امتحان بوكليت (هيدروكربونات-١)

الاسئلة من (١) إلى (٦) اختر الإجابة الصحيحة من بين الأقواس

١- تحتوى اسطوانة البوتاجاز على غازي

(ميثان وإيثان – بروبان وبنتان – بيوتان وبروبان – بروبان وميثان)

٢-تفاعل الإيثين مع بروميد الهيدروجين يعتبر تفاعل

(هدرجة – هلجنة – اضافة – استبدال)

٣- للتعرف على وجود الماء في عينة ما يلزم

($CuSO_4 \cdot 5H_2O$ - $CuSO_4$ - دليل عباد الشمس - ماء الجير)

٤- التحلل الحرارى لكبريتات الإيثيل الهيدروجينية يعطي حمض كبريتيك و.....

(ايثان – أيثين – ايثانول – ايثانال)

٥- الهيدرة الحفزية للإيثاين واكسدة الناتج يتكون.....

(إيثانال – ايثانول – ايثانويك - ايثيلين جليكول)

٦- يتشابة جزيء كل من البيوتين والبروبان الحلقي في

(الصيغة الجزيئية - الصيغة البنائية - الصيغة العامة – كل ماسبق)

الأسئلة من (٧) إلى (١٠) اكتب المعادلات التي توضح كل مما يلي

٧- تنقيط الماء على كربيد الكالسيوم ثم إضافة بروم على الناتج

.....

.....

٨-إضافة بروميد الهيدروجين إلى ٢-ميثيل-١-بروبين

.....

.....

٨- الحصول على البنزين من الميثان

.....

.....

١٠-الحصول على سائل مانع للتجمد من الأيثانول

.....

.....

الأسئلة من(١١) إلى (١٥) اكتب المفهوم العلمي الدال على العبارات التالية

١١- المركب الثابت الناتج من الهيدرة الحفزية للإيثاين (.....)

١٢-هيدروكربونات اليفاتية مشبعة قانونها الجزيئي C_nH_{2n} (.....)

١٣-المونيمر المستخدم في تحضير مواسير الصرف الصحي والري (.....)

١٤-عملية تحويل الهيدروكربونات العادية إلى هيدروكربونات حلقية غير مشبعة(.....)

١٥- مشتق هالوجيني للأيثان يستخدم في التنظيف الجاف (.....)

الأسئلة من (١٦) إلى (٢٠)

١٦- ماالمقصود البلمرة بالتكاثف

.....

.....

١٧- ماالمقصود تفاعل فريدل كرافت

.....

.....

١٨-الكان كتلته المولية ١٠٠ جم/مول استنتج صيغته الجزيئية[C=12 . H=1]

.....

.....

١٩-اكتب الصيغة البنائة لمركب ٤,٤ ثنائي ميثيل -٢- بنتاين

.....

.....

٢٠- اكتب الصيغة البنائية لأكان يحتوى على ٦ مول كربون ولا يحتوي على مجموعة ميثيلين

.....

.....

الأسئلة من (٢١ إلى (٢٥) علل لما يأتي

٢١- معدل تفاعل المركبات العضوية بطيء ؟

.....

.....

٢٢- لاتتم إضافة الماء إلى الألكينات إلا في وسط حمضي ؟

.....

.....

٣٢- يختلف ناتج كلورة النيتروبنزين عن نيترة الكلوروبنزين ؟

.....

.....

٢٤-هيدروكربون غازي كثافته الجزيئية ٢,٥٩ جم/لتر في [S.T.P] وكتلة الهيدروجين به ١٠ جرام اوجد صيغته الجزيئية [C=12 .H=1]

.....

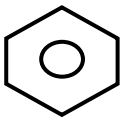
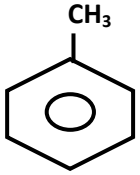
.....

٢٥-اكتب الصيغ البنائة المحتملة له

.....

.....

الأسئلة من (٢٦) إلى (٣٠) من الجدول التالي اجب

(١) 	(٢) $CH \equiv CH$	(٣) $CH_2 = CH_2$
(٤) $CH_3 - CH = CH_2$	(٥)	(٦) 

٢٦- استخرج من الجدول مركب يتفاعل مع ٢ مول من البروم ليعطي مركب رباعي بروموم.....

.....

٢٧- استخرج من الجدول مركب يخضع لقاعدة ماركونيكوف

.....

٢٨- ما عدد مولات الهيدروجين اللازمة لتشبع المركب(١)

.....

٢٩- وضح بالمعادلات كيف تحصل على المركب(٥) من المركب (٢)

.....

٣٠ وضح بالمعادلات كيف تحصل على مادة متفجرة من المركب (٦)

.....

.....