



وزارة التربية والتعليم

MINISTRY OF EDUCATION

الجمعية الأردنية / العين

سلسلة أسئلة الامتحانات السابقة

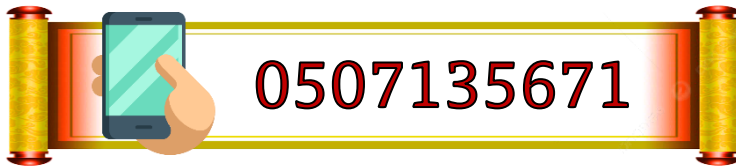
الهيدروكربونات

الصف الثاني عشر متقدم

الفصل الدراسي الثاني

اعداد الاستاذ:

اياد احمد الطيبي



0507135671

أسئلة الاختيار من متعدد



(عام - فصل أول 2024)

ما المادة الأولية في صناعة الطبقات غير اللاصقة في أدوات الطهي؟



What is the raw material used in the production of non-stick coatings for cookware? (General - First Term 2024)

1



-C الأنيلين

-A رباعي كلورو إيثن

-D كلوريد الإيثيل

-B رباعي فلورو إيثن

A. Tetrachloroethene

B. Tetrafluoroethene

C. Aniline

D. Ethyl chloride

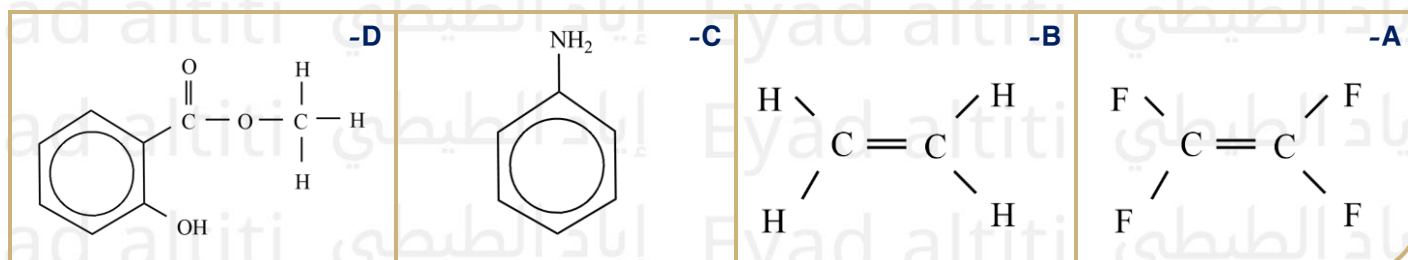
(عام - فصل أول 2022)

أي الصيغ البنائية التالية تمثل الهالوكربونات؟



Which of the following structural formulas represents halocarbons? (General - First Term 2022)

2



ما المشتق الهيدروكربوني الذي يستخدم في صناعة الطبقات غير اللاصقة في الأواني؟

(عام - فصل أول 2023)



Which hydrocarbon derivative is used in the production of non-stick coatings for cookware? (General - First Term 2023)

3



-D بيوتات الإيثيل

-C الأنيلين

-B رباعي فلورو إيثن

-A الثيول

A. Thiol

B. Tetrafluoroethene

C. Aniline

D. Ethyl butanoate



(متقدم -2023)

أي العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بهاليدات الألكيل في الجدول أدناه؟

Which of the following statements is correct regarding the alkyl halides in the table below?

4

1- فلورو بنتان 1 – fluoropentane	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{F}$
1- كلورو بنتان 1 – Chloropentane	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$
1-برومو بنتان 1 – bromopentane	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$
1- يودو بنتان 1 – Iodoopentane	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{I}$

A- درجة غليان 1- يودو بنتان هي الأقل بين المركبات الأربعة

The boiling point of 1-iodopentane is the lowest among the four compounds.

B- درجة غليان 1- فلورو بنتان هي الأعلى بين المركبات الأربعة.

The boiling point of 1-fluoropentane is the highest among the four compounds.

C- يكون تجاذب الأقطاب المؤقتة في 1-يودو بنتان أقوى ما يمكن

The temporary dipole (London dispersion) forces in 1-iodopentane are the strongest.

D- يكون تجاذب الأقطاب المؤقتة في 1- كلورو بنتان أقوى ما يمكن.

D. The temporary dipole (London dispersion) forces in 1-iodopentane are the strongest.



ما المركب الذي يستخدم على نطاق واسع في صناعة حقائب التسوق والزجاجات البلاستيكية؟

Which compound is widely used in the manufacture of shopping bags and plastic bottles? (General – First Term 2023)

(عام – فصل أول 2023)

B- بولي بروبيلين Polypropylene

A- بوليستيرين Polystyrene

D- بولي كلوريد الفينيل Polyvinyl chloride

C- بولي إيثيلين Polyethylene

5



(تعويضي 2022)

أي المركبات التالية هو الأعلى في درجة الغليان؟

Which of the following compounds has the highest boiling point? (Make-up Exam 2022)

6

1- يودو بنتان 1-Iodopentane	1
1- فلورو بنتان 1-fluoropentane	2
1- برومو بنتان 1-bromopentane	3
1- كلورو بنتان 1-chloropentane	4

1 - A

2 - B

3 - C

4 - D



(تعويضي 2022)

ماذا ينتج عن تفاعل هاليد الألكيل مع الأمونيا (NH₃)؟What is produced from the reaction of an alkyl halide with NH₃ ammonia?

7

B- كحول Alcohol

A- إستر Ester

D- حمض كربوكسيلي Carboxylic acid

C- ألكيل أمين Alkyl amine



(متقدم 2022)

ماذا ينتج عن تفاعل هاليد الألكيل مع محلول قاعدي؟

What is produced from the reaction of an alkyl halide with a basic solution?

8

-B حمض كربوكسيلي Carboxylic acid

-A ألكيل أمين Alkyl amine

-D إستر Ester

-C كحول Alcohol

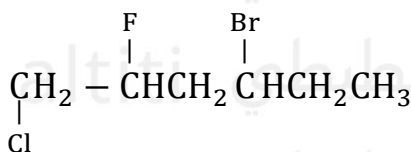


(متقدم 2022)

ما اسم المركب التالي تبعا لنظام IUPAC؟

What is the IUPAC name of the following compound?*

9



-A 1-كلورو - 2 - فلورو - 4 - برومو هكسان

1-chloro-2-fluoro-4-bromohexane

-B 4- برومو - 1 - كلورو - 2 - فلورو هكسان

4-bromo-1-chloro-2-fluorohexane

-C 6 - كلورو - 3 - برومو - 5 - فلورو هكسان

6-chloro-3-bromo-5-fluorohexane

-D 3 - برومو - 6 - كلورو - 5 - فلورو هكسان

3-bromo-6-chloro-5-fluorohexane

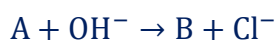
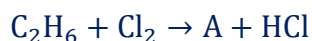


(متقدم 2021)

أي العبارات التالية غير صحيحة حول التفاعلات التالية؟

Which of the following statements is incorrect regarding the following reactions? (Advanced 2021)

10



-A كلا التفاعلين من تفاعلات الاستبدال

Both reactions are substitution reactions.

-B التفاعل الأول الذي ينتج A هو تفاعل لهجنة

The first reaction, which produces A, is a halogenation reaction

-C A كحول و B هاليد الألكيل. A is an alcohol and B is an alkyl halide.

-D B كحول و A هاليد الألكيل. B is an alcohol and A is an alkyl halide.



(متقدم 2021)

أي مما يلي هاليدات الألكيل؟

Which of the following is an alkyl halide? (Advanced 2021)

11

D	C	B	A
$\begin{array}{ccc} \text{H} & \text{H} & \\ & & \\ \text{H} - \text{C} - & \text{C} - \text{F} \\ & & \\ \text{H} & \text{H} & \end{array}$	$\begin{array}{cccc} \text{H} & \text{H} & \text{H} & \\ & & & \\ \text{H} - \text{C} - & \text{C} - \text{C} - \text{O} - \text{H} \\ & & & \\ \text{H} & \text{H} & \text{H} & \end{array}$		$\begin{array}{ccc} \text{H} & \text{F} & \text{H} \\ & & \\ \text{H} - \text{C} - & \text{C} - \text{C} - \text{F} \\ & & \\ \text{H} & \text{H} & \text{H} \end{array}$
B -D	B و D -C	A و D -B	A و C و D -A

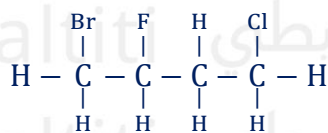


(تعويضي 2022)

ما اسم المركب التالي تبعاً لنظام IUPAC؟

12

What is the IUPAC name of the following compound?



A - 1-كلورو - 3 - فلورو - 4 - بروموبوتان

1-chloro-3-fluoro-4-bromobutane

B - 4- برومو - 1 - كلورو - 3 - فلوروبوتان

4-bromo-1-chloro-3-fluorobutane

C - 1-كلورو - 4 - برومو - 3 - فلوروبوتان

D - 1- برومو - 4 - كلورو - 2 - فلوروبوتان

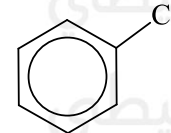


أي التالية مثال على مركب عضوي يحتوي على هالوجين مرتبط تساهمياً مع مجموعة ألكيل؟

(متقدم 2018)

13

Which of the following is an example of an organic compound containing a halogen covalently bonded to an alkyl group?



لماذا تزداد درجة غليان هاليدات الألكيل عند الانتقال من الفلور إلى الكلور والبروم واليود؟

(متقدم 2018)

14

Why does the boiling point of alkyl halides increase when moving from fluorine to chlorine, bromine, and iodine?

A- بسبب زيادة عدد الإلكترونات البعيدة عن نواة ذرة الهالوجين.

Because the number of electrons far from the nucleus of the halogen atom increases

B- بسبب نقصان عدد الإلكترونات البعيدة عن نواة ذرة الهالوجين

) Because the number of electrons far from the nucleus of the halogen atom decreases

C- بسبب عدم تكوين هاليدات الألكيل ثنائيات أقطاب مؤقتة تحتاج طاقة أكبر لفصلها

Because alkyl halides do not form temporary dipoles that require more energy to separate

D- بسبب نقصان حجم ذرة الهالوجين



(متقدم 2018)

أي من المركبات العضوية التالية من هاليدات الأريل؟

15

Which of the following organic compounds are aryl halides?

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHF}_2$	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{F} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$		
D	C	B	A



(متقدم 2018)

أي مركب مما يلي له أعلى درجة غليان؟

16

Which of the following compounds has the highest boiling point?

- A 1-فلوروبنتان 1-fluoropentane
-B 1-كلوروبنتان 1-chloropentane
-C 1-يودوبنتان 1-iodopentane
-D 1-بروموبنتان 1-bromopentane



(وزارة - متقدم 2017)

ما نوع المركب الذي ينتج من تفاعل هاليد الألكيل مع محلول قاعدي؟

17

What type of compound is produced from the reaction of an alkyl halide with a basic solution?

- A إيثر Ether
-B كحول Alcohol
-C أمين Amine
-D ألكين Alkene



(وزارة - متقدم 2017)

أي المركبات التالية هو الأعلى في درجة الغليان:

18

- A 1-يودو بنتان
-B 1-فلورو بنتان
-C 1-برومو بنتان
-D كلورو بنتان



(وزارة - متقدم 2017)

ما الصيغة العامة لهاليدات الألكيل؟

19

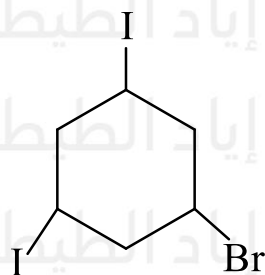
- A $\text{R}-\text{NH}_2$
-B $\text{R}-\text{X}$
-C $\text{R}-\text{OH}$
-D $\text{R}-\text{O}-\text{R}^2$



(وزارة - متقدم 2017)

ما الاسم الصحيح للمركب الموضح بالشكل أدناه؟

20



- A 1,3-ثنائي يودو - 5 - برومو هكسان حلقي
-B 1,5-ثنائي يودو - 3 - برومو هكسان حلقي
-C 3-برومو - 5,3 - ثنائي يودو هكسان حلقي
-D 1-برومو - 5,3 - ثنائي يودو هكسان حلقي



(تدريبي مجلس 2017)

في مركبات هاليدات الألكيل وبازدياد حجم ذرة الهالوجين فإن:

In alkyl halides, as the size of the halogen atom increases: (Training Council 2017)

21

- A- درجة غليان هاليد الألكيل تزداد وكثافته تزداد
C- درجة غليان هاليد الألكيل تزداد وكثافته تقل
B- درجة غليان هاليد الألكيل تقل وكثافته تزداد
D- درجة غليان هاليد الألكيل تقل وكثافته تقل

- A- The boiling point of the alkyl halide increases and its density increases
B- The boiling point of the alkyl halide decreases and its density increases
C- The boiling point of the alkyl halide increases and its density decreases
D- The boiling point of the alkyl halide decreases and its density decreases



ما نوع المركب الذي ينتج من تفاعل هاليد الألكيل مع محلول قاعدي؟ (إعادة - متقدم - وزارة 2017)

What type of compound is produced from the reaction of an alkyl halide with a basic solution?

22

- A- إيثر Ether
B- أمين Amine
C- كحول Alcohol
D- كيتون Ketone

ما نوع التفاعل الذي تعبر عن المعادلة الآتية $C_2H_6 + Cl_2 \rightarrow C_2H_5Cl + HCl$ ؟ (إعادة - متقدم - وزارة 2017)

What type of reaction is represented by the following equation:

 $C_2H_6 + Cl_2 \rightarrow C_2H_5Cl + HCl$? (Repeat – Advanced – Ministry 2017)

23

- A- الإضافة Addition
B- الاستبدال Substitution
C- التكاثف Condensation
D- الحذف Elimination



(نهائي مجلس 2017)

هاليد ألكيل الأعلى في درجة الغليان هو:

The alkyl halide with the highest boiling point is: (Final Exam Council 2017)

24

- A- 1-فلوروبنتان
B- 1-كلوروبنتان
C- 1-بروموبنتان
D- 1-أيودوبنتان
- A- 1-fluoropentane
B- 1-chloropentane
C- 1-bromopentane
D- 1-iodopentane



(نهائي مجلس 2017)

أي المركبات العضوية التالية تؤثر في طبقة الأوزون؟

Which of the following organic compounds affects the ozone layer? (Final Exam Council 2017)

25

- A- Alcohols B- Ethers C- Chlorofluorocarbons (CFCs) D- Hydrofluorocarbon alkyls
- A- الكحولات B- الإيثرات C- الكلورفلوروكربون D- الهيدروفلوروكربون

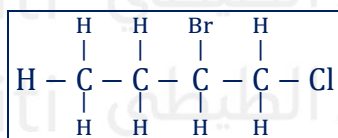


(وزارة - عام 2017)

الاسم الصحيح وفق قواعد تسمية (IUPAC) للصيغة البنائية المجاورة؟

The correct name according to IUPAC rules for the adjacent structural formula is: (Ministry – General 2017)

26



- A- 2 - برومو - 1 - كلورو بروتان
B- 2 - برومو - 1 - كلوروبيوتان
C- 3- برومو - 4 - كلوروبيوتان
D- بروميد كلوريد بيوتان

- A- 2-bromo-1-chloropropane
B- 2-bromo-1-chlorobutane
C- 3-bromo-4-chlorobutane
D- Bromide chloride butane



(تدريبي مجلس 2017)

عند تفاعل هاليد الألكيل مع محلول قاعدي وينتج:

When an alkyl halide reacts with a basic solution, it produces: (Training Council 2017)

27

- A- أمين B- هاليد الأربل C- إيثر D- كحول
- A- Amine B- Aryl halide C- Ether D- Alcohol



(تدريبي مجلس 2017)

المركب العضوي الذي يوفر سطحاً غير لاصق لأدوات المطبخ:

The organic compound that provides a non-stick surface for kitchen utensils: (Training Council 2017)

28

- A- كلوروفلوروكربون B- رباعي فلوروبولي ايثين C- هكسانول حلقي D- الجليسيرول
- A- Chlorofluorocarbon B- Polytetrafluoroethylene (PTFE) C- Cyclohexanol D- Glycerol



(تدريبى مجلس 2017)

المركب العضوي الذي يوفر سطحاً غير لاصق لأدوات المطبخ:

The organic compound that provides a non-stick surface for kitchen utensils:
(Training Council 2017)

29

- A- كلوروفلوروكربون
B- رباعي فلوروبولي ايثين
C- هكسانول حلقي
D- الجليسيرول
- A- Chlorofluorocarbon
B- Polytetrafluoroethylene (PTFE)
C- Cyclohexanol
D- Glycerol



(إعادة - عام - وزارة 2017)

ماذا ينتج عن تفاعل هاليد الألكيل مع مجموعة الهيدروكسيل؟

What is produced from the reaction of an alkyl halide with a hydroxyl group?

