تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

## الملف خصائص وتفاعلات الكحولات من التصنيف إلى السلوك الكيميائي



## روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي

## روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

| التربية الاسلامية | اللغة العربية | اللغة الانجليزية | الرياضيات |
|---|---|---|---|

## المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

| | |
|---|---|
| 1 | بنك اسئلة التوجيه لعام 2018 |
| 2 | خرائط مفاهيم ع العصماء 2018 |
| 3 | بنك اسئلة حل باب الاحماض والقواعد |
| 4 | بنك اسئلة الوحدة الأولى الغازات |
| 5 | درس قوة الاحماض والقواعد في مادة الكيمياء |

4- يعتبر كحول 2- ميثيل 2- بروبانول من الكحولات : ص75

( ) الأولية ( ) الثالثية

( ) عديد الهيدروكسيل ( ) ثنائية الهيدروكسيل

4- أحد الكحولات التالية يعتبر من الكحولات الثالثيه هو : ص75

( ) 2- ميثيل 2- بروبانول ( ) 2- بر

( ) 2- ميثيل 1- بروبانول ( ) ميثانول

4- يعتبر المركب $CH_3\overset{OH}{\overset{|}{C}}HCH_3$ من الكحولات: ص 75

( ) أحادية الهيدروكسيل ( ) ثنائية الهيدروكسيل

( ) الأولية ( ) الثالثية

5- من الطرق العامة لتحضير الكحولات الأولية : ص77

( ) تميؤ الألكيل المقابل ( ) أكسدة الكيتون المقابل

( ) اختزال الكيتون المقابل ( ) أكسدة الألدهيد المقابل

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

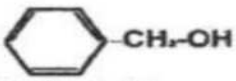
٣. يتفاعل فلز الصوديوم مع الإيثانول و يتصاعد غاز:

☐ $CO_2$ ☑ $H_2$

☐ $O_2$ ☐ $Cl_2$

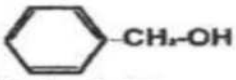
5- تتأكسد الكحولات الثالثية بالعوامل المؤكسدة مثل الأكسجين. [ خطأ ]

5- درجة غليان الكحولات أعلى بكثير من درجة غليان الهيدروكربونات ذات الكتل المولية المتقاربة معها [ صحيحة ]

5- الاسم الشائع للمركب الذي له الصيغة الكيميائية  هو: ص 74

☐ الفورمالدهيد ☐ كحول الإيثيل

☐ الفينول ■ كحول البنزايل

5- الاسم الشائع للمركب الذي له الصيغة الكيميائية  هو: ص 74

☐ الفورمالدهيد ☐ كحول الإيثيل

☐ الفينول ■ كحول البنزايل

5- أحد الكحولات التالية يعتبر من الكحولات الثانوية هو:

☐ 1- بنتانول ■ 2- بروبانول

☐ إيثانول ☐ جيليكول الإيثيلين

٣. تتميز الكحولات الاولية بإحتوائها على مجموعة هيدروكسيل متصلة بذرة كربون غير طرفية . ( )

5- تتميز الكحولات الأولية بإحتوائها على مجموعة هيدروكسيل متصلة بذرة كربون غير طرفية. ( )

4- يتفاعل الكحول مع الحمض الكربوكسيلي وينتج إيثر. ص82 [ ]

4- تعتمد نواتج نزع الماء من جزيء الإيثانول باستخدام حمض الكبريتيك المركز $H_2SO_4$

على درجة حرارة التفاعل . ص83 [ ]

3- الكحولات التي تتميز بوجود مجموعة هيدروكسيل واحدة في الجزيء. [ ]

3- الكحولات التي تتميز بوجود مجموعة هيدروكسيل واحدة في الجزيء. [ ]

5- تتأكسد الكحولات الثالثية على مرحلتين ، حيث يتأكسد في المرحلة الاولى إلى الألدهيد المقابل والماء

وفي المرحلة الثانية إلى الحمض الكربوكسيلي المقابل . ص81 ( )

د- تتأكسد الكحولات الثالثية على مرحلتين ، حيث يتأكسد في المرحلة الاولى إلى الالدهيد المقابل والماء

وفي المرحلة الثانية إلى الحمض الكربوكسيلي المقابل . ص81 ( )

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

5- الفينولات عائلة من المركبات العضوية لا ترتبط فيها مجموعة الهيدروكسيل مباشرة بحلقة البنزين.ص72

( )

3- تزداد ذوبانية الكحولات في الماء مع زيادة عدد مجموعات الهيدروكسيل في الجزيء.

بزيادة مجموعات الهيدروكسيل في الجزيء يزداد عدد الروابط الهيدروجينية التي يمكن للجزيء أن يكونها مع الماء.

