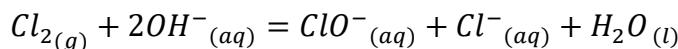


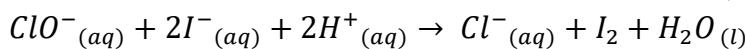
التمرين الأول :

ماء جافيل هو محلول هيبوكلوريت الصوديوم ($Na^+ + ClO^-$) ناتج عن حل غاز الكلور Cl_2 في محلول هيدروكسيد الصوديوم ($Na^+ + OH^-$) حسب المعادلة :



الجزء 01 :

من أجل المتابعة الزمنية للتفاعل التام الحادث بين شوارد اليود I^- و شوارد الهيبوكلوريت ClO^- نجري التجربة التالية نضع في بيسير حجم V_1 من محلول ليد البوتاسيوم ($K^+ + I^-$) تركيز المولي C_1 و نضيف إليه عند اللحظة $t = 0$ حجما V_2 من محلول الهيبوكلوريت ClO^- تركيزه المولي $C_2 = 4C_1$ بحيث نحصل على مزيج متكافئ المولات ($n_0(I^-) = n_0(ClO^-)$) و حجم كلي $V_T = 200 ml$ يندرج هذا التفاعل بالمعادلة الكيميائية :



- 1- أكتب المعادلين النصفيتين للأكسدة والإرجاع ثم عين الثنائيتين (ox/Red) الدالتين في التفاعل .
- 2- أنجز جدول التقدم التفاعلي ، ثم أعط التركيب المولي اللحظي للمزيج التفاعلي .
- 3- هل المزيج ستكمومترى ؟

الجزء 02 :

تابع تطور التحول الكيميائي السابق عن طريق المعايرة اللونية ، نقوم بمعايرة ثاني اليود I_2 الناتج بشوارد ثيوکبريتات الصوديوم ($Na^+ + S_2O_3^{2-}$) تركيزه المولي $C = 25 mmol/l$ بإتباع الخطوات التالية :

- نأخذ من المزيج السابق عينة حجمها V_0 .
- نضع الحجم V_0 في كأس بيسير .

نضيف له كمية من الماء البارد و نعابرها بشوارد $S_2O_3^{2-}$ تسجل الحجم المضاف من السحاحة عند زوال اللون البنبي

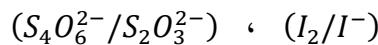
نكر نفس الخطوات في لحظات زمنية مختلفة و النتائج المتحصل عليها مكتننا من رسم البيان الموضح في الشكل 01 :

y هو النسبة بين حجم التكافؤ و حجم العينة : $y = \frac{V_E}{V_0}$

1- لماذا يتم تبريد العينة ؟ و كيف تسمى هذه العملية ؟

2- أرسم التركيب التجاري المستعمل في المعايرة موضحا عليه البيانات الكافية .

3- أكتب معادلة تفاعل المعايرة علما أن الثنائيتين هما :



4- بين أن تقدم التفاعل يكتب بالعلاقة :

$$x(t) = \frac{C \cdot V_T}{2} \cdot y(t)$$

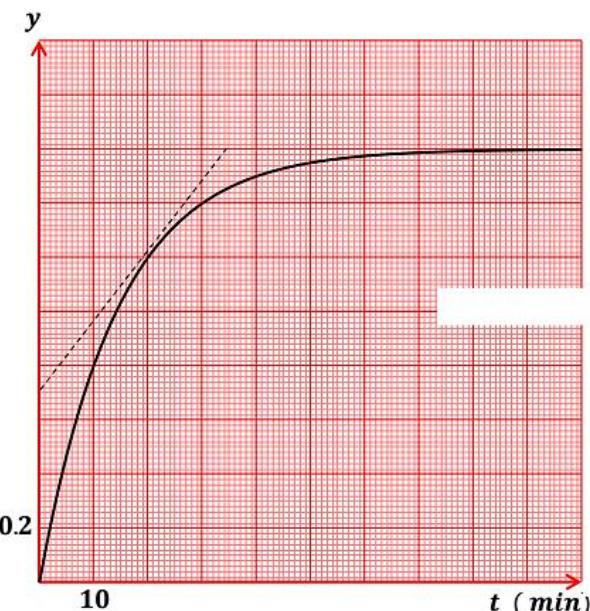
5- جد قيمة التقام الأعظمي x_m ، و استنتج قيمة كل من (I^-) $_0$ و (ClO^-) $_0$

6- أحسب كل من : التركيز المولي $[I^-]_0$ قيمة الحجم V_1 و V_2 .

التركيز المولي C_1 و C_2 .

