

تفحص نماذج الألكانات الثلاثة في الشكل 1-17 لتحديد أوجه التشابه والاختلاف؛ إذ يحتوي كل من النماذج الثلاثة على 5 ذرات ومع ذلك تمثل هذه النماذج ثلاثة تركيبات (ترتيبات) مختلفة من CH كربون و 12 ذرة هيدروجين، لذا فإن لها الصيغة الجزيئية الذرات، وثلاثة مركبات مختلفة بنتان و 2 ميثيل ، بيوتان و 22- ثنائي ميثيل بروبان إن هذه المركبات الثلاثة هي متشكلات والمتشكلات عبارة عن اثنان أو أكثر من المركبات، لاحظ أن البننتان الحلقي والبننتان العادي ليسا متشككين؛ ذرة isomers الكربون غير المتماثلة المتشكلات الضوئية. الدوران الضوئي عين الإثرائية ارجع إلى دليل التجارب العملية على منصة هناك فئتان رئيستان من المتشكلات، ويبين الشكل 117 مركبات تعد أمثلة على المتشكلات البنائية. وللمتشكلات البنائية الصيغة الجزيئية نفسها، إلا أن مواقع (ترتيب) الذرات فيها تختلف. وعلى الرغم من اشتراك المتشكلات البنائية في الصيغة الجزيئية نفسها إلا أنها تختلف في خصائصها الكيميائية والفيزيائية. وتدعم هذه الملاحظة أحد أهم مبادئ الكيمياء الذي ينص على أن "بناء المسادة يحدد بصيغها البنائية؟ فعلى سبيل المثال CH خصائصها. كيف يرتبط نمط تغير درجات غليان متشكلات