مركبات عضوية تحتوي على مجموعة هيدروكسيل ($-OH$) واحدة أو اكثر مرتبطة بذرة كربون مشبعة.

ص71 ( )

4- الإيثرات التي تكون فيها مجموعة الأوكسى متصلة بمجموعتي فينيل. ص 85 ( )

( )

5- الكحولات التي تحتوي جزيئاتها على حلقة بنزين لاتتصل مباشرة بمجموعة الهيدروكسيل . ص74

( )

4- الكحولات التي تتميز بوجود مجموعة هيدروكسيل واحدة في الجزيء .ص75 [ ]

3- لا يعتبر الفينول من الكحولات على الرغم من احتوائه على مجموعة الهيدروكسيل. ص71.

درجه غليان الكحولات أعلى من درجة غليان الهيدروكربونات المتقاربة معها في الكتل المولية.

2- تقل ذوبانية الكحولات التي تحوي على أكثر من ثلاث ذرات كربون في الماء بزيادة الكتلة المولية. ص78

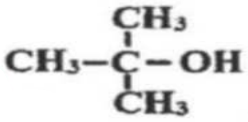
2- لا تتأكسد الكحولات الثالثية بالعوامل المؤكسدة

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

2- ذوبانية الكحولات عديدة الهيدروكسيل أكبر من ذوبانية الكحولات أحادية الهيدروكسيل.

3- تفاعل الإيثانول مع البوتاسيوم .

4- أكسدة 2- بيوتانول باستخدام برمنجنات البوتاسيوم المحمضة بحمض الكبريتيك.



2- إضافة مادة مؤكسدة إلى كحول البيوتيل الثالثي

التوقع بالنسبة لتأكسد الكحول ( يتأكسد – لا يتأكسد):

التفسير :

## ثانيا: الأسئلة المقالية ( 14) درجة

**السؤال الثالث: ( أ ) علل لكل مما يلي**

١. الكحولات الثالثية تقاوم عملية الأكسدة .

**السؤال الثالث: ( أ ) علل لكل مما يلي**

١. الكحولات الثالثية تقاوم عملية الأكسدة .

3- تزداد درجة غليان الكحولات مع زيادة عدد مجموعات الهيدروكسيل في الجزيء .

2- إيثانول من الإيثين.

3- تفاعل الميثانول مع فلز البوتاسيوم . ص79

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

4- تفاعل الإيثانول مع حمض الهيدروكلوريك . ص83

3- إضافة الماء ( إماهة ) إلى الإيثين في وجود حمض الكبريتيك ودرجة حرارة 300°C وضغط مرتفع . ص77

4- تفاعل 1- بروبانول مع حمض الهيدروبروميك . ص83

4- تسخين الإيثانول مع حمض الكبريتيك المركز إلى (180°C).

2- تفاعل الصوديوم مع الإيثانول.

2- تسخين الإيثانول مع حمض الكبريتيك المركّز عند درجة حرارة 180°C .

2- تفاعل الميثانول مع فلز البوتاسيوم .

2- إيثوكسيد الصوديوم من الإيثانول.

- إيثوكسيد الصوديوم من الإيثانول.

5- جيليكول إيثيلين من الكحولات الأليفاتية الهيدروكسيل.

٣. المركب فينيل ميثانول يعتبر من الكحولات أحادية الهيدروكسيل. ص 74

**5- تزداد ذوبانية الكحولات في الماء كلّما عدد مجموعات الهيدروكسيل في الجزيء.** **ص 78**

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

**5- تزداد ذوبانية الكحولات في الماء كلّما عدد مجموعات الهيدروكسيل في الجزيء.** **ص 78**

## 4- بروبانول – جليسرول – بيوتانول . ص75

**إحدى الكحولات لا تنتمي للمجموعة وهي :**

**السبب :**

2- الكحولات؟

2- الكحولات الثانوية؟

2- كحولات أولية ؟

$$CH_3-\underset{OH}{CH}-CH_3 + [O] \rightarrow \quad + H_2O$$ -5

أو

5- جيليكول إيثيلين من الكحولات الأليفاتية الهيدروكسيل. ص 75

3- تمرير بخار الايثانول على نحاس مسخّن درجة حرارته (300°C) .

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

3- تمرير بخار الميثانول على نحاس مسخّن درجة حرارته (300°C) .

5- إمرار بخار الإيثانول على نحاس مسخن لدرجة 300 سيليزية . ص96

3- بيوتانون من 2- بيوتانول.

1- اي مما يلي لا ينتمي للمجموعه مع ذكر السبب:

1- ( الفينول ، الميثانول ، فينيل ميثانول )

- المركب العضوي الذي لا ينتمي للمجموعة هو

- السبب: