

التاريخ: 08 ديسمبر 2022

المدة: ساعتين ونصف

اختبار الفصل الأول

المستوى: الثالثة ثانوي (علوم تجريبية)

الجزء الأول: (10 نقاط)

يُعتبر مُنحدر خميس مليانة بالجزائر من النقاط السوداء في الطريق السيار شرق - غرب. حيث شهد عدّة حوادث خطيرة بسبب مخالفة قوانين السّياقة والظروف الجوية.

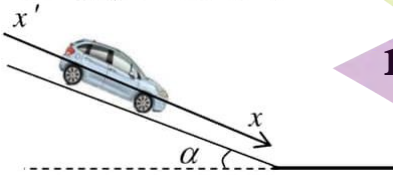


صورة لجزء من منحدر الطريق السيار

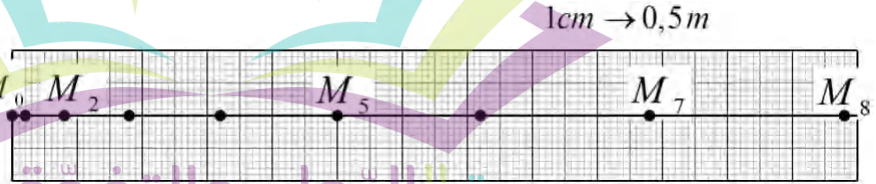
يهدف هذا التمرين إلى دراسة حركة جملة ميكانيكية على مستو مائل وأفق.

المرحلة الأولى: دراسة حركة الجملة على جزء مستقيم من منحدر

الجزء الذي تمّت عليه الدّراسة مستقيم يميل عن الأفق بزاوية $\alpha = 5,7^\circ$ وبثابت جاذبية أرضية $g = 10 \text{ N/kg}$ تُركت جملة مُكوّنة من (سائق + سيارة) كتلتها $m = 1100 \text{ kg}$ دون تشغيل المُحرّك لتنتقل من السكون تحت تأثير ثقلها. تخضع الجملة أثناء حركتها إلى قوى احتكاك يمكن نمذجها بقوة وحيدة $\vec{f}$ شدتها ثابتة. تسجيل حركة الجملة ومعالجة الفيديو ببرمجية **Avistep** أعطى التصوير المتعاقب لمركز عطالة الجملة M خلال مجالات زمنية متتالية ومتساوية $\tau = 500 \text{ ms}$ والممثل بالشكل 1. حيث نعتبر الموضع الموافق لبداية تسجيل الحركة أعلى المنحدر و M_8 ذلك الذي يوافق نهاية المنحدر.



الشكل 1



(1) حدّد طبيعة المرجع المناسب في تسجيل حركة هذه الجملة. هل يمكن اعتبار هذا المرجع غاليليا عقب دراسة هذه الحركة؟ برّر إجابتك.

(2) أكمل ملء الجدول الموالي بعد نقله على ورقة إجابتك:

الموضع	M_2	M_3	M_4	M_5
السرعة $v (m.s^{-1})$				
التسارع $a (m.s^{-2})$				

(3) استنتج طبيعة حركة مركز عطالة الجملة معللاً جوابك.

(4) مثل القوى الخارجية المؤثرة على مركز عطالة الجملة خلال حركتها في هذه المرحلة.

(5) مثل بيانيا تغيرات سرعة مركز عطالة الجملة بدلالة الزمن أي $v = f(t)$ ثم استنتج سرعتها في نهاية المنحدر.

(6) بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أثبت أن شدة قوة الاحتكاك تعطى بالعلاقة: $f = m(g \cdot \sin \alpha - a)$ ثم استنتج قيمتها.

(7) مثل الحصيلة الطاقوية للجملة المدروسة خلال حركتها في هذه المرحلة ثم تحقق من سرعة مركز عطالتها في نهاية المنحدر.

