تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف الألدهيدات والكيتونات تشابهات واختلافات في البنية والتفاعلية

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

5- تتشابه الألدهيدات والكيتونات في : ص99

( ) نوع الكحول الذي تُحضر منه ( ) موضع المجموعة الفعالة

( ) سهولة الأكسدة بالعوامل المؤكسدة الضعيفة ( ) كلاهما يتفاعل بالإضافة مع الهيدروجين

٤. المركب الذي يكوّن مرآة لامعة من الفضه على الجدار الداخلي لأنبوبة الاختبار عند تسخينه في حمام ماني مع محلول تولن من بين المركبات التالية، هو : ص 100

☐ حمض الأستيك ☐ الإيثانول

☑ الميثانال ☐ الميثانول

6- تتشابه الألدهيدات والكيتونات في: ص99

■ التفاعل بالإضافة مع الهيدروجين ☐ سهولة الأكسدة بالعوامل المؤكسدة الضعيفة

☐ موضع المجموعة الفعالة ☐ نوع الكحول التي تحضر منه

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

6- الصيغة الجزيئية العامة $C_nH_{2n}O$ تمثل:

■ كل من البروبانون والبروبانال ☐ البروبانال فقط ولا تمثل البروبانون

☐ كل من البروبانول والبروبانال ☐ البروبانون فقط ولا تمثل البروبانال

6- إحدى الصيغ التالية تمثل كيتون أروماتي وهي : ص95

$CH_3\text{-}CO\text{-}CH_3$ ( ) $C_6H_5\text{-}CO\text{-}CH_3$ ( )

$CH_3\text{-}CO\text{-}CH_2CH_3$ ( ) $C_6H_5\text{-}CH_2COCH_3$ ( )

https://t.me/Kuwaitstudents2025

6- أحد المركبات التالية يتأكسد بسهوله باستخدام عوامل مؤكسدة وهي :

$CH_3\text{-}COOH$ ( ) $C_6H_5\text{-}O\text{-}CH_3$ ( )

$CH_3\text{-}CO\text{-}CH_3$ ( ) $CH_3\text{-}CHO$ ( )

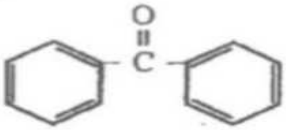
6- تتفاعل الألدهيدات بالإضافة مع الهيدروجين وتختزل إلى كحولات ثانوية. [ ]

6- درجة غليان الألدهيدات والكيتونات أعلى من درجة غليان الهيدروكربونات والإيثرات المقاربة لها في الكتل المولية . [ ]

5- درجة غليان الإيثانال أعلى من درجة غليان الإيثانول . ص97 [ ]

5- جميع الكيتونات الأروماتية تكون فيها مجموعة الكربونيل مرتبطة بشقي فينيل. ص95 [ ]

6- جميع الكيتونات الأروماتية تكون فيها مجموعة الكربونيل مرتبطة بشقي فينيل. ( )

6- يسمى المركب الذي صيغته  ثنائي فينيل ميثانال. ص 94 ( )

6- يمكن الحصول على البيوتانون من خلال [illegible] على نحاس مسخن لدرجة 300°C .
ص97 ( )

6- مركبات مجموعة الكربونيل ذات خواص قاعدية ضعيفة بسبب [illegible] ثنائية قطبية مع
زوجين من إلكترونات التكافؤ غير المشاركة . ص98 ( )

4- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة كربونيل متصلة بشقي فينيل أو بشق فينيل وشق الكيل.
]

4- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة الالدهيد CHO- متصله بذره هيدروجين
أو بشق ألكيل.]

5- مركبات عضوية تكون فيها ذرة كربون مجموعة الكربونيل غير طرفية (متصلة بذرتي كربون). ص91
[ ]

5- مركبات عضوية تكون فيها ذرة كربون مجموعة الكربونيل طرفية (متصلة بذرة هيدروجين واحدة على الأقل).
ص91 [ ]

5- مركبات عضوية تكون فيها ذرة كربون مجموعة الكربونيل غير طرفية (متصلة بذرتي ( )
كربون). الالدهيدات و الكيتونات ص 91

5- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة الألدهيد CHO- متصلة مباشرة بشق فينيل. (
ص95)

5- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة كربونيل متّصلة بشقي ألكيل.ص95 ( )

5- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة كربونيل متّصلة بشقي فينيل أو بشق فينيل وشق الكيل.ص95
( )

2- تتميز مركبات الألدهيدات والكيتونات بخواص القواعد الضعيفة.

4- تذوب الألدهيدات والكيتونات ذات الكتل المولية المنخفضة (تحتوي على اقل من 4 ذرات كربون) في الماء.

https://t.me/Kuwaitstudents2025

4- تتفاعل الألدهيدات والكيتونات بالإضافة.

https://t.me/Kuwaitstudents2025

٢- تسخين الاسيتالدهيد مع محلول فهلنج .

الحدث :

السبب :

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

5- اختزال البروبانون (الأسيتون) في وجود البلاتين الساخن.

5- تفاعل الايثانال (الأسيتالدهيد) مع الهيدروجين في وجود النيكل الساخن.

5- اختزال الأسيتالدهيد بواسطة الهيدروجين . ص99

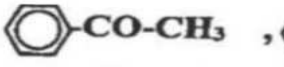
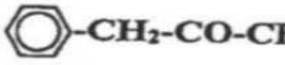
3- (إيثانال ، بروبانون ، بنتانال)

- المركب العضوي الذي لا ينتمي للمجموعة هو
- السبب:

4- CH_3CH_2CHO , CH_3COCH_3 , $CH_3COCH_2CH_3$

المركب العضوي الذي لا ينتمي للمجموعة هو :

السبب :

5-  ,  , $CH_3-CO-CH_2-CH_3$ ص73

إحدى المركبات العضوية لا تنتمي للمجموعة وهي :

السبب :

6- عند تفاعل الفورمالدهيد HCHO مع تتكون مرآة لامعة من الفضة على جدار أنبوبة الاختبار الداخلي.

6- يتكون راسب أحمر طوبي عند تفاعل الأسيتالدهيد CH_3CHO مع

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw
https://t.me/Kuwaitstudents2025

6- عند استخدام محلول تولن فإن الألدهيد يتأكسد إلى المقابل .

6- درجات غليان الالدهيدات والكيتونات المقاربة لها في الكتل المولية. من درجات غليان الهيدروكربونات

5- أحد المركبات التالية يُكوّن مرآة من الفضة على الجدار الداخلي لأنبوبة الاختبار عند تسخينه في حمام مائي مع محلول تولن ، هو : ص100

( ) فينيل إيثانون ( ) ثنائي ميثيل كيتون

( ) بيوتانون ( ) الميثانال

-2 (CH_3OH ، C_2H_5OH ، CH_3CHO)

- المركب العضوي الذي لا ينتمي للمجموعة هو
- السبب: