

## اختبر نفسك

### السؤال الأول:

حدد. ما عدد إلكترونات مجال الطاقة الخارجي لكل من النيتروجين والبروم؟

### السؤال الثاني:

حل. ما عدد إلكترونات مجال الطاقة الأول والثاني لذرة النيتروجين؟

### السؤال الثالث:

عيّن. أيّ إلكترونات الأكسجين لها طاقة أكبر: الإلكترونات التي في مجال الطاقة الأول، أم التي في مجال الطاقة الثاني؟

### السؤال الرابع:

التفكير الناقد. تزداد حجوم ذرات عناصر المجموعة الواحدة كلما اتجهنا إلى أسفل المجموعة في الجدول الدوري. فسّر ذلك.

### السؤال الخامس:

حل المعادلة بخطوة واحدة. يمكنك حساب الحد الأقصى للإلكترونات التي يستوعبها أي مجال طاقة باستخدام الصيغة التالية:  $2n^2$  حيث "ن" رقم مجال الطاقة. احسب أقصى عدد من الإلكترونات يمكن أن يوجد في كل مجال من مجالات الطاقة الخمسة الأولى.