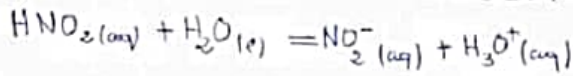


التعريف الثاني

I / 1- المبرهن هو كل مزد كيميائي بإمكانه فقد بروتون

أو أكثر خذل تفاعل كيميائي

2- المعادلة:



3- جدول التقدم:

المعادلة	HNO_2	$+$	H_2O	$=$	NO_2^-	$+$	H_3O^+
E_i	$C_0 V_0$		$+$		0		0
E_t	$C_0 V_0 - x$		$+$		x		x
E_f	$C_0 V_0 - x_f$		$+$		x_f		x_f

$$\tau_f = \frac{x_f}{x_{\max}} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]_f}{C_0} = \frac{10^{-\text{pH}}}{C_0} \quad -4$$

$$\text{AN: } \tau_f = \frac{10^{-1,8}}{0,5} \approx 0,032$$

$\tau_f < 1$ ← حمض الكزوتيد ضعيف

5- تعبارة K بدلالة τ_f و C:

$$K = \frac{[\text{NO}_2^-]_f \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]_f}{[\text{HNO}_2]_f} = \frac{([\text{H}_3\text{O}^+]_f)^2}{C - [\text{H}_3\text{O}^+]_f}$$

$$= \frac{C \cdot \tau_f^2}{C - C \cdot \tau_f} \quad / [\text{H}_3\text{O}^+]_f = C \cdot \tau_f$$

$$= \frac{C \cdot \tau_f^2}{1 - \tau_f} \quad / 1 - \tau_f \approx 1$$

$$K = C \cdot \tau_f^2$$

5-2- قيمة K:

$$\tau_f^2 = K \cdot \frac{1}{C} \dots \text{①} \quad \text{عبارة نظرية لدينا}$$

$$\tau_f^2 = 5 \times 10^{-4} \cdot \frac{1}{C} \dots \text{②} \quad \text{عبارة بيانية لدينا}$$

من ① و ② نجد:

$$K = 5 \times 10^{-4}$$

5-3-

- تزداد قيمة τ_f كلما نقصت C.

- K لا تتعلق بـ C فهي قيمة ثابتة.

3-2- التحقق من قيمة M_T :

$$\begin{cases} a = G M_T \cdot \frac{1}{r^2} \dots \text{①} & \text{عبارة نظرية لدينا} \\ a = 4 \times 10^{14} \cdot \frac{1}{r^2} \dots \text{②} & \text{عبارة بيانية لدينا} \end{cases}$$

من ① و ② نجد:

$$G M_T = 4 \times 10^{14} \text{ SI}$$

$$\rightarrow M_T = \frac{4 \times 10^{14}}{G} = 6 \times 10^{24} \text{ Kg}$$

II / 1- قيمة v:

$$v = \sqrt{\frac{G M_T}{R_T + h}} \quad / r = R_T + h$$

$$= \sqrt{\frac{6,67 \times 10^{-11} \times 6 \times 10^{24}}{(6,38 + 35,8) \times 10^6}}$$

$$v = 3079,5 \text{ m/s}$$

2- قيمة T:

$$T = \frac{2\pi(R_T + h)}{v} = \frac{2 \times 3,14 \times (6,38 + 35,8) \times 10^6}{3079,5}$$

$$T = 86017 \text{ s} \approx 24 \text{ h}$$

3/

3-1- الشروط التي تحققها القمر الاصطناعي هي:

- يدور في مستوى خط الاستواء.
- يدور في نفس جهة دوران الأرض حول محورها.
- دوره يساوي 24 ساعة.

3-2- يسمى: قمر جيو مستقر.

