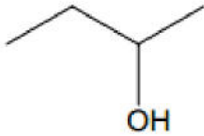



## الاختبار الثلاثي الثالث في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول : ( 12 نقطة )

• الجزء الأول : ( 05 نقاط )

أنقل الجدول الآتي على ورقة إجابتك ثم أكمله :

المركب	الصيغة نصف المفصلة	الاسم النظامي	الكتابة الطبولوجية
1	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{C} - \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$		
2			
3	$\begin{array}{c} \text{O} \quad \text{CH}_3 \\    \quad   \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{C} - \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$		
4			
5		4،2 - ثنائي ميثيل حمض بنتانويك	

• الجزء الثاني : ( 07 نقاط )

مركب عضوي أكسجيني A صيغته الجزيئية العامة  $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{O}$  تمثل فيه كتلة الكربون ثلاثة أضعاف كتلة الأكسجين .

- بين أن الصيغة الجزيئية المجملية للمركب A هي :  $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$  .
- يتفاعل المركب A مع الصوديوم فينتقل غاز ثنائي الهيدروجين .  
أ- استنتج الوظيفة الكيميائية للمركب A .  
ب- أكتب كل الصيغ النصف مفصلة الممكنة للمركب واذكر الاسم النظامي في كل مرة .
- يؤكسد المركب A أكسدة مقتصدية بواسطة محلول برمنغنات البوتاسيوم ( $\text{K}^+ + \text{MnO}_4^-$ ) تركيزه المولي  $\text{C} = 0.1 \text{ mol / l}$  وحجمه  $V = 200 \text{ ml}$  فينتج مركب B يعطي راسب أصفر مع DNPH ولا يتأثر مع كاشف شيف .  
أ- ماهي الوظيفة الكيميائية للمركب B ؟  
ب- حدد بدقة صيغة المركب A .  
ت- أكتب معادلة الأكسدة - إرجاع . تعطى الثنائيتان الداخلتان في التفاعل : ( $\text{MnO}_4^- / \text{Mn}^{2+}$ ) و ( $\text{B} / \text{A}$ ) .  
ث- أحسب كتلة المركب A الواجب استعمالها حتى يكون المزيج ستوكيومتري .

تعطى الكتل المولية الذرية :  $M_C = 12 \text{ g / mol}$  ،  $M_H = 1 \text{ g / mol}$  ،  $M_O = 16 \text{ g / mol}$

