



اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي:

1	أكبر العناصر التالية حجما								
	(أ) Cl ₁₇	(ب) F ₉	(ج) Br ₃₅	(د) I ₃₅					
2	تسمى الطاقة اللازمة لإنتزاع الكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية								
	(أ) طاقة الرابطة	(ب) طاقة الألفة الإلكترونية	(ج) طاقة التأين	(د) طاقة الشبكة البلورية					
3	قدرة ذرة العنصر على جذب الالكترونات المكونة لرابطة الكيميائية يدعى								
	(أ) طاقة التأين	(ب) نصف القطر الذري	(ج) الكهروسالبية	(د) طاقة الرابطة					
4	أكثر العناصر كهروسالبية عنصر								
	(أ) الفرانسيوم	(ب) السيزيوم	(ج) الفلور	(د) الكلور					
5	نطلق مصطلح على نصف المسافة بين نواتي ذرتين متجاورتين في التركيب البلوري								
	(أ) طاقة التأين	(ب) السالبية الكهربائية	(ج) نصف قطر الذرة	(د) الألفة الإلكترونية					
6	أي من الاتي له أكبر طاقة التأين								
	<table><tr><td>F₉</td></tr><tr><td>Cl₁₇</td></tr><tr><td>Br₃₅</td></tr><tr><td>I₅₃</td></tr></table>					F ₉	Cl ₁₇	Br ₃₅	I ₅₃
F ₉									
Cl ₁₇									
Br ₃₅									
I ₅₃									
	(أ) F	(ب) Cl	(ج) Br	(د) I					
7	ماذا يحدث إذا انتقلنا من الأعلى الى الأسفل في الجدول الدوري								
	(أ) تزداد طاقة التأين	(ب) تقل الكهروسالبية	(ج) يزداد الميل الإلكتروني	(د) يقل الحجم الذري					