

الوحدة الثانية

الفصل الأول : سرعة التفاعل الكيميائي والاتزان الكيميائي

1- سرعة التفاعل ونظرية التصادم

س 1 : أكتب الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل عبارة ممايلي :

- 1- كمية المتفاعلات التي يحدث لها تغير في خلال وحدة الزمن . ()
- 2- الذرات والأيونات و الجزيئات يمكن أن تتفاعل وتكون نواتج عندما يصطدم بعضها ببعض ، بطاقة حركية كافية في الإتجاه الصحيح . ()
- 3- أقل كمية من الطاقة التي تحتاج إليها الجسيمات لتتفاعل . ()
- 4-جسيمات تظهر خلال التفاعل لا تكون من المواد المتفاعلة و لا الناتجة و تتكون لحظيا عند قمة حاجز طاقة التنشيط ويكون هذا المركب غير مستقر ()

س 2 : أكمل مايلي :

- 1- تُقاس سرعات التفاعلات الكيميائية بالتغير في..... في خلال فترة زمنية معينة .
- 4- الجسيمات التي تمتلك طاقة حركية كافية بينها تفاعل وتتكون نواتج جديدة .بينما الجسيمات التي تفتقر إلى طاقة حركية كافية ترند بعيداً و..... بينها تفاعل .

س 3 : علل لما يلي :

- 1- يشتعل عود الثقاب على الفور بمجرد حكه بينما تحتاج النباتات إلى ملايين السنين للتحوّل إلى فحم تحت تأثير الضغط
.....
.....
- 2..... سرعة تفاعل الكربون مع الأكسجين عند درجة حرارة الغرفة تساوي صفراً ؟
.....
.....