

الكيمياء : (7 نقط)

جميع القياسات تتم عند درجة الحرارة 25°C
المعطيات:

$$V_M = 24 \text{ l.mol}^{-1}$$

$$K_e = 10^{-14}$$



(1).دراسة تفاعل الامونياك NH_3 مع الماء

نذيب حجما $V_0 = 0,12 \text{ l}$ من غاز الامونياك NH_3 في الماء الخالص ونحصل على محلول مائي (S_1)

$$V = 0,5 \text{ l} \quad \text{وتركيزه المولي } C \text{ نفيس pH المحلول } (S_1) \text{ فنجد } \text{pH} = 10,6$$

$$1.1) \text{ عبر عن التركيز المولي } C \text{ للمحلول } (S_1) \text{ بدلالة } V_0, V \text{ ، احسب قيمة } C$$

$$1.2) \text{ اكتب معادلة التفاعل بين الامونياك، بعد التميء، والماء.}$$

$$1.3) \text{ باعتماد الجدول الوصفي لتطور المجموعة عبر عن نسبة التقدم النهائي } \tau_1 \text{ للتفاعل الحاصل}$$

$$\text{بدلالة } K_e, C \text{ و } \text{pH}$$

احسب قيمة τ_1 ماذا تستنتج؟

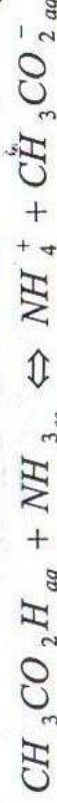
$$1.4) \text{ اوجد قيمة، ثابتة التوازن } K \text{ بدلالة } C \text{ و } \tau_1$$

$$1.5) \text{ استنتج أن قيمة الثابتة الحمضية } pK_{A1} \text{ للمزدوجة } \text{NH}_4^+/\text{NH}_3 \text{ هي } 9,2$$

(2).دراسة تفاعل الامونياك مع حمض الايثانويك

نمزج حجما V_1 من المحلول (S_1) مع حجم $V_2 = V_1/2$ من محلول مائي لحمض الايثانويك $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$

له نفس التركيز المولي C ، فيحدث تفاعل معادلته:



(2.1) باعتماد الجدول الوصفي لتطور المجموعة، أثبت أن نسبة التقدم النهائي τ للتحول، تحقق العلاقة:

$$\tau = \frac{V_1}{V_2(1 + 10^{\text{pH} - \text{pK}_{A1}})}$$

احسب τ علما أن pH الخليط هو pK_{A1} ماذا تستنتج.

(2.2) اوجد K الثابتة المقرونة بمعادلة تفاعل الامونياك مع حمض الايثانويك. بدلالة pK_{A1} و pK_{A2} ثم احسب قيمتها. هل تتوافق هذه القيمة مع نتيجة السؤال السابق.

فيزياء 1: (5,5 نقط)

من بين التقنيات التي يستعملها المختصون لتحديد حجم دم حيوان، هناك تقنية تعتمد على النشاط الإشعاعي

للسوديوم $^{24}_{11}\text{Na}$ والذي يحضر صناعيا عن طريق قذف الصوديوم $^{23}_{11}\text{Na}$ بـ نوترون.

$$1u = 931,5 \text{ MeV} \cdot \text{C}^{-2} \quad t_{1/2} = 15h$$

الدقيقة	بروتون	نوترون	إلكترون	$^{24}_{11}\text{Na}$	مدة الانجاز: ساعة و 45 دقيقة
الكتلة بالوحدة (u)	1,00727	1,00866	$5,4810^{-4}$	23,9849	الأستاذ : امبارك الكور
				23,9785	2012/12/24

(1) - اكتب معادلة التفاعل النووي الذي يمكن من تحضير الصوديوم $^{24}_{11}\text{Na}$.

(2) - اكتب معادلة تفتت الصوديوم $^{24}_{11}\text{Na}$ علما أنه إشعاعي النشاط β^- .