30

- A- كحول
B- إيثر
C- أمين
D- إستر
- A- Alcohol
B- Ether
C- Amine
D- Ester



(إعادة - عام - وزارة 2017)

أي من هاليدات الألكيل التالية له أعلى درجة غليان؟

Which of the following alkyl halides has the highest boiling point?

31

- A- 1- يودو بنتان
B- 1- يرومو بنتان
C- 1- كلورو بنتان
D- 1- فلورو بنتان
- A- 1-iodopentane
B- 1-bromopentane
C- 1-chloropentane
D- 1-fluoropentane



(نهائى 2011)

أي تفاعل عضوي تحل فيه ذرة كلور محل ذرة الهيدروجين؟

Which organic reaction involves a chlorine atom replacing a hydrogen atom?
(Final 2011)

32

- A- إضافة
B- تكاثف
C- حذف
D- استبدال
- A- Addition
B- Condensation
C- Elimination
D- Substitution



(مؤجل 2012)

أي هاليدات الألكيل التالية لا يحتوي على ذرات هيدروجين؟

Which of the following alkyl halides does NOT contain hydrogen atoms?
(Postponed 2012)

33

- A- ثلاثي كلورو فلورو ميثان
B- 2,1- ثنائي برومو بروبان
C- هالوثان
D- 2- يودو بروبان
- A- Trichlorofluoromethane
B- 2,1-dibromopropane
C- Halothane
D- 2-iodopropane



(تدريبي 2013)

ما المركب الذي يستخدم في التبريد في الثلاجات والمكيفات:

Which compound is used as a refrigerant in refrigerators and air conditioners?

(Training 2013)

A- Chlorofluorocarbon (CFC)

B- Ethanol

C- Acetone

D- Methane

 C_3H_4 -D C_2H_4 -C $CHCl_3$ -B $FCCl_3$ -A

34



(تدريبي 2011)

أي المركبات التالية يهاجم طبقة الأوزون في طبقات الجو العليا؟

Which of the following compounds attacks the ozone layer in the upper atmosphere?

A- ثنائي كلورو ثنائي فلورو ميثان Dichlorodifluoromethane

B- رباعي كلورو ميثان Carbon tetrachloride

C- رباعي فلورو إيثنين Tetrafluoroethene

D- بولي كلوريد الفينيل Polyvinyl chloride

35



(إعادة - علم - وزارة 2017)

أي من المركبات التالية ليس مثلاً على هاليدات الألكيل؟

Which of the following compounds is NOT an example of an alkyl halide?

A- الكلوروميثان Chloromethane

B- هيدروفلوروكربون Hydrofluorocarbon

C- الهالوثان Halothane

D- الميثان Methane

36



(تدريبي مجلس 2017)

ما المعادلة التي تمثل تفاعل هلجنة من المعادلات الآتية؟

Which equation represents a halogenation reaction from the following equations?

A- $C_2H_6 + Cl_2 \rightarrow C_2H_5Cl + HCl$ B- $CH_3(CH_2)_6CH_2Br + NH_3 \rightarrow CH_3(CH_2)_6CH_2NH_2 + HBr$ C- $CH_3CH_2Cl + OH^- \rightarrow CH_3CH_2OH + Cl^-$ D- $C_2H_4 + H_2 \rightarrow C_2H_6$

37



(تدريبي 2008)

المركب الذي يهاجم الأوزون في طبقات الجو العليا هو:

The compound that attacks the ozone layer in the upper atmosphere is: (Training 2008)

A- بولي كلوريد الفينيل (PVC) Polyvinyl chloride

B- رباعي كلورو ميثان Carbon tetrachloride

C- التيفلون Teflon

D- الفريون (CFC) Freon

38



(تدريبي 2008)

التفاعل الذي يمثل تفاعل هالجنة احادية هو:

39

The reaction that represents monohalogenation is:



(نهائي 2016)

أي الصيغ التالية تمثل هاليدات الألكيل؟

40

Which of the following formulas represents alkyl halides? (Final 2016)



(متقدم - 2023)

يكون الإيثر أكثر قابلية للتطاير ودرجة غليانه أقل من الكحولات المساوية له في الكتلة الجزيئية والحجم ما الذي يُفسر هذه الخصائص؟

41

Ethers are more volatile and have lower boiling points than alcohols with the same molecular mass and size. What explains these properties? (Advanced – 2023)

A- فقط 1

B- فقط 2

C- 1 و 2

D- 2 و 3

1 عدم وجود ذرات هيدروجين مرتبطة مع ذرة الأكسجين في الإيثر

Ethers have no hydrogen atoms bonded to the oxygen atom

2 لا يمكن لجزيئات الإيثر تكوين روابط هيدروجينية بين بعضها البعض

Ether's molecules cannot form hydrogen bonds with each other

3 يُمكن لذرة الأكسجين في الإيثر أن ترتبط مع ذرات الهيدروجين من جزيئات الماء

The oxygen atom in ether can bond with hydrogen atoms of water molecules



فيما يتعلق بالمركبات في الجدول أدناه، أي مما يأتي صحيح؟ (مستخدماً قواعد IUPAC)

42

Regarding the compounds in the table below, which of the following is correct (using IUPAC rules)? (Advanced – 2023)

(متقدم - 2023)

1	2	3	4
$\text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$		$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{H} \\ & & \\ \text{H} - \text{C} - & \text{C} - & \text{C} - \text{H} \\ & & \\ \text{OH} & \text{OH} & \text{OH} \end{array}$	

C- المركب (3) يُسمى 1,2,3- بروبان تريول

D- المركب (4) يُسمى ثنائي بنتيل حلقى إيثر

A- المركب (1) يُسمى إيثيل بيوتيل إيثر

B- المركب (2) يسمى بنتانول حلقى

A. Compound (1) is named ethyl butyl ether

B. Compound (2) is named cyclopentanol

C. Compound (3) is named 1,2,3-propanetriol

D. Compound (4) is named dipentyl cyclic ether



عندما تحل مجموعتان عضويتان تتكون كل منهما من سلسلة أليفاتية من ذرات الكربون محل ذرتي هيدروجين في جزيء الأمونيا فإنه ينتج.....؟

(مقدم - 2023)

When two organic groups, each consisting of an aliphatic carbon chain, replace two hydrogen atoms in an ammonia molecule, what is formed? (Introductory – 2023)

43

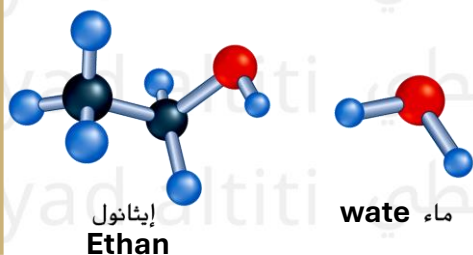
- A. Primary amine B. Secondary amine C. Tertiary amine D. Aromatic amine



من الشكل أدناه، فإن زاوية الرابطة التساهمية من الأكسجين في الإيثانول تساوي تقريباً زاوية الرابطة التساهمية من الأكسجين في الماء، أي مما يأتي ليست من خصائص الكحولات؟ (متقدم 2022)

From the figure below, the covalent bond angle around oxygen in ethanol is approximately equal to the covalent bond angle around oxygen in water. Which of the following is NOT a property of alcohols? (Advanced – 2022)

44



- A- تكون مجموعة الهيدروكسيل في جزيئات الكحولات متوسطة القطبية
B- تتكون روابط هيدروجينية بين جزيئات الكحولات
C- تكون درجات غليان الكحولات أعلى من درجات غليان الألكانات المماثلة لها بالشكل والحجم
D- تتكون مجموعة الهيدروكسيل في الكحولات غير قطبية.

- A. The hydroxyl group in alcohol molecules is moderately polar.
B. Hydrogen bonds form between alcohol molecules.
C. The boiling points of alcohols are higher than those of alkanes with similar shape and size.
D. The hydroxyl group in alcohols is non-polar.



ما المركبات العضوية التي تحتوي على ذرة نيتروجين واحدة أو أكثر مرتبطة مع ذرات الكربون في سلاسل أليفاتية في حلقات أروماتية؟ (متقدم 2022)

(متقدم 2022)

Which organic compounds contain one or more nitrogen atoms bonded to carbon atoms in aliphatic chains or aromatic rings? (Advanced – 2022)

45

- A- الكحولات Alcohols B- الأمينات Amines
C- الإيثرات Ethers D- الألدهيدات Aldehydes

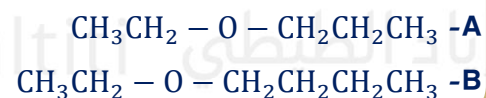
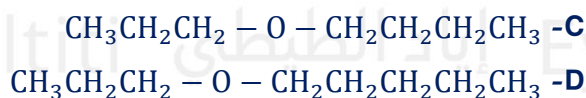
(متقدم 2022)

أي من الصيغ البنائية تمثل المركب: بيوتيل بروبييل إيثر؟



“Which of the following structural formulas represents the compound: butyl propyl ether?” (Advanced 2022)

46



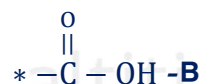
(تعويضي 2022)

ما الصيغة العامة للأمينات؟



What is the general formula for amines? (Make-up Exam 2022)

47



(متقدم 2021)

ادرس الصيغ المبينة أدناه أي العبارات التالية غير صحيحة؟

Study the formulas shown below. Which of the following statements is incorrect? (Advanced 2021)

48



-A درجة غليان الصيغة A أقل من درجة غليان الصيغة B

The boiling point of Formula A is lower than the boiling point of Formula B.

-B كلاهما لهما نفس الكتلة الجزيئية Both have the same molecular mass

-C كلاهما لهما نفس الصيغة الكيميائية C₂H₆O Both have the same chemical formula

-D الصيغة A تكون روابط هيدروجينية بينما الصيغة B لا تكون A. B..

D. Formula A forms hydrogen bonds, while Formula B does not.

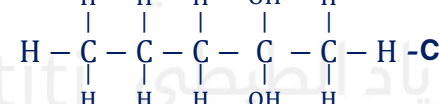
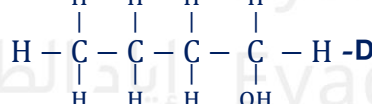
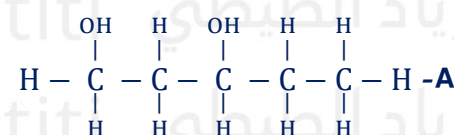
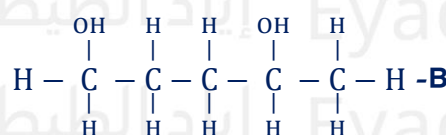
(متقدم 2021)

أي مما يلي هو 4,1 بنتاندايول؟



Which of the following is 1,4-pentanediol? (Advanced 2021)

49

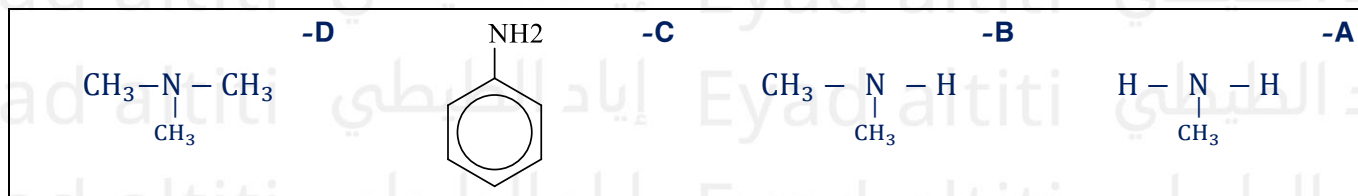


أي من الصيغ التالية تمثل أمين ثانوي؟

(متقدم 2021)

Which of the following formulas represents a secondary amine? (Advanced 2021)

50

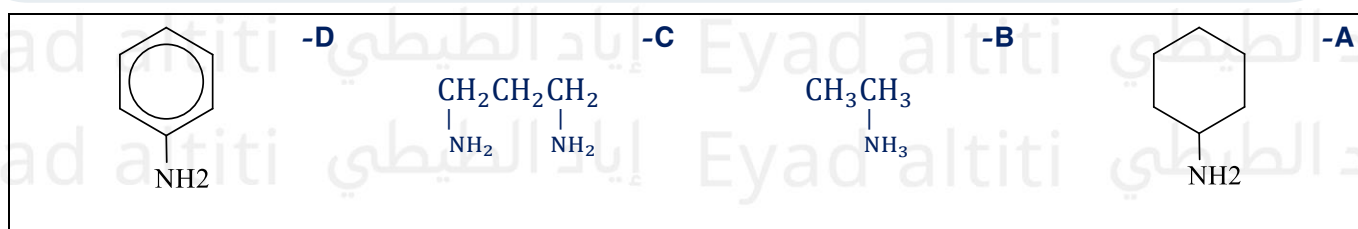


أي من الصيغ التالية تمثل الأنيلين؟

(متقدم 2020)

Which of the following formulas represents aniline? (Advanced 2020)

51



ما المجموعة الوظيفية التي توجد في الكحولات؟

(متقدم 2020)

What is the functional group found in alcohols? (Advanced 2020)

52

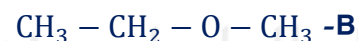
D	C	B	A
-X	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ -\text{C} - \text{OH} \end{array}$	-OH	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ -\text{C} - \text{H} \end{array}$

أي الصيغ البنائية التالية تمثل المركب: بيوتيل ميثيل إيثر؟

(متقدم 2020)

Which of the following structural formulas represents the compound: butyl methyl ether? (Advanced 2020)

53



لماذا يمتزج الإيثانول كلياً مع الماء؟

(تعويضي 2022)

Why is ethanol completely miscible with water?

54

-A لأن الإيثانول قطبي بينما الماء غير قطبي

-B لأن الإيثانول غير قطبي بينما الماء قطبي

-C لأن مجموعة الهيدروكسيل في جزيئات الإيثانول غير قطبية

-D لأن جزيئات الإيثانول تكون روابط هيدروجينية مع جزيئات الماء.

- A. Because ethanol is polar while water is non-polar.
B. Because ethanol is non-polar while water is polar.
C. Because the hydroxyl group in ethanol molecules is non-polar.
D. Because ethanol molecules form hydrogen bonds with water molecules.

أي الصيغ التالية تمثل المركب: بيوتيل إيثيل إيثر؟

(تعويضي 2022)

Which of the following formulas represents the compound: butyl ethyl ether?

(Make-up Exam 2022)

55



أي مما يلي يعتبر مثلاً على الأمينات؟

(تعليم مستمر - 2020)

Which of the following is an example of amines? (Continuing Education 2020)

56



أي مما يلي يعتبر مثلاً على الكحولات؟

(تعليم مستمر - 2020)

Which of the following is an example of alcohols? (Continuing Education 2020)

57



ما الصيغة العامة للكحولات؟

(متقدم 2018)

What is the general formula for alcohols? (Advanced 2018)"

58





لماذا تكون درجات غليان الكحولات أعلى من درجات غليان الهيدروكربونات الممتثلة لها في الحجم؟

(متقدم 2020)

Why are the boiling points of alcohols higher than those of hydrocarbons of similar size? (Advanced 2020)

59

A- يمكن لجزيئات الكحولات تكوين روابط هيدروجينية بين بعضها البعض

B- الكحولات مركبات عضوية غير قطبية

C- قوى التجاذب بين جزيئات الكحولات أضعف من قوى التجاذب بين جزيئات الهيدروكربونات

D- قطبية الكحولات أضعف من قطبية الهيدروكربونات.

- A. Alcohol molecules can form hydrogen bonds with each other.
B. Alcohols are non-polar organic compounds.
C. The attractive forces between alcohol molecules are weaker than those between hydrocarbon molecules.
D. The polarity of alcohols is weaker than the polarity of hydrocarbons



لا ترتبط ذرة الأكسجين بذرة هيدروجين في جزيء الإيثر، ما أثر ذلك على خصائص الإيثر؟

(متقدم 2020)

In an ether molecule, the oxygen atom is not bonded to a hydrogen atom. What is the effect of this on the properties of ether? (Advanced 2020)

60

A- يمكن لجزيئاته تكوين روابط هيدروجينية بين بعضها البعض

B- يكون أقل قابلية للتطاير

C- تكون درجة غليانه أعلى الكحولات المساوية له في الكتلة والحجم

D- يكون أقل قابلية للذوبان في الماء من الكحولات.

- A. Its molecules can form hydrogen bonds with each other.
B. It is less volatile.
C. Its boiling point is higher than alcohols of similar mass and size.
D. It is less soluble in water than alcohols.



