

الصف الثامن:

اسم الطالبة:

الهدف: ما هي العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل؟

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 وكلوريد الزنك ما درجة حرارة الحمض التي ستؤدي لحدوث أسرع تفاعل في هذا لمثال؟



A. 18° C

B. 5° C

C. 25° C

D. 50° C



3- أي العوامل التالية تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي من خلال زيادة التصادمات

بين الجسيمات؟



A. زيادة مساحة السطح

B. تقليل درجة الحرارة

C. تقليل التركيز والضغط

D. زيادة درجة الحرارة

