

3. فلز ينتمي للدورة الثانية ولا يحتوي على إلكترونات منفردة.
4. Al_{13} قلوي يقع ضمن دورة الألومنيوم (I).
5. F عنصر ينتمي لمجموعة الفلور (g)، ودورة البوتاسيوم (K_{19}).
6. عنصر التركيب الإلكتروني للغلاف الرئيس الأخير لذرته: $2s^2 2p^1$.
7. مجموع إلكترونات الأغلفة الفرعية $3s 3p$ في الغلاف الرئيس الأخير لذرته = 6.
8. VIA عنصر يقع في الدورة الرابعة والمجموعة.
9. B عنصر ينتمي للدورة الخامسة، المجموعة الرابعة.
10. B عنصر ينتمي للدورة الرابعة، المجموعة الثامنة، ويحتوي على ثلاثة إلكترونات منفردة.
11. عنصر انتقالي من الدورة الرابعة، ولا يحتوي على إلكترونات منفردة.
12. أخف العناصر الانتقالية كتلة.
13. VII B عنصر يقع في الدورة الرابعة، والمجموعة.

السؤال الثالث:

يبين الجدول التالي عناصر في الجدول الدوري مشار إليها برموز افتراضية L, R, E, Z, M, G, Y, F, ()، وموقع كل عنصر (رقم المجموعة، ورقم الدورة) في الجدول الدوري.

ادرس الجدول جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

رمز العنصر	موقع العنصر في الجدول الدوري	
	رقم المجموعة	رقم الدورة
F	IA	٢
Y	IA	٣
G	IB	٤
M	IVA	٤
Z	VA	٢
E	IIA	٣
R	VIB	٤
L	VIIA	٣

1. G اكتب التركيب الإلكتروني الأكثر استقراراً لذرة العنصر.
2. M ما العدد الذري للعنصر؟

