

## إجابات اختبار نفسك

### السؤال الأول:

حدد عدد إلكترونات مجال الطاقة الخارجي لكل من:

• النيتروجين: 5

• البروم: 7

### السؤال الثاني:

حل. عدد إلكترونات في مجال الطاقة الأول (2)، والثاني (5).

### السؤال الثالث:

عيّن. إلكترونات الأكسجين التي لها طاقة أكبر هي الإلكترونات التي في مجال الطاقة الثاني.

### السؤال الرابع:

التفكير الناقد. تزداد حجوم ذرات عناصر المجموعة الواحدة لأنه كلما اتجهنا إلى أسفل المجموعة في الجدول الدوري يضاف مجال طاقة جديد.

### السؤال الخامس:

حل المعادلة بخطوة واحدة.

• مجال الطاقة الأول يتسع لـ (2) إلكترونات.

- مجال الطاقة الثاني يتسع لـ (8) إلكترونات.
- مجال الطاقة الثالث يتسع لـ (18) إلكترونات.
- مجال الطاقة الرابع يتسع لـ (32) إلكترون.
- مجال الطاقة الخامس يتسع لـ (50) إلكترون.