

من أسئلة الامتحانات

س1 اختر التكملة الصحيحة لكل عبارة مما يلي :

1-أي مما يأتي يحتوي على مجموعة كربونيل طرفية :

* الألاهيد * الكيتون * الألاهيد والكيون * الإيثر

2-المعادلة الآتية $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow[\Delta]{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3\text{CHCH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ تمثل تفاعل :

* استبدال * حذف * إضافة * تكاثف

3-المعادلة الآتية $\text{CH}_2\text{CHCH}_3 + \text{HI} \rightarrow \text{CH}_3\text{CHICH}_3$ تمثل تفاعل :

* حذف * إضافة * استبدال * تكاثف

4-يسمى المركب CH_3OCH_3

* ثنائي ميثيل كيتون * ثنائي ميثيل إيثر * إيثيل إيثر * إيثانال

5-الجدول المرفق يحتوي على مجموعة من الأحماض الكربوكسيلية .

أي العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بها ؟

* يستخدم الحمض رقم 3 في الطعام لإعطائه مذاقاً حمضياً

* يستخدم الحمض رقم 4 كمادة حافظة للطعام

* يستخدم الحمض رقم 1 كمادة أولية في إنتاج البولي فينيل أسيتات

* يحتوي الحمض رقم 2 على ذرتي كربون

| | |
|---|------------|
| 1 | الإيثانويك |
| 2 | الميثانويك |
| 3 | البنزويك |
| 4 | السيتريك |

6-يتشابه المركبان $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$ ، $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ في الخصائص الكيميائية وفي ذلك لـ

* تشابه الصيغة الجعينية * تشابه المجموعة الوظيفية * تساوي الكتلة المولية * تساوي درجة الغليان

7-الزوج الذي يحوي مكونه ذرات أكسجين هو

* بنتان و 2- بنتانون * 1- بنتاين و بنتان * 3- بنتانول و بنتانال * 1- بنتين و بنتانويك

8-عملية التداخل بين جزيئات البوليمر المتجاورة عند تسخينها مع ذرات الكبريت تدعى :

* تكاثف * بلمرة * إضافة * فلكنة

9-المركب الذي له أعلى درجة غليان من التالية هو

$\text{CH}_2\text{OHCHOHCH}_2\text{OH}$ * $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ *

$\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{OH}$ *

10-المجموعة الفعالة في الإيثيرات هي : >C=O * -O- * -C=O * -C(=O)- *

11-التفاعل الذي يمثل تفاعلات التكاثف

$\text{CH}_3\text{-CH=CHBr} + \text{NaNH}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{C=CH} + \text{NaBr} + \text{NH}_3$ *

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ *

$\text{CH}_3\text{-COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ *

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br} + \text{HBr}$ *

12-المعادلة التالية : $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} + \text{HCl} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_3 + \text{Cl}_2$ يمثل تفاعل :

* حذف * إضافة * استبدال * تكاثف

13- أي المركبات التالية يهاجم الأوزون في طبقات الجو العليا :

C_2F_2 * CF_4 * CCl_3F * CCl_4 *

14- أي العبارات لا تتفق ومفهوم المجموعة الوظيفية؟

- *مسؤولة عن الخصائص النوعية للمركب.
*تحتوي دائماً على الأكسجين.
* تخضع لأنواع التفاعلات نفسها في كل مركب تكون فيه. * الروابط فيها موقع للنشاط الكيميائي.
15- ما صنف المركب العضوي الذي يحتوي مجموعة كربونيل مرتبطة بذرة هيدروجين طرفية؟
* كتيون * الدهيد * حمض كربوكسيلي * إستر

16- أي البوليمرات الآتية ينتج عن عملية تكاثف؟

- * بولي إيثيلين * مطاط طبيعي * نيوبرين * النايلون
17- أي المركبات التالية يمكن مزجه مع الجازولين لتحسين رقم الأوكتان؟



18- أي صنف من المركبات العضوية ترتبط فيه مجموعتا ألكيل بذرة أكسجين واحدة؟

- * الكيتونات * الكحولات * الألدهيدات * الإيثرات
19- أي نوع من البوليمرات تحتوي مونومراتها على مجموعتين وظيفيتين؟
* التكاثف * الإضافة * الاستبدال * التكاثف والاستبدال

س2 اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الدال على كل عبارة مما يلي :

