

مراجعةُ الدرس

1- الفكرة الرئيسة: أوضح كيف تفسر نظرية التصادم حدوث التفاعل الكيميائي.

2- أوضح المقصود بكل من: طاقة التنشيط، العامل المساعد

3- أفسر أثر كل مما يأتي في سرعة التفاعل الكيميائي:

تركيز المواد المتفاعلة، درجة الحرارة، مساحة سطح المواد المتفاعلة.

4- أستنتج من البيانات الواردة في الجدول الآتي:

| البيانات | طاقة المواد الناتجة | التغير في المحتوى الحراري | طاقة المعقد المنشط بوجود عامل مساعد | طاقة التنشيط للتفاعل العكسي دون عامل مساعد |
|-------------|---------------------|---------------------------|-------------------------------------|--|
| الطاقة (kJ) | 50 | +20 | 70 | 110 |

أ. قيمة طاقة المواد المتفاعلة.

ب. قيمة طاقة التنشيط للتفاعل العكسي بوجود عامل مساعد.

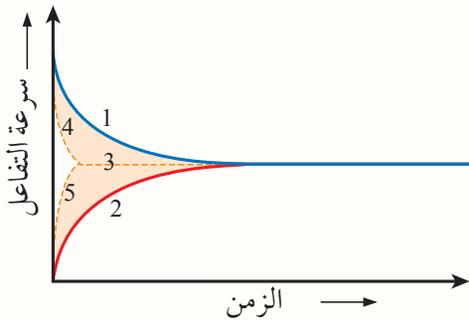
ج. قيمة طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي دون عامل مساعد.

د. قيمة طاقة المعقد المنشط للتفاعل دون عامل مساعد.

هـ. هل التفاعل ماصٌّ للحرارة أم طارد لها؟

و. طاقة تنشيط التفاعل الأمامي بوجود عامل مساعد.

5- إلام تشير الأرقام المبينة في الشكل الآتي:



6- أي من الآتية يؤثر فيها العامل المساعد: طاقة المواد المتفاعلة، طاقة تنشيط التفاعل العكسي، طاقة المعقد

المنشط، التغير في المحتوى الحراري للتفاعل، زمن حدوث التفاعل، موضع الاتزان.