المرحلة الثانية: دراسة حركة الجملة على مستو أفقي

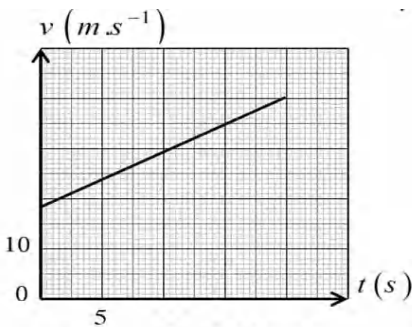
عند الوصول إلى الجزء الأفقي قام السائق بتشغيل برمجية **speedometerGPS** المثبتة على لوحة قيادة السيارة والتي تمكّنه من تحديد سرعتها.

تخضع الجملة في هذا الجزء إلى تأثير قوة الاحتكاك السابقة $\vec{f}$ وقوة $\vec{F}$ تُطبّق على الجملة، شدتها ثابتة، موازية للطريق وفي جهة الحركة. بواسطة محاكاة مناسبة لحركة مركز عطالة الجملة انطلاقاً من موضع نعتبره موافقاً لمبدأ للفواصل، تم الحصول على البيان الممثل بالشكل 2.

(1) مثل القوى الخارجية المؤثرة على مركز عطالة الجملة خلال حركتها في هذه المرحلة.

(2) بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، جد عبارة التسارع a' لمركز عطالة الجملة بدلالة F و f .

(3) جد من البيان قيمة التسارع a' ، ثم استنتج شدة القوة $\vec{F}$.



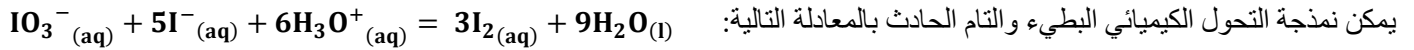
الشكل 2: تغيّرات سرعة مركز عطالة الجملة بدلالة الزمن

- (4) اكتب المعادلتين الزميتين $x(t)$ و $v(t)$ الموافقتين لسرعة وفاصلة مركز عطالة الجملة على الترتيب.
- (5) تُصدر البرمجية السابقة إنذارًا إذا تجاوزت السرعة القيمة $100 \text{ km} \cdot \text{h}^{-1}$.
- (1.5) جد اللحظة الزمنية t_1 الموافقة لاشتغال الإنذار.
- (2.5) احسب بطريقتين مختلفتين المسافة المقطوعة بين اللحظتين $t = 0$ و t_1 .
- (6) أوجد شدة تأثير سطح المستوي الأفقي على مركز عطالة الجملة خلال حركتها.

الجزء الثاني: (10 نقاط)

التمرين التجريبي:

الغرض من هذا التمرين هو الدراسة التجريبية لحركية تحول كيميائي عن طريق المعايرة اللونية وكذا ضبط العوامل المتحكمة في هذه الحركية. في حصّة الأعمال المخبرية و في درجة حرارة المخبر 27°C ، نمزج حجمًا V_1 من محلول يودات البوتاسيوم $(\text{K}^+ + \text{IO}_3^-)_{(\text{aq})}$ تركيزه المولي C_1 المحمض بحمض الكبريت المركز $(2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-})_{(\text{aq})}$ مع حجم $V_2 = 3V_1$ من محلول يود البوتاسيوم $(\text{K}^+ + \text{I}^-)_{(\text{aq})}$ تركيزه المولي C_2 . بحيث نحصل على مزيج تفاعلي ابتدائي متكافئ المولات $n_0(\text{IO}_3^-) = n_0(\text{I}^-)$ بحجم ثابت $V_T = 200 \text{ mL}$. يمكن نمذجة التحول الكيميائي البطيء والتام الحادث بالمعادلة التالية:

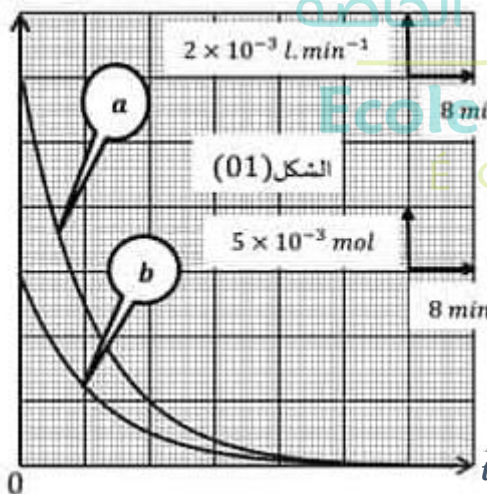


- (1) بيّن أن التفاعل الحادث يُدرج ضمن تحولات الأكسدة الإرجاعية مع تحديد الثنائيات الداخلة فيه.
- (2) هل يمكن اعتبار حمض الكبريت المركز وسيطاً لهذا التفاعل؟ برّر إجابتك.
- (3) أنشئ جدولاً لتقدّم التفاعل الحادث.
- (4) هل المزيج الابتدائي في شروط ستوكيومترية للتفاعل؟ برّر إجابتك.

(II) لتحديد كمية ثنائي اليود المتشكل $\text{I}_{2(\text{aq})}$ من التفاعل الكيميائي السابق في لحظات زمنية مختلفة t ، نأخذ في كل مرة حجمًا قدره 10 mL من المزيج التفاعلي و نضيف إليه ماء بارد و جليد ثم نُعايره بواسطة محلول لثيوكبريتات الصوديوم $(2\text{Na}^+ + \text{S}_2\text{O}_3^{2-})_{(\text{aq})}$ تركيزه المولي بشوارد الصوديوم $C_3 = 40 \text{ mmol/L}$ و هذا بعد إضافة قطرات من كاشف ملوّن مناسب.

سمحت المتابعة الزمنية للتحول السابق عن طريق المعايرة وكذا معالجة النتائج التجريبية ببرمجية مناسبة من رسم المنحنيات البيانية: $\frac{dv_E}{dt} = f(t)$ الذي يمثل التغيّر اللحظي لحجم التكافؤ V_E بدلالة الزمن t و $n(\text{I}^-) = g(t)$ الذي يمثل تغيّرات كمية مادة I^- بدلالة الزمن في الشكل (1).

$\frac{dv_E}{dt} ; n(\text{I}^-_{(\text{aq})})$



- (1) اقترح رسماً تخطيطياً لعملية المعايرة المحققة تجريبياً عليه كافة البيانات اللازمة.
- (2) عرّف بالتكافؤ ثم بيّن إن كانت عملية إضافة الماء والجليد تؤثر عليه مع التعليل.
- (3) اقترح كاشفاً ملوّناً مناسباً لتحقيق هذه المعايرة. وما الداعي من استعماله؟
- (4) نمذج تفاعل المعايرة الحاصل بمعادلة كيميائية علماً أنّ الثنائيتين الداخلتين فيه هما: (I_2/I^-) و $(\text{S}_4\text{O}_6^{2-}/\text{S}_2\text{O}_3^{2-})$.
- (5) بين أن التقدّم اللحظي للتفاعل الرئيسي (بالجزء I) يُعطى بالعلاقة: $x(t) = \frac{10}{3} C_3 \cdot V_E$.
- (6) ارفق كل منحنى a و b من الشكل 1 بما يوافقه من الدالتين $f(t)$ و $g(t)$ مع التعليل علماً أن قيمة التقدّم الأعظمي للتفاعل الرئيسي هي: $x_{\text{max}} = 3 \text{ mmol}$.
- (7) أحسب قيمتي C_1 و C_2 .

(1.8) عرّف السرعة الحجمية للتفاعل ثم بيّن أنه يمكن كتابتها على الشكل: $v_{\text{vol}} = \alpha \cdot \frac{dv_E}{dt}$ حيث α ثابت يُطلب تعيين عبارته.

