

التمارين

الكيمياء

(1) تطور كميات المادة خلال الزمن .

نعتبر التحول الكيميائي الناتج عن تفاعل $n_1=1,0 \text{ mol}$ من غاز البروبان و $n_2 = 3,0 \text{ mol}$ من غاز ثنائي الأوكسجين وفق شروط $P = 1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$ و $\theta = 20^\circ \text{ C}$ وفق الشروط التالية:

(1.1) حدد الحالة البدئية للتحول الكيميائي الحاصل (0,75Pts)

المعادلة		$\text{C}_3\text{H}_8 \text{ (g)}$	$+ 5\text{O}_2 \text{ (g)}$	\longrightarrow	$3 \text{CO}_2 \text{ (g)}$	$+ 4 \text{H}_2\text{O} \text{ (l)}$
حالة المجموعة	التقدم					
البدئية (mol)	$x = 0$					
خلال التحول	x					

(2.1) املأ الجدول الوصفي. (1Pts)

(3.1) مثل تغيرات كميات مادة المجموعة الكيميائية في المعلم التالي (أنظر الوثيقة أسفله) (1,75 Pts)

(4.1) تعرف على المتفاعل المحد من خلال المخطط. علل جوابك. (0,5Pts)

(5.1) استنتج الحصلة النهائية لهذا التطور

الكيميائي. (0,75Pts)

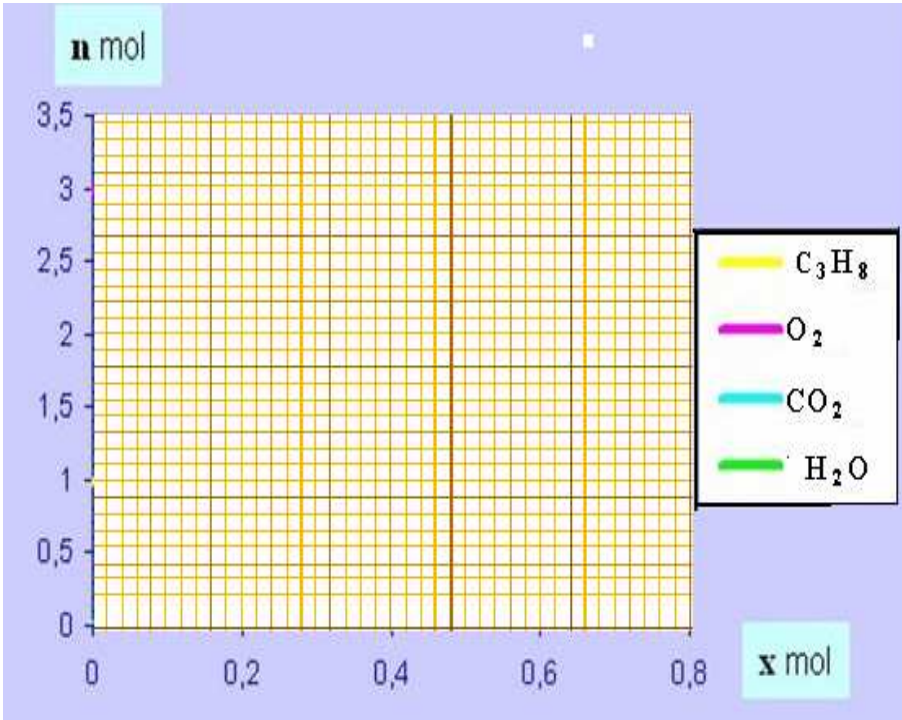
(2) نريد معرفة تركيب الخليط الغازي المتبقي بعد نهاية التفاعل في الشروط التجريبية المشار إليها سابقا .

