

| | | | |
|---------------|--|--------------------|---------------|
| المادة كيمياء | الموضوع: العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل 3 | رقم المعيار: 006C1 | المستوى : 10G |
|---------------|--|--------------------|---------------|

الاسم : التاريخ : الفصل :

في أي من الحالات الآتية تتوقع أن يكون معدل سرعة التفاعل بين كربونات الكالسيوم CaCO_3 وحمض النيتريك HNO_3 أكبر ما يمكن؟

a. مسحوق CaCO_3 مع محلول HNO_3 تركيزه 2 M عند 40°C .

b. مسحوق CaCO_3 مع محلول HNO_3 تركيزه 0.5 M عند 40°C .

c. قطعة من CaCO_3 مع محلول HNO_3 تركيزه 2 M عند 20°C .

d. قطعة CaCO_3 مع محلول HNO_3 تركيزه 0.5 M عند 40°C .

كيف يؤثر صغر حجم جُسيمات المادة المتفاعلة في زيادة سرعة التفاعل الكيميائي؟

a. تزداد مساحة سطحها، وتُعرض المزيد من الجُسيمات التي يمكن أن تتصادم.

b. تزداد مساحة سطحها، وتُعرض القليل من الجُسيمات التي يمكن أن تتصادم.

c. تقل مساحة سطحها، وتُعرض المزيد من الجُسيمات التي يمكن أن تتصادم.

d. تقل مساحة سطحها، وتُعرض القليل من الجُسيمات التي يمكن أن تتصادم.