المجموعة الأولى:

1- تحديد طبيعة كل ثنائي قطب:

D_1 : تمثل مكثف ← التليل: في النظام الدائم: $i(\infty) = 0$
(المكثف تملك دوراً قائماً متوقفاً)

D_2 : تمثل وشيعة ← التليل: $i(0) = 0$

D_3 : تمثل فائق أومي ← التليل: $i = ct$

→ قيمة R:

$$U_{R_0} + U_R = E$$

ق.ح. 1

$$R_0 I + RI = E$$

$$\rightarrow R = \frac{E}{I} - R_0 = \frac{4}{0,25} - 8 = \boxed{8 \Omega}$$

→ قيمة r:

$$U_{R_0} + U_b = E$$

ق.ح. 1

$$R_0 i + r i + L \frac{di}{dt} = E$$

$$(R_0 + r) i + L \frac{di}{dt} = E$$

في حالة

$$(R_0 + r) I = E$$

$$\rightarrow r = \frac{E}{I} - R_0 = \frac{4}{0,25} - 8 = \boxed{8 \Omega}$$

المجموعة 2:

1- المعادلة التفاضلية بدلالة i:

$$U_{R_0} + U_C = E$$

ق.ح. 1

$$R_0 i + \frac{q}{C} = E$$

بالاشتقاق $i = \frac{dq}{dt}$

$$(R_0 \cdot \frac{di}{dt} + \frac{1}{C} \cdot \frac{dq}{dt} = 0) \times C$$

$$\boxed{R_0 C \cdot \frac{di}{dt} + i = 0}$$

$$A \cdot \frac{di}{dt} + i = 0$$

مع $A = R_0 C$

$$A = R_0 C$$

التليل البدي لـ A:

$$[A] = [R] \cdot [C]$$

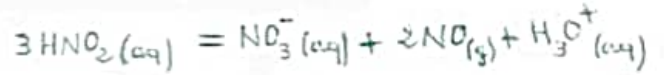
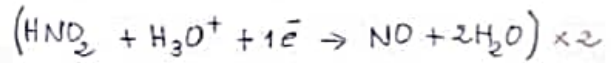
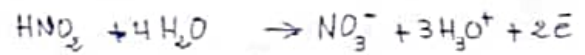
لدينا:

$$\begin{cases} U_R = R i \rightarrow R = \frac{U_R}{i} \\ i = C \cdot \frac{dU_C}{dt} \rightarrow C = \frac{i}{\frac{dU_C}{dt}} \end{cases}$$

حيث:

1- التوليفي جداً لأنه يستغرق عدة أيام.

2- المعادلة:



3- جدول التقدم:

المواد	$3HNO_2$	$= NO_3^-$	$+ 2NO$	$+ H_3O^+$
E_i	n_0	0	0	+
E_t	$n_0 - 3x$	x	2x	+
E_f	$n_0 - 3x_{max}$	x_{max}	$2x_{max}$	+

→ قيمة x_{max} :

$$n_p(HNO_2) = n_0 - 3x_{max} = 0$$

لدينا:

و من هنا:

$$x_{max} = \frac{n_0}{3} = \frac{0,6}{3}$$

$$\boxed{x_{max} = 0,2 \text{ mol}}$$

4- $t_{1/2}$: هو الزمن الذي يلزم لبلوغ تقدم التفاعل نصف قيمته الابتدائية.

→ قيمة $t_{1/2}$:

$$n_{HNO_2}(t_{1/2}) = \frac{n_0}{2} = 0,3 \text{ mol}$$

لدينا:

بالاشتقاق نجد:

$$\boxed{\frac{t_{1/2}}{2} = 2,1 \text{ h}}$$

5- حساب v عند $t = 30 \text{ h}$:

لدينا:

$$v = \frac{dx}{dt}$$

و لدينا:

$$n_{HNO_2} = n_0 - 3x$$

$$\rightarrow x = \frac{n_0 - n_{HNO_2}}{3} \rightarrow \frac{dx}{dt} = -\frac{1}{3} \frac{dn_{HNO_2}}{dt}$$

