الثانوية التاهيلية أيت باها	سلسلسة رقم 4 الدورة الأولى	الأستاذ: رشيد جنك ل
مديرية اشتوكة أيت باها	• ثنائي القطب RL ، RC ، الدارة RLC	القسم: السنة الثانية من سلك البكالوريا
السنة الدراسية: 2016/2017	• التحولات المقرونة بالتفاعلات حمض _ قاعدة في محلول مائي	الشعبة: علـــوم رياضية أ



الشكل -2- الشكل 15 12 10 5 10 15 t(ms)

لتمرين الأول: دراسة الدارة RC التمرين الأول

ننجز الدارة الممثلة في الشكل 1 والمكونة من:

- مولد مؤمثل للتوتر قوته
 الكهرمحركة E
 - موصل أومي مقاومته
 R = 1K Ω
 - مكثفات مفرغة حيث:
 C₁ = 2C₂ = C₃
- قاطع التيار K

t=0 غند لحظة K التيار K=0

 $u_2 = \frac{C_1}{C_2 + C_3} \, u_1$: البين ان العلاقة بين التوترين u_2 و u_1 و u_2 و u_3 الشكل التالي . 1. u_4 و u_5 التوترين ان المعادلة التفاضلية التي يخضع التوتر u_4 بين مربطي المكثف u_5 تكتب $u_4 + \frac{3\,R\,C_1}{5} \, \frac{du_1}{dt} = \frac{3}{5}\, E$: على الشكل التالي $u_5 = \frac{3}{5}\, E$

. A قبد كل من A و λ بدلالة برامترات الدارة . ما هو المدلول الفيزيائي للثابتة $u_1(t) = A(1-e^{-\lambda t})$. و λ بدلالة برامترات الدارة . ما هو المدلول الفيزيائي للثابتة $u_1(t) = A(1-e^{-\lambda t})$

 $u_{R}(t) = E \, e^{-\lambda t}$: الشكل التالي بالموصل الأومي يكتب على الشكل التالي بالموصل الأومي يكتب على الشكل التالي بالموصل الأومي بالموصل الأومي الموصل الأومي بالموصل الموصل ا

5. نعاين بواسطة راسم التذبذب التوترين $u_{R}(t)$ و $u_{R}(t)$ فنحصل على المنتى الممثل في الشكل 2:

الشكل -1-

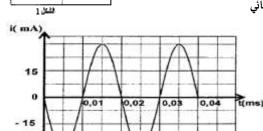
- 1.5 حدد مبيانيا قيمتي A و E
- $t_1 = \tau \ln \frac{8}{3}$. يين ان اللحظة التي يتقاطع فيها المنحيان تحقق
- C_3 و C_2 علما أن t_1 = 2,9425 ms أحسب قيمة $\boldsymbol{\tau}$ ثم إستنتج قيم كل من t_2 و 3.5

(1) (2) (2) L

♣ التمرين الثاني: التبادل الطاقي بين المكثف والوشيعة

تتصرف الدارة LC كمتذبذب يتم فيه تبادل الطاقة بين المكثف والوشيعة بكيفية دورية ، إلا انه في الواقع لا تبقى الطاقة الكلية لهذه الدارة ثابتة خلال الزمن وذلك بسبب ضياع جزء منها بمفعول جول .

يهدف هذا التمرين إلى دراسة التبادل الطاقي بين مكثف ووشيعة وإستجابة هذه الأخيرة لرتبة توتر كهربائي

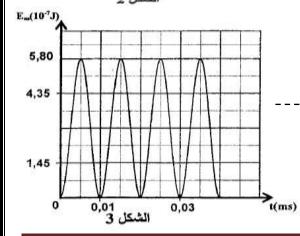


 التذبذبات الكهربائية في الحالة التي تكون فيها مقاومة الوشيعة مهملة نعتبر التركيب الكهربائي الممثل في الشكل 1:

نشحن المكثف تحت التوتر U_0 بوضع قاطع التيار K في الموضع 1

 $C = 8.0.10^{-9} F$ المعطيات : سعة المكثف

- 1. أوجد المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار الكهربائي i
 - إعتمادا على الشكلين 2 و 3 :
- U_0 أ. حدد قيمة الطاقة الكلية للدارة LC وإستنتج قيمة التوتر
 - ب. حدد قيمة معامل تحريض الوشيعة L

