ورقة عمل

سرعة التفاعلات الكيميائية

العلوم • الثالث المتوسط • الفصل الدراسي الثاني

اسم الطالب/ة: .....

الصف/الشعبة: .....

التاريخ: .....

الدرجة: .....

شرح الدرس واختباره

ملخص الدرس

■ السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

1) أقل طاقة لازمة لبدء التفاعل تسمى طاقة (التنشيط ، الحركة ، الوضع)

2) المادة التي تبطئ التفاعل تسمى (محفزًا ، مثبطًا ، إنزيمًا)

3) تزداد سرعة التفاعل بـ (خفض الحرارة ، زيادة مساحة السطح ، تقليل التركيز)

■ السؤال الثاني: ضع علامة صح أو خطأ

1) المحفز يُستهلك في التفاعل. ( )

2) الإنزيمات محفزات حيوية. ( )

3) كل تصادم بين الجسيمات يؤدي إلى تفاعل. ( )

4) تبطئ الثلاجة التفاعلات التي تفسد الطعام. ( )

■ السؤال الثالث: صل كل مثال بالعامل المؤثر

1) برادة الحديد أسرع من المسمار ..... أ) درجة الحرارة

2) الطعام يفسد في الصيف أسرع ..... ب) مساحة السطح

3) النار أقوى في الأكسجين النقي ..... ج) التركيز

■ السؤال الرابع: أكمل الفراغ

1) تضاف المواد الحافظة إلى الأغذية لأنها تعمل ..... للتفاعل

2) إذا ذاب قرص في ٦٠ ث ثم في ٣٠ ث بعد سحقه فقد زادت السرعة ..... أضعاف

بعد الحل: راجع شرح الدرس واختبر نفسك

امسح الرمز أو زر edu.wrgat.com