و من هنا:

$$v = -\frac{1}{3} \frac{dn_{HNO_2}}{dt}$$

$$t = 30 \text{ h} \rightarrow v = -\frac{1}{3} \cdot \frac{(60 - 0,44) \text{ mol}}{(60 - 0) \text{ h}}$$

$$\boxed{v = 2,44 \times 10^{-3} \text{ mol/h}}$$

$$[A] = \frac{[u]}{[i]} \cdot \frac{[i]}{[u]} = [t] = T \quad \text{و من هنا}$$

$$I_0 = 0,2 A$$

1-2 - قيمة I_0 :

2-2 - قيمة C :

$$\begin{cases} -\frac{di}{dt} = \frac{1}{C} \cdot i \dots \text{عجالة نظرية} \\ -\frac{di}{dt} = 1250 i \dots \text{عجالة بيانية} \end{cases}$$

من (1) و (2) نجد:

$$\frac{1}{C} = 1250 \text{ s}^{-1}$$

$$\rightarrow C = 8 \times 10^{-4} \text{ s}$$

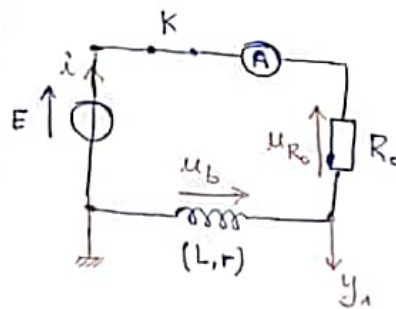
3- قيمة C :

$$C = R_0 C \rightarrow C = \frac{C}{R_0} = \frac{8 \times 10^{-4}}{8}$$

$$C = 10^{-4} \text{ F}$$

المتموجة 03:

1- مخطط الدارة:



2- قيمة C :

$$C = 62,5 \text{ ms}$$

- قيمة L :

$$C = \frac{L}{R_0 + r}$$

$$\begin{aligned} \rightarrow L &= C \cdot (R_0 + r) \\ &= 62,5 \times 10^{-3} \times (8 + 8) \end{aligned}$$

$$L = 1 \text{ H}$$

الأستاذ رواج

1-5-2- تعيين سرعة كل كرة عند اللحظة
 . t = 4,4 s

$v = 24 \text{ m/s}$

$v = 42 \text{ m/s}$

• كرة التنس ،
 • الكرة الحديدية :

2-5-2- كرة التنس بلغت النظام الدائم

t = 4,4 s → v = v_{eq}

الكرة الحديدية لم تبلغ النظام الدائم

t = 4,4 s → v < v_{eq}

2-5-3- نم السرعة تتعلق بالكتلة لأن زيادة الكتلة أدى إلى زيادة السرعة

3- في السقوط الحرة سرعة الجسم تتعلق بكتلته لأن قيمة التسارع ثابتة ولا تتعلق بالكتلة

- في السقوط الحقيقي: سرعة الجسم تتعلق بكتلته لأن زيادة الكتلة تؤدي إلى زيادة الثقل وبالتالي يكون التسارع أكبر وتزداد السرعة

التمرين الثاني

I / دراسة شحن المكثفة :

1- العلاقة بين q و u_c :

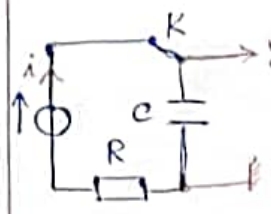
$q = C \cdot u_c$

- كيفية الحصول على المنحنى: q = f(t)

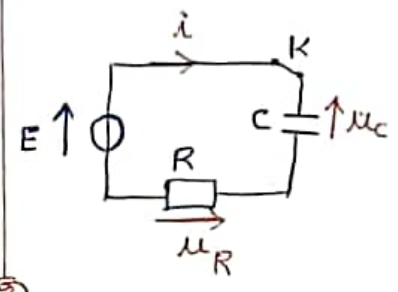
نربط قطبي المكثفة براسم الاعتزاز المبطني كما هو موضح في الشكل

المقابل، ثم نوظف العلاقة

$q = C \cdot u_c$



-2-



3-1- قيمة Q_{max} :

$Q_{max} = 52 \mu C$

3-2- قيمة C :

$C = 0,13 \text{ s}$

3-3- قيمة I₀ :

