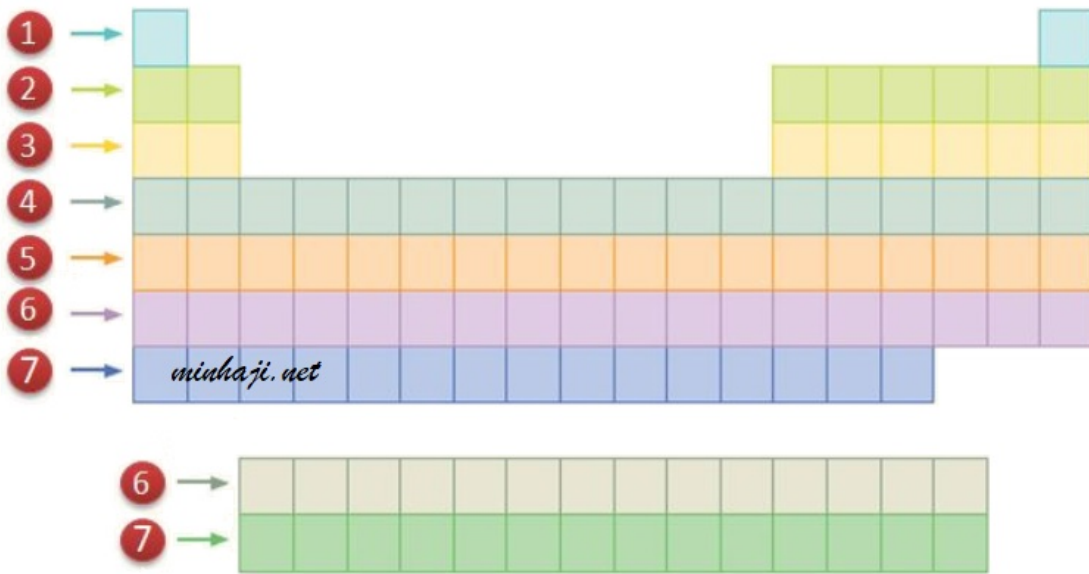


الجدول الدوري الحديث

الدورات

Periods

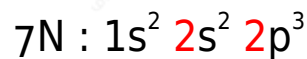
تنتمي العناصر في الجدول الدوري إلى سبع دورات أفقية.



يمكن تحديد رقم دورة العنصر من خلال التوزيع الإلكتروني عن طريق تحديد أعلى عدد n رئيس () في التوزيع الإلكتروني للعنصر.

أمثلة:

يقع عنصر النيتروجين في الدورة الثانية:



يقع عنصر المغنيسيوم في الدورة الثالثة:



لاحظ الجدول الدوري التالي والذي يحتوي على ثلاثة عناصر هي الفلور والكبريت والكالسيوم.

