

## إجابات اختبار نفسك

### السؤال الأول:

صف. تقاس سرعة التفاعل بقياس سرعة تكوّن المادة الناتجة أو سرعة استهلاك المادة المتفاعلة.

### السؤال الثاني:

فسّر.

- أ- زيادة درجة الحرارة: تزيد من سرعة التفاعل.
- ب- تقليل تركيز المتفاعلات: تقلل من سرعة التفاعل.

### السؤال الثالث:

صف. تعمل المحفزات على زيادة سرعة التفاعل عن طريق تقليل طاقة التنشيط، وبنقصان طاقة التنشيط تزداد سرعة التفاعل.

### السؤال الرابع:

التفكير الناقد. عندما يكون على الرف يكون محكم الإغلاق ولا يدخله الهواء، وقد يكون البرطمان مفرغاً من الهواء عند تعبئته، ولكن عند فتح الغطاء قليلاً تتعرض محتوياته للتفاعل مع الأكسجين ومواد أخرى في الهواء مما يسبب تلفها، ولكن الثلاجة تبطيء من حدوث مثل هذه التفاعلات.

### السؤال الخامس:

## حل المعادلة بخطوة واحدة.

