



ملتقى الكيمياء التحصيلي

1	كلما اتجهنا من اليسار الى اليمين خلال الدورة الواحدة فإن الميل الالكتروني				
	(أ) يزيد	(ب) ينقص	(ج) يتضاعف	(د) لا يتغير	
2	مقدرة الذرة لجذب الكترونات الرابطة الكيميائية				
	(أ) القطبية	(ب) التشتت	(ج) الكهروسالبية	(د) التجاذب الكهربى	
3	عنصر له اعلى قيمة في الكهروسالبية				
	(أ) الفرانسيوم	(ب) الفلور	(ج) الكلور	(د) النيتروجين	
4	في الروابط فرق الكهروسالبية يتراوح بين 0.4 و 1.7 :				
	(أ) التساهمية	(ب) التساهمية القطبية	(ج) الايونية	(د) التساهمية غير القطبية	
5	جزيء الكلور Cl_2 ترتبط فيه ذرة الكلور برابطة				
	(أ) تساهمية قطبية	(ب) تساهمية غير قطبية	(ج) ايونية	(د) تناسقية	
6	في الألماس ترتبط كل ذرة كربون بـ ذرات كربون أخرى				
	(أ) ثلاث	(ب) اربع	(ج) خمس	(د) ست	
7	أي مما يلي لا يكون روابط هيدروجينية				
	(أ) الميثان	(ب) الماء	(ج) الامونيا	(د) فلوريد الهيدروجين	