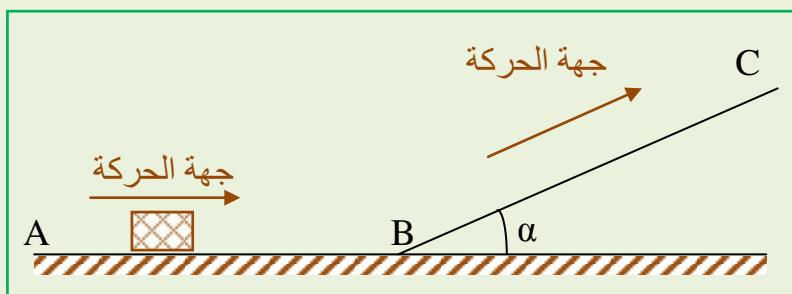


المستوى: السنة أولى ج م ع ت

الامتحان المقترن رقم 3



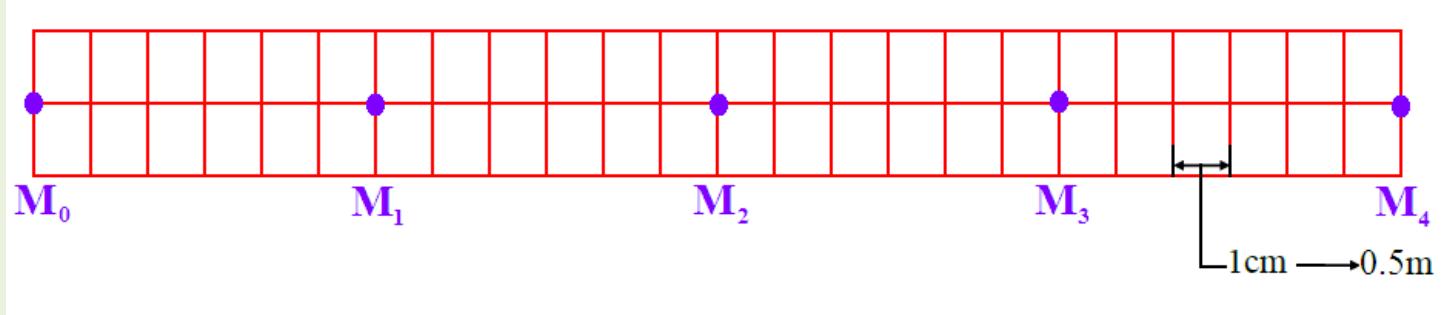
(التمرين 1: 11 نقاط)

لدينا جسم (s) كتلته (m = 0.7 Kg) يتحرك وفق مسار مركب.

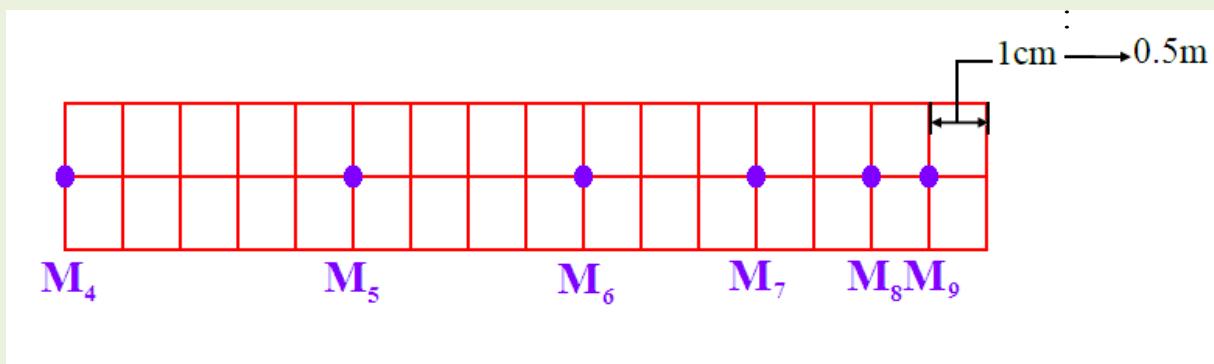
أنظر الشكل. حيث :

AB: مستوى أفقي وأملس (لزج).

