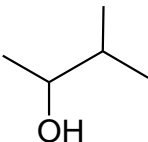
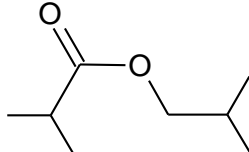


السنة الدراسية 2022/2021	مديرية التربية لولاية.....	وزارة التربية الوطنية ثانوية.....
المدة : ساعتان	المستوى :السنة الثانية	الاختبار الثالث

التمرين الاول

أكمل الجدول التالي:

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

التمرين الثاني

1- نضع أمام عدسة مقربة بعدها المحرقي $f = 20\text{cm}$ 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 $n = 0.2\text{mol}$ لكحول باستعمال حجم

مقداره $V = 50\text{ml}$ من محلول برمنغنات البوتاسيوم ($K^+ + MnO_4^-$) تكيظه 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 جدولاً 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}

$C = 12\text{g/mol}$

$H = 1\text{g/mol}$

$O = 16\text{g/mol}$