

بسم الله الرحمن الرحيم

امتحان نهاية الفصل الدراسي الثاني لمادة الكيمياء للصف العاشر

إعداد المعلمة : دعاء وعل

١ - عرف كل مما يلي :

- ..... الألكينات  
..... المتصاوغات  
..... التفاعل الماص للطاقة  
..... التفاعل الطارد للطاقة  
..... المول  
..... عدد أفوغادرو

٢ - علل كل مما يلي :

أ - يكتسب تحديد كميات المواد المتفاعلة أو المواد الناتجة بشكل دقيق أهمية بالغة في الصناعات المختلفة .

ب - تعد المعادلة الكيميائية الموزونة أساس الحسابات الكيميائية .

ج - يمكن الحصول على الآف الأنواع المختلفة من البروتينات على الرغم من قلة عدد الحموض الأمينية التي تتكون منها .

٣ - هات مثال على التفاعلات الماصة للطاقة ؟

٤ - مثل التفاعل التالي بمعادلة كيميائية حرارية :

تفكك مول واحد من كربونات الباريوم  $BaCO_3(s)$  إلى مول واحد من  
أكسيد الباريوم  $BaO(s)$  ومول واحد من غاز ثاني أكسيد الكربون  
 $CO_2(g)$  وامتصاص طاقة مقدارها (٢٦٧,٢) كيلو جول

٥ - احسب عدد مولات  $CO_2$  الناتجة من تفاعل (٥٠) مول  $O_2$  مع  
ما يلزمه من  $C_3H_8$