في الجزء AB: أعطى هذا الجسم صورا متتالية في أزمنة متتالية و متساوية قدرها (t= 0.02 s) التسجيل التالي:



في الجزء BC أعطى هذا الجسم صورا متتالية في أزمنة متتالية و متساوية قدرها (t= 0.02 s) التسجيل التالي



المطلوب:

ب) في الجزء BC:

5- أحسب قيمة السرعة اللحظية عند M_5, M_6, M_7, M_8 ؟

6- أحسب قيمة التغير في السرعة اللحظية عند M_5, M_6, M_7 ؟

7- ما طبيعة حركة هذا الجسم في هذا الجزء؟ مع التعليل.

8- هل مبدأ العطالة محقق؟ ما هي القوة المؤثرة عليه إن وجدت
متىها مستعملا السلم 1 cm → 3 N

أ) في الجزء AB:

1- أحسب قيمة السرعة اللحظية عند M_1, M_2, M_3 ؟

2- استنتج قيمة السرعة اللحظية عند الموضع M_4 ؟

3- أحسب قيمة التغير في السرعة اللحظية عند M_2, M_3 ؟

4- ما طبيعة حركة هذا الجسم في هذا الجزء؟ مع التعليل.

(التمرين2: 03 نقاط)

نعتبر ذرة X تحتوي نواتها على 20 نيترونا و تحمل شحنة كهربائية إجمالية تساوي $C = 30.4 \times 10^{-19}$.

1- ما هو العدد الشحني (z) للنواة ؟

2- ما هو عدد الكتلي (A) ؟

3- ما هو عدد الإلكترونات هذه الذرة؟

(التمرين3: 05 نقاط)

بين التوزيع الإلكتروني لذرة X أنه يشمل الطبقات 1,2 حيث تحتوي الطبقة 2 على 7 إلكترونات.

1- ما هو العدد الذري لهذه الذرة؟

2- استنتج موقعها في الجدول الدوري للعناصر؟

3- ما اسم هذه الذرة؟

4- أعطي التوزيع الإلكتروني لشاردة هذه الذرة؟

5- إبحث عن شاردة التي تملك نفس التوزيع الإلكتروني كشاردة هذه الذرة ولها نفس قيمة الشحنة الكهربائية بالقيمة المطلقة ، مستعينا بالجدول التالي:

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	هيدروجين ${}_1^1\text{H}$							هليوم ${}_2^4\text{He}$
2	لithium ${}_3^7\text{Li}$	برليوم ${}_4^9\text{Be}$	بور ${}_5^{11}\text{B}$	كربون ${}_6^{12}\text{C}$	أزوت ${}_7^{14}\text{N}$	أكسجين ${}_8^{16}\text{O}$	فلور ${}_9^{19}\text{F}$	نيون ${}_{10}^{20}\text{Ne}$
3	صوديوم ${}_{11}^{23}\text{Na}$	مغنيزيوم ${}_{12}^{24}\text{Mg}$	المنيوم ${}_{13}^{27}\text{Al}$	سلسيوم ${}_{14}^{28}\text{Si}$	فوسفور ${}_{15}^{31}\text{P}$	كبريت ${}_{16}^{32}\text{S}$	كلور ${}_{17}^{35}\text{Cl}$	أرغون ${}_{18}^{40}\text{Ar}$

ملاحظة: تعطى نقطة إضافية (+) عند تنظيمه ورقة الإجابة

المستوى: السنة أولى ج م ع ت

الامتحان المقترن رقم 3

التصحيح النموذجي

$$V_i = \frac{M_{i-1}M_{i+1}}{2t}$$

التمرين 1: (11 نقاط)

- حساب السرعة اللحظية عند في الموضع M_3, M_2, M_1 : قانون السرعة اللحظية:

- حساب التغيير في السرعة اللحظية عند M_3, M_2 : قانون التغيير في السرعة اللحظية:

- تلخيص النتائج في الجدول التالي: (6.5 نقطة) ملاحظة: تعطى 0.5 ن لكل نتيجة صحيحة من المطلوب