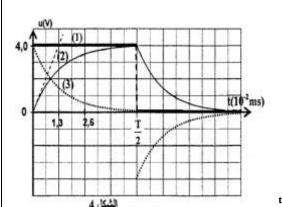


Site: www.chtoukaphysique.com

إستجابة وشيعة ذات مقاومة مهملة لرتبة توتر

نركب الوشيعة السابقة على التوالي مع موصل أومي مقاومته R = 100 **Q** نطبق بين مربطي ثنائي القطب المحصل توترا قيمة رتبته النازلة

منعدمة ودوره T



نعاين بواسطة جهاز ملائم تطور التوتر u بين مربطي المولد والتوتر u_R بين مربطي الموصل الأومي والتوتر u_L بين مرطي الوشيعة ، فنحصل على المنحنيات 1 ، 2 ، 3 المثلة في الشكل 4 والتوتر

- $0 \le t < \frac{T}{2}$ أثبت المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار (i(t) في المجال:
 - 4. يكتب حل هذه المعادلة التفاضلية على الشكل التالى:

ا و
$$\tau$$
 ثابتتان i(t)=I_P(1- $e^{\frac{-t}{\tau}}$)

- أ. أقرن كلا من التوترين u_R و u_L بالمنحى الموافق له في الشكل 4
 - ب. إعتماد على منحنيات الشكل 4 أوجد قيمة $_{\rm IP}$
- 5. يكتب تعبير شدة التيار الكهربائي بدلالة الزمن في المجال $\frac{T}{2} \leq t < T$ (دون تغير أصل التواريخ) على الشكل $\frac{-t}{\tau}$ مع A و au ثابتتان . بين أن تعبير شدة التيار الكهربائي عند اللحظة المالشكل الشكل مع A و au

$$i(t=t_1)=I_p.e^{-2}$$
 يكتب على الشكل التالي $\frac{T}{4}$

التذبذبات في حالة وشيعة ذات مقاومة غير مهملة .

نعيد التجربة باستعمال التركيب الممثل في الشكل 1 وذلك بتعويض الوشيعة السابقة بوشيعة أخرى لها نفس معامل التحريض L لكن مقاومتها r غير مهملة . بعد شحن المكثف كليا ، نؤرجح قاطع التيار الى الموضع 2 .

يمثل الشكل 5 تطور الشحنة q للمكثف بدلالة الزمن

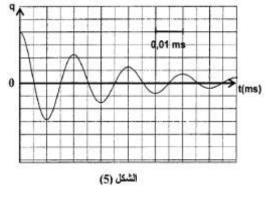
6. إختر الجواب أو الأجوبة الصحيحة: تكون الطاقة المخزونة في الوشيعة:

أ. قصوي عند اللحظة $t_1 = 5.10^{-3} \, \text{ms}$

 $t_1 = 5.10^{-3} \text{ ms}$ ب. دنيا عند اللحظة

 $t_2 = 10^{-2} \, \text{ms}$ ج. قصوى عند اللحظة

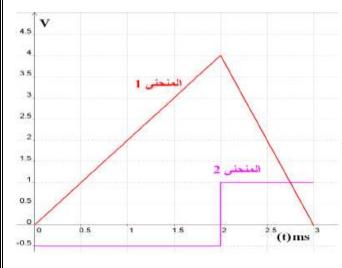
 $t_2 = 10^{-2} \, \text{ms}$ c. ciul aic lladie

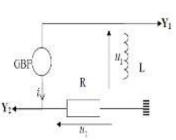


 $rac{dq}{dt} + rac{4\pi^2}{r_+^2} \, {
m q} = 0$. بين أن المعادلة التفاضلية التي تحققها شحنة المكثف تكتب على الشكل التالي: 7

$$\lambda = \frac{r}{2L}$$
 مع T_0 الدور الخاص للدارة و $\frac{d^2q^2}{dt^2} + 2\lambda$