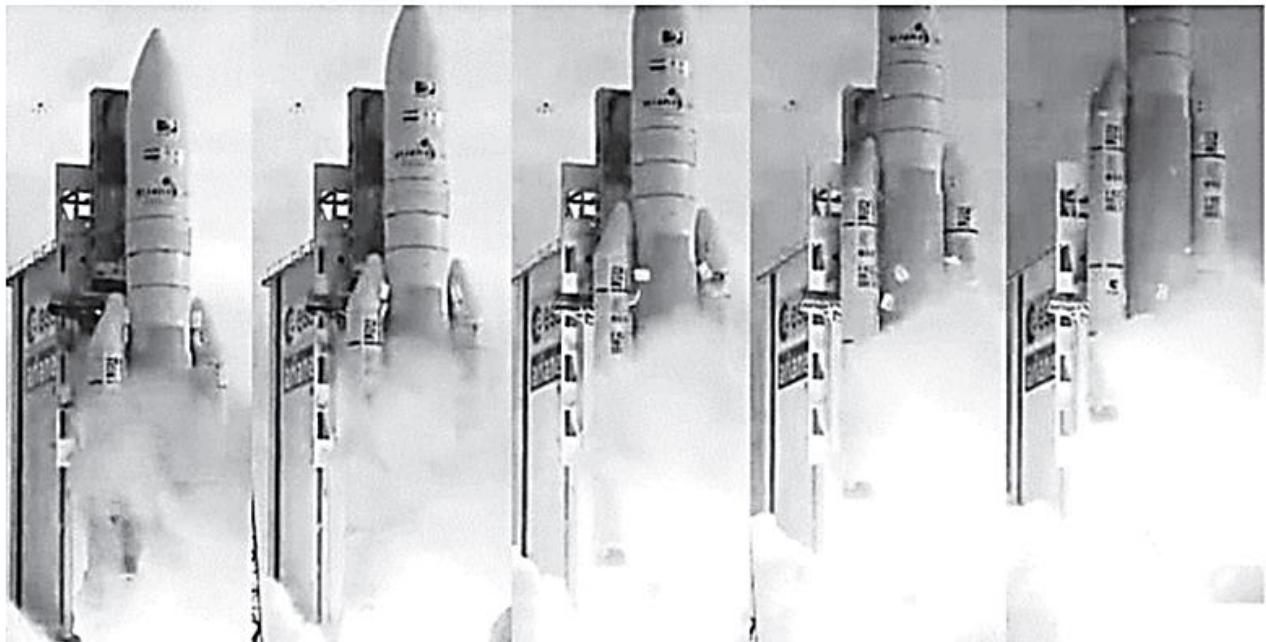
7- عين قيمة زمن نصف التفاعل $t_{\frac{1}{2}}$.

8- بين أن السرعة الحجمية للإختفاء شوارد I^- تعطى بالعلاقة : $t = 20 min$ ، ثم أحسب قيمتها عند اللحظة $t = 20 min$.



التمرين الثاني :

أطلق الصاروخ (Ariane V) سنة 2005 من المركز الفضائي Kourou و هو يحمل على متنه قمراً اصطناعياً من الجيل الثاني 2 – 2 ، وضع الصاروخ (Ariane V) القمر الإصطناعي 9 *Meteosat* للأرصاد الجوية في مدار ساكن بالنسبة للأرض على ارتفاع 36000 Km ، يقوم هذا القمر الصناعي بإرسال المعطيات الجوية إلى حدود 2020 .



معطيات :

ثابت الجذب العام	شعاع الأرض وحدة Km	كتلة الأرض وحدة Kg	شدة الجاذبية الأرضية بـ m/s^2	شدة قوة الدفع وحدة N	الكتلة الكلية للصاروخ Ariane V وحدة Kg
$G = 6,67 \times 10^{-11}$	$R_T = 6,4 \times 10^3$	$M_T = 6 \times 10^{24}$	$g = 10$	$F = 1,16 \times 10^7$	$M_0 = 7,3 \times 10^5$

I- مرحلة إقلاع الصاروخ :

تم عملية إقلاع الصاروخ Ariane V بواسطة قوة الدفع \vec{F} نختار المحور Oz شاقوليا و موجه نحو الأعلى ، و نعتبر كتلة الصاروخ ثابتة و الإحتكاكات مهملة

1- بتطبيق القانون الثاني لنيوتون خلال إقلاع الصاروخ ، أوجد عبارة تسارع الحركة a ثم أحسب قيمته .

2- بإعتبار التسارع ثابتاً خلال الإقلاع و علماً أنه عند اللحظة $t = 0$ يكون مركز عطالة الصاروخ ساكنًا و منطبقاً مع O أصل المحور Oz . أكتب المعادلة الزمنية لحركة الصاروخ .

ب- أحسب المسافة التي يقطعها الصاروخ بعد مرور مدة زمنية قدرها $s = 6$.

3- تناقص في الحقيقة كتلة الصاروخ خلال الحركة بسبب احتراق الوقود ، نقبل أن كتلة المركبة تتغير حسب العبارة التالية :

$$M = M_0 - \alpha \cdot t$$

حيث : M_0 الكتلة الكلية للصاروخ
 α ثابتة موجبة
 t الزمن بوحدة s

بتطبيق القانون الثاني لنيوتون أوجد عبارة التسارع ' a' لحركة الصاروخ بدلالة M_0 ، α ، t و F .

