



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 الحلقى 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 و٢ 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	البرافينات	ب	الاستيلينات
٢	أ	C_6H_{10}	ب	C_6H_{12}
٣	أ	الاستيلين	ب	الايثيلين
٤	أ	الالكينات العادية والالكينات الحلقية	ب	الالكينات العادية والالكينات الحلقية
٥	أ	$\text{Ca}_2(\text{PO}_4)_5$	ب	$\text{Ca}_2(\text{PO}_4)_3$
٦	أ	$\text{C}_{30}\text{H}_{62}$	ب	$\text{C}_{35}\text{H}_{70}$
٧	أ	C_3H_8	ب	C_6H_{10}
٨	أ	٢- هبتين	ب	١- هبتين
٩	أ	٢- هكسين	ب	٥- هبتين
انتهت الأسئلة تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح جلال مفتاح				