ملخص درس

ملخص الدرس

سرعة التفاعلات الكيميائية

العلوم | الثالث المتوسط | الفصل الدراسي الثاني

المادة	العلوم
الصف	الثالث المتوسط
الفصل الدراسي	الفصل الدراسي الثاني
اسم الطالب/ة	.....

شرح الدرس واختباره
امسح لمشاهدة الشرح والاختبار

ورقة العمل
تدرّب على الدرس

■ نظرية التصادم

• تتصادم الجسيمات بطاقة تبلغ طاقة التنشيط وباتجاه مناسب.

• زيادة التصادمات الناجحة تعني زيادة السرعة.

■ العوامل

• التركيز الأعلى سرعة أكبر.

• الحرارة الأعلى سرعة أكبر.

• مساحة السطح الأكبر سرعة أكبر.

■ المحفزات والمثبطات

• المحفز يقلل طاقة التنشيط ولا يُستهلك.

• الإنزيم محفز حيوي.

• المثبط يبطئ التفاعل، والمواد الحافظة أمثلة عليه.

■ أمثلة سريعة

• المحول الحفاز: $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$

• إنزيم الكاتاليز: $2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$

■ تذكّر

• الزمن الأقل يعني سرعة أكبر.