- () مركبات عضوية تحل فيها ذرة هالوجين واحدة أو أكثر محل ذرة هيدروجين أو أكثر في جزيء الهيدروكربون.
() مركبات عضوية تحتوي على مجموعات كربوكسيل حلت فيها مجموعة ألكيل محل هيدروجين مجموعة الهيدروكسيل

س3 أمامك أربعة بدائل في كل فقرة اختر البديل غير المنسجم علمياً ثم برر سبب اختيارك :

- 1- حمض ميثانويك ، حمض إيثانويك ، حمض سيتريك ، حمض بيوتانويك

التبرير
2- CH_4 ، CO_2 ، HCOOH ، CH_3NH_2

التبرير
3- بولي ستايرين ، بولي إيثيلين ، نايلون 66 ، أيزوبرين

التبرير
4- البولي إيثيلين ، النايلون ، البولي فينيل كلوريد PVC ، النيوبرين

التبرير
5- ميثيل أمين ، إيثيل ميثيل أمين ، بروبييل أمين ، إيثيل أمين

التبرير
6- $\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ ، $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ ، $\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OCH}_3$ ، $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$

التبرير
7- بروبانون ، بروبانال ، بيوتانول ، بيوتانول

التبرير
8- $\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ ، $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ ، $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OCH}_3$ ، $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_3$

التبرير

س 4 فسر علمياً كلاً مما يأتي :

1- تعتبر المحاليل المائية للأمينات قواعد ضعيفة .

2- لا يصلح حمض $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$ كمونومر لبولييمرات التكايف ؟

3- يعدّ (2- بربانون) أبسط الكيتونات .

4- يستخدم الجليسرول في صناعة المراهم المرطبة للجلد ؟

س 5 رتب المركبات العضوية الآتية :

1- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$, $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{OH}$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$

تنازلياً حسب درجات غليانها

الترتيب : الأعلى ----- ثم ----- ثم ----- ثم -----
2،1 - إيثانديول - إيثيل ميثيل إيثر - بروبييل أمين - بروبانون تصاعدياً حسب درجات غليانها

الترتيب : الأعلى ----- ثم ----- ثم ----- ثم -----
3- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, $\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ تصاعدياً حسب درجات غليانها

الترتيب : الأعلى ----- ثم ----- ثم ----- ثم -----

س 6 اجب عما يلي :

1- أكتب معادلة تعبر عن تفاعل الإيثان مع الكلور في الضوء .

2- أكتب معادلة تعبر عن تفاعل اليود مع الإيثان .

3- أكتب معادلة تعبر عن التفاعل التالي تسخين 1- بروبانون بوجود حمض الكبريتيك المركز :

4- اكتب استدلالين تتوصل اليهما من المعادلة التالية : $\text{C}_6\text{H}_{10} + \text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{10}\text{Br}_2$

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

| القائمة (أ) | م | القائمة (ب) |
|---|---|------------------|
| () يستخدم في تصنيع السترات الواقية من الرصاص | 1 | ألفا - فانسين |
| () يستخدم كمنكه صناعي | 2 | السينمالدهيد |
| () مركب مسنول عن نكهة القرقة | 3 | ايزو أميل أسيتات |
| () يستخدم في حفظ العينات في المختبر | 4 | الكفلار |
| | 5 | الفورمالدهيد |

6- أكمل الجدول التالي :

| الصيغة الكيميائية | الاسم | الصيغة الكيميائية | الاسم |
|-------------------|---------------------|--|-------|
| | 3,2- ثنائي بنتانويك | $\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$ | |
| | م- 2- بيوتين | $\text{CH}_3\text{-O-CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ | |
| | 2- بنتانول | $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ | |
| | ثلاثي ميثيل أمين | $\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \end{array}$ | |
| | إيثيل ميثيل أمين | $\text{CH}_3\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$ | |
| | | $\text{CH}_3\text{C(OH)}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ | |

7- تأمل التفاعلين التاليين ثم أجب عن الأسئلة التي تليهما :



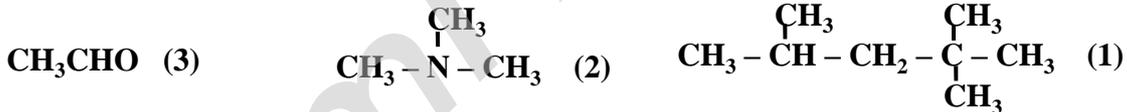
ما نوع التفاعل الثاني ؟

ما وجه الشبه بين التفاعل الأول والثاني ؟

ما الصيغة العامة للمركبات التي ينتمي إليها المركب العضوي الناتج في التفاعل الأول ؟

ما اسم البوليمر الناتج عن تبلور جزيئات $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ ؟ وأذكر أحد استخداماته.

