شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية

ملخص الباب الثاني كيمياء 3-2

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-03-06 11:07:12

التواصل الاجتماعي بحسب الثاني الثانوي

المزيد من الملفات بحسب الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثالث

1	ملخص الباب الأول
2	جدول توزيع مقرر كيمياء 3-2 للفصل الثالث
3	نماذج اختبارات نهائية

أوراق عمل كيمياء ثاني ثانوي (الباب الثاني)

المـادة / كيمياء 2-3
الصف /
الفصل /

اسم الطالب :

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي :

1. الصيغة العامة لهاليدات الألكيل .....

أ	R-OH	ب	R-X	ج	R-O-R	د	R-CO-R

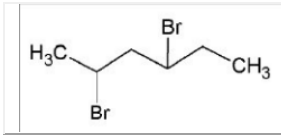
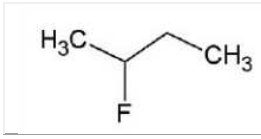
2. تسمى المجموعة الوظيفية التي تميز هاليدات الألكيل .....

أ	الهالوجين	ب	الهيدروكسيل	ج	الإيثر	د	الكربونيل

3. يسمى المركب العضوي التالي $Br-CH_2-CH_2-CH_2-Br$ بنظام IUPAC .....

أ	1،2- ثنائي برومو بروبان	ب	1،3- ثنائي برومو بروبان	ج	1،3- ثنائي برومو بيوتان	د	1،2- ثنائي برومو بيوتان

4. أحد المركبات العضوية التالية يسمى بالنظام الدولي IUPAC : 2- فلورو-3- ميثيل بيوتان .....

أ		ب	$CH_3-\underset{CH_3}{\underset{\vert}{CH}}-\underset{F}{\underset{\vert}{CH}}-CH_3$	ج		د	

5. يسمى المركب العضوي التالي بنظام IUPAC :

$$CH_3-\underset{Br}{\underset{\vert}{CH}}-CH_2-\underset{Br}{\underset{\vert}{CH}}-CH_2-CH_3$$

أ	3،5- ثنائي برومو هكسان	ب	2،4- ثنائي برومو هكسان	ج	2،4- ثنائي برومو هبتان	د	2،4- ثنائي برومو بنتان

6. تتميز الكحولات بوجود مجموعة .....

أ	الهالوجين	ب	الكربونيل	ج	الهيدروكسيل	د	الكربوكسيل

7. ثنائي ميثيل إيثر يطلق هذا الاسم على المركب .....

أ	$CH_3-O-C_2H_5$	ب	$(CH_3CH_2)_2O$	ج	$C_3H_7-O-C_3H_7$	د	CH_3OCH_3

8. يسمى المركب العضوي التالي بنظام IUPAC :

$$CH_3-\underset{NH_2}{\underset{\vert}{CH}}-CH_2-CH_2-CH_2-\underset{NH_2}{\underset{\vert}{CH}}-CH_2-CH_3$$

أ	2،6- ثنائي أمينو أوكتان	ب	2،6- ثنائي أمينو هبتان	ج	1،6- ثنائي أمينو أوكتان	د	3،7- ثنائي أمينو أوكتان

9. مواد عضوية تستخدم في تحقيقات الطب الجنائي .....

أ	الكحولات	ب	الكيتونات	ج	الأمينات	د	الأميدات

10. الاسم العلمي للفورمالدهيد هو .....

أ	الميثانال	ب	الايثانال	ج	البروبانال	د	البنتانال

11. أي من المواد التالية كان يستعمل محلوله المائي في حفظ العينات البيولوجية ؟

أ	الأسيتالدهيد	ب	السينامالدهيد	ج	البنزالدهيد	د	الفورمالدهيد

12. أبسط الكيتونات وأكثرها شيوعاً هو .....

أ	2- بيوتانون	ب	2- بنتانون	ج	2- بروبانون	د	2- هكسانون

13. الصيغة البنائية للمركب العضوي 3،3- ثنائي برومو حمض بنتانويك هي .....

أ	$Br\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}CH_2COOH$	ب	$CH_3CH_2\overset{\overset{Br}{\vert}}{C}CH_2COOH$ (Br)	ج	$CH_3C(Br)_2COOH$	د	$CH_3CH_2CH(Br)CH_2COOH$

14. جميع المركبات العضوية التالية تحتوي على مجموعة الكربونيل ما عدا .....