(2.8) احسب قيمة هذه السرعة عند كل من اللحظتين: $t_1 = 0 \text{ min}$ و $t_2 = 12 \text{ min}$.

(3.8) استنتج سرعة اختفاء شوارد اليود I^- عند كل من اللحظتين السابقتين.

(4.8) احسب سرعة تشكل ثنائي اليود I_2 عند كل من اللحظتين: $t_1 = 16 \text{ min}$ و $t_3 = 16 \text{ min}$.

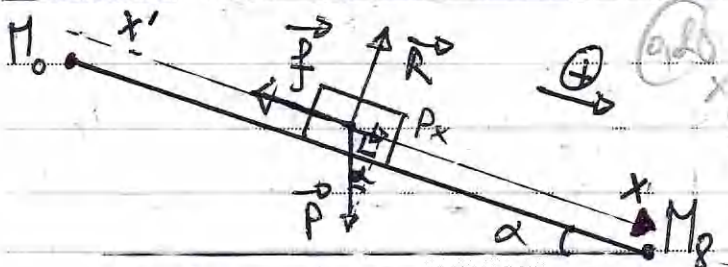
(5.8) كيف تلاحظ تطوّر كل من السرعة الحجمية للتفاعل، سرعة اختفاء شوارد اليود و كذا سرعة تشكل ثنائي اليود مع مرور الزمن؟

(6.8) عرّف بالتصادم الفعّال لتفاعل كيميائي ثم بيّن العامل الحركي الذي يؤثر عليه و الذي يساعدك على تفسير كيفية تطوّر السرعة السابقة.

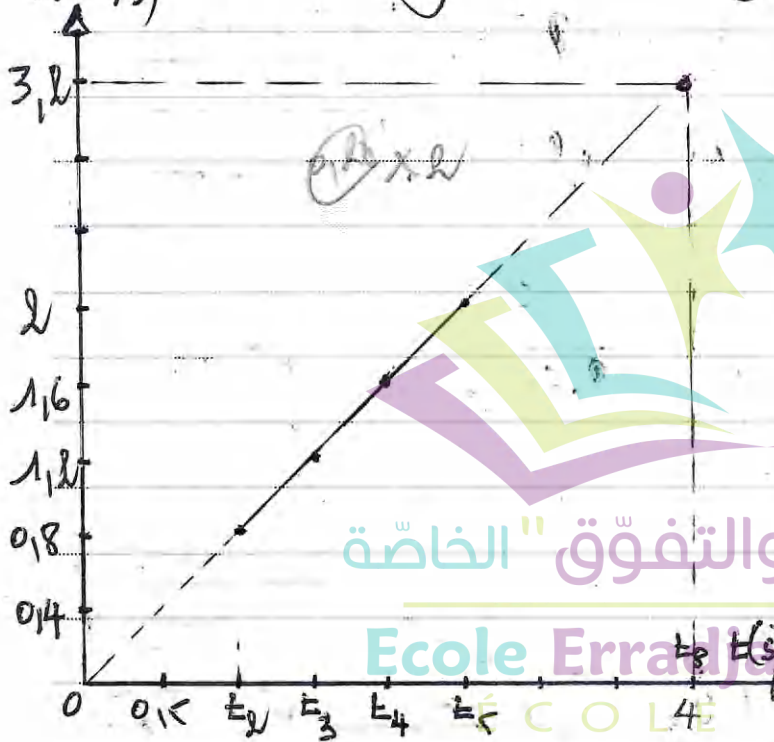
(9) ارسم كيفياً شكل المنحنى البياني $\frac{dv_E}{dt} = h(t)$ في حالة وضع المزيج التفاعلي في حمام مائي درجة حرارته 40°C معللاً جوابك.