8- لديك المركبات التالية تفحصها جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليها.



؟ يتفاعل المركب الثاني كقاعدة في المحاليل المائية . فسر ذلك

؟ الاسم الشائع للمركب الأول هو الأيزو أوكتان ، اكتب الاسم العلمي له حسب نظام IUPAC . ثم برر سبب استخدامه في الوقود.

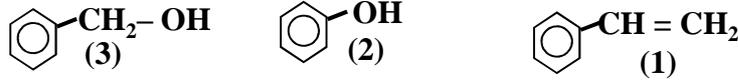
؟ ما نوع المركبات العضوية التي ينتمي إليها المركب الثالث

9- لديك المركبات التالية تفحصها جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليها.



؟ ما اسم ناتج تفاعل المركبين (1) و (2) ؟
 ؟ ما نوع البلمرة في التفاعل السابق ؟
 ؟ اكتب الصيغة العامة لصف المركبات التي ينتمي إليها المركب (3)
 ؟ يسلك المركب (4) سلوكاً قاعدياً في المحاليل المائية. فسر ذلك

10- تأمل الصيغ البنائية الثلاث التالية ثم أجب عما يليها :

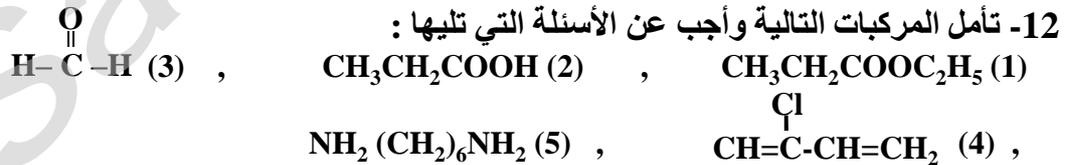


؟ ما صيغة المركب الناتج عن إضافة HBr إلى المركب (3) ؟
 ؟ ما نوع هذا التفاعل
 ؟ ما صيغة المركب الناتج عن إضافة H_2 إلى المركب (1) ؟
 ؟ ما نوع هذا التفاعل
 ؟ الماء والهكسان مذيبان ، أيهما تفضل استخدامه لإذابة المركبين (2 ، 3) . برر اختيارك

11- لديك المركبات التالية تفحصها جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليها.

| | | | | |
|--------------------|--------------------|---------------|---------------|-----------------|
| $HOOC(CH_2)_4COOH$ | $CH_3 - CO - CH_3$ | $CH_2 = CH_2$ | CH_3CH_2CHO | $CH_3COOC_2H_5$ |
| 5 | 4 | 3 | 2 | 1 |

؟ أي المركبات السابقة يستخدم لإنتاج بوليمر بولي إيثيلين؟
 ؟ المركب (4) يستعمل في مزيلات طلاء الأظافر ، فسر ذلك
 ؟ اكتب رقم المركب الذي يعطي نكهة للأغذية.
 ؟ ما اسم المركب (2) ؟
 ؟ عند تفاعل المركب (5) مع ثنائي أمينو هكسان ينتج بوليمر من أكثر البوليمرات المصنعة استخداماً ، اكتب اسم هذا البوليمر.



؟ أي المركبات السابقة يعتبر المونومر في المطاط الصناعي ؟
 ؟ عند تفاعل المركب (5) مع حمض الأديبيك ينتج بوليمر له استخدامات عديدة ما اسم هذا البوليمر
 ؟ أي المركبات السابقة يستخدم كمادة حافظة للطعام ؟
 ؟ ما الاسم العلمي للمركب 1 ؟
 ؟ أي المركبات السابقة يستخدم في حفظ العينات في مختبر الأحياء ؟

أجوبة من أسئلة الامتحانات

س ١ اختر التكملة الصحيحة لكل عبارة مما يلي :

1- أي مما يأتي يحتوي على مجموعة كربونيل طرفية :