(متقدم 2020)

أي الصيغ التالية تمثل هكسيل حلقي أمين؟

Which of the following formulas represents cyclohexylamine? (Advanced 2020)

61

D	C	B	A



لماذا يمتلك الإيثانول: $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ درجة غليان أعلى بكثير من ثنائي ميثيل إيثر

(متقدم 2018)

$\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_3$ على الرغم من أن كتليهما الجزيئية متساوية تقريباً؟

Why does ethanol ($\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$) have a much higher boiling point than dimethyl ether ($\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$), even though their molecular masses are nearly equal? (Advanced 2018)

62

- A- لوجود ذرات هيدروجين مرتبطة مع ذرات أكسجين في الإيثانول.
B- لأن جزيئات الإيثانول لا تكون روابط هيدروجينية مع بعضها البعض.
C- لأن ثنائي ميثيل إيثر أبسط إيثر موجود.
D- لأن الإيثانول ينتج عن تخمر السكريات بينما الإيثر لا ينتج.

- A) Because hydrogen atoms are bonded to oxygen atoms in ethanol.
B) Because ethanol molecules do not form hydrogen bonds with each other.
C) Because dimethyl ether is the simplest ether.
D) Because ethanol is produced by fermentation of sugars while ether is not.

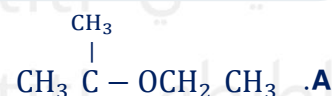


(وزارة - متقدم 2017)

ما صيغة: إيثيل بيوتيل إيثر؟

What is the formula of ethyl butyl ether? (Ministry – Advanced 2017)

63

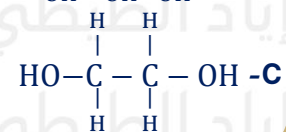
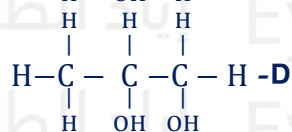
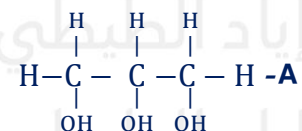
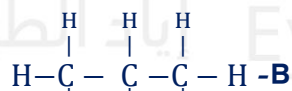


(وزارة - متقدم 2017)

أي الصيغ التالية تمثل الكحول المعروف بالاسم الشائع (الجليسرول)؟

Which of the following formulas represents the alcohol commonly known by the common name glycerol? (Ministry – Advanced 2017)

64



(وزارة - متقدم 2017)

ما وجه الاختلاف بين الإيثانول والماء؟

65

What is the difference between ethanol and water? (Ministry – Advanced 2017)

B- مجموعة الهيدروكسيل متوسطة القطبية

A- زاوية الرابطة التساهمية من الأكسجين

D- الإيثانول مركب عضوي والماء غير عضوي

C- يتكون بين جزيئاته روابط هيدروجينية

A- The covalent bond angle around the oxygen atom

B- The hydroxyl group is moderately polar

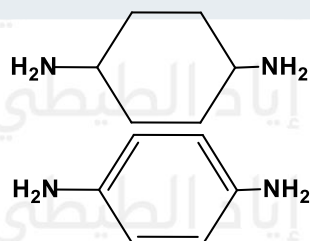
C- Hydrogen bonds form between their molecules

D- Ethanol is an organic compound, while water is inorganic

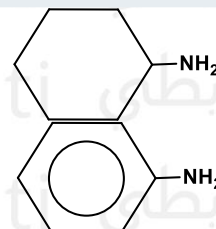
(متقدم 2017)

ما الصيغة البنائية الصحيحة للأنيلين؟

66



-B



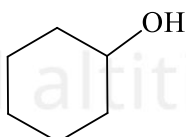
-A

(وزارة - متقدم 2017)

ما الاسم الصحيح للمركب المبين في الصيغة بالشكل المقابل؟

67

What is the correct name of the compound shown in the structural formula in the adjacent figure? (Ministry – Advanced 2017)



B- هكسانول حلقي Cyclohexanol

A- بنتانول حلقي Cyclopentanol

D- بيوتانول حلقي Cyclobutanol

C- هيدروكسي بنزين Hydroxybenzene

(متقدم 2020)

لا ترتبط ذرة الأكسجين بذرة هيدروجين في جزيء الإيثر، ما أثر ذلك على خصائص الإيثر؟

68

In an ether molecule, the oxygen atom is not bonded to a hydrogen atom. What is the effect of this on the properties of ether? (Advanced 2020)

A- يمكن لجزيئاته تكوين روابط هيدروجينية بين بعضها بعض

B- يكون أقل قابلية للتطاير

C- تكون درجة غليانه أعلى من الكحولات المساوية له في الكتلة والحجم

D- يكون أقل قابلية للذوبان في الماء من الكحولات

A. Its molecules can form hydrogen bonds with each other.

B. It is less volatile.

C. Its boiling point is higher than alcohols of similar mass and size.

D. It is less soluble in water than alcohols

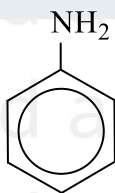
(متقدم 2018)

ماذا يمثل المركب التالي؟

69



What does the following compound represent? (Advanced 2018)



Aniline أنيلين -B

Ether إيثر -A

Halo (halogen) group هالو كربون -D Secondary amine أمين ثانوي -C

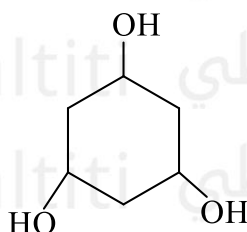
(متقدم 2018)

ما اسم المركب التالي وفق قواعد IUPAC؟

70



What is the IUPAC name of the following compound? (Advanced 2018)



1,3,5-cyclohexanetriol تريول هكسان حلقي -A

1,3,5-hexanol هكسانول -B

1,3,5-trioxyhexane هكسان ثلاثي أوكسي -C

2,4,6-cyclohexanetriol تريول هكسان حلقي -D

ما السبب في أن جزيئات ثنائي إيثيل أكثر قابلية للتطاير من الكحولات المساوية لها في الكتلة

الجزيئية؟

71



Why are diethyl ether molecules more volatile than alcohols with the same molecular mass? (Advanced 2018)

(متقدم 2018)

A- يمكن لجزيئات ثنائي إيثيل إيثر كوين روابط هيدروجينية

Diethyl ether molecules can form hydrogen bonds

B- لوجود ذرة الأكسجين في الإيثر Because oxygen is present in the ether

C- لوجود مجموعتي إيثيل متماثلين فيه Because it contains two identical ethyl groups

D- لعدم وجود ذرات هيدروجين مرتبطة مع الأكسجين في الإيثر

Because there are no hydrogen atoms bonded to oxygen in ether

(متقدم 2018)

ما اسم المجموعة الوظيفية -OH:-

72



What is the name of the functional group -OH? (Advanced 2018)

Hydroxyl group مجموعة هيدروكسيل -B

Carboxyl group مجموعة كربوكسيل -A

Carbonyl group مجموعة كربونيل -D

Oxide group مجموعة أكسيد -C

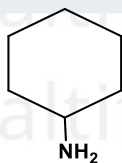


(متقدم 2018)

ماذا يمثل المركب التالي:

73

What does the following compound represent? (Advanced 2018)



Primary amine -C أمين أولي

Aniline -A أنيلين

Tertiary amine -D أمين ثلاثي

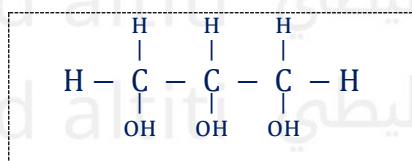
Secondary amine -B أمين ثانوي



(متقدم 2018)

ما اسم المركب التالي وفق قاعدة IUPAC:

74



3,2,1 -B - بروبانول

3,2,1 -A - بروبان تريول

3,2,1 -D - بيوتان دايلول

3,2,1 -B - ثلاثي أوكسي بروبان



(وزارة - عام 2017)

الصيغة العامة للكحولات هي:

75

The general formula of alcohols is: (Ministry – General 2017)

R - X - D -D

R - NH₂ -C

R - O - R' -B

R - OH -A



(وزارة - عام 2017)

الاسم الصحيح وفق قواعد تسمية (IUPAC) للصيغة التالية: CH₃CH₂ - O - CH₃ هو؟

76

The correct name according to IUPAC rules for the following formula

CH₃CH₂-O-CH₃ is: (Ministry – General 2017)

-D ألكيل

-C ثنائي ميثيل إيثر

-B ثنائي إيثير إيثر

-A إيثير ميثيل إيثر

A- Ethyl methyl ether

B- Diethyl ether

C- Dimethyl ether

D- Alkyl



(وزارة - عام 2017)

الصيغة البنائية لمركب إيثير أمين هي:

77

The structural formula of ethylamine is: (Ministry – General 2017)

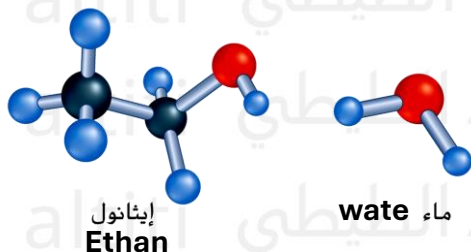
NH₂ - CH₂CH₂CH₃ -CCH₃ - NH₂ -ACH₃CH₂NH₂ -DNH₂ - CH₂CH₂ - NH₂ -B



أي مما يلي غير صحيح بالنسبة لكل من جزيئات الماء والإيثانول بالشكل المجاور:

(وزارة - عام 2017)

Which of the following is NOT correct for both water and ethanol molecules shown in the adjacent figure? (Ministry – General 2017)



- A- الزاوية بين الرابطة التساهمية للأكسجين مختلفة في كل منهما.
B- كلاهما مركب قطبي.
C- يمتزج الإيثانول مع الماء.
D- يتكون روابط هيدروجينية بين جزيئات كل منهما.

78

- A- The bond angle around oxygen is different in each of them.
B- Both are polar compounds.
C- Ethanol is miscible with water.
D- Hydrogen bonds form between molecules of each of them.



(إعادة - متقدم - وزارة 2017)

ما صيغة إيثيل بروبيل إيثر؟

What is the formula of ethyl propyl ether? (Repeat – Advanced – Ministry 2017)



79



ما المادة سريعة الاشتعال التي كانت تستخدم كمخدر في العمليات الجراحية؟

(إعادة - متقدم - وزارة 2017)

What is the flammable substance that was used as an anesthetic in surgical operations? (Repeat – Advanced – Ministry 2017)

D- رباعي فلورو إيثرين

C- ثنائي أيثيل إيثر

B- الإيثاين

A- إيثيل أمين

A- Ethylamine

B- Ethyne

C- Diethyl ether

D- Tetrafluoroethene

80



(إعادة - متقدم - وزارة 2017)

بالمقارنة مع الإيثرات، أي خصائص الكحولات التالية صحيحة؟

Which of the following is NOT correct for both water and ethanol molecules shown in the adjacent figure? (Ministry – General 2017)

81

-C الكحولات لها درجات غليان أقل من الإيثرات
-D الكحولات لا يتكون بين جزيئاتها روابط هيدروجينية

-A الكحولات أقل قابلية للتطاير من الإيثرات
-C الكحولات أقل ذائبية في الماء من الإيثرات

- A- Alcohols are less volatile than ethers
B- Alcohols have lower boiling points than ethers
C- Alcohols are less soluble in water than ethers
D- Hydrogen bonds do not form between alcohol molecules



المركبان B,A لهما نفس الصيغة الجزيئية، ودرجتا غليانها على الترتيب 24°C ، 78.3°C أي من

(الإعادة 2012)

التوقعات التالية صحيحة؟

Compounds A and B have the same molecular formula, and their boiling points are 78.3°C and -24°C respectively. Which of the following predictions is correct? (Repeat 2012)

82

- D B إيثر و A كحول
A- A and B are alcohols
C- A and B are ethers
-C A و B إيثرات
B- A is an ether and B is an alcohol
-B A إيثر و B كحول
D- B is an ether and A is an alcohol



(نهائي 2013)

أي صيغ المجموعات الوظيفية التالية تميز الإيثرات؟

Which of the following functional group formulas characterizes ethers? (Final 2013)

83

- D -O
-C -COOH
-B -COR
-A -NH₂



الاسم الصحيح وفق قواعد تسمية (IUPAC) للصيغة التالية: $\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3$

(إعادة - متقدم - وزارة 2017)

The correct name according to IUPAC rules for the following formula $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_3$ is: (Repeat – Advanced – Ministry 2017)

84

- D بروبان إيثر
A- Ethyl methyl ether
C- Dimethyl ether
-C ثنائي ميثيل إيثر
B- Diethyl ether
D- Propane ether
-B ثنائي إيثل إيثر
A- إيثل ميثيل

أي من التالية لا يعتبر من الكحولات؟

(إعادة - عام - وزارة 2017)

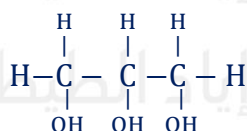


Which of the following is NOT considered an alcohol? (Repeat - General - Ministry 2017)

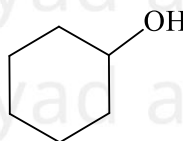
85



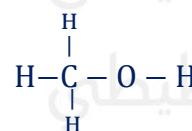
D



C



B



A

ما المجموعة الوظيفية للصيغة العامة $\text{R}-\text{NH}_2$ ؟

(إعادة - عام - وزارة 2017)

What is the functional group of the general formula $\text{R}-\text{NH}_2$? (Repeat - General - Ministry 2017)

86

-D كربونيل

-C أميد

-B أمينو

-A هيدروكسيل

A- Hydroxyl

B- Amino

C- Amide

D- Carbonyl

ما الصيغة العامة للإثيرات؟

(إعادة - متقدم - وزارة 2017)



What is the general formula of ethers? (Repeat - Advanced - Ministry 2017)

87



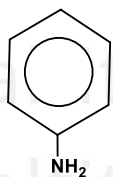
أي الصيغ التالية تمثل هكسيل أمين حلقي؟

(إعادة - متقدم - وزارة 2017)

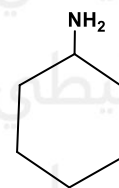
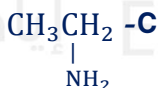


Which of the following formulas represents cyclohexylamine? (Repeat - Advanced - Ministry 2017)

88



-D



-A

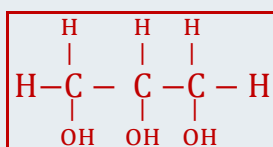
ما الاسم الصحيح للكحول المبين في الصيغة المقابلة؟

(إعادة - متقدم - وزارة 2017)



What is the correct name of the alcohol shown in the adjacent structural formula? (Repeat - Advanced - Ministry 2017)

89



-D 2 - بيوتانول

-B 2 - بروبانول

-C 2,1 - بروبانيدول

-A 3,2,1 - بروبان تريول

A- 1,2,3-propanetriol

B- 1,2-propanediol

C- 2-propanol

D- 2-butanol



(نهائي 2011)

أي المركبات التالية يحتوي على ثلاث مجموعات هيدروكسيل؟

90

Which of the following compounds contains three hydroxyl groups? (Final 2011)

-D 3- بنتانول

-C جليسرول

-B جليكول الإيثيلين

-A إيثانديول

A- Ethanediol

B- Ethylene glycol

C- Glycerol

D- 3-pentanol



(تدريبي 2011)

أي المواد التالية يذوب في الماء؟

91

Which of the following substances is soluble in water? (Training 2011)

-D إيثين

-C ثنائي ميثيل إيثر

-B بنتان

-A تولوين

A- Toluene

B- Pentane

C- Dimethyl ether

D- Ethene



(إعادة 2008)

يسمى المركب CH_3OCH_3 :

92

The compound CH_3OCH_3 is called: (Repeat 2008)

-D ميثانال

-C إيثيل إيثر

-B ثنائي ميثيل إيثر

-A ثنائي ميثيل كيتون

A- Dimethyl ketone

B- Dimethyl ether

C- Ethyl ether

D- Methanal



(تدريبي 2008)

المركب الأقل في درجة الغليان:

93

The compound with the lowest boiling point is: (Training 2008)

-D إيثان

-C البروبانول

-B حمض البروبانويك

-A 2,1- إيثاندايول

A- 1,2-ethanediol

B- Propanoic acid

C- Propanol

D- Ethane



(نهائي مجلس 2017)

أي الآتي يمثل المجموعة الوظيفية في الكحولات؟

94

Which of the following represents the functional group in alcohols?