- شايوية الرجاء والتفوق - الخاصة - بوزريعة -

التلخيص النموذجي لاختبار الفيزياء ① - ديسمبر 2020
مادة: العلوم الفيزيائية / الخاصة / شايوية الرجاء والتفوق



⑤ مخطط السرعة $v(t) = v(t)$



الجزء ①: المرحلة ①:

① مرجع لسطح الأرض يمكن اعتباره ثابتاً أو أنه ارتفاعاً ساكنة أو حركة المستقيمة المنتظمة خلال مدة قصيرة جداً (تؤخر) من دراسة الحركة مقارنة بـ مدة دوران الأرض حول نفسها (24h).

② حساب السرعة المتوسطة:

$$v_1 = \frac{M_1 M_3}{2 \cdot t} = \frac{16 \cdot 0.5}{2 \cdot 0.5} = 0.8 \text{ m/s}$$

$$v_2 = \frac{M_2 M_4}{2 \cdot t} = \frac{14 \cdot 0.5}{2 \cdot 0.5} = 1.2 \text{ m/s}$$

$$v_3 = \frac{M_3 M_5}{2 \cdot t} = \frac{32 \cdot 0.5}{2 \cdot 0.5} = 1.6 \text{ m/s}$$

$$v_4 = \frac{M_4 M_6}{2 \cdot t} = \frac{4 \cdot 0.5}{2 \cdot 0.5} = 2 \text{ m/s}$$

سرعة السيارة في نهاية التمرين:

حساب الشرائط المتوسطة عند التسارع: $t_8 = 8 \cdot t = 8 \cdot 0.5 = 4 \text{ s}$

$$v_8 = 3.2 \text{ m/s}$$

$$a_3 = \frac{\Delta v_3}{\Delta t} = \frac{v_4 - v_2}{2 \cdot t} = \frac{1.6 - 0.8}{2 \cdot 0.5} = 0.8 \text{ m/s}^2$$

$$a_4 = \frac{\Delta v_4}{\Delta t} = \frac{v_5 - v_3}{2 \cdot t} = \frac{2 - 1.2}{2 \cdot 0.5} = 0.8 \text{ m/s}^2$$

③ حركة مستقيمة متسارعة بانتظام

تُعرف السرعة متزايدة

وبمقارنتها

④ قسّم القوى

في هذه المرحلة:

⑥ حسب قانون نيوتن II:

$$\sum \vec{F} = m \cdot \vec{a} \rightarrow \vec{P} + \vec{R} + \vec{f} = m \cdot \vec{a}$$

بالنسبة لمتجه x على محور الحركة:

$$P_x + R_x + f_x = m \cdot a_x$$

$$+ P \cdot \sin \alpha - f = m \cdot a \quad (\sin \alpha = \frac{P_x}{P})$$

$$f = P \cdot \sin \alpha - m \cdot a = m \cdot g \cdot \sin \alpha - m \cdot a$$

$$f = m \cdot (g \cdot \sin \alpha - a)$$

$$f = 1100 \cdot (10 \cdot \sin 17^\circ - 0.8) = 214.62 \text{ N}$$

(4) التسارع: $a(t) = a' = 1,13$

السرعة: $a = \frac{dv}{dt} \rightarrow v(t) = \int a(t)$

$v(t) = \int a' = a' \cdot t + v_0 = 1,13 \cdot t + 18$

المسافة: $v = \frac{dx}{dt} \rightarrow x(t) = \int v(t)$

$x(t) = \int (a' \cdot t + v_0) = \frac{a' \cdot t^2}{2} + v_0 \cdot t + x_0$

$x(t) = \frac{a' \cdot t^2}{2} + v_0 \cdot t = 0,565 \cdot t^2 + 18 \cdot t$

$v_{max} = 100 \text{ km/h} = \frac{100 \cdot 1000}{3600} = 27,77 \text{ m/s}$

$v_{max} = a' \cdot t_1 + v_0$

$\hookrightarrow t_1 = \frac{v_{max} - v_0}{a'} = \frac{27,77 - 18}{1,13} = 8,65 \text{ s}$

