

## إجابات التدريبات

### السؤال الأول:

(1) رتب مندليف العناصر تصاعدياً حسب **الوزن الذري**، بينما رتبها موزلي تصاعدياً حسب **العدد الذري**.

(2) يتكوّن الجدول الدوري الحديث من **سبع** دورات أفقية.

### السؤال الثاني:

الأساس العلمي لتصنيف العناصر في الجدول الدوري الحديث هو تزايد العدد الذري لعناصره وطريقة ملء مستويات الطاقة الفرعية بالإلكترونات.

### السؤال الثالث:

(1) **الهيدروجين**: الدورة الأولى، المجموعة 1A ، الفئة s .

(2) **النيون**: الدورة الثانية، المجموعة 0 ، الفئة p .

(3) **الكالسيوم**: الدورة الرابعة، المجموعة 2A ، الفئة s .

### السؤال الرابع:

(1) **العنصر X** : العدد الذري = 2

(2) **العنصر Y** : العدد الذري = 5

(3) **العنصر Z** : العدد الذري = 17

### السؤال الخامس:

(1)  $Z - p$  ,  $Y - d$  ,  $X - s$

(2) Z (ست مجموعات)، Y (عشرة مجموعات)، X (مجموعتان).

(3) الرقم الحديث للمجموعة السابعة (17)، والمجموعة الصفرية (18).

## السؤال السادس:

(1) نفس الدورة (7).

(2) نفس المجموعة (14).