II- دراسة الحركة الدائرية للجملة (الصاروخ + القمر الصناعي) :

نعتبر الأرض كروية الشكل كتلتها M_T و أن الكتلة موزعة بكيفية منتظمة و القمر الإصطناعي (S) عبارة عن نقطة مادية ، ندرس حركة القمر الإصطناعي في المعلم الجيومركزى الذي نعتبره غاليليا ، تتم عملية وضع القمر الإصطناعي ذي الكتلة $Kg = 2 \times 10^3$ عبر مراحلتين :

المرحلة الأولى :

يتم وضع القمر الإصطناعي (S) في مدار دائري على ارتفاع منخفض $h = 6 \times 10^2 Km$ حول الأرض ، بحيث يخضع لقوة التجاذب المطبقة من طرف الأرض فقط .

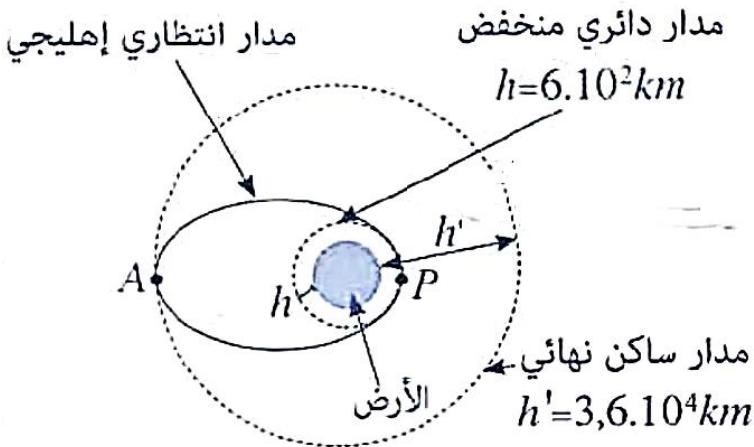
1- بتطبيق القانون الثاني لنيوتون ، أثبت أن في المعلم الجيومركزى أن حركة القمر الإصطناعي دائرية منتظمة .

2- أوجد عبارة V_s سرعة القمر الإصطناعي ، أحسب قيمتها .

3- استنتج القانون الثالث لكيلر .

المرحلة الثانية :

عند يتم وضع القمر الإصطناعي في المدار المنخفض على ارتفاع h ، يفترق القمر الصناعي عن الصاروخ الحامل له حيث يعطي هذا الأخير القمر الإصطناعي سرعة V'_S عند انطلاقه من العلو h سرعة $V'_S > V_S$ حيث ($V'_S > V_S$) التي تمكنه من الإنفلات من التجاذب الأرضي و يتم نقله إلى مدار آخر على ارتفاع $h' = 3,6 \times 10^4 \text{ Km}$ بعد مروره من مدار إنتظاري له شكل أهليجي تمثل الأرض إحدى بؤرتيه ، تتنمي النقطة P في نفس الوقت إلى المدار الدائري المنخفض والمدار الإنتظاري الإهليجي ، و تمثل الارتفاع الأدنى للقمر الإصطناعي بالنسبة للأرض بينما تتنمي النقطة A في نفس الوقت للمدارين الإنتظاري الإهليجي والمداري النهائي و تمثل الارتفاع الأقصى للقمر الإصطناعي بالنسبة للأرض .



نعتبر الجملة (أرض + القمر الصناعي) معزولة ميكانيكيا بحيث تكون القيمة العددية لطاقة الميكانيكية E_m ثابتة و تتعلق بشرط الإرسال و تكون عبارتها من الشكل :

$$E_m = \frac{1}{2}mv^2 - G \frac{M_T \cdot m}{R_T + h}$$

ينفلت القمر الإصطناعي عن التجاذب الأرضي و يتبع عن الأرض إلى ما لا نهاية إذا كانت الطاقة الميكانيكية موجبة أو منعدمة و يمكن لهذا الشرط من التعبير عن V_{min} القيمة الأدنى للسرعة V'_S التي يجب أن يعطيها الصاروخ للقمر الإصطناعي .

- 1- فسر باستعمال الشكل لماذا تكون السرعة V'_S أكبر من V_S ؟
- 2- استنتج في أي نقطة من المدار الإنتظاري تكون سرعة القمر الإصطناعي قصوى و في أي نقطة تكون أدنى .
- 3- أوجد المسافة AP بدلالة R_T ، h و h' ، أحسب قيمتها و ماذا تمثل بالنسبة للمدار الإنتظاري ؟
- 4- أوجد عبارة V_{min} بدلالة G ، M_T ، R_T و h .
- 5- استنتاج العلاقة التي تربط بين V_S و V_{min} .
- 6- بعد مرور عدة سنوات على اشتغال القمر الإصطناعي (S) ، يفقد خلال كل دورة $\left(\frac{1}{100}\right)$ من ارتفاع مداره السابق . حدد عدد الدورات المنجزة قبل دخوله الغلاف الجوي الذي سمك طبقته $100 \text{ Km} = h_0$ حيث يتحطم نتيجة احتكاكه بالهواء .

انتهى الموضوع