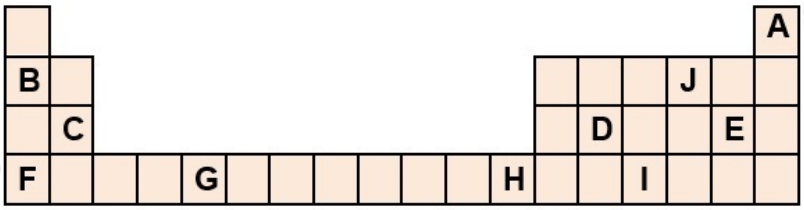
أسئلة إضافية

السؤال الأول:

الشكل الآتي يمثل جزءاً من الجدول الدوري ويتضمن رموزاً افتراضية لبعض العناصر. ادرس هذا الجدول ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:



1- اكتب رمز عنصر انتقالي.

2I- ما رقم الدورة التي ينتمي إليها العنصر ؟

3H- ما رقم المجموعة التي ينتمي إليها العنصر ؟

4C- ما العدد الذري لعنصر ينتمي لدورة ومجموعة J ؟

5B- أيهما أقرب في الخصائص للعنصر العنصر C أم F ؟

6J- ما عدد الإلكترونات المنفردة لذرة ؟

7G- اكتب التركيب الإلكتروني للعنصر .

8E- اكتب التركيب الإلكتروني للعنصر .

9- اكتب التركيب الإلكتروني للأيونين J^{2-} ، F^{+} .

10- اكتب رمز عنصر إنتقالي لا يحتوي على إلكترونات منفردة.

السؤال الثاني:

ما العدد الذري للعناصر التالية:

1. Aعنصر يقع في الدورة الثالثة، المجموعة الرابعة .
2. Aعنصر يقع في الدورة الخامسة، المجموعة السادسة .

3. فلز ينتمي للدورة الثانية ولا يحتوي على إلكترونات منفردة.
4. Al13قلوي يقع ضمن دورة الألومنيوم ().
5. Fعنصر ينتمي لمجموعة الفلور ($_9$)، 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. VIAعنصر يقع في الدورة الرابعة والمجموعة .
9. Bعنصر ينتمي للدورة الخامسة، المجموعة الرابعة .
10. Bعنصر 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. VIIBعنصر يقع في الدورة الرابعة، والمجموعة .

السؤال الثالث:

يبين الجدول التالي عناصر في الجدول الدوري مشار إليها برموز افتراضية F,Y,G,M,Z,E,R,L()، 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. Gاكتب التركيب الإلكتروني الأكثر استقراراً لذرة العنصر .
2. Mما العدد الذري للعنصر ؟

3. Rما عدد الالكترونات المنفردة في ذرة العنصر ؟
4. أي الذرات في الجدول لا تحتوي على إلكترونات منفردة ؟
5. أي الذرات في الجدول تمتلك في مركباتها شحنة (-3)؟
6. Lاكتب صيغة المركب الناتج من اتحاد العنصر مع العنصر M .

السؤال الرابع:

الشكل الآتي يمثل جزءاً من الجدول الدوري ويتضمن رموزاً افتراضية لبعض العناصر. ادرس هذا الجدول ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

																	A
M	C										X		I	J	Z		
												L			R		
	Q									N							

1- اكتب رمز عنصر يكوّن في مركباته شحنة ثنائية سالبة.

2Z- ما عدد ذرات التي يمكن أن تتحد مع ذرة واحدة من L ؟

3- ما رمز الذرة التي لا تميل للإرتباط مع غيرها من الذرات.؟

4N- ما رقم الدورة التي ينتمي إليها العنصر؟

5Q- ما العدد الذري لعنصر ينتمي لدورة ومجموعة العنصر I ؟

6 A- إلى أي مجموعة ينتمي العنصر؟

7I- ما عدد إلكترونات الغلاف الرئيس الأخير لذرة العنصر ؟

8- اكتب رمز عنصر قلوي.

9C- أي العناصر أقرب في الخصائص للعنصر ؟

10- اكتب رمز عنصر انتقالي.

إجابات الأسئلة الإضافية في الملفات المرفقة