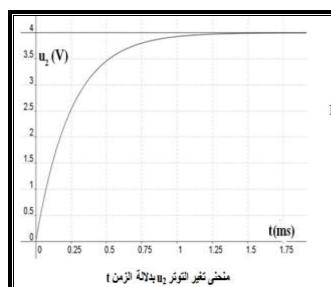
- $T = T_0$ أوجد الشرط الذي يجب أن تعقير شبه الدور T للتذبذبات هو $\frac{L}{c}$ التكون $T = \frac{L}{1 \frac{\lambda^2}{T_0^2 4\pi^2}}$ التكون $T = T_0$ التكون $T = T_0$ التكون $T = T_0$ التكون $T = T_0$ التدبذبات هو $T = T_0$ التكون $T = T_0$
- و. يكتب حل المعادلة التفاضلية السابقة على الشكل التالي : $q(t) = Q_0 e^{-\lambda t} \cos(\frac{2\pi}{T} t)$. أوجد تعبيره بدلالة Q_0 و λ و T وأحسب قيمته
- 10. بين أن تعبير q(t) عند اللحظات q(nT) يكتب على الشكل التالي $q(nT) = Q_0 e^{-n\lambda T}$ ثم إستنتج تعيير q(t) بدلالة q(t) عدد اللحظات q(t)صحيح طبيعي غير منعدم
- 11. نرمزل و€ بالطاقة الكهربائية الكلية المخزونة في الدارة عند و e t و E وو E الطاقات الكهربائية الكلية المخزونة في الدارة عند لحظات t = T n و Q_0 و E_0 و E_0 عند اللحظة t_n بدلالة E_0 و Q_0 و t_n و t_n
 - 12. إستنتج r نسبة الطاقة المبددة بمفعول جول بعد مرور ثلاثة أشبه الدور ب%





井 التمرين الثالث : تحديد معامل تحريض الوشيعة بطريقتين تحتوي الدارة الكهربائية الممثلة جانبه على موصل أومى مقاومته 🗚 R=300 ووشيعة مثالية : مقاومتها منعدمة ومعامل تحريضها L . يهدف هذا التمرين الى تحديد معامل تحريض الوشيعة باعتماد تجربتين مختلفتين:

- التجربة الأولى يزود المولد GBF الدارة الكهربائية بتوتر مثلثي t نمثل بواسطة الحاسوب التوترين $u_{2_9}u_1$ بدلالة الزمن
 - 1. عبر عن _{u2}, u₁ بدلالة 1, L,R
- 2. نعاين على الحاسوب المنحيين التاليين عين مدلول كل من المنحيين ، علل جوابك



- K U L R L L
- 3. اعط تعبير كل من u₂₉ u₁ بدلالة الزمن t في المجالين [2ms; 3ms] و [2ms; 3ms]
 4. أمحر العلاقة الرياضة بعن التمتين بير
 - $_{_{9}}$ 4. أوجد العلاقة الرياضية بين التوترين $_{10}$ $_{10}$
 - استنتج قيمة معامل تحرض الوشيعة L باعتماد المجال [2ms]
 - 6. تحقق من صلاحية هذه العلاقة في المجال [2ms; 3ms]
 - التجربة الثانية:
 نعوض GBF بمولد مستمر بحيث نغلق
 قاطع التيار عند اللحظة t=0
 - $u_2(t)$ أوجد المعادلة التفاضلية ل
- 2. نقبل أن حل المعادلة التفاضلية هو $u_2 = B + Ae^{-\frac{L}{\tau}}$ عدد الثابتتين A و B باستعانتك بالمبيان أسفله
 - 3. أوجد بطريقتين مختلفتين ثابتة الزمن T
 - 4. استنتج قيمة معامل تحريض الوشيعة

التمرين الرابع: ثنائي القطب RL نركب وشيعة مقاومتها r ومعامل تحريضها L على التوالي مع موصل أومي مقاومته R=100**Ω**ومولد توتر مستمر قوته الكهرمحركة E=60

