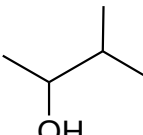
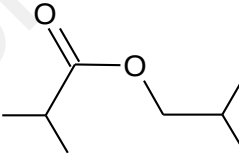


وزارة التربية الوطنية	مديرية التربية لولاية.....	السنة الدراسية
ثانوية.....		2022/2021
الاختبار الثالث	المستوى :السنة الثانية	المدة : ساعتان

التمرين الاول

أكمل الجدول التالي:

الصيغة المجملية	اسم المركب	الصيغة نصف مفصلة	الكتابة الطوبولوجية	العائلة
				
		$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$		
	3-ميثيل هكسد - 1-ين			
	حمض 2-إيثيل-3-ميثيل بوتانويك			
				
C_3H_6				

التمرين الثاني

1- نضع أمام عدسة مقربة بعدها المحرقي $f = 20cm$ جسما AB على بعد $30cm$ من مركزها البصري طوله $2cm$

ا- عين خصائص الخيال المتشكل حسابيا

ب- تحقق بالرسم من خصائص الخيال

2- نستعمل العدسة السابقة كمكبرة بوضع الجسم على بعد $10cm$ من:

ا- عين خصائص الخيال المتشكل



التمرين الثالث

1- الاستون هو الاسم الشائع لكيتون صيغته المجملة C_3H_6O

ا- اكتب الصيغة نصف المفصلة والكتابة الطوبولوجية واذكر الاسم النظامي للاستون

ب- اكتب صيغة نصف مفصلة اخرى لمماكب للاستون وما نوع التماكب

2- حضر الاستون بالاكسدة المقتصدة لكمية مادة قدرها $n = 0.2mol$ لكحول باستعمال حجم

مقداره $V = 50ml$ من محلول بـرمنغنات البوتاسيوم ($K^+ + MnO_4^-$) تـكـيـزـه C في الوسط الحمضي

ا- اكتب الصيغة نصف المفصل للكحول واذكر صنفه واسمه الموافق

ب- اكتب معادلتني نصف الاكسدة والارجاع ثم معادلة الاكسدة الارجاعية

ج- مثل جدولا لتقدم التفاعل

د- احسب قيمة C علما ان المزيج الابتدائي سيتوكيومتري

هـ- احسب كتلة الاستون المحضر

تعطى الثنائيتان C_3H_6O/C_3H_8O MnO_4^-/Mn^{+2}

$C = 12g/mol$

$H = 1g/mol$

$O = 16g/mol$