

الصف: 10.....

الاسم:



1 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



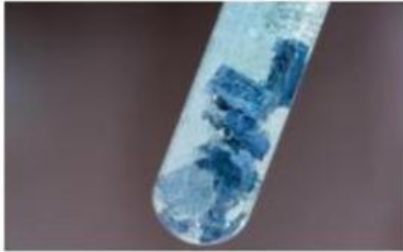
2 توضح الصورة أحد التفاعلات الكيميائية ، أي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل؟

A. زيادة مساحة سطح المتفاعلات.

B. زيادة درجة حرارة المتفاعلات.

C. زيادة تركيز المتفاعلات.

D. وضع المتفاعلات في وعاء أكبر حجماً.



3 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 .