

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