

العلامة		عناصر الإجابة			
مجموعة	مجزأة				
08	0,5	- التمرين الأول: (08 نقاط) 1. نص القانون الأول لنيوتن: يحافظ كل جسم على سكونه أو حركته المستقيمة المنتظمة إذا لم تتدخل قوة لتغيير حالته الحركية.			
	0,5	2. تبيان سلم الوثيقة: $\left. \begin{array}{l} 1cm \rightarrow x \\ 10,6cm \rightarrow 1,05m \end{array} \right\} \rightarrow x = \frac{1 \times 1,05}{10,6} \approx 0,1m$			
	0,5	3. حساب قيمة السرعة اللحظية الموافقة للمواضع M_2 ، M_4 و M_6 : $v_2 = \frac{M_1 M_3}{2\tau} = \frac{1,8 \times 0,1}{2 \times 0,05} = 1,8m/s$			
	0,5	$v_4 = \frac{M_2 M_4}{2\tau} = \frac{3,4 \times 0,1}{2 \times 0,05} = 3,4m/s$			
	0,5	$v_6 = \frac{M_4 M_6}{2\tau} = \frac{5 \times 0,1}{2 \times 0,05} = 5,0m/s$			
	3x0,5	4. تمثيل أشعة السرعة في المواضع السابقة: الوثيقة في نهاية التصحيح النموذجي $\vec{v}_2 \rightarrow (0,9cm)$ $\vec{v}_4 \rightarrow (1,7cm)$ $\vec{v}_6 \rightarrow (2,5cm)$			
	4x0,5	5. تمثيل أشعة تغير السرعة $\Delta \vec{v}_3$ و $\Delta \vec{v}_5$: الوثيقة في نهاية التصحيح النموذجي $\Delta v_3 = v_4 - v_2 = 1,6m/s$ (0,8cm) $\Delta v_5 = v_6 - v_4 = 1,6m/s$ (0,8cm)			
4x0,25	6. تعيين مميزات القوة المطبقة على الجسم أثناء حركته، ثم تمثيلها كفيما: <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>• المبدأ: مركز عطالة الجسم</td> <td>• الإتجاه: نحو مركز الأرض</td> </tr> <tr> <td>• الحامل: منطبق على مسار الحركة</td> <td>• الشدة: ثابتة</td> </tr> </table>	• المبدأ: مركز عطالة الجسم	• الإتجاه: نحو مركز الأرض	• الحامل: منطبق على مسار الحركة	• الشدة: ثابتة
• المبدأ: مركز عطالة الجسم	• الإتجاه: نحو مركز الأرض				
• الحامل: منطبق على مسار الحركة	• الشدة: ثابتة				
0,25 3x0,25	7. تحديد طبيعة الحركة: حركة مستقيمة متسارعة بانتظام لأن: المسار مستقيم - السرعة متزايدة - قيمة شعاع تغير السرعة ثابت وموجب.				
02	01	- التمرين الثاني: (12 نقطة) 1. تعريفات: • العنصر الكيميائي: هو كل الذرات، الشوارد والنظائر التي لها نفس العدد الذري Z .			
	01	• الكهروسلبية: هي ميل العنصر لاكتساب الالكترونات.			

2x0,5	2. 1.2. حساب العدد الكتلي A_1 : $A_1 = \frac{m_{X_1}}{m_p} = \frac{20,04 \times 10^{-27}}{1,67 \times 10^{-27}} = 12$: $m_{X_1} = A_1 \times m_p \rightarrow A_1 = \frac{m_{X_1}}{m_p}$
2x0,5	2.2. استنتاج العدد الذري Z_1 ، وكتابة التوزيع الالكتروني: بما أن العنصر يقع في السطر الثاني أي له طبقتين (KL) ، والعمود الرابع أي له 4 إلكترونات في الطبقة الخارجية وعليه: $6X_1 : K^2 L^4$; $Z_1 = 6$
2x0,5	3. 1.3. تحديد العدد الذري Z_2 ، وكتابة التوزيع الالكتروني: *العدد الذري $Z_2 = 24 - 1 + Z_1 = 24 - 1 - 6 = 17$: Z_2
0,5	*التوزيع الالكتروني: $17X_2 : K^2 L^8 M^7$
2x0,5	2.3. استنتاج موقع العنصر ${}_{Z_2}^{A_2}X_2$ في الجدول الدوري: - السطر: 2 - العمود: VIII
2x0,5	4. تحديد رموز العناصر الكيميائية ${}_{Z_1}^{A_1}X_1$ و ${}_{Z_2}^{A_2}X_2$: ${}_{Z_1}^{A_1}X_1 \rightarrow {}_6C$; ${}_{Z_2}^{A_2}X_2 \rightarrow {}_{17}Cl$
2x0,5	5. 1.5. تمثيل لويس للعناصر الكيميائية ${}_{Z_1}^{A_1}X_1$ و ${}_{Z_2}^{A_2}X_2$: $\cdot \ddot{C} \cdot$; $\cdot \ddot{Cl} \cdot$
0,5	2.5. استخراج الصيغة الكيميائية المجملة للجزيء المتشكل، ثم تمثيل لويس: *الصيغة الكيميائية المجملة للجزيء: $CHCl_3$
01	*تمثيل لويس: $\begin{array}{c} H \\ \\ \ddot{Cl} - C - \ddot{Cl} \\ \\ \ddot{Cl} \end{array}$
2x0,5	3.5. كتابة الصيغة الرمزية لجليسيبي، ثم شكله: *الصيغة الرمزية لجليسيبي: AX_4E_0 *الشكل الهندسي للجزيء: رباعي الأوجه المنتظم.
01	4.5. تمثيل كرام لهذا الجزيء: $\begin{array}{c} H \\ \\ C \\ / \quad \backslash \\ Cl \quad Cl \\ \\ Cl \end{array}$

$$\tau = 0,05 s$$

