



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 الكترونيات الرابطة الكيميائية	(أ) القطبية	(ب) التشبت	(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	جزء الكلور Cl_2 ترتبط فيه ذرة الكلور برابطة	(أ) تساهمية قطبية	(ب) تساهمية غير قطبية	(ج) ايونية	(د) تناسقية
6	في الالماس ترتبط كل ذرة كربون ب..... ذرات كربون اخرى	(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