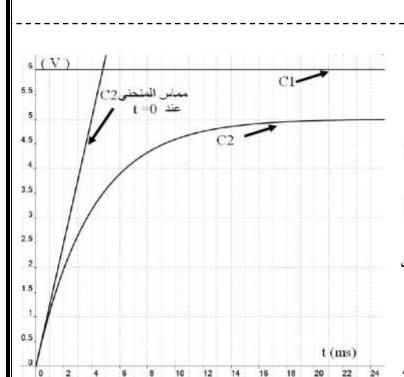
الكهرمعركة 2001 وقاطع التيار K لمعاينة التوترين u₁ توثر بين مربطي المولد و u₂

بين مربطي الموصل

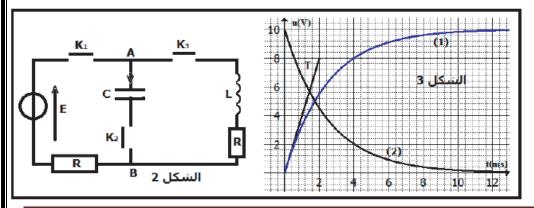
الأومي نستخدم راسم تذبذب ذاكراتي

نغلق قاطع التيار K عند لحظة نعتبرها أصلا للتواريخ (t=0) ، فنعاين على شاشة راسم التذبذب المنحيين الممثلين في الوثيقة التالية :

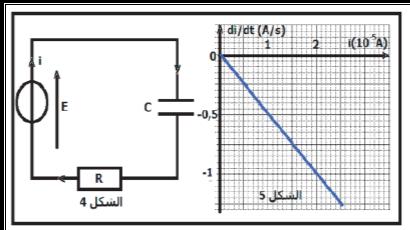
- 1. حدد أي من المنحنيين C_1 و C_2 يطابق التوتر $u_2(t)$ علل جوابك
 - 2. بين أن شدة التيار تتغير بنفس كيفية تغير التوتر u2
 - 3. أوجد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر u2
- باعتبار أن حل المعادلة التفاضلية هو $\mathbf{u}_2 = \mathbf{B} + \mathbf{A} \mathbf{e}^{-\frac{1}{\tau}}$ محدد الثوابث.
- 5. استنتج من المنحيين قيمة كل من ثابتة الزمن au وشدة التيار auا في النظام الدائم
- أوجد تعبير التوتر u₂ ثم استنتج قيمة المقاومة r ومعامل التحريض الذاتي للوشيعة L
 - 7. استنتج تعبير شدة التيار i(t) والتوتر $u_L(t)$ بين مربطي الوشيعة
 - 8. مثل شكل منحنى تغير $u_L(t)$ توتر بين مربطي الوشيعة بدلالة الزمن



♣ التمرين الخامس: ثنائي القطب RLC ، RL ، RC



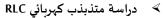
Site: www.chtoukaphysique.com



- ◄ تحديد معامل التحريض الذاتي L للوشيعة : نغلق القاطعين K_3 , K_1 ونترك القاطع نغلق القاطعين فنحصل على دارة كهربائية مكونة من المولد G والوشيعة وموصل أومى مقاومته R مكافىء للموصلين الأمييين. بواسطة جهاز معلوماتي ملائم نعاين كل من التوترين (u(t بين مربطي الموصل الأمي المكافيء و $u_L(t)$ بين مربطي الوشيعة فنحصل على الشكل 3
- 1.1 ضع تبيانة التركيب التجريبي المحصل عليه مع توجيه الدارة . وإعتماد على الشكل 3 أقرن كل منحنى بالتوتر الموافق له
 - 2.1 أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر u
- بحيث a و b و b و a ثوابث تتعلق ببرامترات الدارة , حدد تعابيرها u (t) = b $\frac{a}{aBt}$ 3.1 حل المعادلة التفاضلية يكتب على الشكل التالى:
 - t بدلالة الومن $u_{L(t)}$ بدلالة الومن 4.1
 - 5.1 باعتمادك على منحنيات الشكل 3 حدد كل من E و L
 - - K_3 و K_1 نفتح قواطع التيار من جديد ، ثم نغلق التيار من جديد

