



T

برعاية معالي وزير التربية والتعليم

السيد الأستاذ / محمد عبد اللطيف

وتوجيهات مساعد الوزير لشئون تطوير المناهج التعليمية  
والمشرف على الإدارة المركزية لتطوير المناهج  
د/ أكرم حسن

الأسبوع  
(5)



الصف الثالث الإعدادي

التقييمات الأسبوعية

الفصل  
الدراسي الثاني

لجنة الإعداد والمراجعة  
خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

إشراف علمي  
مستشار العلوم  
د / عزيزة رجب خليفة

## الدرس الثاني : سرعة التفاعلات الكيميائية الجزء الثاني

### سؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة

- 1- تعمل الإنزيمات ..... في العديد من العمليات البيولوجية .  
أ- كعوامل مؤكسد      ب - كعوامل مطهرة      ج - كعوامل مختزلة      د- كعوامل حفازة
- 2- عند إضافة ثاني أكسيد المنجنيز إلى محلول فوق أكسيد الهيدروجين فإن كمية ثاني أكسيد المنجنيز....  
أ- تزيد      ب - تقل      ج - تؤثر على بدء التفاعل      د -ب ، ج معا .
- 3- كل مما يأتي يؤثر في سرعة التفاعل الكيميائي ما عدا .....  
أ- تركيز المتفاعلات      ب- طبيعة المتفاعلات      ج - طبيعة النواتج      د- درجة حرارة التفاعل

### سؤال الثاني : قارن بين كل من :

- 1- تفاعلات الحفز الموجب وتفاعلات الحفز السالب .
- 2- المركبات الأيونية والمركبات التساهمية
- 3- العامل الحفاز الموجب والعامل الحفاز السالب

### سؤال الثالث علل لما يأتي :-

- 1- تزداد سرعة التفاعل بزيادة تركيز المتفاعلات
- 2- تزداد سرعة التفاعل بزيادة درجة الحرارة
- 3- يتم استخدام عامل حفاز في بعض التفاعلات
- 4- يفضل استخدام النيكل المجزأ في هدرجة الزيوت
- 5- إضافة قطع من البطاطا الى فوق أكسيد الهيدروجين يزيد من سرعة التفاعل
- 6- يتم حفظ الطعام في الثلاجة لمدة طويلة

### سؤال الرابع : ما المقصود بكل من :-

- 1- سرعة التفاعل الكيميائي .
- 2- المحول الحفزي .
- 3- الانزيمات