

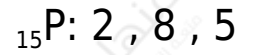
تحديد رقم دورة ومجموعة العنصر

- يتم تحديد رقم دورة العنصر من خلال عدد مستويات الطاقة التي تشغلها الإلكترونات في التوزيع الإلكتروني للعنصر.
- يتم تحديد رقم مجموعة العنصر من خلال عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي للعنصر (إلكترونات التكافؤ).

مثال (1):

- P أحد رقم دورة ومجموعة عنصر الفسفور 15 .

نكتب التوزيع الإلكتروني لذرة الفسفور:



ألاحظ من التوزيع الإلكتروني أن عدد مستويات الطاقة التي شغلها الإلكترونات يساوي (3)؛ وعليه فإن الفسفور ينتمي إلى الدورة الثالثة في الجدول الدوري.

وبما أن عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي (الثالث) يساوي (5)؛ فإن الفسفور ينتمي إلى المجموعة (5A)، أو المجموعة (15).

المجموعة (5A)

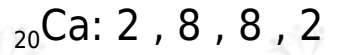
الدورة الثالثة

H																	He
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og
		Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu		
		Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr		

مثال (2):

- Ca أحد رقم دورة ومجموعة عنصر الكالسيوم 20 .

نكتب التوزيع الإلكتروني لذرة الكالسيوم:



ألاحظ من التوزيع الإلكتروني أن عدد مستويات الطاقة التي شغلتها الإلكترونات يساوي (4)؛ وعليه فإن الكالسيوم ينتمي إلى الدورة الرابعة في الجدول الدوري.

وبما أن عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي (الرابع) يساوي (2)؛ فإن الكالسيوم ينتمي إلى المجموعة (2A).

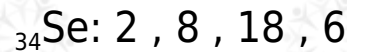
المجموعة (2A)

الدورة الرابعة

مثال (3):

Se أحدد رقم دورة ومجموعة عنصر السيلينيوم 34 .

نكتب التوزيع الإلكتروني لذرة السيلينيوم:



ألاحظ من التوزيع الإلكتروني أن عدد مستويات الطاقة التي شغلتها الإلكترونات يساوي (4)؛ وعليه فإن السيلينيوم ينتمي إلى الدورة الرابعة في الجدول الدوري.

وبما أن عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي (الرابع) يساوي (6)؛ فإن السيلينيوم ينتمي إلى المجموعة (6A)، أو المجموعة (16).

