

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

اسم الطالبة :

الصف: الثامن /



1. أي مما يلي سيققل من سرعة التفاعل الكيميائي ؟

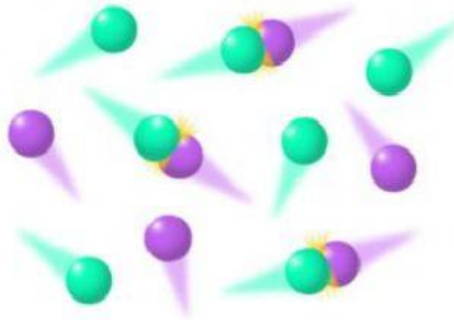
- a. زيادة تركيز المتفاعلات .
- b. تقليل تركيز المتفاعلات .



2. 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 .

3. أي العوامل التالية تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي من خلال زيادة التصادم بين الجسيمات ؟



- a. زيادة مساحة سطح المتفاعلات .
- b. تقليل درجة الحرارة .
- c. زيادة تركيز المتفاعلات .
- d. زيادة درجة الحرارة.

