



اسم الطالب/.....

الصف / ا ث المادة / كيمياء

التاريخ : / / ١٤٤٥ هـ

الموافق : / / ٢٠٢٤ م

اختبار نهائية الفصل الدراسي الثاني

س	أ	ب	ج	د
	ضع الرمز (✓) إذا كانت الإجابة صحيحة والرمز (x) إذا كانت الإجابة خطأ لما يأتي :-			
١	()	١	تسمى الكيمياء العضوية بكيمياء الكربون .	
٢	()	٢	الهيدروكربونات العضوية تحتوي على الهيدروجين والاكسجين	
٣	()	٣	إذا كان الوزن الجزيئي لمول من الماء = ١٨ جرام فإن وزن مول ونصف هو ٣٦ جرام .	
٤	()	٤	حمض الكربونيك يحتوي على الكربون والهيدروجين لكنه مركب غير عضوي .	٨
٥	()	٥	يسمى المركب $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH=CH-CH}_3$ -٢ نونين .	
٦	()	٦	الون الجزيئي لـ NaOH تساوي ٤٢ جم . (Na = 23 O = 16 H = 1)	
٧	()	٧	يذوب الايثيلين بصعوبة في الكحول والايثر .	
٨	()	٨	عدد ذرات الهيدروجين في البنتن الحلقي ١٢ ذرة كربون	
٢	احسب الأوزان الجزيئية للمركبات التالية:			
٣	المركب	حساب الوزن الجزيئي	المعطيات	
	Na_2CO_3		H = 1 , C = 12 , Na=23	
	H_3PO_4		O = 16 , P = 31	
	CO_2		Ca = 40	
٣	أ- اكتب الصيغ التالية : (١) ٣ ميثيل بنتان (٢) ٢ و ٢ ثنائي ميثيل ، ٣- كلورو هكسان			
٣	ب : وضح بالرسم جهاز تحضير غاز الميثان في المعمل ؟			
٤	ظلل رمز الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية :-			
١	أ	ب	ج	د
	البرافينات	الاستيلينات	الأوليفينات	جميع ماسبق
٢	أ	ب	ج	د
	C_6H_{10}	C_6H_{12}	C_5H_{10}	C_6H_{14}
٣	أ	ب	ج	د
	الاستيلين	الايثيلين	البروبيلين	الميثان
٤	أ	ب	ج	د
	الالكينات العادية والالكينات الحلقية	الالكينات العادية والالكينات الحلقية	الالكينات العادية والالكينات الحلقية	الالكينات العادية والالكينات الحلقية
٥	أ	ب	ج	د
	$\text{Ca}_2(\text{PO}_4)_5$	$\text{Ca}_2(\text{PO}_4)_3$	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	Ca_3PO_4
٦	أ	ب	ج	د
	$\text{C}_{30}\text{H}_{62}$	$\text{C}_{35}\text{H}_{70}$	$\text{C}_{55}\text{H}_{112}$	$\text{C}_{65}\text{H}_{128}$
٧	أ	ب	ج	د
	C_3H_8	C_6H_{10}	C_6H_6	C_6H_{12}
٨	أ	ب	ج	د
	٢- هبتين	١- هبتين	٢- هكسين	٥- هبتين
انتهت الأسئلة تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح جلال مفتاح				