

((الاختبارات)) علوم ٣م – الفصل الدراسي الثاني - ١٤٤٥ هـ
 الفصل الخامس / البناء الذري والروابط الكيميائية

المصطلحات العلمية:

مجالات الطاقة	الصيغة ليميائية	الرابطه التساهمية
التمثيل النقطي للإلكترونات	أيون	الجزئي
الرابطه الكيميائية	الرابطه الأيونية	أيون
الروابط الفلزية	المركب	الرابطه القطبية

اكمل بمطابقة التعريف والمصطلح العلمي

المواقع المختلفة للإلكترون في الذرة	
رمز كيميائي يصف العنصر، ويكون محاطاً بعدة نقاط تمثل عدد إلكترونات مجال الطاقة الخارجي	
قوة تربط ذرتين إحداها بالأخرى	
رابطة كيميائية تنشأ عندما تتشارك الذرات بالإلكترونات	
جسيم متعادل يتكون عندما تتشارك الذرات بالإلكترونات	
ذرة لها شحنة موجبة أو سالبة؛ لأنها اكتسبت أو فقدت إلكترونات أو أكثر	
الرابطه التي تنشأ بين أيونين شحنتهما مختلفه	
مادة تتكون من عنصريين أو أكثر	
رابطة تنشأ عن تجاذب إلكترونات المجالات الخارجية لذرات الفلز مع الأنوية.	
رابطة تنشأ عن المشاركة غير المتكافئة بالإلكترونات	
رموز كيميائية وأرقام تبيين أنواع ذرات العناصر المكونة للجزء وأعدادها	