مفتاح الإجابة – للمعلم

# تصنيف العناصر

**1.** من رتّب العناصر أول مرة حسب الكتلة الذرية التصاعدية في جدول شامل؟
**الإجابة:** مندليف

**2.** القانون الدوري الحديث يعتمد أساسًا على:
**الإجابة:** العدد الذري

**3.** مسدسات نيولاندز لاحظت تكرار الخواص كل ثمانية عناصر.
**الإجابة:** صح

**4.** أشباه الفلزات تقع أقصى يسار الجدول الدوري.
**الإجابة:** خطأ

**5.** الصف الأفقي في الجدول الدوري يسمى ..... والعمود الرأسي يسمى .....
**الإجابة:** الدورة، المجموعة

**6.** عنصر توزيعه الإلكتروني 2 8 2 يقع في الدورة ..... والمجموعة .....
**الإجابة:** الدورة الثالثة، المجموعة الثانية

**7.** اذكر مثالين لعناصر مصنفة كأشباه فلزات.
**الإجابة:** السيليكون والجرمانيوم (أو الزرنيخ والبورون)

**8.** فسّر لماذا كان ترتيب موزلي أدق من ترتيب مندليف.
**الإجابة:** لأن العدد الذري ثابت ومميز لكل عنصر بخلاف الكتلة الذرية التي قد تتشابه أو تتداخل بين عنصرين متجاورين

**9.** عنصر توزيعه الإلكتروني 2 8 8 1 يصنف من:
**الإجابة:** الفلزات

**10.** اشرح باختصار كيف يمكن تحديد رقم المجموعة لعنصر ممثل من توزيعه الإلكتروني.
**الإجابة:** رقم المجموعة يساوي عدد إلكترونات التكافؤ (إلكترونات المستوى الأخير) في العناصر الممثلة