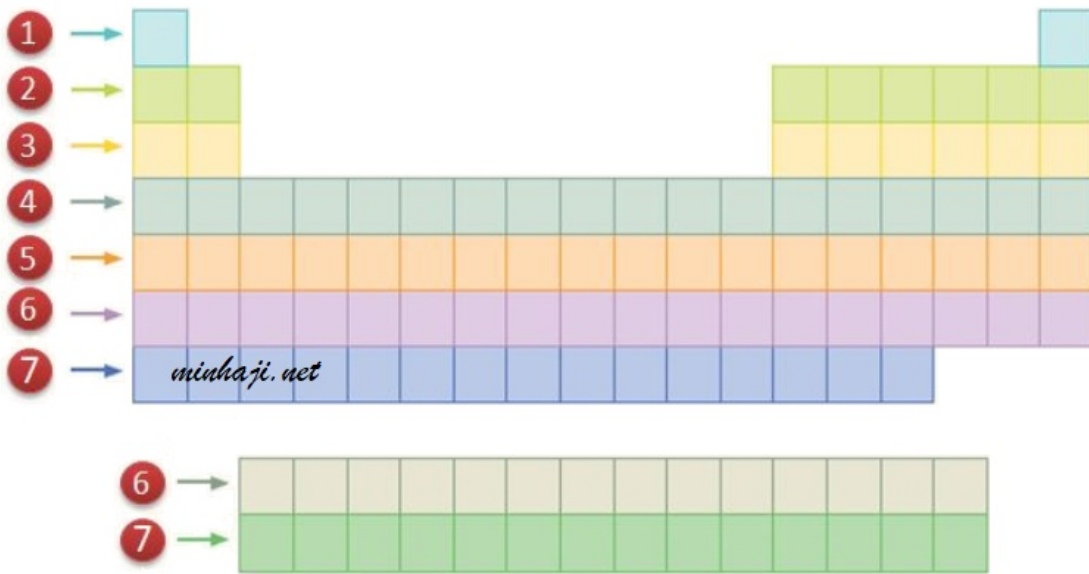


الجدول الدوري الحديث

الدورات

Periods

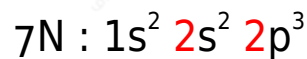
تنتمي العناصر في الجدول الدوري إلى سبع دورات أفقية.



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

أمثلة:

يقع عنصر النتروجين في الدورة الثانية:



يقع عنصر المغنيسيوم في الدورة الثالثة:



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

1																	
2																	F
3																	S
4		Ca															
5																	

الدورة الثانية $F : 1s^2 2s^2 2p^5$

الدورة الثالثة $16S : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

الدورة الرابعة $20Ca : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

لاحظ العلاقة بين رقم أعلى عدد كم رئيس في التوزيع الإلكتروني مع موقع تلك العناصر في الجدول الدوري.

سؤال:

اكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر التالية، ثم حدد أرقام دورات كل منها:

$13Al$, $19K$, $35Br$