
| 3 | c |
| 4 | d |

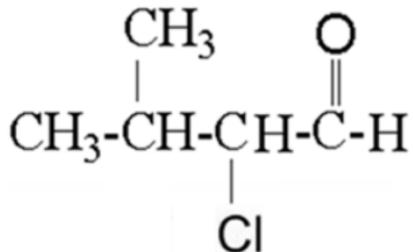
23

Use the IUPAC system to name aldehydes and ketones

يُوظف نظام IUPAC لتسمية الألدهيدات والكيتونات

What is the correct name for the compound shown in the figure below?

ما الاسم الصحيح للمركب الموضح بالشكل أدناه؟



( 3 – methyl – 2 – chloro butanone )

( 3 – ميثل – 2 – كلورو بيوتانون )

a

( 2 – chloro – 3 – methyl butanone )

( 2 – كلورو – 3 – ميثل بيوتانون )

b

( 2 – chloro – 3 – methyl butanal )

( 2 – كلورو – 3 – ميثل بيوتانال )

c

( 3 – chloro – 2 – methyl butanal )

( 3 – كلورو – 2 – ميثل بيوتانال )

d

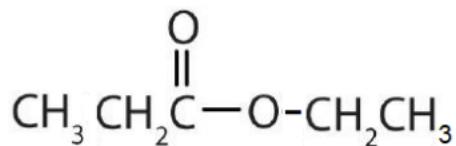
24

Use the IUPAC system to name esters

يُوظف نظام IUPAC لتسمية الإسترات

Using IUPAC rules, what is the name of the following compound?

مستخدماً قواعد تسمية IUPAC ما اسم المركب التالي؟



|                  |                    |     |
|------------------|--------------------|-----|
| Ethyl Propanoate | بروبانوات الإيثيل  | (a) |
| Butyl Propanoate | بروبانوات البيوتيل | (b) |
| Propyl Ethanoate | إيثانوات البروبيل  | (c) |
| Ethyl Ethanoate  | إيثانوات الإيثيل   | (d) |

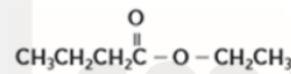
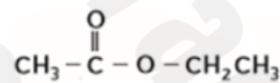
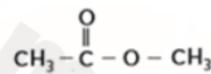
25

Write an equation for the reaction of alcohols with carboxylic acids to form esters  
(condensation reaction)

يكتب معادلة تفاعل الكحول مع الأحماض الكربوكسيلية لتكوين الإسترات  
(تفاعل التكتيف )

Which of the following Esters results from a condensation reaction between Ethanol and Butanoic acid?

أي من الاسترات التالية ينتج من تفاعل تكتيف بين  
الإيثانول وحمض البيوتانويك؟



a

b

c

d

د/ أكرم البحيري

مع تمنياتي للجميع بالنجاح والتوفيق

D نموذج