

العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي

2 - 3 العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي

اقرأ، في كتابك، حول العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل (النشاط وطبيعة المواد المتفاعلة، والتركيز، ومساحة السطح، ودرجة الحرارة، والمحفزات).

فيما يلي، اكتب كلمة صواب عن يمين الجملة الصحيحة. أما إذا كانت غير صحيحة فاستبدل الكلمات التي بين الأقواس لجعلها صحيحة:

1. (تقليل) تركيز المتفاعلات يزيد من عدد التصادمات بين جزيئات المواد المتفاعلة.
2. يوجد المحفز (غير المتجانس) في حالة فيزيائية تختلف عن التفاعل الذي يُحفّزه.
3. ازدياد (التركيز) لمادة ما يزيد الطاقة الحركية لجسيماتها التي تتكوّن منها.
4. تزيد المحفزات سرعة التفاعل الكيميائي (بزيادة) طاقة تنشيط التفاعل.
5. (زيادة) مساحة سطح المادة المتفاعلة يزيد من سرعة التفاعل.
6. يزيد رفع درجة حرارة التفاعل من سرعة التفاعل؛ بزيادة (طاقة) التصادمات بين جزيئات المواد المتفاعلة.