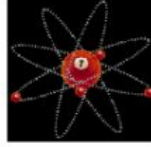


اليوم : التاريخ : ١٤ / / هـ	الوحدة الثالثة : الروابط والتفاعلات الكيميائية – الفصل الخامس : البناء الذري والروابط الكيميائية الدرس الأول : اتحاد الذرات (١)	الصف : ٣ /	خير مرآة ترى فيها نفسك هي.... عملك	٢٢
--------------------------------	---	---------------	---------------------------------------	----

أولاً : بتطبيق كورت مِيز .. ضعي الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب



مجال الطاقة

السحابة الالكترونية

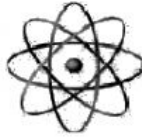
× الفراغ المحيط بالذرة ()

× المناطق المختلفة التي توجد فيها الالكترونات ()



ثانياً : نظم معلوماتك في جدول بمقارنة عن الكواكب والالكترونات :

مقارنة بين الكواكب والالكترونات		
الكواكب	الالكترونات	
		الشحنة
		المكان



ثالثاً : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها من كلمات :

- ١- في ذرة العنصر المتعادلة عدد الالكترونات =
- ٢- عدد الالكترونات في المجال الأول إلكترون وعددها في مجال الطاقة الثاني الكترونات وعددها في مجال الطاقة الثالث إلكترون وعددها في مجال الطاقة الرابع إلكترون
- ٣- عدد الالكترونات إذا كان قليل في الطاقة يكون مستوى الطاقة فيه .
- ٤- المجالات الأبعد عن النواة يمكن فصل الالكترونات .