ورقة عمل

تصنيف العناصر

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

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

1. من رتّب العناصر أول مرة حسب الكتلة الذرية التصاعدية في جدول شامل؟

أ) دوبراينر ب) نيولاندز

ج) مندليف د) موزلي

2. القانون الدوري الحديث يعتمد أساسًا على:

أ) الكتلة الذرية ب) العدد الذري

ج) عدد النيوترونات د) الكثافة

3. مسدسات نيولاندز لاحظت تكرار الخواص كل ثمانية عناصر.

( ) صح ( ) خطأ

4. أشباه الفلزات تقع أقصى يسار الجدول الدوري.

( ) صح ( ) خطأ

5. الصف الأفقي في الجدول الدوري يسمى ..... والعمود الرأسي يسمى .....

6. عنصر توزيعه الإلكتروني 2 8 2 يقع في الدورة ..... والمجموعة .....

7. اذكر مثالين لعناصر مصنفة كأشباه فلزات.

8. فسّر لماذا كان ترتيب موزلي أدق من ترتيب مندليف.

9. عنصر توزيعه الإلكتروني 2 8 8 1 يصنف من:

أ) اللافلزات ب) أشباه الفلزات

ج) الفلزات د) الغازات النبيلة

10. اشرح باختصار كيف يمكن تحديد رقم المجموعة لعنصر ممثل من توزيعه الإلكتروني.