* الألاهيد CH₃CH₂CH₂OH * الكيتون CH₃CH₂CHO * الإيثر CH₃COCH₃2- المعادلة الآتية $CH_3CH_2CH_2OH \xrightarrow[\Delta]{H_2SO_4} CH_3CH=CH_2 + H_2O$ تمثل تفاعل :
* استبدال * إضافة * حذف3- المعادلة الآتية $CH_2=CHCH_3 + HI \rightarrow CH_3CHICH_3$ تمثل تفاعل :
* حذف * إضافة * استبدال * تكاثف4- يسمى المركب CH_3OCH_3 * ثنائي ميثيل كيتون * ثنائي ميثيل إيثر * إيثير * إيثانال

5- الجدول المرفق يحتوي على مجموعة من الأحماض الكربوكسيلية .

أي العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بها ؟

* يستخدم الحمض رقم 3 في الطعام لإعطائه مذاقاً حمضياً

* يستخدم الحمض رقم 4 كمادة حافظة للطعام

* يستخدم الحمض رقم 1 كمادة أولية في إنتاج البولي فينيل أسيتات

* يحتوي الحمض رقم 2 على ذرتي كربون

| | |
|------------|---|
| الإيثانويك | 1 |
| الميثانويك | 2 |
| البنزويك | 3 |
| السيتريك | 4 |

6- يتشابه المركبان $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$ ، $CH_3CH(OH)CH_2CH_3$ في الخصائص الكيميائية ويعزى ذلك لـ
* تشابه الصيغة الجزيئية * تشابه المجموعة الوظيفية * تساوي الكتلة المولية * تساوي درجة الغليان

7- الزوج الذي يحوي مكونه ذرات أكسجين هو

* بنتان و 2- بنتانون * 1- بنتاين وبنتان * 3- بنتانول وبنتانال * 1- بنتين وبنتانويك

8- عملية التداخل بين جزيئات البوليمر المتجاورة عند تسخينها مع ذرات الكبريت تدعى :

* تكاثف * بلمرة * إضافة * فلكنة

9- المركب الذي له أعلى درجة غليان من التالية هو

* $CH_3CH_2CH_2OH$ * $CH_2OHCHOHCH_2OH$ *
* $CH_3CHOHCH_2OH$ * $CH_3OCH_2CH_3$ *10- المجموعة الفعالة في الإيثيرات هي :
* $>C=O$ * $-O-$ *
* $-C=O$ * $\begin{array}{c} O \\ || \\ -C-O- \end{array}$ * $\begin{array}{c} CH_3 \\ | \\ -C=O \end{array}$ *

11- التفاعل الذي يمثل تفاعلات التكاثف

* $CH_3-CH=CHBr + NaNH_2 \rightarrow CH_3C=CH + NaBr + NH_3$ ** $CH_3CH_2OH + H_2SO_4 \rightarrow CH_2=CH_2 + H_2O$ ** $CH_3-COOH + CH_3CH_2OH \rightarrow CH_3COOCH_2CH_3 + H_2O$ ** $CH_3CH_2CH_3 + Br_2 \rightarrow CH_3CH_2CH_2Br + HBr$ *12- المعادلة التالية : $CH_3CH_2Cl + HCl \rightarrow CH_3CH_3 + Cl_2$ يمثل تفاعل :* حذف * إضافة * استبدال * تكاثف

13- أي المركبات التالية يهاجم الأوزون في طبقات الجو العليا :

* CF_4 * CCl_3F * CCl_4 * C_2F_2 *

14- أي العبارات لا تتفق ومفهوم المجموعة الوظيفية؟

- *مسؤولة عن الخصائص النوعية للمركب.
* تخضع لأنواع التفاعلات نفسها في كل مركب تكون فيه. * الروابط فيها موقع للنشاط الكيميائي.
15- ما صنف المركب العضوي الذي يحتوي مجموعة كربونيل مرتبطة بذرة هيدروجين طرفية؟
* كتيون * الدهيد * حمض كربوكسيلي * إستر

16- أي البوليمرات الآتية ينتج عن عملية تكاثف؟

- * بولي إيثيلين * مطاط طبيعي * نيوبرين * النايلون
17- أي المركبات التالية يمكن مزجه مع الجازولين لتحسين رقم الأوكتان؟



