

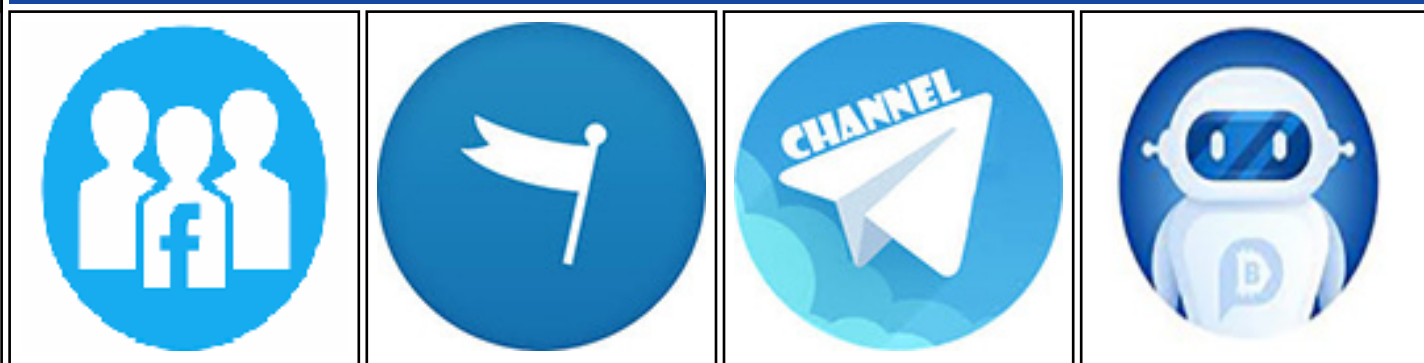
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف الأحماض الكربوكسيلية البنية والتفاعلية ومصدر الحموضة مع الإجابة

موقع المناهج ⇌ ملفات الكويت التعليمية ⇌ الصف الثاني عشر العلمي ⇌ كيمياء ⇌ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي



روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

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

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

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

6- يتفاعل حمض الميثانويك مع فلز الصوديوم مكوناً ميثانوات الصوديوم، ويتصاعد غاز هو : ص 107

CO₂ () O₂ () CO () H₂ (✓)

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

في الأحماض الكربوكسيلية . ص 106 [خاطئة]

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

في الكتلة المولية . ص 106 [خاطئة]



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

[الأحماض الكربوكسيلية /]

almanahj.com/kw

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

[الأحماض الكربوكسيلية]

<https://t.me/Kuwaitstudents2025>

6- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة الكربوكسيل COOH- متصلة بذرة هيدروجين أو بسلسلة

كربونية . ص 105 (أحماض كربوكسيلية ألفا)

3- حمض فينيل ميثانويك يعتبر حمضاً كربوكسيمياً أروماتياً بينما لا يعتبر حمض فينيل إيثانويك حمضاً كربوكسيمياً أروماتياً.



لأن في حمض فينيل إيثانويك لا ترتبط مجموعة الكربوكسيل مباشرة بشق الفينيل وعليه يعتبر أليفاتياً بينما في حمض فينيل ميثانويك ترتبط مجموعة الكربوكسيل مباشرة بشق الفينيل.

ص 105

بسبب عدم وجود ذرة هيدروجين متصلة بذرة الكربون المتصلة بمجموعة الهيدروكسيل

2. تذوب الأحماض الكربوكسيلية الأليفاتية التي تحتوي ما بين (4 أو) ذرات كربون تماماً في الماء . ص 106

بسبب قدرة هذه الأحماض على تكوين أكثر من رابطة هيدروجينية مع الماء



6- تفاعل حمض الميثانويك مع هيدروكسيد الصوديوم.

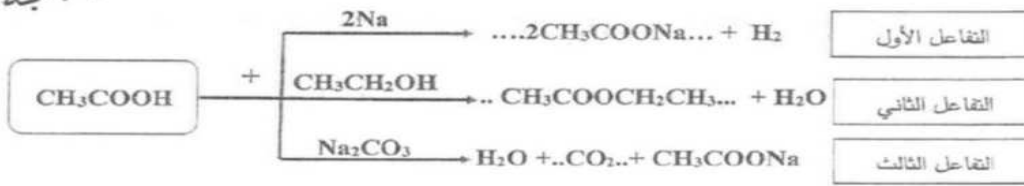


السؤال السادس:

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



نموذج الإجابة



- في الشكل السابق الحصول على الحمض الكربوكسيلي من أكسدة كحول ثانوي ، قيم العبارة ؟
العبارة (صحيحة - خاطئة) : -- خاطئة -- أو صحيحة .

- فسر : يمكن الحصول على الحمض الكربوكسيلي من الكحولات الأولية بسبب ارتباط ذرة الكربون بذرتي هيدروجين . أو أي إجابة



موقع
المنهج الكويتية

almanahi.com/kw

<https://t.me/Kuwaitstudents2025>

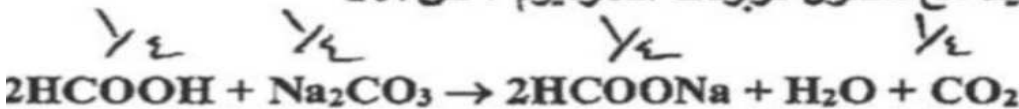
3- تفاعل حمض الإيثانويك مع الإيثانول .



6- تفاعل حمض الميثانويك مع كربونات الصوديوم .



6- تفاعل حمض الفورميك مع محلول كربونات الصوديوم . ص 107



6- تفاعل حمض الفورميك مع محلول كربونات الصوديوم . ص 107



ص 107



أي حل
أخر صحيح

4- تفاعل حمض الميثانويك مع فلز الصوديوم .



<https://t.me/Kuwaitstudents2025>

6- تنتج التجمعات الثنائية و الشكل الحلقي بين كل جزئين حمضيين كربوكسيليين بسبب تكون

روابط هيدروجينية بين الجزيئات. ص 106



6- ذوبانية الأحماض الكربوكسيلية في الماء تَقِل كلما ازدادت الكتلة الجزيئية للحمض. ص 106

6- ذوبانية الأحماض الكربوكسيلية في الماء تَقِل كلما ازدادت الكتلة الجزيئية للحمض. ص 106

3- الأحماض الكربوكسيلية الأليفاتية؟
مركبات عضوية تحتوي على مجموعة الكربوكسيل ($-\text{COOH}$) متصلة بذرة هيدروجين أو بمجموعة كربونية.
ص 105

3- أحماض كربوكسيلية أروماتية؟
مركبات عضوية تتميز بوجود مجموعة الكربوكسيل ($-\text{COOH}$) متصلة مباشرة بشق الفينيل.
ص 105

4- حمض البنزويك من البنزالدهيد.
ص 106
 $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CHO} + [\text{O}] \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_5-\text{COOH}$

6- يمكن الحصول على حمض كربوكسيلي بإحدى الطرق التالية وهي : ص 105

(✓) أكسدة الألكايد

() اختزال الألكايد

() إمرار أبخرة الكحول الأولي على النحاس المسخن

() اختزال الكحول الثانوي

ص 61

4- المجموعة الوظيفية في إيثانوات الميثيل هي:

■ الكوكسي كربونيل

□ شق الميثيل

□ الهيدروكسيل

□ الكربوكسيل