(Final Exam Council 2017)

-D ألكيل

-C هالوجين

-B هيدروكسيل

-A أمين

A- Amine

B- Hydroxyl

C- Halogen

D- Alkyl

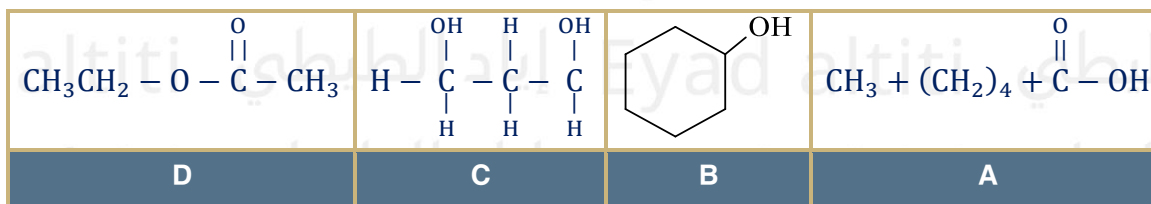


(متقدم 2019)

أي المركبات التالية يضم أكثر من مجموعة هيدروكسيل؟

Which of the following compounds contains more than one hydroxyl group?
(Advanced 2019)

95

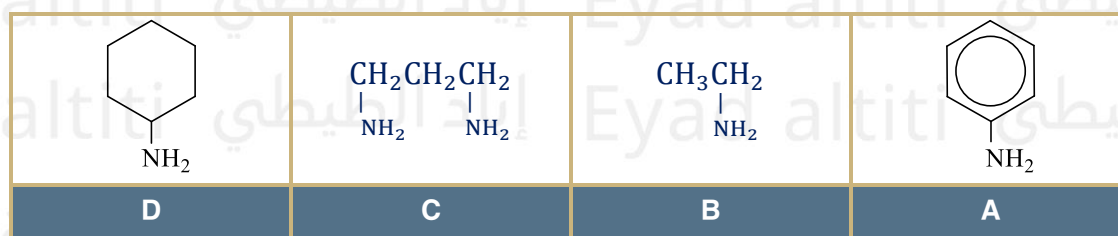


(متقدم 2019)

أي الصيغ التالية التي تمثل هكسيل أمين حلقي؟

Which of the following formulas represents cyclohexylamine? (Advanced 2019)

96



(نهائي مجلس 2017)

عند استبدال ذرتي هيدروجين في الأمونيا بمجموعتي ألكيل ينتج ...

When two hydrogen atoms in ammonia are replaced by alkyl groups, it produces ... (Final Exam Council 2017)

97

- A- أمين أولي B- أمين ثانوي C- أمين ثالثي D- أمونيا
- A- Primary amine B- Secondary amine C- Tertiary amine D- Ammonia



(نهائي مجلس 2017)

المركب العضوي الأكثر ذوباناً في الماء:

The most water-soluble organic compound: (Final Exam Council 2017)

98

- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ -C $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ -A
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$ -D $\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_3$ -B



(تدريب مجلس 2017)

الخاصية التي لا تنطبق على الإيثرت مقارنة بالكحولات:

The property that does NOT apply to ethers compared to alcohols is:
(Training Council 2017)

99

- A- قطبيتها أقل B- ذوبانها في الماء أقل C- درجات غليانها أكبر D- تطايرها أكبر
- A- Lower polarity B- Lower solubility in water C- Higher boiling points D- Higher volatility



(تدريبي مجلس 2017)

ما المركبات العضوية المسؤولة عن الرائحة الغير مقبولة للمخلوقات الميتة؟

Which organic compounds are responsible for the unpleasant odor of dead organisms? (Training Council 2017)

100

- A- Aryl halides B- Alcohols C- Amines D- Ethers
- A- هاليدات الأريل B- الكحولات C- الأمينات D- الإيثرات



(إعادة - عام - وزارة 2017)

ما الصيغة العامة للكحولات؟

What is the general formula of alcohols? (Repeat - General - Ministry 2017)

101

- R - X - D -D R - OH -C R - O - R' -B R - NH₂ -A



(نهائي 2012)

أي من المركبات التالية ينتج من تحلل البروتينات؟

Which of the following compounds is produced from the breakdown of proteins? (Final 2012)

102

- A- Ether B- Ester C- Amine D- Ketone
- A- إيثر B- إستر C- أمين D- كيتون



(نهائي 2016)

أي مما يلي صحيح لكل من الكحولات والإيثرات؟

Which of the following is correct for both alcohols and ethers? (Final 2016)

103

- A- Both form hydrogen bonds with themselves B- Both are nonpolar
- C- Both form hydrogen bonds with water D- Both contain a carbonyl group
- A- كلاهما يكون روابط هيدروجينية مع الماء B- كلاهما يكون روابط هيدروجينية مع نفسه
- C- كلاهما يحتوي على مجموعة كربونيل D- كلاهما غير قطبي



(نهائي 2015)

أي المركبات التالية تحتوي على مجموعتي ألكيل مرتبطين بذرة أكسجين واحدة؟

Which of the following compounds contains two alkyl groups bonded to a single oxygen atom? (Final 2015)

104

- A- Alcohols B- Ethers C- Aldehydes D- Ketones
- A- الكحولات B- الإيثرات C- الألكهيدات D- الكيتونات



(نهائي 2014)

أي من المركبات التالية يعتبر من الأمينات الثالثية؟

Which of the following compounds is a tertiary amine? (Final 2014)

105

- A- Methylamine B- Dimethylamine C- Ethyldimethylamine D- Ethylmethylamine
- A- ميثيل أمين B- ثنائي ميثيل أمين C- إيثيل ثنائي ميثيل أمين D- إيثيل ميثيل أمين



(نهائي 2014)

ما المجموعة الوظيفية الموجودة في الصيغة C_3H_8O : (Final 2014)

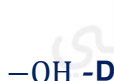
106

A- Hydroxyl group

B- Amino group

C- Carbonyl group

D- Carboxyl group



(تدريبي 2014)

ما الرابطة التي يعزى إليها ارتفاع درجة غليان الكحولات مقارنة بالإثيرات:

107

Which bond is responsible for the higher boiling point of alcohols compared to ethers? (Training 2014)

-D الهيدروجينية

-C التساهمية

-B الأيونية

-A قوى تشتت لندن

A- London dispersion forces

B- Ionic bonds

C- Covalent bonds

D- Hydrogen bonding



(عام - فصل أول 2022)

ما المجموعة الوظيفية في الكحولات؟

108

What is the functional group in alcohols? (General - First Term 2022)

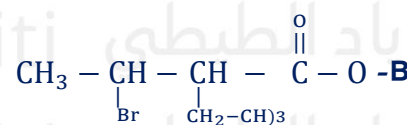
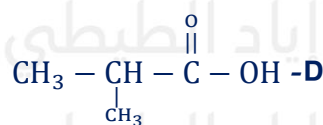
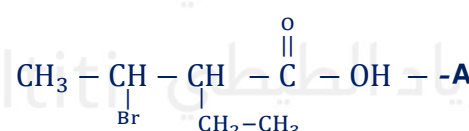
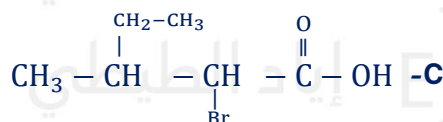


(متقدم 2023)

ما الصيغة البنائية للمركب (3- برومو - 2 - إيثيل حمض البيوتانويك):

109

What is the structural formula of the compound (3-bromo-2-ethylbutanoic acid)? (Advanced - 2023)





(متقدم 2022)

أي مما يأتي من خصائص الأحماض الكربوكسيلية.

Which of the following are properties of carboxylic acids? (Advanced – 2022)

- I. Non-polar and unreactive compounds
II. Can ionize in water
III. Contain only one carboxyl group

113

مركبات غير قطبية وغير نشطة	I
يمكن أن تتأين في الماء	II
تحتوي على مجموعة كربوكسيل واحدة فقط	III

A- I فقط

B- II فقط

C- I و II

D- II و III

A. I only

B. II only

C. I and II

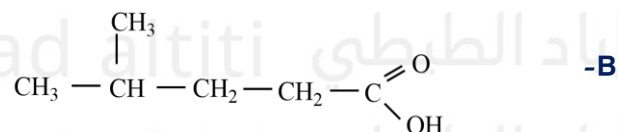
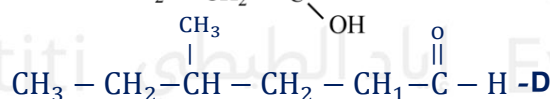
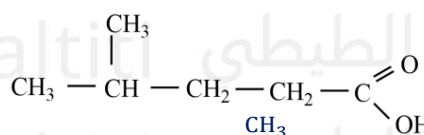
D. II and III



(متقدم 2022)

أي مما يأتي هو صيغة 4- ميثيل بنتانال؟

“Which of the following is the formula of 4-methylpentanal?” (Advanced 2022)



114



(متقدم 2022)

أي من الصيغ البنائية التالية تمثل المركب: ميثانوات الهكسيل؟

“Which of the following structural formulas represents the compound: hexyl methanoate?” (Advanced 2022)



115



(متقدم 2022)

أي من الصيغ البنائية التالية تمثل المركب: هكسانوات الميثيل؟

“Which of the following structural formulas represents the compound: methyl hexanoate?” (Advanced 2022)



116



(تعويضي 2022)

أي مما يأتي صحيح فيما يتعلق بالمركبات الواردة في الجدول أدناه؟

“Which of the following is correct regarding the compounds shown in the table below?” (Supplementary 2022)

117

$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{O} & & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{O} & - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & & \end{array}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{OCH}_2\text{CH}_3 \text{ -A}$
$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & & \text{O} & & & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - & \text{C} & - \text{N} & & \\ & & & & / & & \\ & \text{H} & & & \text{H} & & \end{array}$	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{O} & \text{H} & \text{H} & & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & & \end{array}$

-C المركب (C) ألدهيد ويسمى بيوتانال

-D المركب (D) أميد ويسمى إيثان أميد

-A المركب (A) كيتون ويسمى 2- هبتانون

-B المركب (B) إستر ويسمى ميثانوات الإيثيل

- A) Compound (A) is a ketone and is called 2-heptanone
B) Compound (B) is an ester and is called ethyl methanoate
C) Compound (C) is an aldehyde and is called butanal
D) Compound (D) is an amide and is called ethanamide



(تعويضي 2022)

أي مما يأتي ليست من خصائص الألدهيدات؟

Which of the following is NOT a property of aldehydes? (Make-up Exam 2022)

118

- A- الألدهيدات أقل قابلية للذوبان في الماء من الألكانات
B- لا يمكن لجزيئات الألدهيدات تشكيل روابط هيدروجينية بين بعضها البعض
C- درجات غليان الألدهيدات أقل من الكحولات التي تحتوي على نفس عدد ذرات الكربون
D- يكون جزئ الألدهيد قطبي نشط

- A. Aldehydes are less soluble in water than alkanes.
B. Aldehyde molecules cannot form hydrogen bonds with each other.
C. The boiling points of aldehydes are lower than those of alcohols containing the same number of carbon atoms.
D. The aldehyde molecule is an active polar molecule.



(تعويضي 2022)

أي مما يأتي هي صيغة 4 - ميثيل - 2 - بنتانون؟

Which of the following is the formula for 4-methyl-2-pentanone? (Make-up Exam 2022)

119

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \text{ -B}$	$\begin{array}{ccccccc} & \text{CH}_3 & & \text{O} & & & \\ & & & & & & \\ \text{CH}_3 & - \text{CH} & - \text{CH}_2 & - \text{C} & - \text{CH}_3 & & \end{array} \text{ -A}$
$\begin{array}{ccccccc} & \text{CH}_3 & & \text{O} & & & \\ & & & & & & \\ \text{CH}_3 & - \text{CH}_2 & - \text{CH} & - \text{CH}_2 & - \text{CH}_2 & - \text{C} & - \text{H} \\ & & & & & & \end{array} \text{ -D}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \text{ -C}$



ما هي مشتقات الهيدروكربونات التي تحتوي على الكربوكسيل COOH - كمجموعة وظيفية؟

(تعويضي 2022)

120

Which hydrocarbon derivatives contain the carboxyl group ($-\text{COOH}$) as a functional group? (Make-up Exam 2022)

- A. Alcohols B. Thiols C. Organic acids (Carboxylic acids) D. Amines



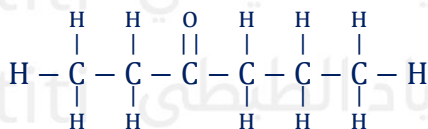
(متقدم 2021)

مستخدماً قواعد تسمية IUPAC ما اسم المركب التالي؟

121

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

(Advanced 2021)



- A. 3-hexanone B. 4-hexanone C. Hexanoic acid D. Hexanal

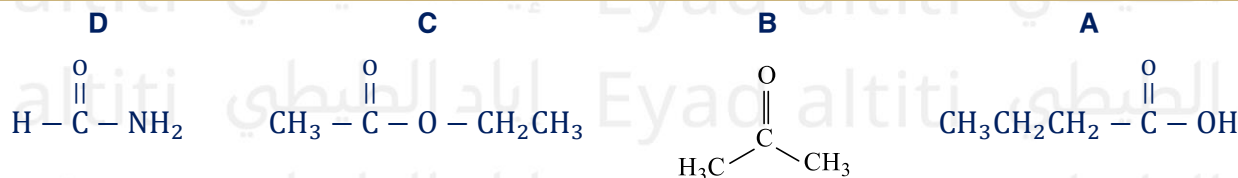


(متقدم 2021)

أي من المركبات التالية تحوي مجموعة كربوكسيل؟

122

Which of the following compounds contains a carboxyl group? (Advanced 2021)



(متقدم 2021)

مستخدماً قواعد تسمية IUPAC ما اسم المركب التالي؟

123

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

(Advanced 2021)



- A. هكسانوات الميثيل Methyl hexanoate
B. بيوتانات البروبيل B. Propyl butanoate
C. إيثانوات البروبيل Propyl ethanoate
D. بروبانات البيوتيل Butyl propanoate



(متقدم 2020)

ما المجموعة الوظيفية التي تحتوي على الأحماض الكربوكسيلية؟

What is the functional group contained in carboxylic acids? (Advanced 2020)

124



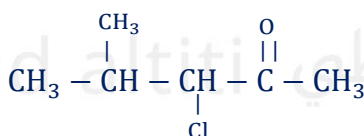
(متقدم 2020)

ما الاسم الصحيح للمركب الموضح بالشكل أدناه؟

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

(Advanced 2020)

125



A- (4 - إيثيل - 3 - كلورو - 2 - بنتانول)

A. 4-ethyl-3-chloro-2-pentanone

B- (4 - كلورو - 4 - ميثيل - 2 - بنتانول)

4-chloro-4-methyl-2-pentanone

C- (2 - ميثيل - 3 - كلورو - 4 - بنتانول)

C. 2-methyl-3-chloro-4-pentanone

D- (3 - كلورو - 2 - ميثيل - 4 - بنتانول)

D. 3-chloro-2-methyl-4-pentanone



(متقدم 2020)

أي من الاسترات التالية ينتج عن تفاعل تكثيف بين: 1- بروبانول وحمض الإيثانويك؟

Which of the following esters is produced by a condensation reaction between 1-propanol and ethanoic acid? (Advanced 2020)

126

$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3 \end{array} $	3	$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \end{array} $	1
$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C} - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3 \end{array} $	4	$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{O} - \text{CH}_3 \end{array} $	2

1 -A

2 -B

3 -C

4 -D



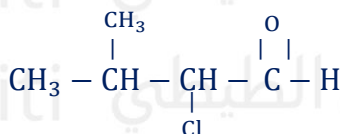
(متقدم 2020)

ما الاسم الصحيح للمركب الموضح بالشكل أدناه.

