



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

(4)



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 الاول

### السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة

- 1- تفاعل الزيت مع الصودا الكاوية من التفاعلات .....  
أ- السريعة      ب - البطيئة نسبيا      ج - البطيئة جدا      د - البطيئة جدا جدا
  - 2- في بداية التفاعل الكيميائي تكون نسبة تركيز المتفاعلات .....  
أ- ١٠٠٪      ب - صفر      ج - ٥٠٪      د - ٢٥٪
  - 3- الزمن اللازم لإتمام تفاعلات المركبات الأيونية ..... الزمن اللازم لإتمام تفاعلات المركبات التساهمية تحت نفس ظروف التفاعل .  
أ- أكبر من      ب - أقل من      ج - يساوي      د - لا توجد إجابة صحيحة
- \*\*\*\*\*

### السؤال الثاني : أكمل العبارات التالية بكلمات مناسبة :

- 1- أثناء التفاعل الكيميائي يقل تركيز ..... في حين يزداد تركيز ..... بمرور الزمن .
- 2-  $2N_2O_5 \longrightarrow \dots + O_2$
- 3- من العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي ..... و ..... و ..... و .....
- 4- المركبات الأيونية توجد في محاليلها علي هيئة ..... أما المركبات التساهمية فتوجد محاليلها علي هيئة .....

### السؤال الثالث :- علل لما يلي :

- 1- التفاعلات الكيميائية بين الايونات سريعة و بين المركبات التساهمية بطيئة
- 2- معدل تفاعل HCl مع برادة الحديد اسرع من تفاعلها مع قطع الحديد
- 3- يعد تفاعل كلوريد الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك من التفاعلات السريعة