



اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1	يقع العنصر الذي عدده الذري 38 في المجموعة			
	(أ) الأولى	(ب) الثانية	(ج) الثالثة	(د) الرابعة
2	ينتمي العنصر A ₅₀ الى الدورة			
	(أ) الثانية	(ب) الثالثة	(ج) الرابعة	(د) الخامسة
3	تحصل ذره العنصر على الإستقرار عندما تمتلك الإلكترونات في مستوى الطاقة الأخير			
	(أ) 5	(ب) 6	(ج) 7	(د) 8
4	أحد العناصر التالية ينتمي للفترة f			
	(أ) A ₂₉	(ب) Y ₁₉	(ج) X ₂₅	(د) Z ₅₈
5	يحتوى المستوى الأخير لعنصر توزيعه الإلكتروني 4s ² 3d ¹⁰ 4p ¹ [Ar ₁₈] على			
	(أ) إلكترونين	(ب) ثلاثة إلكترونات	(ج) أربعة إلكترونات	(د) خمسة إلكترونات
6	عنصر الفوسفور عدده الذري 15 فإنه يقع في			
	(أ) الدورة 3 , المجموعة 15	(ب) الدورة 3 , المجموعة 3	(ج) الدورة 3 , المجموعة 5	(د) الدورة 4 , المجموعة 6