

الإختبار الأول في العلوم الفيزيائية

المدة: ساعتان

التاريخ: 2008/11/22

I كيمياء: ماء جافيل محلول مائي يتميز بخصائص مطهرة فهو مشحون فعال ضد العدوى البكتيرية والفيروسية. يحتوي على شوارد الهيبوكلوريت ClO^- ، شوارد الكلور Cl^- وشوارد الصوديوم Na^+ . تصفي شاردة الهيبوكلوريت ClO^- على ماء جافيل الصفات المؤكسدة. يحدث في الضوء أن الشوارد ClO^- تتأكسد بشكل بطيء جزئيات الماء H_2O وبالتالي ماء جافيل سيفقد فعاليتها تدريجياً (L'eau de javel Vieilles). ووجود شوارد الكوبالت CO^{2+} فإن هذا التفاعل يكون أسرع.

1) أكتب معادلت تفاعل الأكسدة الإرجاعية ؟ تعطى الشائنتان ClO^-/Cl^- و O_2/H_2O

2) لدراسة سرعة تفكك ماء جافيل (بوجود الشوارد CO^{2+}) نقيس في درجات الحرارة $20^\circ C$ وقت ضغط $1,013 \cdot 10^5 Pa$ حجم غاز الأكسجين V_{O_2} المتشكل في كل لحظة t فتتفضل على جدول القياسات التالي:

t(s)	0	60	120	180	240	300	360	420	450	480
$V_{O_2}(ml)$	0	79	148	203	248	273	298	312	316	316
X(mmol)										

3) أجز جدول تقدم التفاعل ؟

4) أكمل جدول القياسات بحساب قيم تقدم التفاعل X وأرسم البيان $X=f(t)$ الحجم المولي للغازات $V_M = 24 \frac{l}{mol}$

5) عين التقدم الأعظمي X_{max} للتفاعل ثم استنتج التركيز المولي الابتدائي $[ClO^-]$ لشوارد الهيبوكلوريت ؟

6) حجم ماء جافيل المتصل $V = 0,11 l$ عرّف زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ واحسب قيمته ؟

7) أثبت صحة العلاقة $\frac{dn_{ClO^-}}{dt} = -2 \frac{dx}{dt}$ ثم احسب السرعة الحجمية لإختفاء شوارد ClO^- في اللحظات $t=0s$ ، $t = t_{1/2}$ و $t = 5t_{1/2}$. ماذا تلاحظ ؟

8) في حالة عدم وجود الشوارد CO^{2+} أرسم كيفيا شكل المنحنى $X=f(t)$ على البيان السابق مع التبرير ؟

II فيزياء:

تمرين 1: 1) اكتشف الفيزيائي الفرنسي هنري بقريل Henri Becquerel سنة 1896م النشاط الإشعاعي الطبيعي ولقد حددت بعد ذلك 3 أنواع من النشاط الإشعاعي. أذكرها وعرّف باقتصار كل واحد منها ؟

2) نواة البولونيوم $^{210}_{84}Po$ مشحونة بحيث تتفكك معطية نواة الرصاص $^{206}_{82}Pb$ مع إصدار جسيمات $^A_Z X$. ما معنى نواة مشحونة ؟ أكتب معادلت هذا التفاعل النووي ؟ أذكر نوع التفكك الذي حدث ؟

3) بفضل هذه الأنشطة النووية الطبيعية يتشكل الكربون $^{14}_6C$ باستمرار في الطبقات العليا للغوّقت تأثر الإشعاعات الكونية وهو جرد تفاعلي بحيث يعطي بسرعة ثاني أكسيد الكربون الذي يختلط بمجموع غاز الكربون لغلافنا الجوي.

