ورقة عمل

تدرج خواص العناصر

الكيمياء 2 — الصف الثاني الثاني — الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

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

1. يقل نصف القطر الذري عبر الدورة الواحدة بسبب:

أ) زيادة عدد مستويات الطاقة ب) زيادة الشحنة النووية الفعالة

ج) نقصان عدد البروتونات د) ثبات عدد الإلكترونات

2. طاقة التأين تزداد كلما تحركنا من أعلى إلى أسفل في المجموعة الواحدة

( ) صح ( ) خطأ

3. العنصر الأعلى سالبية كهربية في الجدول الدوري هو _____

4. اذكر سببين لازدياد نصف القطر الذري عبر المجموعة الواحدة من أعلى إلى أسفل

5. أي العناصر التالية له أكبر نصف قطر ذري؟

أ) الليثيوم ب) الصوديوم

ج) البوتاسيوم د) الهيدروجين

6. الصفة الفلزية تزداد عبر الدورة من اليسار إلى اليمين

( ) صح ( ) خطأ

7. مقياس قدرة الذرة على جذب إلكترونات الرابطة نحوها يسمى _____

8. فسر لماذا تمتلك الغازات النبيلة قيمًا منخفضة أو غير منتظمة للميل الإلكتروني مقارنة بالهالوجينات

9. عند المقارنة بين الكلور والبروم، أيهما أعلى سالبية كهربية؟

أ) الكلور ب) البروم

ج) متساويان د) لا يمكن المقارنة

10. رتب العناصر التالية تصاعديًا حسب طاقة التأين: الصوديوم، المغنيسيوم، الألمنيوم (علمًا أنها في الدورة نفسها)