

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

اسم الطالبة :

الصف: الثامن /



1. أي مما يلي سيققل من سرعة التفاعل الكيميائي ؟

a. زيادة درجة حرارة المتفاعلات .

b. خفض درجة حرارة المتفاعلات .



2. يتفاعل الزنك الصلب مع حمض الهيدروكلوريك لإنتاج غاز الهيدروجين و كلوريد الزنك

ما درجة حرارة الحمض التي ستؤدي لحدوث أسرع تفاعل في هذا المثال ؟



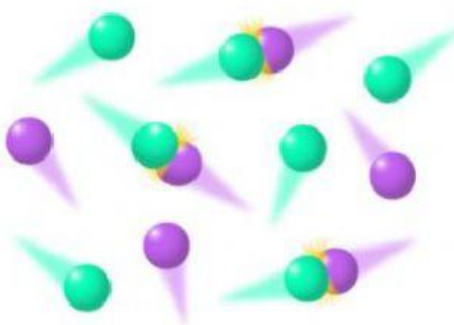
a. 18°C

b. 5°C

c. 25°C

d. 50°C

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. تقليل مساحة سطح المتفاعلات .

d. زيادة درجة الحرارة.