أسئلة المحتوى وإجاباتها

التوزيع الإلكتروني والجدول الدوري

✓ أتحقق صفحة (20):

بالرجوع إلى الجدول 3 حدد رقم دورة و مجموعة كل من العناصر الواردة فيه.

الشكل (11) صفحة (21):

تغير حجوم ذرات العناصر الممثلة في الجدول الدوري.

أفسر: يعد الحجم الذري من الخصائص الدورية للعناصر في الجدول الدوري.

✓ أتحقق صفحة (22):

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.

✓ أتحقق صفحة (28):

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

eلاحتوائها على العدد نفسه من الإلكترنات (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.