ورقة عمل

اتحاد الذرات

العلوم — الصف الثالث المتوسط — البناء الذري و الروابط الكيميائية

الاسم: الفصل: التاريخ:

1. ما اسم الإلكترونات الموجودة في المستوى الأخير للذرة؟

أ) إلكترونات التكافؤ ب) إلكترونات النواة

ج) البروتونات د) النيوترونات

2. تسعى الذرات إلى الوصول لثمانية إلكترونات في مستواها الأخير لتصبح مستقرة

( ) صح ( ) خطأ

3. تحدث الرابطة ..... بين فلز ولافلز عن طريق انتقال الإلكترونات

4. عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة الصوديوم هو:

أ) واحد ب) سبعة

ج) ثمانية د) اثنان

5. اذكر مثالًا واحدًا على مركب ناتج عن رابطة أيونية

6. تنتج الرابطة التساهمية من مشاركة الإلكترونات بين ذرتين لافلزيتين

( ) صح ( ) خطأ

7. جزيء ..... يتكون من مشاركة إلكترونات بين ذرتي هيدروجين

8. أي العناصر التالية غازات نبيلة مستقرة؟

أ) الأرجون ب) الصوديوم

ج) الكلور د) الهيدروجين

9. فسّر لماذا تفقد ذرة الصوديوم إلكترونًا واحدًا عند تفاعلها مع الكلور

10. قارن بين الرابطة الأيونية والتساهمية من حيث آلية تكوّنها