



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

C

الأسبوع
(5)



الصف الثالث الإعدادي الاداءات الصفية

الفصل
الدراسي الثاني

لجنة الإعداد والمراجعة
خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي
مستشار العلوم
د / عزيزة رجب خليفة

الدرس الثاني : سرعة التفاعل الكيميائي الجزء الثاني

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة

- 1- زيادة تركيز المواد المتفاعلة أثناء التفاعل الكيميائي تجعل عدد التصادمات بين الجزيئات
أ- يقل للربع ب- يزيد ج- لا يتأثر د- يقل للنصف
- 2- المادة التي تقلل من سرعة التفاعل ولا تتغير تسمى العامل
أ- المؤكسد ب- المختزل ج- الحفاز الموجب د- الحفاز السالب
- 3- من خصائص العامل المساعد جميع ما يلي عدا
أ- تقل كتلته ب- يرتبط بالمواد المتفاعلة أثناء التفاعل ثم ينفصل عنها .
ج- يغير من سرعة التفاعل . د- لا يحدث له تغير كيميائي .
- 4- تزداد سرعة تفكك فوق أكسيد الهيدروجين بإضافة
أ- أكسيد المنجنيز ب- قطعة بطاطا ج- ثاني أكسيد المنجنيز د- ب ، ج معا .

السؤال الثاني : أكمل العبارات التالية بكلمات مناسبة :

- 1- بزيادة تركيز المواد المتفاعلة سرعة التفاعل الكيميائي .
- 2- يمكن زيادة معدل تفكك فوق أكسيد الهيدروجين بإضافة مادة أو قطعة من
- 3- يستخدم في المحول الحفزي عوامل حفازة مثل أو الإيريديوم أو وهي تعمل على.....

السؤال الثالث: اذكر استخدام أو أهمية كل من :

- 1 - ثاني أكسيد المنجنيز
- 2 - الانزيمات
- 3- الخلايا السيراميكية في المحول الحفزي

السؤال الرابع : ما العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل الكيميائي ؟