ورقة عمل

الكهروسالبية و القطبية

الكيمياء 2 — الصف الثاني الثانوي — الروابط التساهمية

الاسم: ..... الفصل: ..... التاريخ: .....

1. أي العناصر التالية له أعلى قيمة كهروسالبية؟

أ) الصوديوم ب) الفلور

ج) الكربون د) الهيدروجين

2. تزداد الكهروسالبية كلما اتجهنا من أعلى إلى أسفل داخل المجموعة الواحدة

( ) صح ( ) خطأ

3. إذا كان فرق الكهروسالبية بين ذرتين أقل من 0.4 فإن الرابطة تكون _____

4. علل: جزيء ثاني أكسيد الكربون CO_2 غير قطبي رغم أن روابطه قطبية

5. فرق الكهروسالبية بين ذرتي الهيدروجين والكلور في جزيء HCl يقارب 0.9 فإن الرابطة بينهما تكون

أ) أيونية ب) تساهمية غير قطبية

ج) تساهمية قطبية د) فلزية

6. جزيء الميثان CH_4 قطبي بسبب وجود فرق في الكهروسالبية بين الكربون والهيدروجين

( ) صح ( ) خطأ

7. اذكر مثالين لمواد قطبية ومثالين لمواد غير قطبية من بيئتك اليومية

8. يرمز للشحنة الجزئية السالبة على الذرة الأعلى كهروسالبية بالرمز _____

9. أي الجزيئات التالية يتوقع أن يكون غير قطبي بسبب تناظره؟

أ) H_2O ب) NH_3

ج) CH_4 د) HCl

10. فسر لماذا لا يمتزج الزيت بالماء عند محاولة خلطهما في كوب واحد