

ورقة عمل العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي.



الاسم: _____

01 وفقاً لـ "قاعدة عامة" ذُكرت في الدرس، ماذا يحدث لسرعة التفاعل عند رفع درجة الحرارة بمقدار 10k؟

ج. تتضاعف سرعة التفاعل غالباً.

ب. تتوقف سرعة التفاعل.

أ. تقل السرعة للنصف

02 أي مثال مما يلي يُعبّر عن أثر "طبيعة المواد المتفاعلة" في سرعة التفاعل؟

ج) حفظ الأطعمة في الثلاجة.

ب) تفاعل الخارصين أسرع من النحاس مع نترات الفضة.

أ) احتراق شمعة في أكسجين نقي.

03 احتراق "نشارة الخشب" أسرع من احتراق قطعة خشب كاملة بسبب زيادة مساحة السطح؟

خطأ ✗

صح ✓

04 الفكرة الرئيسية للدرس تنص على أن "درجة الحرارة" هي العامل الوحيد الذي يؤثر في سرعة التفاعل الكيميائي.

خطأ ✗

صح ✓