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

(Advanced 2020)

127



A- (3 - ميثيل - 2 - كلوروبنتانول)

B- (2 - كلورو - 3 - ميثيل بنتانول)

C- (2 - كلورو - 3 - ميثيل بيوتانال)

D- (3 - كلورو - 2 - ميثيل بيوتانال)

A. (3-methyl-2-chloropentanone)

B. (2-chloro-3-methylpentanone)

C. (2-chloro-3-methylbutanal)

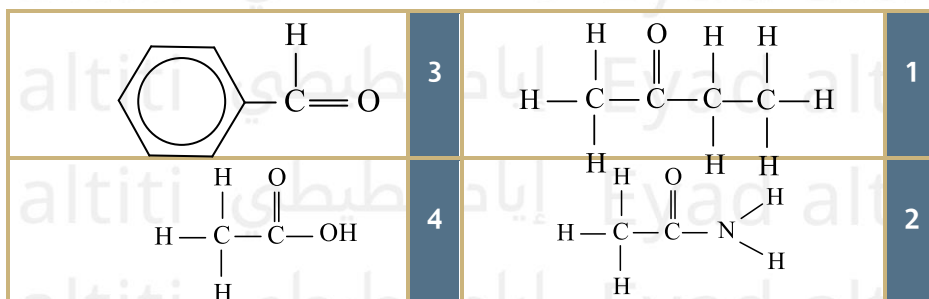
D. (3-chloro-2-methylbutanal)



أي من المركبات التالية يتأين في الماء وينتج محلولاً يحول لون ورقة تباع الشمس من الأزرق إلى الأحمر؟ (متقدم 2020)

128

Which of the following compounds ionizes in water to produce a solution that turns blue litmus paper red? (Advanced 2020)



A- المركبان 1 و 2 فقط

B- المركبان 2 و 3 فقط

C- المركب 4 فقط

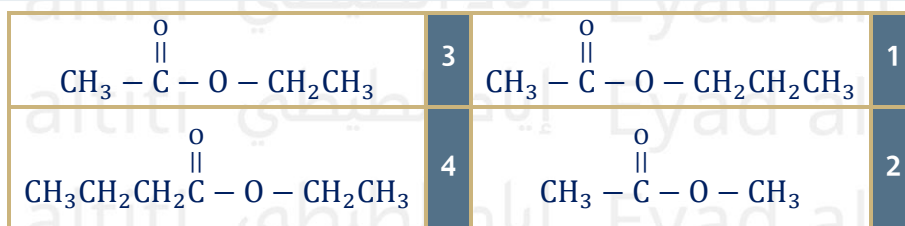
D- المركب 3 فقط



أي من الاسترات التالية ينتج من تفاعل تكثيف بين: الإيثانول وحمض البيوتانويك؟ (متقدم 2020)

129

Which of the following esters results from a condensation reaction between: ethanol and butanoic acid? (Advanced 2020)



3 - C

1 - A

4 - D

2 - B



مقارنة مع الألدهيدات، لماذا تعتبر الكيتونات مذيبات جيدة للمركبات العضوية متوسطة القطبية ومنها الشموع والبلاستيك؟ (متقدم 2020)

130

Compared to aldehydes, why are ketones considered good solvents for moderately polar organic compounds such as waxes and plastics?

A- الكيتونات مركبات عضوية غير قطبية

A. Ketones are non-polar organic compounds.

C- الكيتونات مركبات عضوية قطبية ولكنها أكثر نشاطاً من الألدهيدات.

Ketones are polar organic compounds, but they are more reactive than aldehydes.

B- الكيتونات مركبات قطبية ولكنها أقل نشاطاً من الألدهيدات.

Ketones are polar compounds, but they are less reactive than aldehydes.

D- الكيتونات تختلف اختلافاً كبيراً في خصائصها عن الألدهيدات نتيجة اختلاف بينهما.

D. Ketones differ greatly in their properties from aldehydes due to the difference between them.

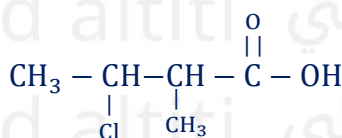


(متقدم 2020)

ما الاسم الصحيح المركب الموضح بالشكل أدناه؟

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

(Advanced 2020)



-A (2 - كلورو - 3 - ميثيل حمض البيوتانويك)

-B (3 - كلورو - 2 - ميثيل حمض البيوتانويك)

-C (2 - ميثيل - 3 - كلورو حمض البيوتانويك)

-D (3 - ميثيل - 2 - كلورو حمض البيوتانويك)

A. (2-chloro-3-methylbutanoic acid)

B. (3-chloro-2-methylbutanoic acid)

C. (2-methyl-3-chlorobutanoic acid)

D. (3-methyl-2-chlorobutanoic acid)

131



(متقدم 2020)

ما المجموعة الوظيفية التي تحتوي على الألدهيدات؟

What is the functional group contained in aldehydes? (Advanced 2020)

D	C	B	A
-X	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ -\text{C} - \text{OH} \end{array}$	-OH	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ -\text{C} - \text{H} \end{array}$

132



(متقدم 2020)

أي من الصيغ البنائية الواردة في الجدول أدناه تمثل المركب: إيثان أميد (أسيتاميد)؟

Which of the following structural formulas in the table below represents the compound: ethanamide (acetamide)? (Advanced 2020)

	3		1
	4		2

-A المركب 1

-B المركب 2

-C المركب 3

-D المركب 4

133

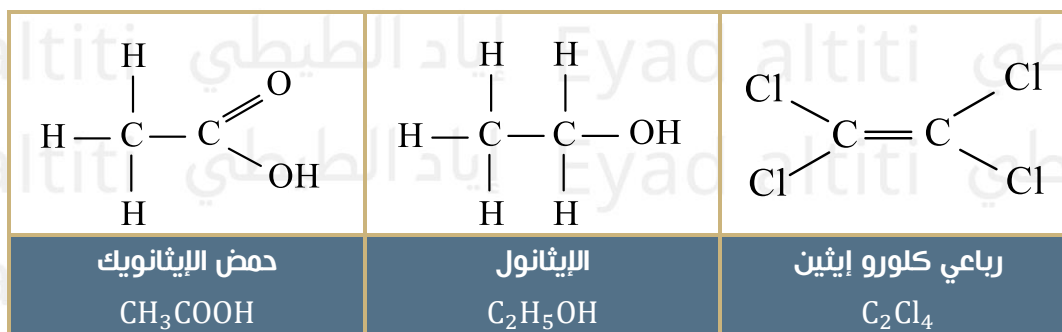


(متقدم 2019)

أي العبارات التالية صحيحة حول هذه المركبات الثلاثة؟

134

Which of the following statements is correct about these three compounds:
Tetrachloroethene, Ethanol, and Ethanoic acid? (Advanced 2019)



A- وحدة تركيبها الأساسية هي حلقة بنزين
B- هي مشتقات هيدروكربونية

C- هي بوليمرات
D- هي مركبات غير عضوية

A. Their basic building block is a benzene ring.

B. They are hydrocarbon derivatives.

C. They are polymers.

D. They are inorganic compounds

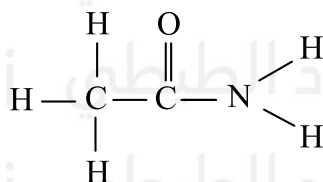


(متقدم 2019)

ما نوع المركب التالي؟

135

What is the type of the following compound? (Advanced 2019)



C- كيتون
D- أميد

A- هاليد ألكيل
B- ألدهيد

A. Alkyl halide

B. Aldehyde

C. Ketone

D. Amide



(متقدم 2019)

أي من التالية لا يحتوي على مجموعة كربونيل؟

136

Which of the following does not contain a carbonyl group? (Advanced 2019)

D- أميد

C- حمض كربوكسيلي

B- إيثر

A- إيستر

A. Ester

B. Ether

C. Carboxylic acid

D. Amide



(عام 2019)

ما المركبات التي تتكون عندما تحل مجموعة كربوكسيل -COOH محل ذرة واحدة من ذرات الهيدروجين في الهيدروكربون؟

What compounds are formed when a carboxyl group replaces a single hydrogen atom in a hydrocarbon? (General 2019)

137

D- أحماض عضوية

C- أمينات

B- ثيولات

A- كحولات

A. Alcohols

B. Thiols

C. Amines

D. Organic acids



ما المشتقات الهيدروكربونية التي تعتبر أساساً في صناعة النكهات الصناعية؟ (عام 2019)

Which hydrocarbon derivatives are considered the basis in the manufacture of artificial flavors?

138

- A- الإسترات B- الأمينات C- الهالوكربونات D- البوليمرات
- A- Esters B- Amines C- Halocarbons D- Polymers



ما المشترك في كل من المركبات الثلاث التالية (حمض الإيثانويك - الميثانال - 2 - بروبانون)؟ (متقدم 2018)

What is common among the following three compounds (ethanoic acid, methanal, and 2-propanone)? (Advanced 2018)

139

- A- مجموعة الكربوكسيل B- مجموعة الكربونيل
- C- مجموعة الهيدروكسيل D- مجموعة هالو كربون
- A) Carboxyl group B) Carbonyl group
- C) Hydroxyl group D) Halo (halogen) group



(متقدم 2018)

ما اسم المركب التالي وفق قواعد (IUPAC)؟

What is the IUPAC name of the following compound? (Advanced 2018)

140



- A) Propyl butanoate B) Propyl ethanoate
- C) Butyl propanoate D) Methyl hexanoate



أي المركبات التالية يتأين في الماء ومحاليله تحول لون ورق تباع الشمس من الأزرق إلى الأحمر؟

Which of the following compounds ionizes in water and turns blue litmus paper red?

141

(متقدم 2018)



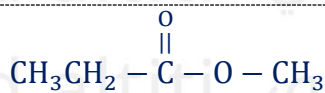


(متقدم 2018)

ما اسم المركب التالي وفق قاعدة IUPAC:

What is the IUPAC name of the following compound? (Advanced – 2018)

142



- A. Methyl ethanoate
C. Ethyl methanoate

- B- بروبانوات الميثيل
D- ميثانوات البروبيل
B. Methyl propanoate
D. Propyl methanoate

- A- ايثانوات الميثيل
C- ميثانوات الإيثيل



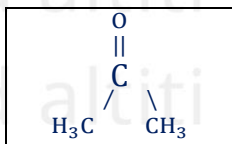
(متقدم 2018)

أي الخصائص التالية لا تميز المركب التالي:

Which of the following properties does NOT describe the following compound?

(Advanced 2018)

143



- A- A polar molecule
C- Less reactive than aldehydes

- B- يمكن لجزئاته أن تشكل روابط هيدروجينية
D- ينتمي إل الكيتونات

- B- Its molecules can form hydrogen bonds
D- Belongs to ketones

- A- جزيء قطبي
C- أقل نشاطا من الألدهيدات



(متقدم 2018)

كل من المركبات التالية تحوي كربونيل ما عدا:

All of the following compounds contain a carbonyl group except: (Advanced 2018)

144

- A- حمض البروبانويك
D- 2-propanol
A- Propanoic acid
D- 2-propanol

- B- 2- بروبانول
C- بروبانال
B- 2-propanone
C- Propanal



(إعادة - عام - وزارة 2017)

ما المركبات التي تسبب الإصابة بمرض السرطان؟

Which compounds cause cancer? (Repeat – General – Ministry 2017)

145

- A- Benzopyrene and aromatic compounds
C- Alcohols
A- البنزوبيرين والمركبات الأروماتية
D- الأمينات والايثرات
B- Halothane
D- Amines and ethers
C- الكحولات



(نهائي 2013)

ما المركب المسئول عن نكهة القرفة؟

Which compound is responsible for the flavor of cinnamon? (Final 2013)

146

- A- فورمالدهيد
D- أسيتون
A- Formaldehyde
D- Acetone

- B- سينمالدهيد
C- أسيتالدهيد
B- Cinnamaldehyde
C- Acetaldehyde



(تدريبي 2013)

ما صيغة المجموعة الوظيفية المميزة للمركب إيثيل بيوتانوات؟

What is the formula of the functional group characteristic of ethyl butanoate?

(Training 2013)

147



(نهائي 2012)

أي من الصيغ التالية تمثل مجموعة وظيفية؟

Which of the following formulas represents a functional group? (Final 2012)

148



(مؤجل 2012)

ما أبسط ألدهيد مما يلي:

Which of the following is the simplest aldehyde? (Postponed 2012)

149



(الإعادة 2012)

أي التالية يستخدم كمكحبات غذائية؟

Which of the following is used as food flavorings? (Repeat 2012)

150

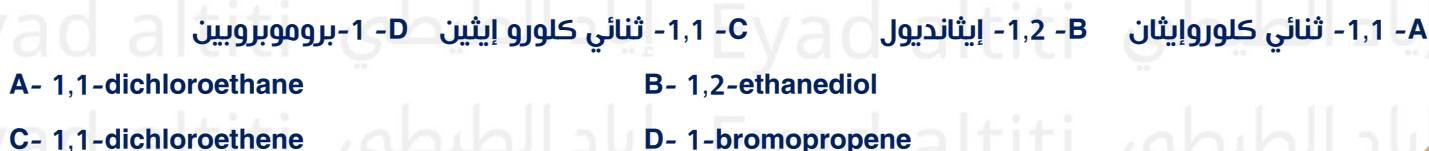


(تدريبي 2009)

أي مما يلي له أيزومر هندسي؟

Which of the following has a geometric isomer? (Training 2009)

151

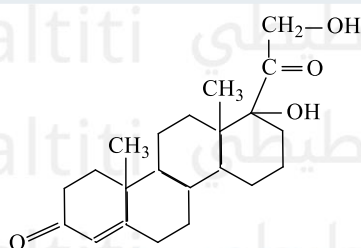


(تدريبي 2009)

أي المجموعات الوظيفية التالية غير موجودة في المركب المبين؟

Which of the following functional groups is NOT present in the shown compound? (Training 2009)

152



B- الكيتون Ketone

A- الكحول Alcohol

D- الألكين Alkene

C- الألدهيد Aldehyde



أي مركب استخدم سابقاً لحفظ العينات البيولوجية ولا يزال يستخدم لصنع المواد البلاستيكية؟

Which compound was previously used to preserve biological samples and is still used in the manufacture of plastics? (Training 2009)

(تدريبي 2009)

-B الفورمالدهيد Formaldehyde

-D ثنائي إيثيل إيثر Diethyl ether

-A الميثانال Methanal

-C الأسيتون Acetone

153



(نهائي 2008)

أي مما يلي يحتوي على مجموعة كربونيل طرفية؟

Which of the following contains a terminal carbonyl group? (Final 2008)

-B الكيتون Ketone

-D الإيثر Ether

-A الألهيد Aldehyde

-C الألهيد والكيتون Aldehyde and ketone

154

من أسئلة الامتحانات – المصطلح العلمي



(.....) مركبات عضوية تحل فيها ذرة هالوجين واحدة أو أكثر محل ذرة

(نهائي 2008)

هيدروجين أو أكثر في جزء من الهيدروكربون

1

Organic compounds in which one or more hydrogen atoms are replaced by one or more halogen atoms in part of a hydrocarbon.



(.....) مركبات عضوية ترتبط فيها مجموعتا الكيل بذرة أكسجين

(تدريبي 2008)

وصيغتها العامة $R - O - R'$

2

Organic compounds in which two alkyl groups are bonded to an oxygen atom, and whose general formula is $R-O-R'$. (Training 2008)



(.....) مركبات عضوية ترتبط فيها مجموعة الكربونيل بذرات كربون

(تدريبي 2008)

تقع ضمن السلسلة

3

Organic compounds in which the carbonyl group is bonded to carbon atoms within the chain. (Training 2008)



(.....) الهيدروكربونات التي تحتوى على حلقة أو أكثر مكونة من ست

(تدريبي 2008)

ذرات كربون والكترونات غير متموضعة.

4

Hydrocarbons that contain one or more rings made of six carbon atoms with delocalized electrons. (Training 2008)



(.....) مركبات عضوية تحتوى على مجموعات كربوكسيل حلت فيها

(نهائي 2010)

مجموعة ألكيل محل هيدروجين مجموعته الهيدروكسيل .

5

Organic compounds that contain carboxyl groups in which an alkyl group has replaced the hydrogen of the hydroxyl group. (Final 2010)



(.....) الأمينات التي تحل فيها مجموعتا الكيل محل ذرتي هيدروجين في

(تدريبي 2011)

جزئ الامونيا

6

Amines in which two alkyl groups replace two hydrogen atoms in an ammonia molecule. (Training 2011)



(.....) مركبات عضوية تكون فيها مجموعة الكربونيل طرفية

(تدريبي 2011)

Organic compounds in which the carbonyl group is terminal. (Training 2011)

7



(.....) مركبات عضوية تحل فيها ذرة هالوجين واحدة أو أكثر محل ذرة

(تدريبي 2012)

هيدروجين أو أكثر

8

Organic compounds in which one or more hydrogen atoms are replaced by one or more halogen atoms. (Training 2012)



(.....) ذرة أو مجموعة من الذرات مسؤولة عن الخصائص النوعية

(مؤجل 2012)

للمركب العضوي العضوي

9

An atom or group of atoms responsible for the characteristic properties of an organic compound. (Postponed 2012)



(.....) مركبات عضوية تحتوي على مجموعة هيدروكسيل أو أكثر (نهائي)

(2012)

Organic compounds that contain one or more hydroxyl groups. (Final 2012)

10



(.....) مركبات عضوية ترتبط فيها مجموعا ألكيل بذرة أكسجين واحدة

(إعادة 2012)

Organic compounds in which two alkyl groups are bonded to a single oxygen atom. (Repeat 2012)

11



(.....) مركبات عضوية ترتبط فيها مجموعا ألكيل بذرة أكسجين واحدة

(إعادة 2012)

Organic compounds in which two alkyl groups are bonded to a single oxygen atom. (Repeat 2012)

12



(.....) مركب هيدروكربوني يستخدم في تصنيع بغض أنواع البلاستيك

(تدريبي 2013)

والكحول الإيثيلي التجاري

13

A hydrocarbon compound used in the manufacture of some types of plastics and commercial ethyl alcohol. (Training 2013)



(.....) مركبات عضوية ترتبط فيها مجموعة الكربونيل بذرات كربون

(نهائي 2014)

تقع ضمن السلسلة

14

Organic compounds in which the carbonyl group is bonded to carbon atoms within the chain. (Final 2014)



(.....) مركبات عضوية ترتبط فيها مجموعة الكربونيل بذرة كربون في

(نهائي 2015)

طرف سلسلة ذرات الكربون

15

Organic compounds in which the carbonyl group is bonded to a carbon atom at the end of the carbon chain. (Final 2015)

من الأسئلة الامتحانات – متنوع



الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 2018-2019

صنف كل تفاعل مما يأتي حسب نوعه: (استبدال أو حذف أو إضافة أو تكثيف)



“Classify each of the following reactions according to its type: substitution, elimination, addition, or condensation.”

