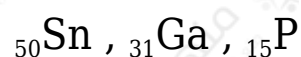


## أسئلة المحتوى وإجاباتها

### التوزيع الإلكتروني والجدول الدوري

✓ أتتحق صفحة (23):

أكتب التوزيع الإلكتروني لكل من الذرات الآتية:



✓ أتتحق صفحة (25):

أكتب مستعيناً بالجدول الدوري، التوزيع الإلكتروني لكل من العناصر الآتية:

• A عنصر يقع في الدورة الثالثة والمجموعة 4 في الجدول الدوري.



• A عنصر يقع في الدورة الرابعة والمجموعة 5 في الجدول الدوري.



✓ أتتحق صفحة (27):

أقارن بين نشاط الفلزات واللافلزات بالاتجاه من الأعلى إلى الأسفل في المجموعة الواحدة في الجدول الدوري.

الفلزات: من أعلى إلى أسفل يزداد النشاط الكيميائي.

اللافلزات: من أعلى إلى أسفل يقل النشاط الكيميائي.

أفكر صفحة (29):

• Cs أكتب التوزيع الإلكتروني لعنصر السيزيوم <sup>55</sup>.

2 , 8 , 18 , 18 , 8 , 1

✓ أتتحقق صفحة (35):

• A أفسر تشابه خصائص العناصر الممثلة في المجموعة الثانية (2).

e لاحتوائها على العدد نفسه من الإلكترونات (2) في المستوى الخارجي.

• أفسر التدرج في خصائص عناصر الدورة من اليسار إلى اليمين.

بالانتقال من العنصر إلى الذي يليه في الدورة الواحد يضاف إلكترون إلى المستوى الخارجي بزيادة العدد الذري.