



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

H

الأسبوع
(5)



الصف الثالث الإعدادي الاداءات المنزلية

الفصل
الدراسي الثاني

لجنة الإعداد والمراجعة
خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي
مستشار العلوم
د / عزيزة رجب خليفة

الدرس الثاني : سرعة التفاعلات الكيميائية الجزء الثاني

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:-

- 1- يزداد عدد التصادمات بين الجزيئات وبالتالي تزداد سرعة التفاعل الكيميائي نتيجة
أ- زيادة درجة الحرارة . ب - زيادة تركيز النواتج . ج - زيادة تركيز المتفاعلات . د - أ ، ج معا .
- 2- من خصائص العامل المساعد جميع ما يلي عدا
أ- تقل كتلته ب - يرتبط بالمواد المتفاعلة أثناء التفاعل ثم يفصل عنها .
ج- يغير من سرعة التفاعل . د - لا يحدث له تغير كيميائي .
- 3- عند رفع درجة حرارة التفاعل الكيميائي يزداد معدل التفاعل لزيادة
أ- مساحة السطح المعرضة للتفاعل . ب - عدد الجزيئات المتفاعلة .
ج - عدد التصادمات المحتملة بين الجزيئات. د - عدد الذرات المتفاعلة.
- 4- تعمل الإنزيمات في العديد من العمليات البيولوجية .
أ- كعوامل مؤكسد ب - كعوامل مطهرة ج - كعوامل مختزلة د- كعوامل حفازة

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بكلمات مناسبة :

- 1- سرعة التفاعلات الكيميائية بإرتفاع درجة الحرارة .
- 2- تنتج البطاطا إنزيم الذي يزيد من سرعة تفكك.....
- 3- يغير العامل الحفاز من سرعة التفاعل الكيميائي دون أن يؤثر على أو التفاعل .
- 4- يوجد في معظم السيارات الحديثة..... لمعالجة الغازات الضارة الناتجة عن احتراق الوقود قبل طردها

السؤال الثالث:- ما النتائج المترتبة على:

- 1- استبدال حمض HCl المخفف بحمض مركز عند تفاعله مع شريط ماغنسيوم .
- 2- تفاعل الزيت مع الصودا الكاوية .