◄ دراسة شحن المكثف وتفريغه

- 1.2 أكتب المعادلة التفاضلية التي يحققها التيار الكهربائي
 - 2.2 اوجد تعبير i(t) بدلالة الزمن
- i(t) بدلالة $\frac{di}{dt}$ بدلالة و نغيرات بدلالة 3.2
- 4.2 باعتمادك على المنحنى ، بين ان سعة المكثف المستعمل هي
- 5.2 عندما يصبح المكثف مشحونا، أحسب الطاقة الكهرباسية المخزونة فيه E_{emax}



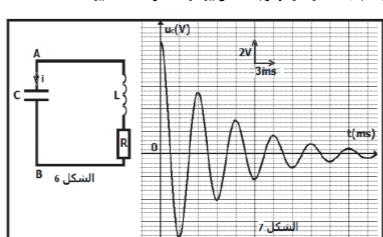
- عند اللحظة ε-0 ، نفتح K1 ونغلق Κ2 و K3 فنحصل على الدارة RLC متوالية حيث المكثف مشحون مسبقا . وبواسطة جهاز معلوماتي ملائم نعاين التوتربين مربطي المكثف، فنحصل على الشكل 7
- و λ أبتين يجب ، $\frac{d^2 U_C}{dt^2} + 2\lambda \frac{du_C}{dt} + W_0^2$ $u_C = 0$ و λ ثابتين يجب ، بحيث u_c و λ ثابتين يجب u_c 1.3 تحديدهما بدلالة برامترات الدارة
 - يكون التوتريين مربطي المكثف هو يكتب حل المعادلة التفاضلية السابقة على الشكل التالي $u_c(t)=U_0e^{-\lambda t}\cos(rac{2\pi}{T}\,t\,t\,t\,t\,t\,t\,t)$ عند اللحظة $u_c(t)=U_0e^{-\lambda t}$ ا وجد تعبيره بدلالة U_0 و λ و احسب قيمته U_1
- n يبن أن تعبير $u_c(nT)$ عند اللحظات $u_c(nT)$ يكتب على الشكل التالي $u_c(nT)=U_0$ في $u_c(nT)=U_0$ معند اللحظات $u_c(nT)$ يكتب على الشكل التالي 3.3 عدد صحيح طبيعي غير منعدم
- 4.3 نرمزل و£ بالطاقة الكهربائية الكلية المخزونة في الدارة عند و t = 0 وو En الطاقات الكهربائية الكلية المخزونة في الدارة عند لحظات إ£ 4.3 وو $n_0 U_1$ و U_0 و E_0 عند اللحظة $t_n = nT$ و و $t_n = nT$ و $t_2 = 2T$ و $t_3 = T$
 - 5.3 إستنتج نسبة الطاقة المبددة بمفعول جول بعد مرور أربعة أشبه الدور

❖ الكيمياء

井 التمرين الأول:

نعتبر محلولا مائيا لحمض الايثانوبك $C_a=10^{-2}\,\mathrm{mol}\;.L^{-1}$ تركيزه المائيا لحمض الايثانوبك نعتبر محلولا مائيا لحمض الايثانوبك المستحدد قيمة PH نجد PH=3

- 1. أكتب معادلة تفاعل هذا الحمض مع الماء ، حدد المزدوجتين المتدخلتين في التفاعل
 - 2. أنشيء الجدول الوصفي لهذا التفاعل ، ثم أحسب نسبة التقدم الهائي
- أحسب تراكيز جميع الأنواع الكيميائية الموجودة في المحلول ، ثم استنتج قيمة ثابتة الحمضية لمزدوجة هذا الحمض
 - $[CH_3COO^{-}]/[CH_3COOH] = 10^{PH-PKA}$ 4. بين أن
- 5. نضيف إلى لمحلول السابق كمية من محلول هيدروكسيد الصوديوم (. PH الخليط المحصل عليه هو 6,5 حدد النوع المهيمن في هذا الخليط ، علل جوابك



Site: www.chtoukaphysique.com

80

40

井 التمرين الثاني :

يمثل المنحني جانبه مخطط التوزيع بالنسب المئوية لمزدوجة حمض البنزويك Сեցн5COOH/CeH5COO