1

نوع التفاعل reactions type	التفاعل reactions
	$\text{RCOOH} + \text{R}'\text{OH} \rightarrow \text{RCOOR}' + \text{H}_2\text{O}$
	$\text{R} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{X} \rightarrow \text{R} - \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{HX}$
	$\text{R} - \text{CH}_3 + \text{X}_2 \rightarrow \text{R} - \text{CH}_2\text{X} + \text{HX}$
	$\text{R} - \text{CH} = \text{CH} - \text{R}' + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{R} - \text{CH}_2 - \underset{\text{OH}}{\text{C}}\text{H} - \text{R}'$

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 2018-2019

أكمل فراغات الجدول التالي (الاسم باستخدام قواعد IUPAC)؟



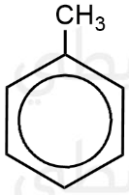
2

الصيغة البنائية	الاسم
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C} - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3$	بنزالدهيد
	2- بيوتانون



أدرس مجموعة صيغ المركبات العضوية الواردة بالجدول أدناه والتي مثلت بالرموز (a – f) ثم أجب
الأسئلة التالية؟

“Study the set of organic compound formulas shown in the table below, represented by the symbols (a–f), then answer the following questions.”

$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \quad \text{CH}_3 \\ \quad \quad \backslash \quad / \\ \quad \quad \text{C} = \text{C} \\ \quad \quad / \quad \backslash \\ \text{H} \quad \quad \quad \text{H} \end{array}$	c	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \quad \text{O} \\ \quad \quad \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	b	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{O} - \text{CH}_3$	a
$\begin{array}{c} \text{H} \quad \quad \quad \text{CH}_3 \\ \quad \quad \backslash \quad / \\ \quad \quad \text{C} = \text{C} \\ \quad \quad / \quad \backslash \\ \text{CH}_3 \quad \quad \quad \text{H} \end{array}$	f	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \quad \text{H} \quad \quad \text{H} \quad \quad \text{O} \\ \quad \quad \quad \quad \quad \quad // \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} \\ \quad \quad \quad \quad \quad \quad \backslash \\ \text{H} \quad \quad \text{H} \quad \quad \text{H} \quad \quad \text{OH} \end{array}$	E		d

1 - ما اسم المجموعة الوظيفية في الصيغة (a)؟

.....

2 - أي الصيغ تمثل مركب أروماتي؟

.....

3 - أي صيغة محلولاها يحول لون ورقة تباع الشمس من الأزرق إلى الأحمر؟

.....

4 - ما اسم الصيغة (b) وفق قواعد تسمية IUPAC؟

.....

5 - أي صيغتين يمثلان أيزومرين هندسيين؟

.....

1. What is the name of the functional group in formula (a)?

.....

2. Which formula represents an aromatic compound?

.....

3. Which formula has a solution that changes blue litmus paper to red?

.....

4. What is the IUPAC name of formula (b)?

.....

5. Which two formulas represent geometric isomers?

.....



أكتب بين القوسين الرقم الصحيح من العمود B مع ما يناسبه من العمود A

4

Write the correct number from Column (B) in the parentheses to match the appropriate item in Column (A).

العمود (B)	العمود (A)	
1 ذرة أو مجموعة من الذرات تكسب المركب العضوي خواص مميزة و تتفاعل بالطريقة نفسها.	الأمينات	(.....)
2 مركبات عضوية ناتجة عن إحلال مجموعة هيدروكسيل محل ذرة هيدروجين و صيغتها ROH	المجموعة الوظيفية	(.....)
3 مركبات عضوية تستخدم في الطب الجنائي.	الهجنة	(.....)
4 تفاعل استبدال تحل فيه ذرة هالوجين محل ذرة هيدروجين في الالكان.	الإثرات	(.....)
5 مركبات عضوية تحتوى على ذرة اكسجين مرتبطة مع ذرتين كربون و صيغتها .ROR'		

Column (A)	Column (B)
(.....) Amines	1) An atom or group of atoms that gives the organic compound its characteristic properties and reacts in the same way.
(.....) Functional group	2) Organic compounds formed by replacing a hydrogen atom with a hydroxyl group, with the formula ROH.
(.....) Halogenation	3) Organic compounds used in forensic medicine.
(.....) Ethers	4) A substitution reaction in which a halogen atom replaces a hydrogen atom in an alkane.
	5) Organic compounds containing one oxygen atom bonded to two carbon atoms, with the formula ROR'.

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث (مجلس) 2016-2017



أكتب بين قوسين جواز المركب من القائمة A الرقم المناسب لمجال الاستخدام من القائمة B:

Write in the parentheses the number from the list (B) that matches the use of the compound from the list (A):

5

(B)	(A)
(1) إنتاج الأصباغ ذات الظلال العميقة اللون.	رباعي فلورو ايئين (.....)
(2) مطهر للجلد قبل إعطاء الحقن.	الجليسرول (.....)
(3) في أجهزة التكييف و المبردات.	الهالوثان (.....)
(4) صناعة الأسطح غير اللاصقة.	الايثانول (.....)
(5) في التخدير.	الأنيلين (.....)
(6) مائع تجمد وقود الطائرات.	

(A)	(B)
(.....) Tetrafluoroethene	1) Production of deeply colored dyes.
(.....) Glycerol	2) Skin antiseptic before injections.
(.....) Halothane	3) Used in air conditioners and refrigerators.
(.....) Ethanol	4) Manufacture of non-stick surfaces.
(.....) Aniline	5) Used in anesthesia.
	6) Antifreeze for aircraft fuel.

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث (مجلس) 2016-2017



أكتب الصيغ البنائية للمركبات العضوية الواردة في الجدول الآتي:

Write the structural formulas of the organic compounds listed in the following table:

6

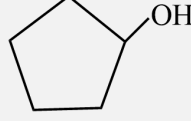
الاسم	2- كلورو بيوتان	3- بنتانول	إيثيل أمين	ثنائي ميثيل إيثر
الصيغة البنائية				

Name	2-Chlorobutane	3-Pentanol	Ethylamine	Dimethyl ether
Structural formula				

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث (مجلس) 2016-2017

لديك المركبات العضوية في الجدول الآتي، ادرسها جيداً ثم اجب عن الأسئلة التي تليها:

7

الرقم	1	2	3	4
المركب		$\text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3$	CH_3NH_2	CH_3Cl

1 - اسم المركب رقم (1) ؟

ورقم (3)؟

2- أي المركبات له رائحة غير مقبولة لدى الانسان؟

3- أي المركبات له أعلى درجة غليان؟

4 - ارسم متشكل آخر (أيزومر) للمركب رقم (2) ؟

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث (مجلس) 2016-2017

أكتب بين القوسين من القائمة A الرقم الذي يمثل مجال الاستخدام من القائمة B:

8

(B)	(A)
(1) مذيب للدهانات.	الأنيلين (.....)
(2) في أجهزة التكييف و المبردات.	الميثانول (.....)
(3) مخدر في العمليات الجراحية.	الإيثانول (.....)
(4) إنتاج الأصباغ.	إيثيل ايثر (.....)
(5) مادة مطهرة.	3,2,1- بروبان ترايول (.....)
(6) مانع تجمد وقود الطائرات.	

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث (مجلس) 2016-2017

أكمل بيانات الجدول الآتي:

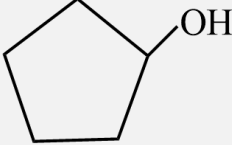
9

هاليدات الألكيل	الإثيرات	الأمينات	نوع المركب
			الصيغة العامة

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث (مجلس) 2016-2017

سم المركبات العضوية في الجدول الآتي:

10

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3$	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{H} \\ & & \\ \text{H} - \text{C} - & \text{C} - & \text{C} - \text{H} \\ & & \\ \text{H} & \text{F} & \text{Br} \end{array}$		الصيغة البنائية
			الاسم

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث (مجلس) 2016-2017

اكتب الصيغ البنائية للمركبات العضوية الواردة في الجدول الآتي:

11

ميثيل أمين	1- بنتانول	كلورو بنزين	الاسم
			الصيغة البنائية

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث (مجلس) 2016-2017

الصيغة $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ تمثل كحول أو إيثر، ارسم ثلاث أيزومرات بنائية محتملة لهذا الصيغة الجزيئية:

12

--	--	--

○ امتحان الإعادة – عام – للفصل الدراسي الثالث (وزارة) 2016–2017

اختر من القائمة (ب) رمز المركب المناسب للاستخدام في القائمة (أ)

13

(B)	(A)	
أ- الأمينات	في صناعة منتجات السيليكون الذي يُستخدم في تثبيت الأبواب والنوافذ ومنع التسريب	(.....)
ب- الكلوروميثان	لإعداد الأصباغ وكطارد للعث	(.....)
ج – النفتالين	في لحم الفلزات	(.....)
د – الإيثانين	في التحقيقات الجنائية للتعرف على رفات الناس الميتة	(.....)
هـ - الهالوثان		

○ امتحان الإعادة (وزارة – عام) للفصل الدراسي الثالث لعام 2016–2017

أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم أو الصيغة البنائية: التسمية وفق قواعد (IUPAC)

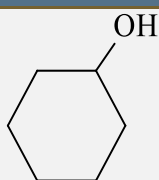
14

الصيغة البنائية	الاسم حسب IUPAC
$\text{CO}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	
	كلورو بنزين
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$	

○ امتحان الإعادة (وزارة – متقدم) للفصل الدراسي الثالث العام 2016–2017

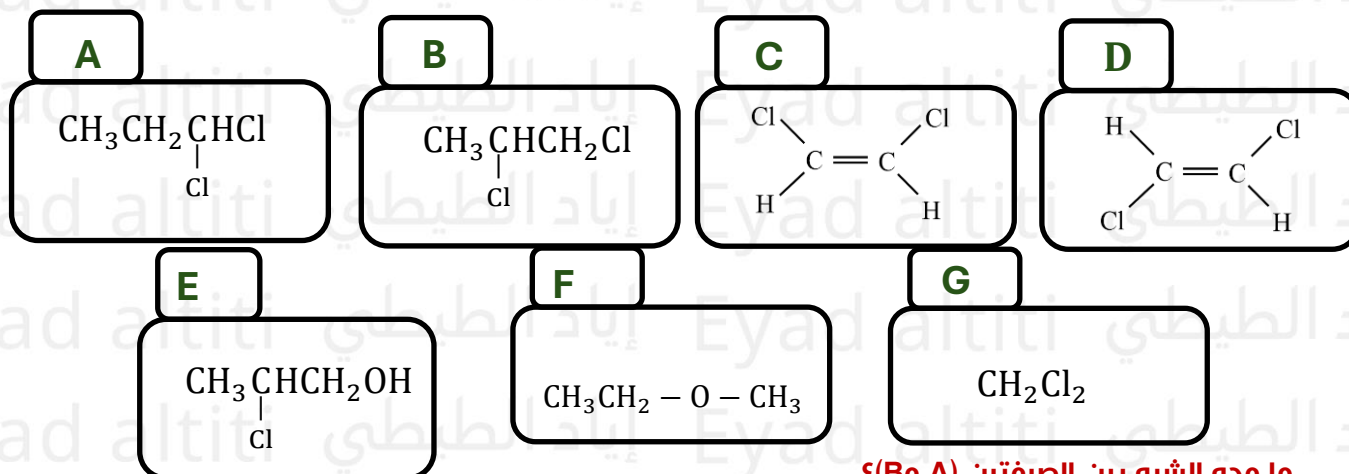
أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم أو الصيغة البنائية: التسمية وفق قواعد (IUPAC)

15

الصيغة البنائية	الاسم حسب IUPAC
	
	أنيلين



تأمل صيغ المركبات الأتية ثم أجب عما يلي:
"Observe the formulas of the following compounds, then answer the following questions:"



- ما وجه الشبه بين الصيغتين (A و B)؟

.....
- ما نوع الأيزومرات التي تمثلها الصيغ (A و B)؟

.....
- ما نوع الأيزومرات التي تمثلها الصيغ (C و D)؟

.....
- إلى أي نوع من المركبات العضوية تنتمي الصيغة (E)؟

.....
- أي الصيغتين (E أم F) له درجة غليان أعلى؟

.....
- ما المجموعة الوظيفية في الصيغة (G)؟

What is the similarity between formulas (A and B)?

What type of isomers do formulas (A and B) represent?

What type of isomers do formulas (C and D) represent?

To which type of organic compounds does formula (E) belong?

Which of the two formulas (E or F) has a higher boiling point?

What is the functional group in formula (G)?

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 2015-2016

أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم أو الصيغة المناسبين:

17

الصيغة	الاسم المركب
	2- بيوتانول
$\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3$
$\begin{array}{c} \text{Br} \qquad \qquad \text{Br} \\ \qquad \qquad \qquad \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2014-2015

أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم أو الصيغة المناسبين:

18

الصيغة	الاسم المركب
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3 \end{array}$
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{H} \end{array}$
	حمض البيوتانويك

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 2014-2015

تأمل أسماء المركبات الآتية ثم أجب عما يلي:

19

بروبانال	2- بروبانون	حمض الميثانويك
----------	-------------	----------------

- ما وجه الشبه بين المركبات الثلاثة؟

.....
- ما الفرق بين المركب 2- بروبانون والمركب بروبانال؟.....
- ارسم الصيغة البنائية للمركب 2- بروبانون؟

Observe the names of the following compounds, then answer the following:

Methanoic acid — 2-Propanone — Propanal

What is the similarity between the three compounds?

.....

What is the difference between 2-propanone and propanal?

.....

Draw the structural formula of 2-propanone.

.....

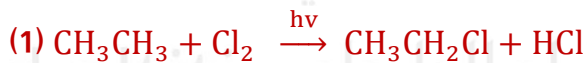
الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2013-2014



اختر نوع التفاعل (حذف - استبدال - إضافة - تكاثف) لكل من المعادلات التالية:

20

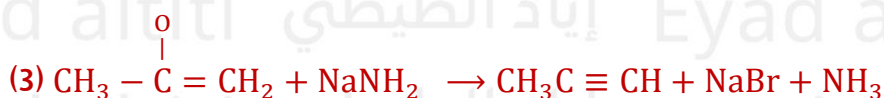
“Choose the type of reaction (elimination – substitution – addition – condensation) for each of the following equations:”



(.....)



(.....)



(.....)

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2013-2014



أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم أو الصيغة المناسبين:

21

الصيغة	الاسم المركب
	بيوتيل ايثانوات
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
	هكسانال

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 2013-2014



أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم العلمي أو الصيغة البنائية:

22

الصيغة	الاسم المركب
	2,2-بيوتانديول

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 2013-2014

23

وظف الصيغ التالية في الإجابة عن الأسئلة التي تليها:

5	4	3	2	1
$C_4H_{10}O$	$CH_3 - CH_2 \underset{\text{Br}}{\text{CH}} - Br$	$C_4H_8O_2$	$BrCH = CHBr$	$CH_3 - \underset{\text{Br}}{\text{C}} - CH_2 - Br$

1 - أي مركبين يمثلان أيزومرين بنائيين؟

2- اكتب صيغ الأيزومرات الهندسية للمركب رقم (2) ؟

3- ما رقم الصيغة التي تتوقع أن تمثل حمضا كربوكسيمياً برر اجابتك؟

4 - ما الصيغ البنائية التي تعبر عنها الصيغة رقم (5) ؟ وما المجموعة الوظيفية المميزة لكل منها؟

Use the following formulas to answer the questions that follow:

1- Which two compounds represent structural isomers?

2- Write the formulas of the geometric isomers of compound number (2).

3- Which formula number would you expect to represent a carboxylic acid?
Justify your answer.4- What structural formulas are represented by formula number (5)? What is
the characteristic functional group for each?