18- أي صنف من المركبات العضوية ترتبط فيه مجموعتا ألكيل بذرة أكسجين واحدة؟

- * الكيتونات * الكحولات * الألدهيدات * الإثيرات
19- أي نوع من البوليمرات تحتوي مونومراتها على مجموعتين وظيفيتين؟
* التكاثف * الإضافة * الاستبدال * التكاثف والاستبدال

س2 اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الدال على كل عبارة مما يلي :

(هاليدات ألكيل) مركبات عضوية تحل فيها ذرة هالوجين واحدة أو أكثر محل ذرة هيدروجين أو أكثر في جزيء الهيدروكربون.
(الأسترات) مركبات عضوية تحتوي على مجموعات كربوكسيل حلت فيها مجموعة ألكيل محل هيدروجين مجموعة الهيدروكسيل

س3 أمامك أربعة بدائل في كل فقرة اختر البديل غير المنسجم علمياً ثم برر سبب اختيارك :

1- حمض ميثانويك ، حمض إيثانويك ، حمض سيتريك ، حمض بيوتانويك

التبرير حمض ثلاثي الكربوكسيل والباقي حمض أحادي الكربوكسيل

2- CH₄ ، CO₂ ، HCOOH ، CH₃NH₂

التبرير لأنه مادة غير عضوية والباقي مواد عضوية

3- بولي ستايرين ، بولي إيثيلين ، نايلون 66 ، أيزوبرين

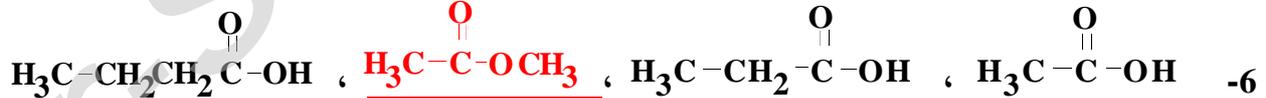
التبرير لأنه مونومر والباقي بوليمرات

4- البولي إيثيلين ، النايلون ، البولي فينيل كلوريد PVC ، النيوبرين

التبرير لأنه بوليمر تكاثف والباقي بوليمرات إضافة

5- ميثيل أمين ، إيثيل ميثيل أمين ، بروبييل أمين ، إيثيل أمين

التبرير أمين ثانوي والباقي أمينات أولية



التبرير : لأنه إستر ، أما الباقية تمثل أحماض كربوكسيلية .

7- بروبانون ، بروبانال ، بيوتانول ، بيوتانول

التبرير: لأنه كحول يحتوي مجموعة هيدروكسيل ، أما الباقية مركبات كربونيلية (تحتوي مجموعة كربونيل)

أو لأنه يكون روابط هيدروجينية بين جزيئاته والباقي لا يكون



التبرير: لأنه لأنه لا يكون روابط هيدروجينية بين جزيئاته والباقي يكون

س 4 فسر علمياً كلاً مما يأتي :

1- تعتبر المحاليل المائية للأمينات قواعد ضعيفة .

لأن ذرة النيتروجين تحتوي على زوج من الإلكترونات غير المشتركة تجذب ذرة الهيدروجين من جزيء الماء فترتبط ذرة الهيدروجين مع الأمين مكونة أيوناً موجب الشحنة مخلقة أيون الهيدروكسيد

2- لا يصلح حمض $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$ كمونومر لبوليمرات التكاثف ؟

لأن عملية تكوين البوليمرات بطريقة التكاثف يلزمها مونومر يحتوي على مجموعتين وظيفيتين وهذا الحمض يحتوي على مجموعة وظيفية واحدة .

3- يعد (2- بربانون) أبسط الكيتونات.

في الكيتونات ترتبط مجموعة الكربونيل بذرتي كربون ضمن السلسلة ، وهذا لا يتحقق عند المركبات التي يقل فيها عدد ذرات الكربون عن 3 ذرات .

