

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف الأدبيات والكتابات أوجه التشابه والاختلاف الرئيسية في البنية والتفاعلية

[موقع المناهج](#) ↔ [ملفات الكويت التعليمية](#) ↔ [الصف الثاني عشر العلمي](#) ↔ [كيمياء](#) ↔ [الفصل الأول](#)

روابط موقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي



روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[ال التربية الاسلامية](#)

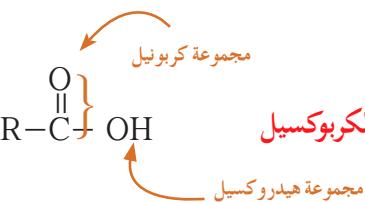
المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

<a href="#">بنك اسئلة التوحيد لعام 2018</a>	1
<a href="#">خرائط مفاهيم ع العصماء 2018</a>	2
<a href="#">بنك اسئلة حل باب الاحماض والقواعد</a>	3
<a href="#">بنك اسئلة الوحدة الأولى الغازات</a>	4
<a href="#">درس قوة الاحماض والقواعد في مادة الكيمياء</a>	5

## الأحماض الكربوكسيلية

علل: سميت الأحماض الكربوكسيلية بهذا الاسم؟

جـ: لأن مجموعة الكربوكسيل تكون من مجموعة كربونيل متصلة بمجموعة هيدروكسيل لذلك سميت بمجموعة الكربوكسيل



علل: تعتبر الأحماض الكربوكسيلية أكثر المواد العضوية حموضة؟

جـ: لأنها تتأين جزئياً في محلول الماء لها القدرة على إعطاء البروتون.

قـ: تعتبر الأحماض الكربوكسيلية أحماضاً ضعيفة

لأنها لا تتأين بشكل كامل.

## تصنيف الأحماض الكربوكسيلية

حمض فينيل ميثانويك أروماتي، بينما حمض فينيل إيثانويك اليفاتي.



حمض فينيل ميثانويك أروماتي لأن مجموعة الكربوكسيل تتصل مباشرة

لأن مجموعة الكربوكسيل لا تتصل مباشرة بحلقة البنزين.

## الخواص الفيزيائية للأحماض الكربوكسيلية

تدوب الأحماض الكربوكسيلية التي تحتوي على ( 1 - 4 ) ذرات كربون تماماً في الماء.  
يرجع السبب في ذلك إلى قدرة هذه الأحماض على تكوين أكثر من رابطة هيدروجينية مع الماء.

تقل ذوبانية الأحماض الكربوكسيلية في الماء بزيادة الكتلة المولية.

لأن زيادة طول السلسلة الكربونية ( زيادة عدد ذرات الكربون ) يقلل من فاعلية وقطبية مجموعة الكربوكسيل وبالتالي لا تستطيع تكوين روابط هيدروجينية مع الماء.

درجات غليان الأحماض الكربوكسيلية أعلى من درجات غليان الكحولات ذات الكتل المولية المتقاربة.  
لوجود مجموعة الهيدروكسيل القطبية في الكحولات التي تعمل على تجمع الجزيئات فيما بينها بروابط هيدروجينية، أما في الأحماض الكربوكسيلية فتوجد مجموعة الكربوكسيل التي تتكون من مجموعة الكربونيل والهيدروكسيل اللتان تعملان على تكوين رابطتين هيدروجينيتين بين كل جزيئين وينتج عن ذلك تجمعات ثنائية، إضافة على ذلك تكون شكل حلقي.

علل: درجة غليان الأحماض الكربوكسيلية أعلى من درجة غليان الهيدروكربونات التي تتساوي معها في عدد ذرات الكربون أو المتقربة معها في الكتلة الجزيئية.

جـ: ذلك لأن الأحماض الكربوكسيلية تحتوي على الكربوكسيل / التي تتكون من مجموعتين قطبيتين هما الهيدروكسيل ومجموعة الكربونيل / مما يعمل على تجمع كل جزيئين من الحمض في تجمعات ثنائية بزوج من الروابط الهيدروجينية / فت تكون قوة تجاذبها أكبر / ويلزم طاقة أكبر لتفكيك هذه الروابط فتكون درجة غليانها أعلى / بينما الألكانات لا تجمع جزيئاتها بروابط هيدروجينية والروابط بين الجزيئات ضعيفة .