

الأهداف الصيغ البنائية ت^٤ ص^٤ ف للألكينات والألكاينات. اعتماد الصيغة البنائية للألكين تكت^٤ ب عطيت^{٣-31-1-11-1}
الألكين^٤ ت هيدروكربون^٤ ت تحتوي Alkenes and Alkynes اسمه. أفراد الجديدة الألكينا للألكينا للألكين^٤ ت والألك^٤ ين^٤ ت
على الأقل على رابطة ثنائية واحدة. الفكرة الرئيسة أم^٤ الألك^٤ ين^٤ ت فهي هيدروكربون^٤ ت تحتوي على رابطة ثلاثية واحدة على
الألكين^٤ ت ر أن الألكانات هيدروكربونات مشبعة؛ لأنها تحتوي Alkenes الأقل. عرالفواكه والخضراوات قبل تمام نضجها، فت
على روابط تساهمية أحادية بين تذذرات الكربون، وأن الهيدروكربونات غير المشبعة لها على الأقل رابطة ثنائية أو ثلاثية واحدة
ي الهيدروكربونات غير المشبعة المحتوية على رابطة تساهمية ثنائية بين ذرات الكربون. وتسم. ولأن الألكين يجب أن يحتوي على
رابطة بالألكينات واحدة أو أكثر بين ذرات الكربون ثنائية بين ذرات الكربون، لذا لا يوجد ألكين بذرة كربون واحدة. والإلكترونات
كل ذرة كربون – تشترك مع أربع ذرات هيدروجين لتعطي جزيء الإيثين ن الألكينات المحتوية على C_2H_4 . الأربعة المتبقية
رابطة ثنائية واحدة سلاسل متماثلة. لذا فسوف ترى أن عدد ذرات الهيدروجين لكل كل ألكين عن الألكان المناظر له بذرتي