(1.2) احسب الحجم الغازي للمتفاعل

المتبقي. (0,5Pts)

(2.2) احسب حجم الغاز الناتج (0,5Pts)

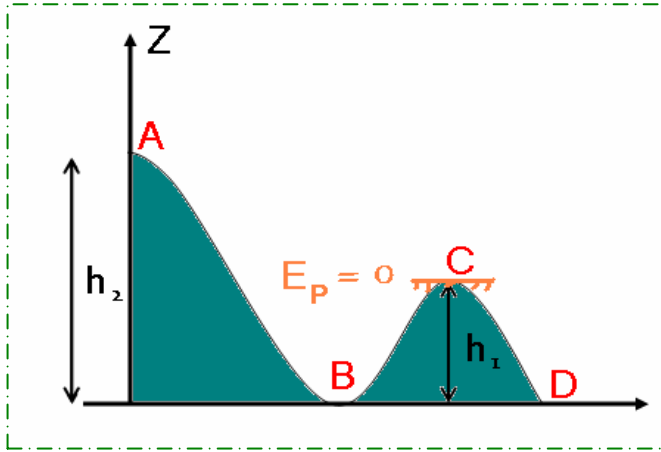
(3.2) أي تركيب بدئي بالمول يجب استعماله لكي يكون الغاز الوحيد ضمن الخليط النهائي هو غاز ثاني أوكسيد الكربون فقط. (0,25Pts)



الفيزياء

التمرين الأول

نرسل جسما صلبا من نقطة A بدون سرعة بدئية وفق المسار المبين أسفله . نهمل الاحتكاكات طول المسار (A,B,C,D)



(1) أكتب التعبير الحرفي والعددي لطاقة الوضع الثقالية للجسم الصلب.
(نعطي : $m = 10\text{Kg}$ و $g = 10\text{N.Kg}^{-1}$ و $h_1 = 1,5\text{ m}$ و $h_2 = 2,5\text{ m}$)

(2) أحسب $E_p(A)$ ثم استنتج $E_m(A)$.

(3) احسب $E_p(B)$ ثم استنتج $E_c(B)$.

(4) استنتج بتعليل $E_c(C)$ و $E_c(D)$ بدون حساب.

التنقيط: (1,5pts + 1,5pts + 1,5pts + 1,5pts)

التمرين الثاني:

نرسل من نقطة O التي نتخذها أصلا لمعلم الفضاء قذيفة ذات كتلة

$m = 100\text{g}$ بسرعة بدئية \vec{V}_0 ($V_0 = 15\text{m.s}^{-1}$) تكون زاوية

α مع المحور (O, \vec{i}) . نعتبر حركة القذيفة حركة سقوط حر بسرعة بدئية.

(1) عبر عن إحداثيات متجهة السرعة البدئية V_{ox} و V_{oz} بدلالة V_0 و α

في المعلم الملحق بالشكل .

(2) أعط تعبير الطاقة الميكانيكية للقذيفة E_m عند لحظة ما بدلالة :

m و g و Z و V سرعة القذيفة عند لحظة ما . (نختار المستوى الحامل

للمحور (O, \vec{i}) كحالة مرجعية لطاقة الوضع الثقالية)

(3) استنتج تعبير $E_m(O)$ و $E_m(S)$ الطاقة الميكانيكية عند النقطة S

(4) انطلاقا من طبيعة الحركة قارن $E_m(O)$ و $E_m(S)$ علل جوابك .

(5) نعطي $\vec{V}_s = \vec{V}_{ox}$ (تعبيرها هو نتيجة السؤال 1) اعتمادا على ما سبق أوجد تعبير Z_s (حيث $Z_s = h$) بدلالة :

V_0 و α و g ، أي قيمة ل α تكون Z_s قصوية .

(6) بين بدون حساب أن السرعة التي تصطدم بها القذيفة علي الأرض هي نفس السرعة البدئية .

(7) في الحقيقة ليس للقذيفة شكل انسيابي . قياس السرعة : $V_D = \frac{V_0}{4}$ ، علل الفرق واحسب شغل التأثير المسؤول عن ذلك .