(3) - اوجد قيمة الطاقة المحررة خلال تفتت نواة واحدة من الصوديوم $^{24}_{11}\text{Na}$ بالوحدة (Mev)

(4) - حضر تقني، عند لحظة نعتبرها أصلا للتواريخ محولا حجما $V = 0,1 \text{ l}$ ، يحتوي على $N_0 = 4.10^{16}$

من نوى الصوديوم $^{24}_{11}\text{Na}$.

0,5

0,5

1

4,5

0,5

1.4- احسب a_0 نشاط هذه العينة.

2.4- بعد مرور 10 ساعات تم حقن حيوان بحجم $V_0 = 1 \text{ ml}$ من المحلول السابق، أعط قياس نشاط

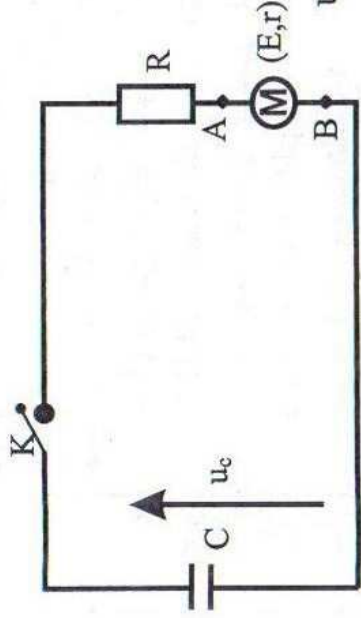
عينة حجمها 1 ml $V_0 = 1 \text{ ml}$ أخذت من دم الحيوان 24 ساعة بعد حقنه القيمة $8,47 \cdot 10^4 B_q$.

أ- احسب N_1 عدد نوى الصوديوم 24 التي تم حقنها.

ب- أوجد حجم دم الحيوان.

ج- احسب الطاقة المكتسبة من طرف جسد الحيوان بفعل نشاط الصوديوم 24، بعد حقنه ب 24 ساعة.

فيزياء 2: (7,5 نقط)



يتكون التركيب الكهربائي الممثل في الشكل 1 من:

* مكثف سعته C مشحون بدنيا تحت توتر U_0

* موصلا اويا (D) مقاومته $R = 20\Omega$

* محركا (M) قوته الكهرومحركة المضادة E ومقاومته

الداخلية $r = 2\Omega$.

يعطى التوتر u_{AB} بين مرطبي المحرك بالعلاقة: $u_{AB} = E + ri$

* قاطع للتيار (K).

عند لحظة، نعتبرها أصلا للتواريخ $t = 0$ ، نغلق القاطع K.

1- أنقل شكل التركيب على ورقة التحرير ومثل عليه:

- التوترات، u_{AB} و u_R وفق اصطلاح مستقبل.

- التوتر u_C بين مرطبي المكثف وفق اصطلاح مولد.

- طريقة ربط جهاز كاشف التذبذب لمعاينة التوتر u_{AB} .

2- أوجد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر u_C بين مرطبي المكثف.

3- علما أن حل المعادلة التفاضلية يكتب على الشكل:

$$u_C(t) = Ae^{-\alpha t} + B$$

أوجد تعابير الثوابت A، B و α بدلالة برامترات الدارة.

4- يمثل الشكل 2، منحنى تطور التوتر u_C بين مرطبي المكثف

(ms)

0 2,2 2,5

مع مرور الزمن. حدد معلا جوايك قيمة كل من E ، U_0 و C.

5- لخط منحنى $u_C = f(t)$ ، يمكن استعمال طريقة أولير بخطوة حساب Δt .

لتكن u_n توتر المكثف عند اللحظة t_n و u_{n+1} توتره

عند اللحظة $t_n + \Delta t$ حيث:

$$10^{-2} u_{n+1} = 99,5 \cdot 10^{-2} u_n + 10,9$$

(تذكير: Δt ، حدد قيمة Δt).

6- تعيد التجربة، ونمنع المحرك من الدوران ($E = 0$)

والتوابت U_0 ، R و r و C.

6.1. عبر في هذه الحالة عن القدرة اللحظية $P(t)$ بين مرطبي المكثف بدلالة الزمن

ثابتة الزمن للدارة τ

حيث $t = \tau$