



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
(4)



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 الأول

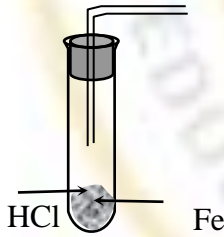
السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة

- 1- تفاعل الألعاب النارية من التفاعلات
أ- السريعة جدا ب - السريعة نسبيا ج - البطيئة نسبيا د - البطيئة جدا
- 2- الصيغة الكيميائية لغاز خامس أكسيد النيتروجين
أ- N_2O_2 ب - N_2O_5 ج - N_2O_4 د - N_5O_2
- 3- وحدة قياس تركيز المواد المتفاعلة أو الناتجة عن التفاعل الكيميائي
أ- مول / ث ب - مول × لتر ج - مول / لتر د - لتر / مول

السؤال الثاني : أكمل العبارات التالية بكلمات مناسبة :

- 1- يسمى التغير في تركيز المواد المتفاعلة و المواد الناتجة في وحدة الزمن بـ
- 2- تقاس سرعة التفاعل الكيميائي عمليا بمعدل ظهور إحدى أو اختفاء إحدى
- 3- تفاعل مسحوق كلوريد الصوديوم من تفاعل مكعب كلوريد الصوديوم مساوي له في الكتلة.

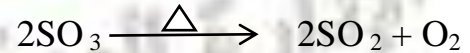
السؤال الثالث : في التفاعل المقابل :



- 1- ماذا يحدث عند استبدال قطعة الحديد ببرادة حديد لها نفس الكتلة ؟
- 2- العامل المؤثر علي سرعة التفاعل الكيميائي عند استخدام برادة الحديد بدلا من قطعة الحديد هو
- 3- عبر عن التفاعل المقابل بمعادلة كيميائية موزونة ؟

السؤال الرابع : الشكل المقابل يوضح تفكك ثالث أكسيد الكبريت

الي ثاني أكسيد الكبريت والاكسجين تبعاً للمعادلة الآتية :



- 1 - بعد انتهاء التفاعل يكون تركيز SO_3 %
- 2 - اذكر مايمثلة كل خط بياني من العناصر والمركبات في المعادلة السابقة ؟
الخط البياني (1) يمثل
- الخط البياني (2) يمثل
- الخط البياني (3) يمثل

