تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف الأحماض الكربوكسيلية البنية والتفاعلية ومصدر الحموضة

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

6- يتفاعل حمض الميثانويك مع فلز الصوديوم مكونا ميثانوات الصوديوم، ويتصاعد غاز هو : ص107

H_2 ( ) CO ( ) O_2 ( ) CO_2 ( )

6- تزيد فاعلية مجموعة الكربوكسيل بزيادة الكتلة الجزيئية (زيادة عدد ذرات الكربون)

في الأحماض الكربوكسيلية .ص106 [ ]

6- درجة غليان الكحولات أعلى من درجة غليان الأحماض الكربوكسيلية المقاربة معها

في الكتلة المولية . ص106 [ ]

وكيل العلمي

5- مركبات عضوية تتميز باحتوائها على مجموعة كربوكسيل أو أكثر كمجموعة وظيفية. [ ]

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

5- مركبات عضوية تتميز باحتوائها على مجموعه كربوكسيل أو أكثر كمجموعة وظيفية . [ ]

https://t.me/Kuwaitstudents2025

6- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة الكربوكسيل COOH- متصلة بذرة هيدروجين أو بسلسلة كربونية . ص105 ( )

3- حمض فينيل ميثانويك يعتبر حمضاً كربوكسيلياً أروماتياً بينما حمض فينيل إيثانويك حمضاً كربوكسيلياً أروماتياً.

2017-2018 الدور الثاني نسخة التقويم

بسبب عدم وجود ذرة هيدروجين متصلة بذرة الكربون المتصلة بمجموعة الهيدروكسيل

٢. تذوب الأحماض الكربوكسيلية الأليفاتية التي تحتوي مابين (1و4) ذرات كربون تماماً في الماء . ص106

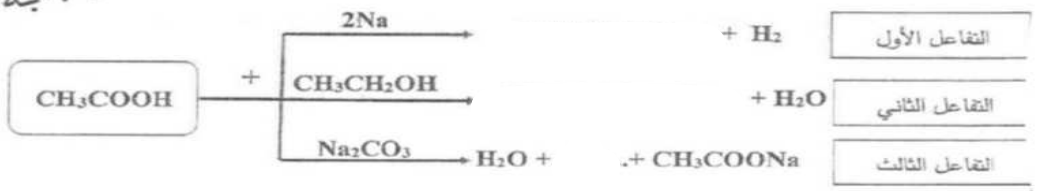
6- تفاعل حمض الميثانويك مع هيدروكسيدالصوديوم.

السؤال السادس:

أ -أكمل التفاعلات الكيميائية في الشكل التالي بوضع المركبات الكيميائية التالية في الفراغ المناسب:(5× 1=5)

[CH_3COONa , $C_2H_5OC_2H_5$, $CH_3COOCH_2CH_3$, CO_2]

نموذج الإجابة



– في الشكل السابق الحصول على الحمض الكربوكسيلي من أكسدة كحول ثانوي ، قيّم العبارة ؟

العبارة (صحيحة – خاطئة):

– فسّر :

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

3- تفاعل حمض الإيثانويك مع الإيثانول.

6- تفاعل حمض الميثانويك مع كربونات الصوديوم.

6- تفاعل حمض الفورميك مع محلول كربونات الصوديوم .

6- تفاعل حمض الفورميك مع محلول كربونات الصوديوم .

4- ميثانوات الصوديوم من حمض الميثانويك.

4- تفاعل حمض الميثانويك مع فلز الصوديوم .

https://t.me/Kuwaitstudents2025

6- تنتج التجمعات الثنائية و الشكل الحلقي بين كل جزيئين حمضيين كربوكسيليين بسبب تكوّن روابط بين الجزيئات.

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

6- ذوبانية الأحماض الكربوكسيلية في الماء كلّما ازدادت الكتلة الجزيئية للحمض .

6- ذوبانية الأحماض الكربوكسيلية في الماء كلّما ازدادت الكتلة الجزيئية للحمض .

3- الأحماض الكربوكسيلية الأليفاتية؟

3- أحماض كربوكسيلية أروماتية؟

4- حمض البنزويك من البنزالدهيد.

6- يمكن الحصول على حمض كربوكسيلي بإحدى الطرق التالية وهي : ص105

( ) اختزال الألدهيد ( ) أكسدة الألدهيد

( ) اختزال الكحول الثانوي ( ) إمرار أبخرة الكحول الأولي على النحاس المسخن

4- المجموعة الوظيفية في إيثانوات الميثيل هي: ص 61

☐ شق الميثيل ■ الكوكسي كربونيل

☐ الكربوكسيل ☐ الهيدروكسيل