التنقيط :

(1Pts + 1Pts + 1Pts + 1Pts + 1Pts + 1Pts + 1Pts)

تصحيح الفرض الكتابي 2

الكيمياء

1.1) الحالة البدئية :

1. المتفاعلات وحالتها الفيزيائية وكميات مادتها:

$n_1 = 1,0 \text{ mol}$ من البروبان وهو غاز

$n_2 = 3,0 \text{ mol}$ من ثنائي الأوكسجين وهو غاز

2. شروط التفاعل :

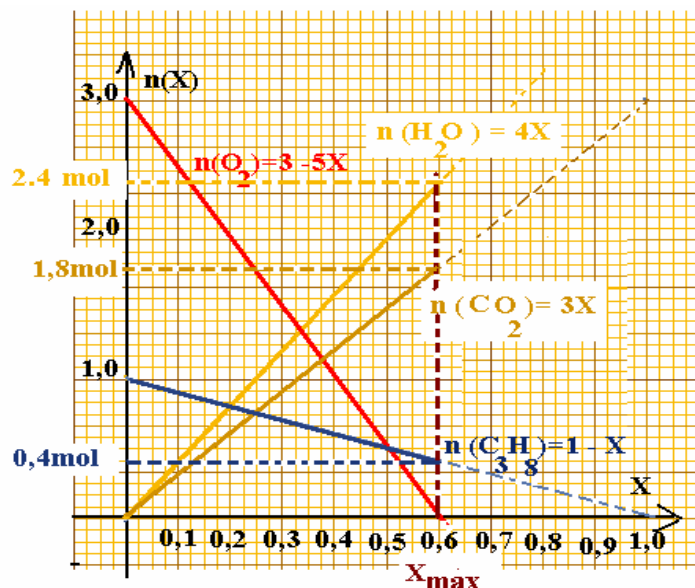
$P = 1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$

$\theta = 20 \text{ }^\circ\text{C}$

2.1) الجدول الوصفي

المعادلة		$\text{C}_3\text{H}_8 \text{ (g)}$	$+ 5\text{O}_2 \text{ (g)}$	\longrightarrow	$3 \text{CO}_2 \text{ (g)}$	$+ 4 \text{H}_2\text{O} \text{ (l)}$
حالة المجموعة	التقدم					
البدئية (mol)	$x = 0$	1 mol	3 mol		0	0
خلال التحول	x	$1 - X$	$3 - 5X$		$3X$	$4X$

3.1) تغيرات كميات مادة مكونات الخليط



4.1) التفاعل المحد: من المخطط أصغر تقدم قصوي هو $X_{\max} = 0,6 \text{ mol}$ ومنه المتفاعل المحد هو: ثنائي الأوكسجين O_2

5.1) **الحصيلة الكيميائية لهذا التفاعل** : نستنتج كميات مادة الخليط التفاعلي انطلاقا من تقاطع المستقيم $X = X_{max}$ والمنحنى الممثل لتغيرات كميات مادة مكونات الخليط التفاعلي (انظر المخطط السابق)

النوع الكيميائي	O ₂	C ₃ H ₈	H ₂ O	CO ₂
n _f (mol)	0	0,4	2,4	1,8

(2)

1.2) **حجم الغاز للمتفاعل المتبقي** مما سبق (يبقى 0,4mol من C₃H₈) :

$$PV = nRT \Leftrightarrow V = \frac{nRT}{P}$$

$$V = \frac{0,4 \cdot 8,31 \cdot (20 + 273)}{1,013 \cdot 10^5} = 9,6 \cdot 10^{-3} m^3 = 9,6l$$

حسب معادلة الغازات الكاملة ،

2.2) **حجم الغاز الناتج** : (الناتج الوحيد ذو طابع غازي هو ثاني أكسيد الكربون CO₂)

$$PV = nRT \Leftrightarrow V = \frac{nRT}{P}$$

$$V = \frac{1,8 \cdot 8,31 \cdot (20 + 273)}{1,013 \cdot 10^5} = 43,26l$$

3.2) **التركيب الذي يجب أن يكون عليه الخليط**

التفاعلي للحصول على CO₂

يتطلب ذلك اختفاء كل المتفاعلات يعني يجب أن يكون الخليط التفاعلي وفق المعاملات التناسبية :

$$\frac{n(C_3H_8)}{1} = \frac{n(O_2)}{5}$$

الفيزياء

التمرين الأول

1) **التعبير الحرفي والعددي** :

$$E_p(Z) = mgZ + C$$

تحديد الثابتة : من الشكل $E_p = 0$ بالنسبة لـ : $Z = h_1 = 1,5 m$ نعوض في المتساوية السابقة $C = -150J$ ومنه $0 = 10 \cdot 10 \cdot 1,5 + C$

$$E_p = 100Z - 150 \quad (J)$$

2) **حساب $E_p(A)$ واستنتاج $E_m(A)$**

باستعمال دالة طاقة الوضع نجد : $E_p(A) = 100 \cdot 2,5 - 150 = 100J$ وبما أب $V_A = 0$ فإن $E_C(A) = 0$ ومنه $E_m(A) = E_p(A)$

