

المدة : 01 ساعة

التمرين الأول :

لدراسة تطور التحول الكيميائي بين شوارد محلول (S1) بيروكسوديكبريتات البوتاسيوم $(2K^+ + S_2O_8^{2-})_{aq}$ وشوارد محلول (S2) ليود البوتاسيوم $(K^+ + I^-)_{aq}$ عند 25 C^0 .

لهذا الغرض نخرج عند اللحظة (t=0) حجما (V1= 50 ml) من المحلول (S1) تركيزه (C1) مع حجم (V2= 50 ml) من المحلول (S2) تركيزه (C2 = 1 mol/l). نتابع تغيرات كمية المادة المتبقية في الوسط التفاعلي في لحظات زمنية مختلفة فنحصل على البيان الموضح (شكل 1).

1- اكتب المعادلتين النصفيتين ثم معادلة التفاعل الحادث. علما ان الثنائتين المشاركتين في التفاعل هما :



أ- حدد المؤكسد في هذا التفاعل علل جابتك ؟

ب- حدد المرجع في هذا التفاعل علل جابتك ؟

2 - انشىء جدولا لتقدم التفاعل .

3- هل المريج التفاعلي ستوكيومتري . علل .

4- حدد التقدم الأعظمي للتفاعل والمتفاعل المحد ان التفاعل تام .

5- بالا اعتماد على البيان احسب التركيز (C1) .

6- عرف زمن نصف التفاعل واستنتج قيمته بيانيا .

7- احسب التراكيز المولية للأنواع الكيميائية المتواجدة في الوسط التفاعلي عند اللحظة (t/2) .

8- احسب سرعة التفاعل عند اللحظة t=10min .

التمرين الثاني :

أجريت أبحاث على أحد المعالم التاريخية الشاهدة على قصر قدم في منطقة تاغيت السياحية سنة 2010 لمعرفة الفترة التاريخية التي يعود إليها هذا القصر. أخذت قطعة خشب من جذع نخلة بني لاسقف أحد منازل القصر ثم قيس نشاطها الإشعاعي فكان $A=95\text{Bq}$ ثم أخذت قطعة ماثلة لها من جذع نخلة حديثة وقيس نشاطها الإشعاعي فكان مقداره $A_0=102\text{Bq}$. باعتبار أن هذا النشاط ناتج عن تفكك أنوية الكربون $^{14}_6\text{C}$ المشع إلى أزوت $^{14}_7\text{N}$ وأن زمن نصف عمر الكربون 14 هو $t_{1/2}=5570\text{ans}$.

1- اكتب معادلة تفكك الكربون 14 وما طبيعة الإشعاع المنبعث ؟ .

2- عرف زمن نصف العمر $t_{1/2}$ وثابت النشاط الإشعاعي λ .

3- أوجد العلاقة بين نصف العمر $t_{1/2}$ وثابت النشاط الإشعاعي λ .

4- أحسب قيمة الثابت λ .

5- عبر عن الزمن t تاريخ بناء المنزل بدلالة المقادير A_0 و A و λ .

6- أحسب عمر القصر ثم حدد تاريخ بنائه وفي أي قرن ميلادي حدث ذلك ؟.

بالتوفيق

Mr. djarer
abdalkader
Prof physique-

من يتقن عمله يدرك هدفه