مفتاح الإجابة – للمعلم

مقدمة في الجدول الدوري

1. الجدول الدوري ينظّم العناصر حسب:
الإجابة: العدد الذري

2. تحتوي الدورة الواحدة في الجدول الدوري على عناصر متشابهة تمامًا في خصائصها.
الإجابة: خطأ

3. الصف الأفقي في الجدول الدوري يسمى ____ بينما العمود الرأسي يسمى ____.
الإجابة: دورة، مجموعة

4. عرّف العدد الذري بجملة واحدة.
الإجابة: هو عدد البروتونات في نواة ذرة العنصر

5. أي العناصر التالية يُصنّف فلزًا؟
الإجابة: الحديد

6. الفلزات موصلة جيدة للحرارة والكهرباء غالبًا.
الإجابة: صح

7. عنصر السيليكون يُصنّف:
الإجابة: شبه فلز

8. يقع عنصر السيليكون في الجدول الدوري على الخط ____ بين الفلزات واللافلزات.
الإجابة: الفاصل

9. اذكر مثالين على عناصر من مجموعة الغازات النبيلة واشرح لماذا تتشابه خصائصها.
الإجابة: الهيليوم والنيون، تتشابه لأنها جميعًا خاملة ولا تتفاعل بسهولة مع عناصر أخرى

10. فسّر لماذا يساعد موقع العنصر في الجدول الدوري على التنبؤ بخصائصه.
الإجابة: لأن العناصر المتجاورة في المجموعة أو الدورة ترتبط خصائصها بتركيب ذراتها وعدد إلكتروناتها، فتتدرج أو تتشابه بطريقة منتظمة