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 الحدّ الأقصى للإلكترونات التي يستوعبها أي مجال طاقة باستخدام الصيغة التالية: $2ن^2$ حيث "ن" رقم مجال الطاقة. احسب أقصى عدد من الإلكترونات يمكن أن يوجد في كل مجال من مجالات الطاقة الخمسة الأولى.