- 1. حدد قيمة pKA لزدوجة حمض البنزويك
- 2. بين أن تعبيري النسبتين المئويتين لحمض البنزويك و أيون البنزوات يكتبان على الشكل التالي: $C_6H_5COO = 1/(1+10^{PKA-PH})$ ، $C_6H_5COOH = 1/(1+10^{PH-PKA})$
 - PH= 5 و $C_6H_5COO_1$ عندما یکون $C_6H_5COO_1$ عندما یکون 3
 - $[C_6H_5COOH] = 2[C_6H_5COO]$ محلول إذا كان (PH_5COOH_1) 4.
 - $C_6H_5COOH>90$ فإن $C_6H_5COOH>90$ فإن $C_6H_5COOH>90$ فإن $C_6H_5COOH>90$ 6. بين أنه إذا كان $C_6H_5COOH>90$

井 التمرين الثالث:

نحضر محلولا لكلورور الامونيوم ((NH4 (aq) + Cl (aq)) بإذابة m= 0,32g من هذا الملح في حجم V=100 ml من الماء . PH هذا المحلول يساوي 5,2

- 1. أكتب معادلة تفاعل أيون الامونيوم $^{+}$ NH مع الماء وحدد المزدوجة قاعدة/ حمض التي ينتمي إليها
- 2. أحسب نسبة التقدم النهائي لهذا التفاعل ، ثم بين أن الامونيوم حمض ضعيف (تفاعله مع الماء غير تام)
 - أعط تعبير ثابتة التوازن لهذا التفاعل ثم أحسب قيمتها
 - ما هو النوع الكيميائي في المحلول (من غير أيونات الكلور) ؟
- 5. نضيف للمحلول السابق محلولا لهيدروكسيد الصوديوم، ماهو التفاعل الحاصل عند إضافة محلول هيدروكسيد لصوديوم؟
 - 6. أوجد ثابتة التوازن المقرونة بهذا التفاعل . ماذا تستنتج ؟
- 7. أوجد حجم محلول هيدروكسيد الصوديوم ذو التركيز C_B= 0,2 mol.L⁻¹ اللازم إضافته للمحلول البدئي لكلور الامونيوم للحصول على خليط له PH = 9,2

🛨 التمرين الرابع:

نعاير حجما V_B=10 cm³ من محلول S_B للأمونياك NH₃ تركيزه S_B=10²mol.L¹ بواسطة محلول لحمض الكلوريدربك تركيزه S_B يعطي المنحنى

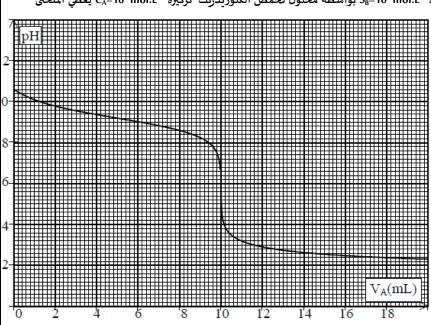
الممثل في الوثيقة تغيرات PH بدلالة الحجم V_A لمحلول حمض الكلورىدرىك المضاف

دراسة ذوبان الأمونياك في الماء

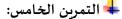
- ندرس محلول الامونياك قبل بداية المعايرة ، ما طبيعة هذا المحلول حمضى او قاعدى معللا جوابك
 - 2. أكتب معادلة تفاعل الامونياك مع الماء
 - 3. أحسب قيمة نسبة التقدم النهائي ، مذا تستنتج ؟
- 4. أحسب قيمة pka للمزدوجة NH_4^{\dagger}/NH_3 ثم إستنتج ثابتة الحمضية K_A
 - 5. أوجد تعبير ثابتة التوازن K بدلالة K
- أعط مخطط مجال الهيمنة للأنواع الحمضية والقاعدية لهذه المزدوجة ثم أرسم مخطط توزيع الأنواع الحمضية والقاعدية لهذه المزدوجة

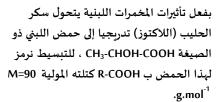
دراسة تفاعل المعايرة:

- أكتب المعادلة الحصيلة للتفاعل الذي بحدث أثناء
 المعايرة محددا المزدوجتان المتدخلتان في التفاعل ثم أحسب ثابتة توازنه
- 8. حدد مبيانيا إحداثيات نقطة التكافؤ، وما طبيعة الوسط عند التكافؤ؟
- 9. حدد من بين الكواشف ، الكاشف المناسب لهذه المعايرة معللا جوابك
 - S_B تأكد من قيمة تركيز المحلول S_B
- V_A عند إضافة الحجم $V_A < V_A$ يعطي قياس PH الخليط القيمة PH = 9. أثبت العلاقة التالي $V_A < V_A = V_A$ ثم احسب $V_A < V_A$ عند إضافة الحجم المضاف عند التكافؤ النقطة ذات الافصول $V_A = \frac{V_E}{2}$ ، حيث $V_A = V_A$ الحجم المضاف عند التكافؤ
 - 12. أحسب النسبة $[NH_3]$ $[NH_3]$ في هذه النقطة ثم إستنتج النوع الكيمائي المهيمن
 - 13. استنتج طريقة مبيانية لتحديد الثابتة pka



Site: www.chtoukaphysique.com





كلما كانت كمية الحمض اللبني الموجودة في حليب معين صغيرة ، كلما كان الحليب طربا.
نربد معرفة كمية الحمض اللبني الموجودة في عينة
من الحليب . نضع $Va=20 \text{ cm}^3$ من الحليب في
كأس . ونضيف تدريجيا محلولا لهيدروكسيد
الصوديوم تركيزه $C_b=0.05 \text{ mol.} L^{-1}$. نقيس PH
الخليط عند كل إضافة ، يعطي المنحنى الممثل في
الشكل أسفله تغيرات PH الخليط بدلالة حجم
محلول الصودا المضاف

- 1. حدد مبيانيا نقطة لتكافؤ
- أكتب المعادلة الحصيلة للتفاعل الذي يحدث أثناء المعايرة
- 3. أحسب تركيز C_A للحمض اللبني في عينة الحليب ، ثم استنتج كتلة الحمض اللبني الموجودة في لتر واحد من العينة
- 4. من بين الكواشف الملونة التالية ، حدد الكاشف الملون المناسب الذي يمكن استعماله في المعايرة السابقة ، علل جوابك

أخضر البروموكريزول	أزرق البروموتيمول	أحمر الكريزول	الفينول فتالين	الكاشف
3,8-5,4	6,2-7,6	7,2-8,8	8,2-9,5	منطقة الانعطاف

في الصناعات الغدائية ، يعبر عن حموضة الحليب ب " درجة دورنيك" (Dor nic) ونرمز لها ب °D ، بحيث °1D توفق الحموضة التي يسبها وجود 0,1g من الحمض اللبني في لتر واحد من الحليب

- . أحسب درجة الحموضة لعينة الحليب المدروسة سابقا
-). نعتبر أن الحليب طربا إذا كانت درجة حموضته محصورة °15Dو °18D ن هل يمكن اعتبار الحليب الموجود في العينة المدروسة طربا؟
 - 7. ندرس محلول الحمض اللبني قبل بداية المعايرة ، استنتج PH المحلول
 - 8. أكتب معادلة تفكك الحمض اللبني في الماء . وتعبير ثابتة حمضيته
 - 9. أنشيء الجدول الوصفي ، ثم أحسب قيمة نسبة التقدم الهائي للتحول المقرون بتفكك الحمض اللبني في لماء ، ماذا تستنتج؟
 - 10. أحسب ثابتة الحمضية لمزدوجة الحمض اللبني ، واستنتج قيمة الثابتة pka
- 11. حدد مجال هيمنة النوعين الحمضي والقاعدي لمزدوجة الحمض اللبني ثم أرسم مخطط توزيع الأنواع الحمضية القادية لزدوجة الحمض

«انتظار النّجاح بدون العمل الشاق لتحقيقه، يعادل انتظار الحصاد بدون بذر البذور»

"في قلبِ كل إنسان نبتة صَالحَة؛ إن سقاها بالخير تفرّعت وصنعَت له بستُاناً ، وإن سقاها بالشر فسَدت وأفسدت أرضه».

حظ سعيد للجميع

الله ولي التوفيق



Site: www.chtoukaphysique.com Gmail: prof.jenkalrachid@gmail.com