ورقة عمل

تطور الجدول الدوري الحديث

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

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

1. القانون الدوري الحديث يعتمد في ترتيب العناصر على:

أ) الكتلة الذرية ب) العدد الذري

ج) عدد النيوترونات د) الحالة الفيزيائية

2. رتب مندليف العناصر في جدوله حسب العدد الذري

( ) صح ( ) خطأ

3. العالم الذي اكتشف أن ترتيب العناصر حسب العدد الذري أدق هو _____

4. نظام نيولاندز في تصنيف العناصر سمي بـ:

أ) الثلاثيات ب) الأوكتافات

ج) الدورات د) المجموعات

5. ترك مندليف فراغات في جدوله توقع أن تملأها عناصر مكتشفة لاحقًا

( ) صح ( ) خطأ

6. اذكر مشكلة واحدة واجهت جدول مندليف

7. الصف الأفقي في الجدول الدوري يسمى _____

8. عنصر عدده الذري 12 يقع في المجموعة:

أ) الأولى ب) الثانية

ج) الثالثة عشرة د) الرابعة عشرة

9. فسر لماذا اعتبر نجاح تنبؤات مندليف دليلًا علميًا قويًا رغم عدم اكتمال جدوله

10. اشرح باختصار الفرق الجوهري بين أساس جدول مندليف وأساس الجدول الدوري الحديث