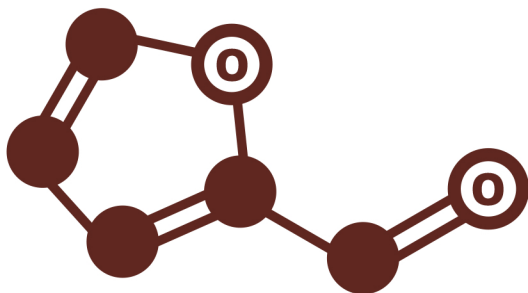
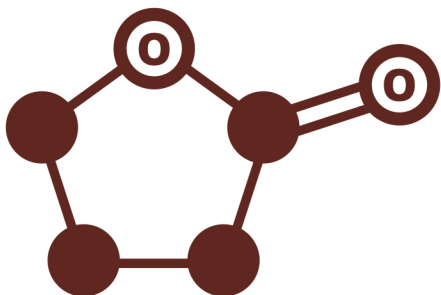


# الكستناء

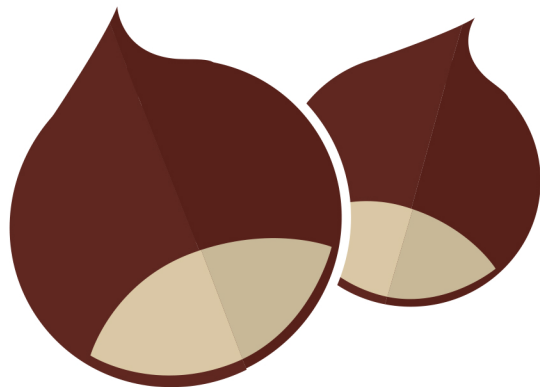
## رائحة الكستناء المشوية



الفورفورال



غاما بوتيرولاكتون



● كربون ○ هيدروجين ◉ أوكسجين  
وجود الهيدروجين على ذرات الكربون يعني أن كل ذرة كربون لديها 4 روابط.

إنّ طهي أو شوي الكستناء يُنتج عدد من مركبات النكهة المتطايرة وذلك بسبب التفاعلات التي تحدث عند الطهي بدرجات حرارة مرتفعة. وهذا يتضمن المركب غاما بوتيرولاكتون الذي يساهم بنكهة معتدلة وحلوة ومكرملة، ويضيف مركب الفورفورال أيضاً نكهات الحلو واللوز والخشب.



© COMPOUND INTEREST 2016 - WWW.COMPOUNDCHEM.COM | @COMPOUNDCHEM  
Shared under a Creative Commons Attribution-NonCommercial-NoDerivatives licence.



ترجمة: لانا أرؤوط | الكيمياء العربي 2016 | [www.arabian-chemistry.com](http://www.arabian-chemistry.com) | [info@arabian-chemistry.com](mailto:info@arabian-chemistry.com)

تمت الترجمة بعد موافقة Compound Interest، حقوق التصميم عائدة لـ Compound Interest.

Translation has been done after the approval of Compound Interest. Credit: Compound Interest