$I_0 = \frac{dq}{dt} \Big|_{t=0} = \frac{Q_{max}}{C} = \frac{52 \times 10^{-6}}{0,13}$

$I_0 = 4 \times 10^{-4} \text{ A}$

4- قيمة C :

$C = RC \rightarrow C = \frac{C}{R} = \frac{0,13}{50 \times 10^3}$

$C = 2,6 \times 10^{-6} \text{ F}$

$Q_{max} = C \cdot E \rightarrow C = \frac{Q_{max}}{E} = \frac{52 \times 10^{-6}}{20}$

$C = 2,6 \times 10^{-6} \text{ F}$

II

1- الظاهرة هي: تفريخ مكثفة

2- المعادلة التفاضلية بدلالة u_c :

$u_R + u_C = 0$

$u_R = R \cdot i = R \cdot \frac{dq}{dt} = R \cdot C \cdot \frac{du_C}{dt}$

$(R \cdot C \cdot \frac{du_C}{dt} + u_C = 0) \times \frac{1}{R \cdot C}$

$\frac{du_C}{dt} + \frac{1}{R \cdot C} \cdot u_C = 0$

3- إيجاد عبارة α :

$u_C = E \cdot e^{-\frac{t}{\alpha}}$

$\frac{du_C}{dt} = -\frac{E}{\alpha} \cdot e^{-\frac{t}{\alpha}}$

$-\frac{E}{\alpha} e^{-\frac{t}{\alpha}} + \frac{1}{R \cdot C} E \cdot e^{-\frac{t}{\alpha}} = 0$

$E e^{-\frac{t}{\alpha}} \left(-\frac{1}{\alpha} + \frac{1}{R \cdot C} \right) = 0$

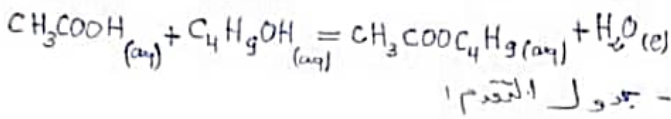
$-\frac{1}{\alpha} + \frac{1}{R \cdot C} = 0$

$\alpha = R \cdot C$

التحريين التجريبي:

/I

- 1- دور إضافة قطرات من محف الكبريت المركز والتسخين هو تسريع التفاعل.
- 2- دور المبرد الهوائي هو اكتثاف وتبريد المواد المتغيرة وإعادة تعاليل الوسط التفاعلي وبالتالي الحفاظ على المواد الكيميائية من الصياغ.
- منى هذه العملية: التسخين المرتد.
- 3- المجدولة:



العداد	CH_3COOH	$\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$	$\text{CH}_3\text{COOC}_4\text{H}_9$	H_2O
E_i	0,6	0,6	0	0
E_t	$0,6 - x$	$0,6 - x$	x	x
E_f	$0,6 - x_f$	$0,6 - x_f$	x_f	x_f

-4

1-4- استنتاج خصائص تفاعل الاسترة:

- محدود (غير تام).

- بطيء.

2-4- قيمة $t_{\frac{1}{2}}$:

لدينا: $n_E(t_{\frac{1}{2}}) = \frac{n_f(E)}{2} = 0,2 \text{ mol}$

بالإسقاط نجد:

$$\boxed{t_{\frac{1}{2}} = 1 \text{ h}}$$

3-4- حساب سرعة التفاعل عند $t = 2 \text{ h}$:

لدينا:

$$v = \frac{dx}{dt} = \frac{dn_E}{dt}$$

$$t = 2 \text{ h} \rightarrow v = \left. \frac{dn_E}{dt} \right|_{t=2 \text{ h}}$$

$$= \frac{(0,44 - 0,16) \text{ mol}}{(4 - 0) \text{ h}} = \boxed{0,07 \text{ mol/h}}$$

- التفسير:

سرعة التفاعل تتناقص بمرور الزمن ونفس ذلك بتناقص تراكيز المتفاعلات الذي يؤدي إلى تناقص عدد الاصطدامات الفعالة وبالتالي تناقص سرعة التفاعل. (3)