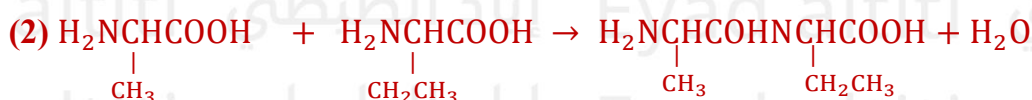
الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 2013-2014



اختر نوع التفاعل (حذف - استبدال - إضافة - تكاثف) لكل من المعادلات التالية:

“Choose the type of reaction (elimination – substitution – addition – condensation) for each of the following equations:”

24



(.....)

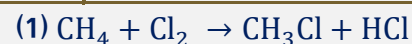
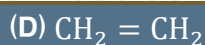


الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2012-2013



تمعن الصيغ والمعادلات التالية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها:

25



1 - حدد نوع التفاعل (1):

.....

2- قارن بين كل من (A) و (B) من حيث نوع المركب ؟

.....

Observe the following formulas and equations, then answer the questions that follow:

1- Identify the type of reaction (1):

.....

2- Compare (A) and (B) in terms of the type of compound:

.....

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 2013-2014



لديك القائمة (أ) تمثل استخدامات والقائمة (ب) تحتوي على مركبات، اختر من القائمة (ب) المركب الملائم للاستخدام في القائمة (أ) بكتابة الرقم بين القوسين:

26

م	القائمة (أ)	القائمة (ب)
(.....)	انتاج بلاستيك الباكلتيت	(1) رباعي فلور ايثين.
(.....)	مانع تجمد وقود الطائرات	(2) البروبانول .
(.....)	مادة حافظة للطعام	(3) الايثانول .
(.....)	صناعة أدوات المطبخ ذات السطوح التي لا يلتصق فيها الطعام	(4) الميثانال .
(.....)	مزيل طلاء الأظافر	(5) الجليسرول .
(.....)	منكهات صناعية	(6) حمض البنزويك .
		(7) الاسترات

You have List (A) representing uses and List (B) containing compounds. Choose from List (B) the compound suitable for each use in List (A) by writing the correct number in the parentheses:

No.	List (A)	List (B)
(.....)	Production of Bakelite plastic	1) Tetrafluoroethene
(.....)	Antifreeze for aircraft fuel	2) Propanone
(.....)	Food preservative	3) Ethanol
(.....)	Manufacture of non-stick kitchen utensils	4) Methanal
(.....)	Nail polish remover	5) Glycerol
(.....)	Artificial flavorings	6) Benzoic acid
		7) Esters

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2012-2013



أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم أو الصيغة البنائية:

27

.....	2- بنتانول	الاسم
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{CH}_3$		الصيغة البنائية

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2012-2013

28

تفحص الصيغ البنائية الآتية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها:

$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_2\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	4	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	1
		CH_3OCH_3	2
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH} = \text{CHCH}_3 \end{array}$	5	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	3

1- ما اسم المركب رقم (3) ؟ وما اسم مجموعة الوظيفية؟

2- أي المركبين أكثر نشاطاً (4,5) ؟ برر أجابتك؟

3- ما اسم المركب رقم (5) ؟

4- أي المركبين يمثلان أيزومرين؟ حدد نوع الأيزومرين في كل منهما؟

Examine the following structural formulas, then answer the questions that follow:

No.	Formula
1	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
2	CH_3OCH_3
3	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$
4	$\text{CH}_3 - \text{C}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2\text{CH}_3) - \text{CH}_2\text{CH}_3$
5	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH} = \text{CHCH}_3$

1- What is the name of compound number (3)?

What is the name of its functional group?

2- Which compound is more reactive, (4) or (5)?

Justify your answer.

3- What is the name of compound number (5)?

4- Which two compounds are isomers?

Determine the type of isomerism between them.

ادرس الصيغ التالية، ثم أجب عن الأسئلة التي تليها:

6	5	4	3	2	1
CH_3NH_2	C_2H_2	$\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$	$\text{C}_2\text{H}_6\text{OH}$	C_3H_6	C_6H_{14}

- 1- ما رقم الصيغة التي تتبع للصيغة العامة C_nH_{2n} ، و ليس لها أيزومرات هندسية؟
- 2- ما الرقم الدال على مركب هيدروكربوني مشبع يوجد في الحالة السائلة؟
- 3- ارسم أيزومرين بنائيين مختلفين للصيغة (3) ؟
- 4- ما الصيغة التي تمثل ألكاين يستخدم لهب أوكسي استيلين؟
- 5- أي المركبات التالية يستخدم في صناعة بلاستيك الباكلليت (المقاوم للحرارة) ؟
- 6- فسر ارتفاع غليان المركب رقم (6) عن الألكان المقابل له في الكتلة الجزيئية؟

Study the following formulas, then answer the questions that follow:

1	2	3	4	5	6
C_6H_{14}	C_3H_6	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	$\text{H}-\text{C}(=\text{O})-\text{H}$	C_2H_2	CH_3NH_2

- 1- Which formula number follows the general formula C_nH_{2n} and does not have geometric isomers?
- 2- Which number indicates a saturated hydrocarbon compound that exists in the liquid state?
- 3- Draw two different structural isomers for formula (3).
- 4- Which formula represents an alkyne used in the oxyacetylene flame?
- 5- Which of the following compounds is used in the manufacture of Bakelite plastic (heat-resistant plastic)?
- 6- Explain why compound number (6) has a higher boiling point than the corresponding alkane with the same molecular mass.

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 2013-2012

أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم أو الصيغة البنائية:

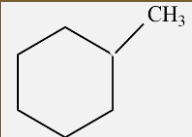
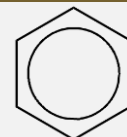
30

.....	حمض الأوكساليك	الاسم
$\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{OH}$		الصيغة البنائية

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2012-2011

تأمل المركبات التالية، وأجب عن الأسئلة التي تليها:

31

5	4	3	2	1
$\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{H}$		$\text{H}_3\text{C} - \text{NH}_2$	$\text{CH}_3\overset{\text{O}}{\parallel}\text{CCH}_3$	

1- ما المركب المشبع الذي له الصيغة العامة C_nH_{2n} ؟

2- المركب (1) غير مشبع ، ورغم ذلك لا يدخل في تفاعلات إضافة ، فسر ذلك؟

3- أي من المركبات أعلاه يسلك سلوكاً قاعدياً؟

4- ما رقم المركب الذي تتجمع جزيئاته بروابط هيدروجينية؟

5- يعد المركب (2) أبسط كيتون، علل ذلك؟

Observe the following compounds, then answer the questions that follow:

1- Which saturated compound has the general formula C_nH_{2n} ?

2- Compound (1) is unsaturated, yet it does not undergo addition reactions. Explain why.

3- Which of the above compounds behaves as a base?

4- What is the number of the compound whose molecules are held together by hydrogen bonds?

5- Compound (2) is considered the simplest ketone. Explain why.

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2011-2012

32

أكمل الجدول التالي بكتابة الصيغة البنائية أو الاسم حسب نظام الأيوباك IUPAC:

الصيغة البنائية	الاسم حسب نظام IUPAC
$\text{CH}_3\text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{H}$
	3- هكسانون

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2011-2012

حدد نوع التفاعل فيما يلي:

1- تكون برومو إيثان من الإيثان؟

.....

2- الحصول على الإيثان من الإيثين؟

.....

3- تكون الإيثين من الإيثانول بالتسخين بوجود حمض الكبريتيك؟

.....

4- إنتاج ثنائي ببتيد و ماء من حمضين أميين؟

.....

Determine the type of reaction in each of the following:

1- Formation of bromoethane from ethane?

.....

2- Obtaining ethane from ethene?

.....

3- Formation of ethene from ethanol by heating in the presence of sulfuric acid?

.....

4- Production of a dipeptide and water from two amino acids?

.....

الامتحان المؤجل للفصل الدراسي الثالث لعام 2011-2012

33



زجاجتان أحدها تحتوي على الهكسين الحلقي والأخرى الهكسان الحلقي، وعند نقل الزجاجتين فقد المصق التعريفي لكل منهما، مما أدى إلى صعوبة التعرف عليهما، أجب عما يلي:

Two bottles contain cyclohexene and cyclohexane, respectively. After moving the bottles, the identification labels were lost, making it difficult to distinguish between them. Answer the following:

1- ما المادة الكيميائية التي نستخدمها للتمييز بينهما؟

.....

2- ما نوع التفاعل بين الهكسين الحلقي و المادة المستخدمة؟

.....

3- أي المركبين الأسرع تفاعلاً ؟

.....

1- What chemical substance can be used to distinguish between them?

.....

2- What type of reaction occurs between cyclohexene and the substance used?

.....

3- Which compound reacts faster?

.....

الامتحان المؤجل للفصل الدراسي الثالث لعام 2011-2012

34



أكتب نوع كل من التفاعلات العضوية التالية:

التفاعل	نوع التفاعل
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{ضوء}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl} + \text{HCl}$
$\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{H} + \text{NH}_2 - \text{CH}_3$ $\rightarrow \text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{NH} - \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$

الامتحان المؤجل للفصل الدراسي الثالث لعام 2011-2012

أكمل الجدول التالي بكتابة الصيغة البنائية أو كتابة الاسم حسب نظام الأيوباك IUPAC:

35

الصيغة البنائية	الاسم حسب نظام IUPAC
	إيثيل ميثيل أمين
$\text{CH}_3\text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3$

الامتحان المؤجل للفصل الدراسي الثالث لعام 2011-2012

للمركبات العضوية تطبيقات عملية مختلفة، اذكر استخداماً واحداً لكل من المركبات الآتية:

36

1- PTFE؟

.....

2- الجليسرول؟

.....

3- حمض الإيثانويك؟

.....

امتحان الإعادة للفصل الدراسي الثالث لعام 2011-2012

أكتب نوع كل من التفاعلات العضوية التالية:

37

التفاعل	نوع التفاعل
$\text{CH}_3\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{ضوء}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} + \text{HCl}$
$\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{H} + \text{CH}_3 - \text{OH} \rightarrow \text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$

امتحان الإعادة للفصل الدراسي الثالث لعام 2011-2012

أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم أو الصيغة البنائية:

38

.....	ميثيل ميثانوات	الاسم
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{H}$		الصيغة البنائية

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 2011-2012

39

أكمل الجدول التالي بكتابة الصيغة البنائية أو كتابة الاسم حسب نظام الأيوباك IUPAC:

الصيغة البنائية	الاسم حسب نظام IUPAC
	ثلاثي ميثيل أمين
$\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\underset{\text{ }}{\text{C}}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 2011-2012

40

تأمل المواد أدناه ثم حدد أي منها يستخدم في كل مما يأتي:

(السيتون _ ثلاثي كلورو فلورو ميثان _ السينمالدهيد _ الجليسرول _ حمض البنزويك)

1- مرطب يضاف إلى المنتجات التي تعنى بالجلد و البشرة؟

.....

2- سائل التبريد في السيارات؟

.....

3- مزيل لطلاء الأظافر؟

.....

Observe the following substances, then identify which one is used in each of the following:

(Acetone – Trichlorofluoromethane – Cinnamaldehyde – Glycerol – Benzoic acid)

1- A moisturizer added to skin and skincare products?

.....

2- A coolant used in cars?

.....

3- A nail polish remover?

.....

○ امتحان الإعادة للفصل الدراسي الثالث لعام 2011-2012

41

اختر من القائمة (ب) رقم المادة المناسبة للاستخدام في القائمة (أ):

القائمة (ب)	القائمة (أ)
(1) إيثانال .	مادة حافظة للطعام (.....)
(2) حمض البنزويك .	التفلون (سطح غير لاصق في أدوات المطبخ) (.....)
(3) رباعي فلورو ايثين .	مذيب في عدد من التفاعلات العضوية (.....)
(4) الإيثر	

Choose from List (B) the number of the appropriate substance for each use in List (A):

List (A)	List (B)
(.....) Food preservative	1) Ethanal
(.....) Teflon (non-stick surface in cookware)	2) Benzoic acid
(.....) Solvent in many organic reactions	3) Tetrafluoroethene
	4) Ether

○ الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2010-2011

99

أكمل الجدول التالي:

المجموعة الوظيفية	الصيغة البنائية	اسم المركب	نوع المركب
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ -\text{C} - \text{H} \end{array}$	إيثانال
.....	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{O} - \text{CH}_3 \end{array}$	استر
.....	ثلاثي ميثيل أمين	أمين
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ -\text{C} - \text{OH} \end{array}$	بيوتانويك

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2010-2011

أمامك مجموعة من المركبات العضوية - أجب عن الفقرات التالية:

99

3- ميثيل -1- بيوتانين

B

2-ثنائي ميثيل بنزين

A

1- اكتب الصيغ البنائية لكل من المركبين (A) و (B) ؟

B	A

الامتحان المؤجل للفصل الدراسي الثالث لعام 2010-2011

تأمل المعادلة التالية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها: $CCl_3F + HF \rightarrow CCl_2F_2 + HCl$

99

1- ما نوع التفاعل؟

2- ما اسم المركب CCl_2F_2 وفقاً لنظام IUPAC؟

الامتحان المؤجل للفصل الدراسي الثالث لعام 2010-2011

اختر من القائمة (ب) رقم المادة المناسبة للعبارة في القائمة (أ):

99

القائمة (ب)	القائمة (أ)
(1) رباعي فلور ايثين.	يستخدم في تصنيع أنواع من البلاستيك والكحول التجاري (.....)
(2) ميثانال.	يُصنع من أجزاء الآلات المقاومة للحرارة وأدوات المطبخ التي لا تلتصق (.....)
(3) ثنائي ميثيل أمين.	يستخدم لحفظ العينات البيولوجية وصنع المواد البلاستيكية (.....)
(4) إيثين	

الامتحان المؤجل للفصل الدراسي الثالث لعام 2010-2011

ادرس الصيغ التالية وأجب عن الأسئلة التي تليها:

99

4	3	2	1
	$\begin{array}{c} \text{Br} \quad \text{Br} \\ \quad \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3$

1- الصيغة (3) غير صحيحة ارسم الصيغة الصحيحة لها؟

2- اكتب الصيغة العامة للنوع الذي ينتمي اليه المركب (4) ؟

3- اكتب استخداماً للمركب (1) ؟

4- سم المركب (1) وفقاً لنظام IUPAC ؟

الامتحان المؤجل للفصل الدراسي الثالث لعام 2010-2011

أكمل الجدول التالي بكتابة الصيغة البنائية أو الاسم حسب نظام الأيوباك IUPAC:

99

.....	ايثيل ميثيل أمين	الاسم
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \begin{array}{c} \text{Br} \\ \\ \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$	الاسم حسب نظام IUPAC

الامتحان المؤجل للفصل الدراسي الثالث لعام 2010-2011

أجب عما يلي من خلال دراستك لخصائص المركبات التالية: التولوين - حمض البنزويك - كحول البنزالي

99

1- أيها غير قطبي؟

2- ما سبب التباين بينها في الخصائص؟

3- أيها يذوب في الماء؟

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2010-2011



أجب عما يلي من خلال دراستك لخصائص المركبات التالية في المختبر: التولوين - ايثانول - حمض البنزويك

99

1- أيها يذوب في الهكسان الحلقى ولا يذوب في الماء (مع التبرير)؟

.....

2- أيها يوجد في الحالة الصلبة؟

.....

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث لعام 2010-2011



تأمل أسماء المركبات الآتية، وأجب عن مما يليها من أسئلة:

99

4	3	2	1
ثنائي ميثيل ايثر	1- بروبانول	3,2- ثنائي برومو بروبان	الهبتان

1- صوب اسم المركب رقم (2) ثم ارسم صيغته البنائية؟

.....

2- ما استخدام المركب رقم (4)؟

.....

3- يذوب المركب رقم (3) في الماء بسهولة، برر ذلك؟

.....

الامتحان التدريبي للفصل الدراسي الثالث العام 2010-2011



أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم أو الصيغة البنائية:

99

الاسم	الصيغة البنائية
ايثانل
CH ₃ - CH ₂ - COOH

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثاني لعام 2009-2010

أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم أو الصيغة البنائية:

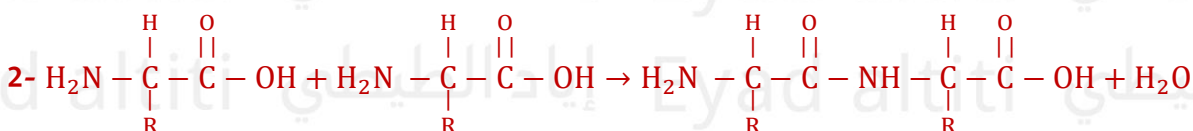
99

.....	الاسم
$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{H}_3\text{C} - \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$	الصيغة البنائية

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثاني لعام 2009-2010

حدد نوع التفاعلات الممثلة بالمعادلات التالية ان كانت تفاعل (استبدال أم إضافة أم تكثيف):

99



(.....)

