

يوضح الجدول أدناه نتائج تجربة لتفاعل حمض الكبريتيك المخفف مع فلز الزنك، حيث سجل الزمن اللازم لتصاعد أول ٢٠ مل من غاز الهيدروجين الناتج من إضافة الحجم نفسه من الحمض إلى ثلاثة كؤوس يحوي كُلُّ منها كتلةً متساوية من الفلز، وعند درجات حرارة مختلفة.

| رقم التجربة | درجة حرارة التجربة (°س) | الزمن اللازم لتصاعد ٢٠ مل من غاز الهيدروجين |
|-------------|-------------------------|---------------------------------------------|
| ١           | ٠                       | ٢٢٠                                         |
| ٢           | ١٠                      | ٦٨                                          |
| ٣           | ٢٠                      | ٣٦                                          |

ما الاستنتاج الصحيح من هذه التجربة؟

- أ تقل سرعة التفاعل كلما ارتفعت درجة الحرارة
- ب يقل حجم الغاز المتصاعد كلما ارتفعت درجة الحرارة
- ج تزداد سرعة التفاعل كلما ارتفعت درجة الحرارة
- د يزداد حجم غاز الهيدروجين كلما انخفضت درجة الحرارة