ورقة عمل

الرابطة التساهمية

الكيمياء 2 — الصف الثاني الثانوي — الروابط التساهمية

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

1. الرابطة التساهمية تنشأ غالبًا بين:

أ) فلز وفلز ب) لافلز ولافلز

ج) فلز ولافلز د) غاز نبيل وفلز

2. الرابطة التساهمية الثلاثية تحتوي على ثلاثة أزواج من الإلكترونات المشتركة

( ) صح ( ) خطأ

3. يرمز لجزيء الأكسجين O2 بأنه يحتوي على رابطة تساهمية .....

4. عرّف الرابطة التساهمية بأسلوبك الخاص

5. أي الجزيئات التالية يحتوي على رابطة تساهمية غير قطبية؟

أ) HCl ب) H2O

ج) Cl2 د) CO2

6. في الرابطة التساهمية القطبية يكون توزيع الإلكترونات متساويًا تمامًا بين الذرتين

( ) صح ( ) خطأ

7. عدد الإلكترونات التكافؤية في ذرة الكربون يساوي ..... إلكترونات

8. فسر لماذا تعد الرابطة في جزيء N2 أقوى من الرابطة في جزيء H2

9. إذا كانت السالبية الكهربائية لذرتين متقاربة جدًا، فإن الرابطة بينهما تكون:

أ) أيونية ب) تساهمية قطبية

ج) تساهمية غير قطبية د) فلزية

10. ارسم تركيب لويس لجزيء الماء H2O موضحًا أزواج الإلكترونات الرابطة