

الجدول الدوري الحديث

الأساس العلمي الذي قام عليه ترتيب العناصر هو الجدول الدوري الحديث هو العدد الذري وطريقة ملء مستويات الطاقة الفرعية بالإلكترونات.

اكتشف العالم الدنماركي بور أن الذرة تحتوي على مدارات محيطة بالنواة دعاها بمستويات الطاقة الرئيسية، وعددها سبعة مستويات في أثقل الذرات.

تبيّن فيما بعد أنّ كلّ مستوى طاقة رئيسي يحتوي على عدد من مستويات الطاقة s, p, d, f الفرعية، ويرمز لها بالرموز

وعليه تم إعادة تصنيف الجدول الدوري تبعاً لتزايد العدد الذري وطريقة ملء مستويات الطاقة الفرعية بالإلكترونات.