(الفصـــــــل الأول)

حالة الإثارة: اكتساب الذرة طاقة .

الذرة: أصغر جزء من العنصر، يحتفظ بجميع خواصه، ويتكون من بروتونات ونيوترونات و الكترونات .

الالكترونات: جسيم سالب الشحنة يتحرك بسرعة ذو كتلة صغيرة جدا موجود في كل اشكال المادة ويتحرك في الفراغ المحيط بنواة الذرة .

رسم اوفباو: معرفة ترتيب الافلاك الذرية من الطاقة الأقل إلى الطاقة الاعلى .

(الفصل الثاني)

العدد الذري : عدد البروتونات في الذرة .

الغازات النبيلة : هي الموجودة في المجموعة ١٨ و تكون خاملة جدا بحيث لا تتفاعل بكثرة مع المركبات .

النمط : تغير العديد من خواص العناصر بشكل متوقع .

الحجم الذري: مقدار اقتراب ذرة من ذرة أخرى مجاورة لها .

نصف قطر الذرة للفلزات: نصف المسافة بين نواتين متجاورتين في التركيب البلوري للعنصر .

نصف قطر الذرة للافلزات: نصف المسافة بين الأنوية المتطابقة والمتحدة كيميائيا فيما بينها .

(الفصل الثالث)

المركب: اتحاد كيميائي بين عنصرين مختلفين او اكثر .

الأيون الأكسجيني السالب: هو أيون عديد الذرات يتكون غاليا من عنصر لا فلزي يرتبط مع ذرة أو اكثر من الاكسجين .

الخاصية الفيزيائية: خاصية المادة التي يمكن مشاهدتها وقياسها من دون التغيير في تركيب المادة .

(الفصل الرابع)

الرابطة التساهمية الاحادية: تتكون عند اشتراك زوج من الالكترونات في تكوين الرابطة .

الرابطة التساهمية المتعددة: تتكون عند اشتراك زوجين أو اكثر من الالكترونات في تكوين الرابطة .

طول الرابطة: المسافة بين الأنوية عند أكبر قوة جذب .

طاقة تفكك الرابطة: الطاقة اللازمة لتفكيك رابطة تساهمية معينة وتكون مقدارا موجبا .

قاعدة الثمانية الممتدة: هي المركبات التي لا تتبع قاعدة الثمانية بحيث تحتوي الذرة المركزية على أكثر من ٨ الكترونات تكافؤ .

زاوية الرابطة: الزاوية بين ذرتين جانبيتين و الذرة المركزية .

الميل الالكتروني: هو مقياس لقابلية الذرة على استقبال الكترون .

قوى فاندرفال(قوى بين الجزيئية): قوى الجذب بين الجزيئات الضعيفة .

(الفصل الخامس)

الجسيم: ذرة أو جزئ أو وحدة صيغة كيميائية أو أيون .

المواد المتفاعلة: المواد التي تدخل في التفاعل الكيميائي .

التفاعل الكيميائي: العملية التي يعاد فيها ترتيب ذرات مادة او اكثر لإنتاج مواد جديدة مختلفة .

قانون بقاء الكتلة: ينص على أن المادة لا تفنى ولا تستحدث من العدم في التفاعل الكيميائي.