

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؟

- مسحوق CaCO_3 مع محلول HNO_3 تركيزه 2 M عند 40°C .
- مسحوق CaCO_3 مع محلول HNO_3 تركيزه 0.5 M عند 40°C .
- قطعة من CaCO_3 مع محلول HNO_3 تركيزه 2 M عند 20°C .
- 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؟

- تزداد مساحة سطحها، وتُعرض المزيد من الجُسيمات التي يمكن أن تتصادم.
- تزداد مساحة سطحها، وتُعرض القليل من الجُسيمات التي يمكن أن تتصادم.
- تقل مساحة سطحها، وتُعرض المزيد من الجُسيمات التي يمكن أن تتصادم.
- تقل مساحة سطحها، وتُعرض القليل من الجُسيمات التي يمكن أن تتصادم.