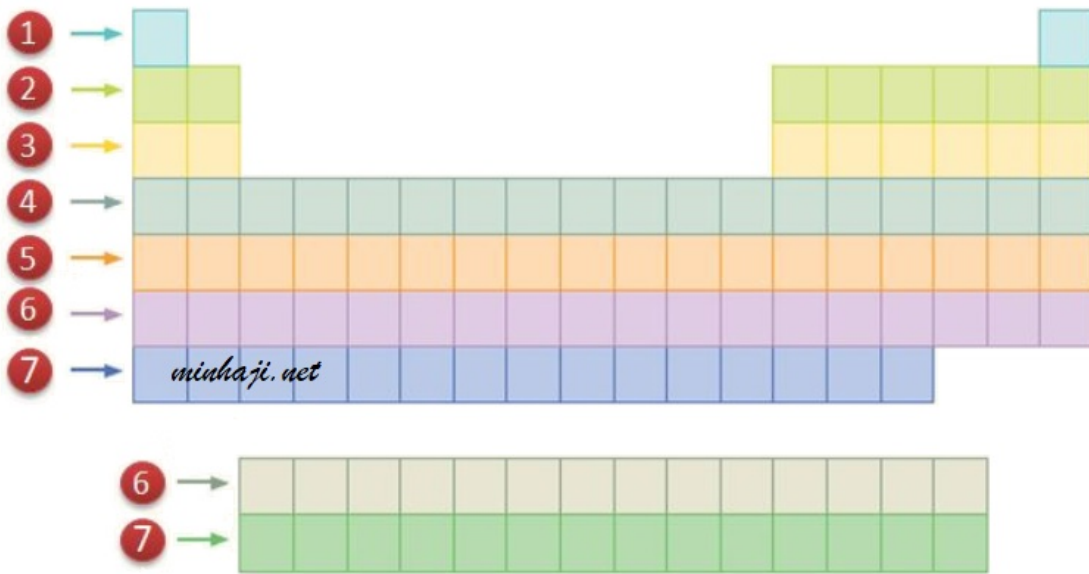


الجدول الدوري الحديث

الدورات

Periods

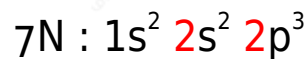
تنتمي العناصر في الجدول الدوري إلى سبع دورات أفقية.



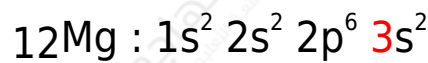
يمكن تحديد رقم دورة العنصر من خلال التوزيع الإلكتروني عن طريق تحديد أعلى عدد n رئيس () في التوزيع الإلكتروني للعنصر.

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.

الدورة الثانية $9F : 1s^2 2s^2 2p^5$
 الدورة الثالثة $16S : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
 الدورة الرابعة $20Ca : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

سؤال:

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