4- يستخدم الجليسرول في صناعة المراهم المرطبة للجلد ؟

بسبب احتواء الجليسرول على ثلاث مجموعات هيدروكسيل OH - مما يسمح بتكوين روابط الهيدروجينية متعددة مع جزيئات الماء في الهواء أو في المواد المحيطة مما يحفظ درجة معينة من الرطوبة للجلد

س 5 رتب المركبات العضوية الآتية :

1- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ، $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$ ، $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{OH}$ ، $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$

تنازلياً حسب درجات غليانها

الأعلى $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{OH}$ ثم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ثم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$ ثم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$

2- 1، 2- إيثانديول - إيثيل ميثيل إيثر - بروبييل أمين - بروبانون تصاعدياً حسب درجات غليانها

الترتيب : إيثيل ميثيل إيثر ثم بروبانون ثم بروبييل أمين ثم 1، 2- إيثانديول الأعلى

3- $\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ، $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ، $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ، $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

تصاعدياً حسب درجات غليانها

الأقل $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ثم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ثم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ثم $\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ الأعلى

س 6 اجب عما يلي :

1- أكتب معادلة تعبر عن تفاعل الإيثان مع الكلور في الضوء .



2- أكتب معادلة تعبر عن تفاعل اليود مع الإيثان .



3- أكتب معادلة تعبر عن التفاعل التالي تسخين 1- بروبانون بوجود حمض الكبريتيك المركز :



4- اكتب استدلاليين تتوصل اليهما من المعادلة التالية : $\text{C}_6\text{H}_{10} + \text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{10}\text{Br}_2$

التفاعل هو تفاعل إضافة ، المتفاعل هو ألكين حلقي (أو ألكين) ، يبهت (أو يزول) لون محلول البروم

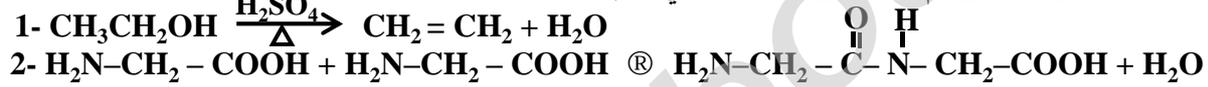
5- ضع بين القوسين أمام القائمة (أ) الرقم المناسب من القائمة (ب) :

| القائمة (أ) | م | القائمة (ب) |
|---|---|------------------|
| (4) يستخدم في تصنيع السترات الواقية من الرصاص | 1 | ألفا - فنانسين |
| (3) يستخدم كمنكه صناعي | 2 | السينماليدهيد |
| (2) مركب مسنول عن نكهة القرفة | 3 | ايزو أميل أسيتات |
| (5) يستخدم في حفظ العينات في المختبر | 4 | الكفلار |
| | 5 | الفورمالدهيد |

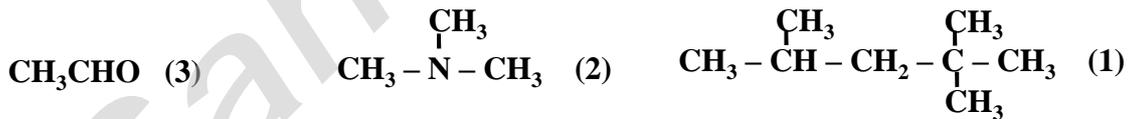
6- أكمل الجدول التالي :

| الصيغة الكيميائية | الاسم | الصيغة الكيميائية | الاسم |
|---|---------------------|---|--------------------------|
| $\text{HO}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\overset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\overset{\text{CH}_3}{\text{CH}_2}\text{CH}_2\text{CH}_3$ | 3,2- ثنائي بنتانويك | $\text{CH}_3\overset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{CH}_2\text{CH}_3$ | <u>2-بيوتانول</u> |
| $\text{H}-\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}=\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}-\text{H}$ | م- 2- بيوتين | $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ | <u>بيوتيل ميثيل إيثر</u> |
| $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ | 2- بنتانول | $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ | <u>إيثيل أيثانوات</u> |
| $(\text{CH}_3)_3\text{N}$ | ثلاثي ميثيل أمين | $\text{CH}_3\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ | <u>2- بنتانون</u> |
| $\text{CH}_3\text{NHCH}_2\text{CH}_3$ | إيثيل ميثيل أمين | $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ | <u>إيثيل ميثيل إيثر</u> |
| | | $\text{CH}_3\text{C}(\text{OH})_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ | <u>2,2-بيوتانديول</u> |

7- تأمل التفاعلين التاليين ثم أجب عن الأسئلة التي تليهما :

؟ ما نوع التفاعل الثاني ؟ تفاعل تكاثف؟ ما وجه الشبه بين التفاعل الأول والثاني ؟ يتم في كل منهما فقد جزيء ماء H_2O ؟ ما الصيغة العامة للمركبات التي ينتمي إليها المركب العضوي الناتج في التفاعل الأول ؟ C_nH_{2n} ؟ ما اسم البوليمر الناتج عن تبلمر جزيئات $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ ؟ واذكر أحد استخداماته.البولي إيثيلين ويستخدم في أكياس البلاستيك وصنع الأوعية البلاستيكية كعبوات الحليب والعصير

9- لديك المركبات التالية تفحصها جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليها.