الامتحان التجريبي 1 للفصل الدراسي الثاني لعام 2008-2009

أكمل الجدول التالي:

99

الاستخدام	الصيغة البنائية	اسم المركب	مجموعة الوظيفية
في صناعة بلاستيك الباكلت البلاستيك المقاوم للحرارة	ميثانال	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ -\text{C} - \text{H} \end{array}$
.....	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$
.....	حمض الاستيك	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ -\text{C} - \text{OH} \end{array}$
.....	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$

الامتحان التجريبي 2 للفصل الدراسي الثاني لعام 2008-2009



أعطى معلم كيمياء الطالب سعيد مجموعة من الصيغ الكيميائية لمركبات عضوية مختلفة، وطلب منه تسميتها، وتحديد مجموعتها الوظيفية، ما حكمك على اجابته، مبرراً اجابتك؟

99

المجموعة الوظيفية	الاسم العلمي	الصيغة الكيميائية	المركب
$O = C \setminus$	ثنائي بنزير		1
-CHO	-1 بروبانول	$CH_3 - CHOH - CH_3$	2
-OH	هكسانول		3

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثاني لعام 2008-2009



أكمل الجدول التالي:

99

الاسم العلمي	الصيغة الكيميائية
	-2 بيوتانول
$CH_3 - O - CH_2CH_2CH_2CH_3$	
$CH_3COOC_2H_5$	
	-2 بنتانول

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثاني لعام 2007-2008



ضع بين القوسين أمام القائمة (أ) الرقم المناسب من القائمة (ب):

99

القائمة (ب)	القائمة (أ)
السينماليدهيد	1 (يستخدم في حفظ العينات في المختبر)
الإيثين	2 (مركب مسؤل عن نكهة القرفة)
الفورماليدهيد	3

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثاني لعام 2008-2009

99

لديك المركبات العضوية التالية تفحصها جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليها:

3	2	1
$\text{CH}_3 - \text{CHO}$	$\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{N}}} - \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{CH}}} - \text{CH}_2 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{C}}}} - \text{CH}_3$

1- يتفاعل المركب الثاني كقاعدة في المحاليل المائية، فسر ذلك؟

.....

2- الاسم الشائع للمركب الأول هو الأيزو اوكتان، اكتب الاسم العلمي له حسب نظام IUPAC ثم برر استخدامه في الوقود؟

.....

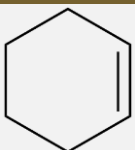
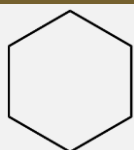
3- ما نوع المركبات العضوية التي ينتمي لها المركب الثالث؟

.....

الامتحان التجريبي 2 للفصل الدراسي الثاني لعام 2008-2009

99

لديك المركبات العضوية التالية؟

D	C	B	A
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$		$\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_3$	

والمطلوب الإجابة عن الأسئلة التالية:

1- ما نوع كل من المركبين A و C؟

.....

2- ما الصيغة العامة للمركب A؟

.....

3- ما أوجه التشابه و الاختلاف بين المركبين B و D؟

.....

4- لماذا يختلف المركبان B و D في درجة غليانها؟

.....

○ امتحان الإعادة للفصل الدراسي الثاني لعام 2007-2008

اكتب استدلالين تتوصل إليهما من المعادلة التالية؟ $C_6H_{12} + Br_2 \rightarrow C_6H_{11}Br + HBr$

99

○ امتحان الإعادة للفصل الدراسي الثاني لعام 2007-2008

اكتب المعادلة التالية: تفاعل البروم مع الإيثان

99

○ الامتحان التوريبي 1 للفصل الدراسي الثاني لعام 2007-2008

أجب عما يلي:

1- فسر علمياً التغيرات التي تحدث عند إضافة محلول البروم قطرة قطرة إلى الهكسين الحلقي مع الرج، مع كتابة المعادلات الدالة على ما حدث؟

99

2- إلى أي نوع من التفاعلات العضوية ينتمي هذا التفاعل الذي حدث بين محلول البروم و الهكسين الحلقي؟

○ الامتحان التوريبي 1 للفصل الدراسي الثاني لعام 2007-2008

اختر الرقم من القائمة (ب) للمركب أو الصيغة المناسبة لاستخدامها في القائمة (أ):

99

القائمة (ب) - المركب، الصيغة		القائمة (أ) - الاستخدام
$C_6H_5 - CH = CH - CHO$	1	() يستخدم للتبريد في الثلجات
$CH_3 - O - CH_3$	2	() يستخدم لحفظ العينات في المختبر علم الأحياء ويستخدم لصنع بلاستيك الباكلت
$H - CHO$	3	() يستخدم مزبل لطلاء الأظافر
$CH_3 - CO - CH_3$	4	() هو المسئول عن نكهة القرقة
$C(F)_2(Cl)_2$	5	

الامتحان التدريبي 1 للفصل الدراسي الثاني لعام 2007-2008

أكمل الجدول التالي برسم الصيغة البنائية أو كتابة اسم المركب للمركبات التالية:

99

.....	الاسم المركب
$\text{CH}_3 - \text{NH} - \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3$	الصيغة البنائية

الامتحان التدريبي 1 للفصل الدراسي الثاني لعام 2007-2008

أكمل الجدول التالي برسم الصيغة البنائية أو كتابة اسم المركب للمركبات التالية:

99

المجموعة الوظيفية	الصيغة البنائية	اسم المركب	نوع المركب
$\overset{\text{O}}{\parallel} - \text{C} - \text{H}$	ايتانال
.....	$\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{CH}_3$	استر
$-\text{O}-$	ايتيل ميثيل ايثر
.....	ثلاثي ميثيل أمين	أمين

الامتحان التدريبي 2 للفصل الدراسي الثاني لعام 2007-2008

أكمل الجدول التالي:

99

اسم المركب الشائع	اسم المركب حسب نظام الأيوباك (IUPAC)
.....	2,1-ايتانديول
.....	3,2,1-بنتان تريول
.....	الميثانال
.....	البروبانول
.....	ميثيل بنزين

الامتحان التدريبي 2 للفصل الدراسي الثاني لعام 2007-2008



أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم أو كتابة الصيغة البنائية للمركبات العضوية التالية حسب نظام الأيوباك (IUPAC) وحدد نوع كل مركب:

99

نوع المركب	اسم حسب نظام الأيوباك (IUPAC)	المركب
.....	$\begin{array}{c} \text{Br} \quad \text{O} \\ \quad \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$
.....	3,2,1- بنتانتريلول
.....	إيثيل بروبانوات
.....	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{OH} \end{array}$
.....	$\begin{array}{c} \text{F} \quad \text{F} \quad \text{F} \\ \quad \quad \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 \end{array}$

الامتحان التدريبي 2 للفصل الدراسي الثاني لعام 2007-2008



اكتب أمام المركب رقم الاستخدام المناسب له:

99

القائمة (أ) - الاستخدام	القائمة (ب) - المركب، الصيغة
() الجليسرول	1 مادة حافظة للأطعمة
() حمض البنزويك	2 تحضير البلاستيك المقاوم للحرارة
() الفورمالدهيد	3 نكهة القرفة
() السينمالدهيد	4 صناعة أحمر الشفاه والكريمات
	5 نكهة الموز

الامتحان التدريبي 3 للفصل الدراسي الثاني لعام 2007-2008



أكمل الجدول التالي:

99

الصيغة	الاسم حسب نظام الأيوباك (IUPAC)
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
.....	ثنائي بنتيل حلقي ايثر

الامتحان التدريبي 3 للفصل الدراسي الثاني لعام 2007-2008

صنف المركبات التالية في الجدول أدناه مع كتابة استخدام لكل منها:

99

ثنائي ايثيل ايثر & ثلاثي كلورو فلورو ميثان & $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

الصنف	كحولات	هاليدات ألكيل	اثيرات
المركب
الاستخدام

من أسئلة الامتحانات – أسئلة البدائل

1	الامتحان النهائي 2008	حمض الميثانويك ، حمض إيثانويك ، حمض الستريك ، حمض بيوتانويك البديل: التبرير:
2	الامتحان التدريبي 2009	HDPE ، PVC ، LDPE ، CFC البديل: التبرير:
3	الامتحان النهائي 2010	بروبانول، بروبانال ، بيوتانول ، بيوتانول البديل: التبرير:
4	الامتحان التدريبي 2011	ايثيل بروبييل أمين، ايثيل ثنائي ميثيل أمين، ثنائي ايثيل أمين، ايثيل ميثيل أمين البديل: التبرير:
5	الامتحان المؤجل 2011	$\begin{array}{c} \text{O} \qquad \qquad \qquad \text{O} \\ \qquad \qquad \qquad \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{O} - \text{CH}_3 \text{CH}_3 - \text{C} - \text{O} - \text{H} \\ \text{O} \qquad \qquad \qquad \text{O} \\ \qquad \qquad \qquad \\ \text{H} - \text{C} - \text{O} - \text{CH}_3 \text{CH}_3 \text{CH}_3 - \text{C} - \text{O} - \text{CH}_3 \end{array}$ البديل: التبرير:
6	الامتحان التدريبي 2012	من حيث خواص الفريون 11 [أحد مركبات CFC_s]: غير مستقر، غير سام، وعديم الرائحة، غير قابل للاشتعال البديل: التبرير:

بروبيل ميثانات، بيوتانويك، 2- بيوتانون، ايثيل ايثانات (من حيث التركيب) البديل: التبرير:	الامتحان المؤجل 2012	7
2,2- ثنائي ميثيل بروبانول، ميثانول، جليسرول، بروبانول البديل: التبرير:	الامتحان النهائي 2012	8
ألدهيد، كيتون، حمض كربوكسيلي، ايثر (من حيث عدد ذرات الأكسجين) البديل: التبرير:	الامتحان النهائي 2013	9
بروبانال، 2- بيوتانون، حمض إيثانويك، ثلاثي ميثيل أمين البديل: التبرير:	الامتحان النهائي 2013	10
بروبانال، 2- بيوتانون، حمض إيثانويك، ثلاثي ميثيل أمين البديل: التبرير:	الامتحان النهائي 2013	11
$\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_2\text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_2\text{CH}_3 & & \text{C}_3\text{H}_7 \\ & & & & & & \\ \text{H} - \text{N} - \text{H} & & \text{H} - \text{N} - \text{H} & & \text{H} - \text{N} - \text{CH}_3 & & \text{H} - \text{N} - \text{H} \end{array}$ البديل: التبرير:	الامتحان الاعادة 2013	12

أسئلة الامتحانات – أسئلة التعليل



تعتبر المحاليل المائية للأمينات قواعد ضعيفة؟

1

(نهائي 2008)

تساهم مركبات $CFC_{(s)}$ في تدمير البيئة؟

2

(تدريبي 2008)

تختلف الأيزومرات البنائية في درجة الغليان؟

3

(تدريبي 2008)

لا يصلح حمض $CH_3(CH_3)_4COOH$ كمونمر لبوليمرات التكثيف؟

4

(نهائي 2009)

المحاليل المائية للأمينات قواعد ضعيفة؟

5

(نهائي 2010)

تصنف الألهيدات والكيثونات في نوعين من المركبات العضوية رغم احتواء كل منهما على مجموعة كربونيل

6

(مؤجل 11)

يستخدم الاسيتون في تركيب بعض مزيلات طلاء الأظافر؟

7

(تدريبي 2011)

يسلك $NH_2 - CH_2 - CH_3$ كقاعدة ضعيفة في المحاليل المائية؟

8

(مؤجل 2012)

المحاليل المائية للأمينات الثلاثية قواعد ضعيفة؟ (المعادلات)

9

(تدريبي 2013)

من الضروري التعبير عن المركب ذي الصيغة الجزيئية C_2H_6O بالصيغة البنائية؟ (نهائي 2015)

10

(نهائي 2015)

يتم ترقيم سلسلة ذرات الكربون عند تسمية مشتقات الكربون؟

11

(نهائي مجلس 2017)

ذوبانية الايثانول في الماء أكثر من ميثيل الايثر رغم أن الكتل المولية لهما متساوية؟

12

(تدريبي مجلس 2017)

الايثر أكثر قابلية للتطاير ودرجة غليانه أقل من الكحولات المساوية له في الكتلة الجزيئية والحجم؟

13

(نهائي 2017)

لا يمكن لجزيئات الإيثر تكوين روابط هيدروجينية فيما بينها؟ (إعادة - عام - وزارة 2017)

14

تستخدم هاليدات الألكيل غالباً كمواد أولية في الصناعات الكيميائية بدلاً من الألكانات؟

(نهائي وزارة 2019)

15

من أسئلة الامتحانات - أسئلة الترتيب



1	الامتحان النهائي 2008	- رتب المركبات التالية تنازلياً حسب درجات غليانها: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$
2	الامتحان التدريبي 2008	- رتب تصاعدياً الكحولات التالية تبعاً لدرجة غليانها: إيثانول، 2,1- بروبانديول، 2,1- إيثنانديول، 3,2,1- بروبان تريول، 1- بروبانول
3	الامتحان التدريبي 2008	- رتب تصاعدياً المركبات التالية تبعاً لدرجة الغليان: 1- إيثيل ميثيل إيثر، الإيثانول، 2,1- إيثنانديول، الميثان
4	الامتحان التدريبي 2009	- رتب تصاعدياً المركبات التالية حسب درجة الغليان: إيثانول، إيثيل ميثيل إيثر، 2,1- إيثنانديول، بروبان
5	الامتحان النهائي 2009	- رتب تصاعدياً المركبات التالية حسب درجة غليان: 2,1- إيثنانديول، إيثيل ميثيل إيثر، بروبييل أمين، بروبانول
6	الامتحان التدريبي 2011	- رتب تصاعدياً المركبات التالية حسب درجة غليانها: 3,2- بنتانديول، 2- ميثيل بيوتان، 2,2- ثنائي ميثيل بروبان، 2- بنتانول
7	الامتحان التدريبي 2011	- رتب تصاعدياً المركبات التالية حسب درجة غليانها: إيثان، بروبييل أمين، 1- بيوتانول، بروبان
8	الامتحان المؤجل 2012	- رتب تصاعدياً المركبات التالية حسب درجة غليانها: ميثانول، 1- أوكتانول، 1- بيوتانول، 2- بنتانول
9	الامتحان التدريبي 2013	- رتب تصاعدياً المركبات التالية حسب درجة الغليان: جيليسرول، ميثانول، 2,1- إيثنانديول، إيثانول
10	الامتحان التدريبي 2014	- رتب تصاعدياً المركبات التالية حسب درجة غليانها: $\begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 \end{array}$ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OHCH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
11	الامتحان النهائي 2015	- رتب تصاعدياً المركبات التالية حسب درجة غليانها: 3,2,1- بروبان تريول، 1- بروبانول، بروبان، 2,1- بروبانديول

Here is the English translation:



- Final Exam 2008** – Arrange the following compounds in descending order according to their boiling points:
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$
- Training Exam 2008** – Arrange the following alcohols in ascending order according to their boiling points:
 Ethanol, 2,1-propanediol, 1,2-ethanediol, 3,2,1-propanetriol, 1-propanol
- Training Exam 2008** – Arrange the following compounds in ascending order according to their boiling points:
 1-ethyl methyl ether, ethanol, 1,2-ethanediol, methane
- Training Exam 2009** – Arrange the following compounds in ascending order according to their boiling points:
 Ethanol, ethyl methyl ether, 1,2-ethanediol, propane
- Final Exam 2009** – Arrange the following compounds in ascending order according to their boiling points:
 1,2-ethanediol, ethyl methyl ether, propylamine, propanone
- Training Exam 2011** – Arrange the following compounds in ascending order according to their boiling points:
 3,2-butanediol, 2-methylbutane, 2,2-dimethylpropane, 2-pentanol
- Training Exam 2011** – Arrange the following compounds in ascending order according to their boiling points:
 Ethane, propylamine, 1-butanol, propane
- Delayed Exam 2012** – Arrange the following compounds in ascending order according to their boiling points:
 Methanol, 1-octanol, 1-butanol, 2-pentanol
- Training Exam 2013** – Arrange the following compounds in ascending order according to their boiling points:
 Glycerol, methanol, 1,2-ethanediol, ethanol
- Training Exam 2014** – Arrange the following compounds in ascending order according to their boiling points:
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, (polyhydroxy compound shown), $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
- Final Exam 2015** – Arrange the following compounds in ascending order according to their boiling points:
 3,2,1-propanetriol, 1-propanol, propane, 2,1-propanediol