وصف الجدول الدوري

1. يتكون الجدول الدوري الطويل من (18) مجموعة رأسية وسبعة دورات أفقية.
2. رتبت العناصر في الجدول الدوري ترتيباً تصاعدياً حسب الزيادة في العدد الذري.
3. تبدأ كل دورة بملء مستوى طاقة جديد بإلكترون واحد ويتابع ملء المستويات الفرعية التي في الدورة نفسها، حتى نصل إلى العنصر الأخير وهو الغاز الخامل (النبيل).
4. في المجموعة الرأسية تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في التركيب الإلكتروني لمستوى الطاقة الأخير فيما عدا عدد الكم الأساسي (n).

الجدول التالي يمثل التوزيع الإلكتروني لبعض العناصر مرتبة طبقاً للأعداد الذرية حتى العدد الذري (30):

الجدول الدوري التالي يمثل التوزيع الإلكتروني لآخر مستوى فرعي لجميع عناصر الجدول الدوري: