

## اختبر نفسك

### السؤال الأول:

صف. كيف تقاس سرعة التفاعل؟

### السؤال الثاني:

فسّر. في هذه المعادلة العامة:



كيف يمكن أن يؤثر كل مما يلي في سرعة التفاعل؟

أ- زيادة درجة الحرارة.

ب- تقليل تركيز المتفاعلات.

### السؤال الثالث:

صف. كيف تعمل المحفزات على زيادة سرعة التفاعل؟

### السؤال الرابع:

التفكير الناقد. فسّر لماذا يمكن تخزين علب صلصة المعكرونة لأسابيع على الرّف إذا كان مغلقاً، بينما يجب حفظه في الثلاجة مباشرة بعد فتحه.

### السؤال الخامس:

حل المعادلة بخطوة واحدة. تنتج مادة عن تفاعل كيميائي بمعدل 2 جم كل 45

ثانية، ما الوقت الذي يلزم لينتج هذا التفاعل 50 جم من المادة نفسها؟