ورقة عمل

سرعة التفاعلات الكيميائية

العلوم — الصف الثالث المتوسط — التفاعلات الكيميائية

الاسم: ..... الفصل: ..... التاريخ: .....

1. سرعة التفاعل الكيميائي تُعرّف بأنها:

أ) لون المواد الناتجة

ب) مقدار التغير في كمية المواد خلال زمن معين

ج) كتلة المواد المتفاعلة فقط

د) حجم الإناء المستخدم

2. يستهلك العامل الحفاز أثناء التفاعل ويتحول إلى ناتج جديد

( ) صح ( ) خطأ

3. زيادة تركيز المواد المتفاعلة تؤدي إلى ..... سرعة التفاعل

4. اذكر عاملين من العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي

---

5. لماذا يذوب السكر الناعم أسرع من السكر المكعب في الماء؟

أ) لأن السكر الناعم أقل كتلة

ب) لزيادة مساحة سطح التلامس مع الماء

ج) لأن السكر الناعم أثقل

د) لا فرق بينهما

6. حفظ الطعام في الثلاجة يبطئ تفاعلات الفساد بسبب انخفاض درجة الحرارة

( ) صح ( ) خطأ

7. المادة التي تزيد سرعة التفاعل دون أن تستهلك فيه تسمى .....

8. فسّر لماذا يحدث الصدأ بسرعة أكبر في الأجواء الرطبة الساحلية مثل جدة والدمام

---

9. عند طبخ الأرز في حلة الضغط تزداد سرعة النضج بسبب:

أ) انخفاض درجة الحرارة

ب) ارتفاع درجة الحرارة داخل الوعاء المغلق

ج) تقليل كمية الماء

د) تغيير لون الوعاء

10. اقترح تجربة بسيطة لمعرفة أثر العامل الحفاز في سرعة تفاعل كيميائي