4) أكمل معادلت التحول النووي التالي بتحديد العددين A و Z واستنتاج رمز النواة الإبت $^A_Z X$

$$^{14}_7N + ^1_0n \longrightarrow ^A_Z X + ^1_1P$$

ح حسب الطاقات المحررة من هذا التفاعل بالجول و MeV ؟

يظهر: $m_{1p} = 1,00728U$ ، $m_{1n} = 1,00866U$ ، $m_{14N} = 14,00307U$

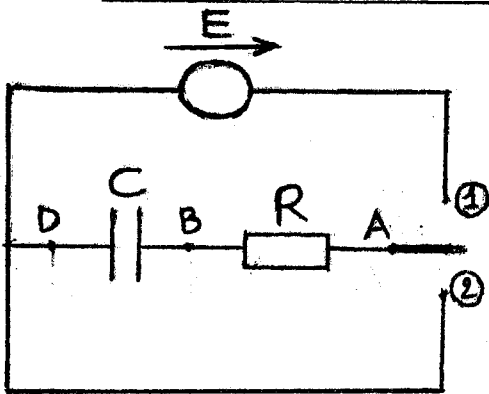
$m_{14X} = 14,00324U$ ، $1U = 1,66 \cdot 10^{-27} kg = 931,5 \frac{MeV}{c^2}$ ، $1eV = 1,6 \cdot 10^{-19} J$

4) إن الكربون 14 عنصر مشع يصدر جسيمات β^- بنصف عمر يساوي 5730ans. ولقد أثبت الكيميائي الأمريكي ويلارد ليببي Willard Libby أن نسبت الكربون 14 في الجو وفي الكائنات الحية ثابت بسبب التوازن الإشعاعي بين التفكك والتشكل. لكن عند موت الكائن الحي يتوقف كل نشاط له مع الوسط الطبيعي فيبدأ عند ذلك الكربون 14 المشع المتواجد في أنسجتها بالتفكك دون أن يتجدد، لهذا السبب فإن الكربون 14 يستعمل في عمليات التأريخ.

- أ) أكتب قانون التناقص الإشعاعي N بدلالة N_0 ، λ و t ؟ ماذا يمثل كل من N_0 و λ ؟
 ب) عرّف زمن نصف العمر $t_{1/2}$ ؟ أوجد عبارة $t_{1/2}$ بدلالة λ ؟
 ج) عرّف النشاط الإشعاعي A واعط عبارته ؟

د) أخذنا من ثابوت أحد الفراغتك في مصر قطعة من الخشب فوجدنا أن نشاطها 6,68 تفككا في الدقيقة لكل غرام من الكربون بينما تنتج قطعة من نفس الخشب مقطوعة حاليا نشاطا 13,5 تفككا في الدقيقة لكل غرام من الكربون. عيّنه عُمر الثابوت t ؟

تمرين 2:



تتألف دائرة كهربائية من مولد توتر ثابت ($E=6V$)، مكثف فارغ سعتهها $C=0,1\mu F$ و ناقل أومي مقاومته $R=100K\Omega$.
 1) عند اللحظة $t=0s$ نضع البادلت في الوضع ① حيث تبدأ عمليات شحن المكثف.
 2) يبين على الدارة اتجاه التيار الكهربائي واتجاه حركة الإلكترونات ؟

- ب) يبين كيف يمكن توصيل راسم الاهتزاز المبرقي بغرض تسجيل المنحنيين $U_{BD}=f(t)$ و $U_{AD}=f(t)$ ؟
 ج) عين التوتر الأعظمي بين طرفي المكثف ؟
 د) احسب ثابت الزمن τ خلال عمليات الشحن ؟ استنتج مدّة الشحن ؟
 هـ) نضع البادلت في الوضع ② لتفريغ المكثف.
 3) أوجد المعادلات التفاضلية للتوتر الكهربائي U_{BD} بين طرفي المكثف ؟ تحقق أن حلها من الشكل $U_{BD} = E \cdot e^{-\frac{t}{RC}}$ ؟
 ب) أرسم البيان $U_{BD}=f(t)$ ؟
 ج) كيف تُصرف الطاقة الأعظمية المخزنة في المكثف ؟ ماهي قيمتها ؟

بالتوفيق