

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

المصطلحات العلمية:

اعد ترتيب المصطلحات للتتطابق مع التعاريف المناسبة

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