

الهدف	ما العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /
1	أي مما يلي يزيد من سرعة احتراق الخشب؟ A. استخدام قطعة خشب واحدة كبيرة. B. ترتيب القطع الخشبية بالقرب من بعضها البعض. C. استخدام قطع كبيرة من الخشب. D. تقطيع الأخشاب إلى قطع صغيرة.
	أي من الآتي سيؤدي إلى طهي البطاطا في الماء المغلي في أقصر مدة؟ A. ضع البطاطا كاملة في قدر الماء المغلي. B. قطع البطاطا إلى نصفين. C. قطع البطاطا إلى قطع صغيرة جداً قبل وضعها في قدر من الماء المغلي. D. ضع البطاطا كاملة في قدر من الماء البارد و سخنها حتى تغلي.
	أي من الآتي يفسر زيادة سرعة التفاعل عند سحق و كسر مكعبات السكر إلى قطع أصغر ؟ A. لأنها تزيد من مساحة سطح التفاعلات . B. لأنها تقلل من مساحة سطح التفاعلات . C. لأنها تقلل من طاقة التنشيط . D. لأنها تقلل من التصادمات بين جسيمات المتفاعلات .
	اختر الإجابة الصحيحة حول سرعة التفاعلات المتعلقة بصدأ الحديد و الألعاب النارية ؟ A. سرعة التفاعل هي نفسها في العمليتين . B. التفاعل عند انفجار الألعاب النارية أسرع من تكون الصدأ . C. لا يمكن التنبؤ بسرعة التفاعل . D. تكون الصدأ أسرع من تفاعل انفجار الألعاب النارية .

5 عند مضغك للطعام تختلط الأنزيمات الموجودة في لعابك بالطعام و تبدأ عملية الهضم ، و لجعل العملية أكثر فاعلية عليك بـ ...

- A. مضغ الطعام لأقل فترة ممكنة .
- B. مضغ الطعام أكثر لتقليل مساحة سطحه .
- C. مضغ الطعام أكثر لزيادة مساحة سطحه .
- D. المضغ بسرعة لعدم وجود الوقت الكافي لديك .

6 يتفاعل الزنك الصلب مع حمض الهيدروكلوريك لإنتاج غاز الهيدروجين و كلوريد الزنك ما درجة حرارة الحمض التي ستؤدي لحدوث أسرع تفاعل في هذا المثال ؟



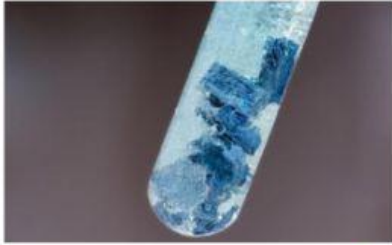
A. 18°C

B. 5°C

C. 25°C

D. 50°C

7 توضح الصورة أحد التفاعلات الكيميائية ، أي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل؟



- A. زيادة مساحة سطح المتفاعلات.
- B. زيادة درجة حرارة المتفاعلات.
- C. زيادة تركيز المتفاعلات.
- D. وضع المتفاعلات في وعاء أكبر حجماً.

8 ما مجموعة العوامل التي ستكون التفاعل الكيميائي الأسرع؟

- A. درجة حرارة مرتفعة ، و جسيمات صغيرة ، و محلول مركز .
- B. درجة حرارة منخفضة ، و جسيمات كبيرة ، و محلول مركز .
- C. درجة حرارة مرتفعة ، و جسيمات صغيرة ، و محلول مخفف .
- D. درجة حرارة منخفضة ، و جسيمات صغيرة ، و محلول مخفف .