تفحص نماذج الألكانات الثلاثة في الشكل 17–1 لتحديد أوجه التشابه والاختلاف؛ إذ يحتوي كل من النماذج الثلاثة على 5 ذرات كربون و 12 ذرة هيدروجين، لذا فإن لها الصيغة الجزيئية CH. ومع ذلك تمثل هذه النماذج ثلاثة تركيبات (ترتيبات) مختلفة من الذرات، وثلاثة مركبات مختلفة بنتان و 2 ميثيل ، بيوتان و 22– ثنائي ميثيل بروبان إن هذه المركبات الثلاثة هي متشكلات isomers والمتشكلات عبارة عن اثنان أو أكثر من المركبات، لاحظ أن البنتان الحلقي والبنتان العادي ليسا متشكلين؛ ذرة 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 خصائصها. كيف يرتبط نمط تغير درجات غليان متشكلات CH بصيغها البنائية؟ فعلى سبيل المثال،

lakhasly.com © تم تلخيص النص بواسطة موقع لخصلي