السرعة: $a' = 1,13$ من معادلة المسافة

$x(t_1) = \frac{a' \cdot t_1^2}{2} + v_0 \cdot t_1 = \frac{1,13}{2} \cdot 8,65^2 + 18 \cdot 8,65$

$= 197,97 \text{ m}$

طريق (2): مساحة المثلث

السرعة: $t_1 = 8,65 \text{ s}$ (من معادلة)

$x(t_1) = (v_0 \cdot t + \frac{a' \cdot t^2}{2})$

$= (18 + 18) \times 8,65 = 198,95 \text{ m}$

(6) تأثير التسارع على القوى

قوى التسارع والاحتكاك

$P_y + R_y + f_y = m \cdot a_y$ بالسطح (y')

$-P + R = 0 \rightarrow R = P = m \cdot g = 1100 \cdot 10 = 11000 \text{ N}$

$\vec{R}_T = \vec{R} + \vec{f}$

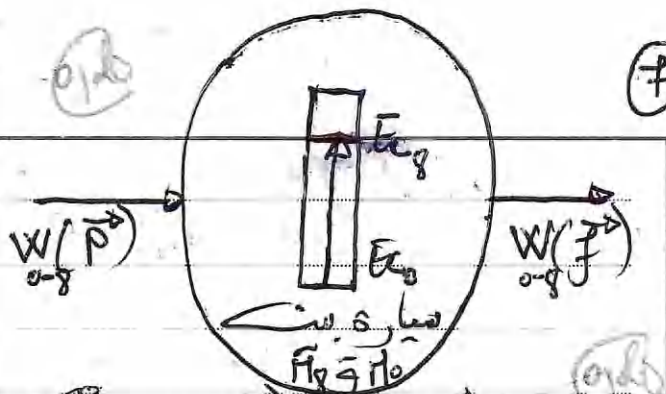
المسافة: R_T

تسارع في اتجاه f

$R_T = \sqrt{R^2 + f^2}$

$= \sqrt{11000^2 + 2125^2}$

$R_T = 11205,28 \text{ N}$



$E_c + W(P) - |W(F)| = E_c$

$m \cdot g \cdot h - f \cdot M \cdot \sin \alpha = \frac{1}{2} m v^2$

$m \cdot g \cdot M \cdot \sin \alpha - f \cdot M \cdot \sin \alpha = \frac{1}{2} m v^2$

$v = \sqrt{2 \cdot M \cdot \sin \alpha \cdot (m \cdot g - f)}$

$v = \sqrt{2 \cdot M \cdot \sin \alpha \cdot (g - \frac{f}{m})}$

$M \cdot \sin \alpha = 13 \cdot 0,5 = 6,5 \text{ m}$

$v = \sqrt{2 \cdot 6,5 \cdot (10 \cdot 0,5 - \frac{2125}{1100})}$

$v = 3,22 \text{ m/s}$ (معرفة)

السرعة: $v = 3,22 \text{ m/s}$

السرعة: $v = 3,22 \text{ m/s}$

السرعة: $v = 3,22 \text{ m/s}$

السرعة: $v = 3,22 \text{ m/s}$

السرعة: $v = 3,22 \text{ m/s}$

السرعة: $v = 3,22 \text{ m/s}$

السرعة: $v = 3,22 \text{ m/s}$

السرعة: $v = 3,22 \text{ m/s}$

السرعة: $v = 3,22 \text{ m/s}$

السرعة: $v = 3,22 \text{ m/s}$

السرعة: $v = 3,22 \text{ m/s}$

السرعة: $v = 3,22 \text{ m/s}$

3- سرعة التفاعل $I = -\frac{d(I^-)}{dt} = -\frac{d(n_2 - 5x)}{dt}$

$$v_{I^-} = 5 \cdot \frac{dx}{dt} = 5 \cdot v = 5 \cdot \frac{V}{T} \cdot v_{mol}$$