بإثبات أن α يتجانس مع الزمن:

لدينا: $[\alpha] = [R] \cdot [C]$

حيث:

$$\begin{cases} \mu_R = Ri \rightarrow R = \frac{\mu_R}{i} \\ i = c \cdot \frac{d\mu_C}{dt} \rightarrow c = \frac{i}{\frac{d\mu_C}{dt}} \end{cases}$$

ومنه:

$$[\alpha] = \frac{[\mu]}{[i]} \cdot \frac{[i]}{[\mu]} = [E] = T$$

أذن α يتجانس مع الزمن.

/4

1-4- حساب حدة اشتغال صفارة التحذير بعد

فتح الباب:

تتوقف الصفارة عن الاشتغال لما: $\mu_c = 9V$

ومنه:

$$E \cdot e^{-\frac{t}{\alpha}} = 9$$

$$e^{\frac{t}{\alpha}} = \frac{E}{9}$$

$$\frac{t}{\alpha} = \ln\left(\frac{E}{9}\right)$$

$$t = \alpha \cdot \ln\left(\frac{E}{9}\right)$$

$$= R \cdot c \cdot \ln\left(\frac{E}{9}\right)$$

$$= 12 \times 10^6 \times 2,6 \times 10^{-6} \times \ln\left(\frac{30}{9}\right)$$

$$\boxed{t = 24,91 \text{ s}}$$

2-4- يمكن علينا التحكم في حدة اشتغال صفارة

التحذير بزيادة قيمة سعة المكثف

أو خفضها. (تغير المكثف أو استعمال

مكثف ذات سعة متغيرة).

5- السرعة الجسمية لتفاعل الأسترة في المزيج متساوية السرعة الجسمية للتفاعل في كل اتجاه عند نفس اللحظة لأن التركيز هو نفسه في الذئوب و المزيج.

ماء	أستر	كحول	مغذك
$x_f = 0,57$	$x_f = 0,57$	$0,6 - x_f = 0,03$	$0,6 + n_A - x_f = 0,03 + n_A$

لدينا:

$$K = \frac{[ماء]_f \cdot [أستر]_f}{[كحول]_f \cdot [مغذك]_f} = 4$$

$$\frac{0,57 \times 0,57}{(0,03 + n_A) \times 0,03} = 4$$

$$\frac{0,3249}{0,0009 + 0,03n_A} = 4$$

$$0,3242 = 0,0036 + 0,12n_A$$

$$0,12n_A = 0,3213$$

$$\rightarrow n_A = 2,6775 \text{ mol}$$

الاستاذ رواج

/II

11

1-1 التركيب المولي عند التوازن:

$$x_f = n_f(E) = 0,4 \text{ mol}$$

ومنه:

ماء	أستر	كحول	مغذك
0,4 mol	0,4 mol	0,2 mol	0,2 mol

2-1 قيمة K:

$$K = \frac{[ماء]_f \cdot [أستر]_f}{[كحول]_f \cdot [مغذك]_f}$$

$$= \frac{x_f \cdot x_f}{(0,6 - x_f)(0,6 - x_f)} = \frac{0,4 \times 0,4}{0,2 \times 0,2} = 4$$

3-1 قيمة r:

$$r = \frac{x_f}{x_{\max}} \times 100 = \frac{0,4}{0,6} \times 100$$

$$r = 67\%$$

r = 67% ← كحول أدنى

أستر	كحول	صيغة تعين مفصلة	الاسم
$CH_3-COO-CH_2-CH_2-CH_2-OH$	$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-OH$		البيوتانول
			لايتانوات البوتيل

3- حساب كمية مادة الممتن n_A الواجب اضافتها

حتى يكون: $r = 95\%$.

- نسب أدنى x_f من أجل $r = 95\%$

$$r = \frac{x_f}{x_{\max}} = 0,95$$

لدينا:

ومنه:

$$x_f = 0,95 \cdot x_{\max} = 0,95 \times 0,6$$

$$x_f = 0,57 \text{ mol}$$