	الموضع المعتبرة	M_0	M_1	M_2	M_3	M_4	
في الجزء AB	المجالات المعتبرة	M_0M_2	M_1M_3	M_2M_4			
	المسافة في الوثيقة (cm)	12	12	12			
	المسافة الحقيقة (m)	6	6	6			
	السرعة اللحظية (m/s)	150	150	150	<u>150</u>		
	التغيير في السرعة (m/s)			0	0		
	الموضع المعتبرة	M_4	M_5	M_6	M_7	M_8	M_9
في الجزء BC	المجالات المعتبرة	M_4M_6	M_5M_7	M_6M_8	M_7M_9		
	المسافة في الوثيقة (cm)	9	7	5	3		
	المسافة الحقيقة (m)	4.5	3.5	3.5	1.5		
	السرعة اللحظية (m/s)	<u>150</u>	112.5	87.5	62.5	37.5	
	التغيير في السرعة (m/s)		-62.5	-50	-50		

(أ) في الجزء AB :

2- بما أن المسافات متساوية هذا يعني أن السرعات متساوية إذن: $\vec{V}_1 = \vec{V}_2 = \vec{V}_3 = \vec{V}_4 = 150 \text{ m/s}$.

4- طبيعة الحركة: الجسم يتحرك بحركة مستقيمة منتظم لأن $\Delta V = 0$ ، و الموضع تقع على إستقامة واحدة.

ن 1.5

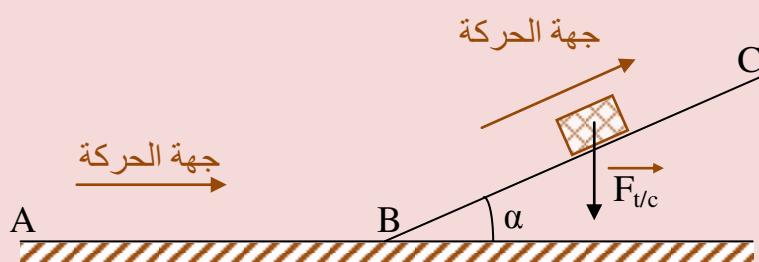
(ب) في الجزء BC :

7- طبيعة الحركة: الجسم يتحرك بحركة مستقيمة متناقصة لأن $\Delta V < 0$ ، و الموضع تقع على إستقامة واحدة.

ن 1.5

8- مبدأ العطالة غير محقق لأن الجسم يتحرك بحركة مستقيمة متناقصة أي أن الجسم مؤثر عليه بقوة غيره من حالته الحركية ، و تتمثل هذه القوة في قوة جذب الأرض للجسم $\vec{P} = m * g$ ومنه $\vec{P} = 0.7 * 9.81 \text{ N}$.

ن 1.5 (*) تمثيل هذه القوة:



$$\left. \begin{array}{l} 1\text{cm} \longrightarrow 3\text{N} \\ X \longrightarrow 6.867\text{N} \end{array} \right\}$$

$$x = \frac{6.867 \times 1}{3} = 2.3 \text{ cm}$$

(التمرين2: 03 نقاط)

1) العدد الشحني (z) : $z = q / q_{p+}$

1
19 $Z = 19$ ، $Z = 30.4 \times 10^{-19} / 1.6 \times 10^{-19}$

2) العدد الكتلي (A) : $A = Z + N$

1
39 $A = 19 + 20$ ، $A = 39$

3) عدد إلكترونات هذه الذرة :

1
19 $Z_e = Z = 19$ بما أن هذه الذرة لم تتشред إذن:

(التمرين3: 05 نقاط)

1) العدد الذري لهذه الذرة: لدينا في الطبقة 1 تحمل 2 من الإلكترونات و الطبقة (2) تحتوي على 7 إلكترونات إذن : $Z = 9$ ، $Z = 2 + 7$

1
1

2) تقع هذه الذرة في تقاطع العمود السابع و الدور الثاني في الجدول الدوري المبسط.

1
1

3) إسم هذه الذرة هو : ذرة الفلور F^- .

1
1

4) التوزيع الإلكتروني لشاردة هذه الذرة : $9F^- : K^2L^8$

1
1

5) الشاردة التي تحمل نفس التوزيع الإلكتروني لشاردة F^- هي شاردة الصوديوم Na^+ بحيث توزيعها الإلكتروني يكون من الشكل : $Na^+ : K^2L^8$

1
1

ملاحظة: تعطي نقطة إضافية (+) من تنظيم ورقة الإجابة