$$v_{I^-}(t_1) = 5 \cdot \frac{V}{T} \cdot v_{mol}(t_1) = 5 \cdot \frac{200 \cdot 10^{-3}}{4} \cdot 4 \cdot 10^{-3}$$

$$= 4 \cdot 10^{-3} \text{ mol/min}$$

$$v_{I^-}(t_2) = 5 \cdot \frac{V}{T} \cdot v_{mol}(t_2) = 5 \cdot \frac{200 \cdot 10^{-3}}{4} \cdot 10^{-3}$$

$$= 10^{-3} \text{ mol/min}$$

4- سرعة التفاعل I_2

$$v_{I_2} = \frac{dn(I_2)}{dt} = \frac{d(3x)}{dt} = 3 \cdot \frac{dx}{dt} = 3 \cdot v$$

$$= 3 \cdot \frac{V}{T} \cdot v_{mol} = 3 \cdot \frac{200 \cdot 10^{-3}}{4} \cdot \frac{dV_E}{3 \cdot V_T \cdot dt}$$

$$v_{I_2} = 5 \cdot C_3 \cdot \frac{dV_E}{dt}$$

$$v_{I_2}(t_1) = 5 \cdot C_3 \cdot \left(\frac{dV_E}{dt}\right)_{t_1} = 5 \cdot 40 \cdot 10^{-3} \cdot 12 \cdot 10^{-3}$$

$$= 2.4 \cdot 10^{-3} \text{ mol/min}$$

$$v_{I_2}(t_2) = 5 \cdot C_3 \cdot \left(\frac{dV_E}{dt}\right)_{t_2} = 5 \cdot 40 \cdot 10^{-3} \cdot (2 \cdot 10^{-3})$$

$$= 4 \cdot 10^{-4} \text{ mol/min}$$

5- تتناقص سرعة التفاعل مع زيادة درجة الحرارة (انظر سرعة التفاعل مع زيادة درجة الحرارة بشكل خطي وانعكاسي)

$$v_{mol}(t_1) > v_{mol}(t_2)$$

$$v_{I^-}(t_1) > v_{I^-}(t_2)$$

$$v_{I_2}(t_1) > v_{I_2}(t_2)$$

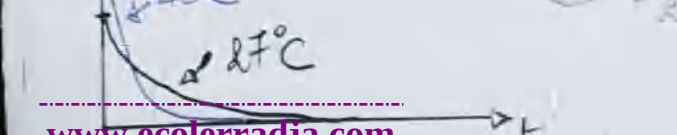
6- التصادم الفعّال هو تصادم بين الجزيئات الذي يؤدي إلى حدوث التفاعل

7- سرعة التفاعل هي معدل التغير في تركيز المواد المتفاعلة أو الناتجة مع الزمن

8- سرعة التفاعل هي كمية المادة المتفاعلة أو الناتجة في وحدة الزمن

9- ارتفاع درجة الحرارة يزيد من سرعة التفاعل

10- التصادمات الفعّالة هي التصادمات التي تؤدي إلى حدوث التفاعل



$$n_0(I_2) = \frac{C_3 \cdot V_E}{4}$$

$$C_3 \cdot \frac{V_E}{4} = 5 \cdot C_3 \cdot \frac{V_E}{4} \quad (2)$$

$$3 \cdot x(t) = 5 \cdot C_3 \cdot \frac{V_E}{4}$$

$$x(t) = \frac{5}{3} \cdot C_3 \cdot \frac{V_E}{4}$$

6- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

7- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

8- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

9- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

10- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

11- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

12- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

13- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

14- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

15- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

16- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

17- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

18- سرعة التفاعل I_2 مع I^-

$$n_2 - 5 \cdot x_{mol} = 0$$

$$n_2 = 5 \cdot x_{mol} \rightarrow n_0(I^-) = 5 \cdot 3 = 15 \text{ mmol}$$

$$n_0(I^-) = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$