

الاختبار الثلاثي الثالث في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول : (12 نقطة)

• الجزء الأول : (05 نقاط)

أنقل الجدول الآتي على ورقة إجابتك ثم أكمله :

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

• الجزء الثاني : (07 نقاط)

مركب عضوي أكسجيني A صيغته الجزيئية العامة $C_nH_{2n+2}O$ تمثل فيه كتلة الكربون ثلاثة أضعاف كتلة الأكسجين .(1) بين أن الصيغة الجزيئية المجملة للمركب A هي : $C_4H_{10}O$.

(2) يتفاعل المركب A مع الصوديوم فينطلق غاز ثاني الهيدروجين .

أ- استنتج الوظيفة الكيميائية للمركب A .

ب- أكتب كل الصيغ النصف مفصلة الممكنة للمركب واذكر الاسم النظامي في كل مرة .

(3) يؤكسد المركب A أكسدة مقتضبة بواسطة محلول برمغفات البوتاسيوم $(K^+ + MnO_4^-)$ تركيزه المولى 1 / ml وحجمه 200 ml = V فينتج مركب B يعطي راسب أصفر مع DNPH ولا يتاثر مع كاشف شيف .

أ- ما هي الوظيفة الكيميائية للمركب B ؟

ب- حدد بدقة صيغة المركب A .

ت- أكتب معادلة الأكسدة - إرجاع . تعطى الثنائيان الداخلتان في التفاعل : (MnO_4^- / Mn^{2+}) و (B / A) .

ث- أحسب كتلة المركب A الواجب استعمالها حتى يكون المزيج ستوكيموري .

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

التمرين الثاني : (08 نقاط)

نضع جسماً مضيناً طوله $AB = 1 \text{ cm}$ متعمداً مع المحور البصري لعدسة مقربة تقريبها $\delta = 20 \text{ cm}$ وعلى مسافة $P = 3 \text{ cm}$ من مركزها البصري. أنظر الشكل (1)

(1) أحسب البعد المحرقي f لهذه العدسة.

(2) استنتج حسابياً :

- أـ بـعد الخيال عن العدسة P' .
- بـ التكبير γ .
- تـ طول الخيال $A'B'$.
- ثـ طبيعة الخيال ووضعيته بالنسبة للجسم.

(3) تأكـد هندسياً من النتائج السابقة. (تعـاد وثيقـة الشـكـل (1) مع ورقة الإجـابة) .

