



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
(4)



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 الأول

سؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة

- 1- تفاعل نترات الفضة مع كلوريد الصوديوم من التفاعلات
أ- السريعة ب - المتوسطة ج - البطيئة د - البطيئة جدا
- 2- تقاس سرعة تفاعل محلول كلوريد الصوديوم مع محلول نترات الفضة بمعدل ظهور راسب من
أ- نترات الصوديوم ب - كلوريد الصوديوم ج - نترات الفضة د - كلوريد الفضة
- 3- من العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل الكيميائي
أ- تركيز المتفاعلات ب - طبيعة المتفاعلات ج - درجة الحرارة د - جميع ما سبق

سؤال الثاني : أكمل العبارات التالية بكلمات مناسبة :

- 1- يعتبر صدأ الحديد من التفاعلات بينما تفاعل الألعاب النارية من التفاعلات
- 2- في بداية التفاعل الكيميائي تكون نسبة تركيز المتفاعلات % و نسبة تركيز النواتج
- 3- في نهاية التفاعل الكيميائي التام تكون نسبة تركيز المتفاعلات ونسبة تركيز النواتج
- 4- يتفكك خامس أكسيد النيتروجين إلى غاز و
- 5- تتوقف طبيعة المواد المتفاعلة علي و
- 6- المركبات الأيونية تكون تفاعلاتها من المركبات التساهمية

سؤال الثالث : ماذا يحدث في الحالات التالية :-

- ١- إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول كبريتات النحاس الزرقاء .
- ٢- استبدال برادة الحديد بقطعة حديد لها نفس الكتلة عند تفاعلها مع حمض هيدروكلوريك مخفف .
- ٣- زيادة مساحة سطح المواد المتفاعلة بالنسبة لسرعة التفاعل الكيميائي .
- 4- تفتت المتفاعلات المستخدمة في التفاعل الكيميائي .