؟ يتفاعل المركب الثاني كقاعدة في المحاليل المائية . فسر ذلك

لوجود زوج من الإلكترونات غير المشتركة على ذرة النيتروجين تجذب ذرة الهيدروجين من جزيءالماء فترتبط ذرة الهيدروجين مع الأمين مكونة أيوناً موجب الشحنة مخلقة أيون الهيدروكسيد

؟ الاسم الشائع للمركب الأول هو الأيزو أوكتان ، اكتب الاسم العلمي له حسب نظام IUPAC . ثم برر

سبب استخدامه في الوقود.

4,2,2- ثلاثي ميثيل بنتان ، يعمل على رفع رقم الأوكتان له وبالتالي تزداد جودته .؟ ما نوع المركبات العضوية التي ينتمي إليها المركب الثالث . الألدهيدات

9- لديك المركبات التالية تفحصها جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليها.



? ما اسم ناتج تفاعل المركبين (1) و (2) ؟ النايلون

? ما نوع البلمرة في التفاعل السابق ؟ بلمرة تكاثف

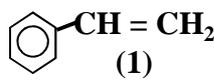
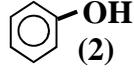
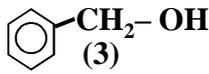


? اكتب الصيغة العامة لصف المركبات التي ينتمي إليها المركب (3)

? يسلك المركب (4) سلوكاً قاعدياً في المحاليل المائية. فسر ذلك

لوجود زوج من الإلكترونات غير المشتركة على ذرة النيتروجين تجذب ذرة الهيدروجين من جزيء الماء فتربط ذرة الهيدروجين مع الأمين مكونة أيوناً موجب الشحنة مخلقة أيون الهيدروكسيد

10- تأمل الصيغ البنائية الثلاث التالية ثم أجب عما يليها :



? ما صيغة المركب الناتج عن إضافة HBr إلى المركب (3) ؟ استبدال

? ما صيغة المركب الناتج عن إضافة H_2 إلى المركب (1) ؟ إضافة

? الماء والهكسان مذيبان ، أيهما تفضل استخدامه لإذابة المركبين (2 ، 3) . برر اختيارك

الماء ، لأنهما مركبان قطبيان والماء مذيب قطبي

11- لديك المركبات التالية تفحصها جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليها.

| | | | | |
|--------------------|----------------|-------------|---------------|-----------------|
| $HOOC(CH_2)_4COOH$ | $CH_3-CO-CH_3$ | $CH_2=CH_2$ | CH_3CH_2CHO | $CH_3COOC_2H_5$ |
| 5 | 4 | 3 | 2 | 1 |

? أي المركبات السابقة يستخدم لإنتاج بوليمر بولي إيثيلين؟ 3

? المركب (4) يستعمل في مزيلات طلاء الأظافر ، فسر ذلك لأنه يذيب المواد العضوية في طلاء الأظافر

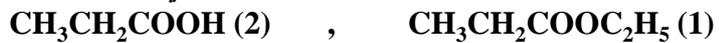
? اكتب رقم المركب الذي يعطي نكهة للأغذية. 1

? ما اسم المركب (2) ؟ بروبانال

? عند تفاعل المركب (5) مع ثنائي أمينو هكسان ينتج بوليمر من أكثر البوليمرات المصنعة استخداماً ،

اكتب اسم هذا البوليمر. النايلون

12- تأمل المركبات التالية وأجب عن الأسئلة التي تليها :



? أي المركبات السابقة يعتبر المونومر في المطاط الصناعي ؟ 4

? عند تفاعل المركب (5) مع حمض الأديبيك ينتج بوليمر له استخدامات عديدة ما اسم هذا البوليمر النايلون

? أي المركبات السابقة يستخدم كمادة حافظة للطعام ؟ 2

? ما الاسم العلمي للمركب 1 ؟ إيثيل بروبانوات

? أي المركبات السابقة يستخدم في حفظ العينات في مختبر الأحياء ؟ 3