أ	الإيثرات	ب	الألدهيدات	ج	الإسترات	د	الأحماض الكربوكسيلية

15. يسمى المركب العضوي التالي :

$$CH_3\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}\overset{\overset{O}{\Vert}}{C}\text{-}O\text{-}CH_3$$

أ	هكسانوات الميثيل	ب	هبتانوات الميثيل	ج	هكسانوات الإيثيل	د	هبتانوات الإيثيل

16. أي المركبات العضوية التالية أميد .....

أ	CH_3COCH_3	ب	$CH_3CH_2NH_2$	ج	CH_3COOCH_3	د	NH_2CONH_2

17. يسمى التفاعل الذي يتم فيه ارتباط جزيئين لتكون جزيء اخر أكثر تعقيداً مع فقدان جزيء ماء .....

أ	تكاثف	ب	تحلل	ج	تفكك	د	إضافة

18. المعادلة الكيميائية التالية $CH_3\text{-}CH_3 \rightarrow CH_2{=}CH_2{+}H_2$ تمثل تفاعل .....

أ	أكسدة	ب	تحلل	ج	تفكك	د	حذف

19. حذف الماء من $CH_3CH_2\text{-}OH$ ينتج .....

أ	إيثين	ب	إيثاين	ج	إيثان	د	ميثان

20. ناتج حذف HCl من المركب العضوي $CH_3CH_2CH_2\text{-}Cl$ هو .....

أ	الإيثين	ب	البروبين	ج	البروبان	د	البيوتين

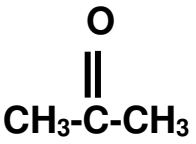
21. جميع ما يلي من خواص البوليمرات ما عدا .....

أ	سهولة تشكيلها	ب	سحبها على شكل ألياف	ج	توصيل الكهرباء	د	غير نشطة كميائياً

22. يصنف نوع التفاعل في مبلمر بولي ايثيلين من نوع .....

أ	الإضافة	ب	الاحتراق	ج	التكاثف	د	الحذف

السؤال الثالث : ضع علامة ✓ أما العبارة الصحيحة و علامة ✗ أما العبارة الخاطئة

1. عند تحول الالكين الى كحول فإن التفاعل هو تفاعل إضافة ماء	
2. من خواص البوليمرات أنها باهضة الثمن	
3. الرموز على المواد البلاستيكية تحدد مكوناتها لتسهيل عملية التدوير	
4. تعد الاسترات مصدر روائح وطعم الكثير من الفوكه	
5. تعمل الاحماض الكربوكسيلية على تحويل ورق تباع الشمس من الزرقاء للحمراء	
6. الكيتونات مركبات قطبية	
7. يسهل فصل الكحول عن الماء بعد مزجها	
8. جزيئات الايثرات تكون روابط هيدروجينية	
9. درجة الغليان تزداد من الفلور الى اليود	
10. أبسط الكيتونات هو : 	

السؤال الثاني : صل الجمل الموجودة في الجدول من المجموعة (أ) بما يناسبها من المجموعة (ب)

أ		ب
1- تحل فيه ذرة هالوجين – مثل الكلور او البروم – محل ذرة هيدروجين	( )	المونمرات
2- مجموعة الاكسجين والهيدروجين التي ترتبط برابطة تساهمية مع ذرة كربون	( )	البوليمرات
3- الترتيب الذي ترتبط في ذرة الاكسجين برابطة ثنائية مع ذرة كربون	( )	الهلجنة
4- ذرة او مجموعة من الذرات تكسبه خواص مميزة وتتفاعل دائماً بالطريقة نفسها	( )	مجموعة الهيدروكسيل
5- يتم ارتباط اثنين من الجزئيات صغيرة لمركبات عضوية لتكوين جزيء اخر اكثر تعقيداً	( )	مجموعة الكربونيل
6- مجموعة كربونيل مرتبطة مع مجموعة هيدروكسيل	( )	المجموعة الكربوكسيل
7- التفاعلات التي يتم حذف ذرتين من الذرات المرتبطة مع ذري كربون متجاورتين	( )	المجموعة الوظيفية
8- تفاعلات إضافة الهيدروجين الى ذرات الكربون التي تكون الرابطة الثنائية أو الثلاثية	( )	تفاعل الحذف
9- جزيئات كبيرة تتكون من العديد من الوحدات البنائية المتكررة	( )	تفاعلات التكثف
10- الجزيئات التي يصنع منها البوليمر	( )	تفاعلات الهدرجة