

تحدد خواص العنصر علناً أساساً عدد الذري وليس وزنها الذري نستطيع تحديد خواص العنصر عند دراسة توزيعها الإلكتروني ترتيباً بالعناصر تصاعدياً حسب أعدادها الذرية وتقسيم الجدول الدوري إلى خطوط يحدد رقم الدورة من القيمة العددية لعدد الكم الرئيسي للفاأ الأخير تضم المجموعات الانتقالية. العدد الكلي للإلكترونات في غالف التكافؤ يساوي رقم B تضم المجموعات الرئيسية والمجموعة A المجموعة المجموعة بالنسبة للمجموعات