3) **حساب $E_p(B)$ واستنتاج $E_m(B)$**

من الدالة و بتعويض $Z = 0$ نجد $E_p(B) = -150J$. المجموعة محافظة (**لأننا نهمل الاحتكاكات**) ، إذا $E_m(B) = E_m(A)$

ومنه : $E_C(B) = E_m(A) - E_p(B)$ ت.ع : $E_C(B) = 100 - (-150) = 250J$

4) **استنتاج طاقة الوضع والطاقة الحركية لـ C و D**

بما أن المجموعة محافظة فإن $E_m(C) = E_m(D) = 100J$

$$\text{عند } C \text{ لدينا } E_P(C) = 0 \text{ ومنه } E_C(C) = 100J$$

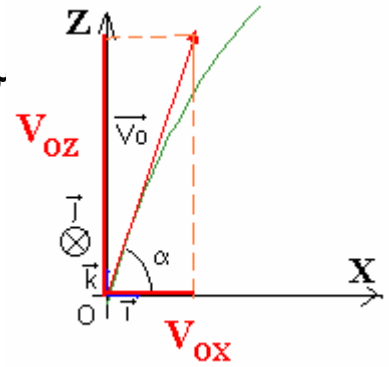
$$\text{عند } D \text{ لدينا } E_P(D) = E_P(B) = -150J \text{ ومنه } E_C(D) = E_m - E_P(B) = 250J$$

التمرين الثاني

$$V_{Ox} = V_0 \cdot \cos \alpha$$

$$V_{Oz} = V_0 \cdot \sin \alpha$$

من العلاقات المثلثية نستنتج :



(1)

$$E_m = E_P + E_C \text{ و } E_C = 1/2 \cdot mV^2 \text{ مع } E_P = mgZ + C \text{ من المعطيات } E_P = 0 \text{ بالنسبة لـ } Z = 0 \text{ ومنه } C = 0$$

$$\text{إذا : } E_m = 1/2 \cdot mV^2 + mgZ$$

$$E_m(S) \text{ و } E_m(O) \quad (3)$$

$$\text{عند } O \text{ لدينا } Z = 0 \text{ و } V = V_0 \text{ ومنه } E_m(O) = 1/2 \cdot mV_0^2$$

$$\text{عند } S \text{ لدينا } Z = Z_S \text{ و } \text{ ومنه } E_m(S) = 1/2 \cdot mV_S^2 + mgZ_S$$

(4) بما أن حركة S سقوط حر فإن القوة الوحيدة التي تشغل هي الوزن والتي هي قوة محافظة ومنه فإن الطاقة الميكانيكية تحفظ

$$\text{إذا } E_m(O) = E_m(S)$$

(5)

$$\text{لدينا } V_S = V_{Ox} = V_0 \cdot \cos \alpha \text{ ومنه :}$$

$$E_m(S) = 1/2 \cdot m(V_0 \cdot \cos \alpha)^2 + mgZ_S = E_m(O) = 1/2 \cdot mV_0^2$$

$$Z_S = \frac{V_0^2 (1 - \cos^2 \alpha)}{2g} \text{ : نستنتج}$$

$$Z_S = \frac{V_0^2 \sin^2 \alpha}{2g}$$

Z_S قصوية إذا كان $\sin^2 \alpha = 1$ ومنه $\alpha = 90^\circ$

(6) المجموعة محافظة وبالتالي $E_m(O) = E_m(D)$ وبما أن $E_P(O) = E_P(D)$ فإن $E_C(O) = E_C(D)$ ومنه $V_O = V_D$

(7) عدم الحصول على نفس السرعة راجع إلى اشتغال قوى احتكاك غير المهملة لأن الجسم ليس له شكل انسيابي

$$\Delta E_m = W(\vec{R})$$

و حسب مبرهنة الطاقة الميكانيكية : $\Delta E_m = W(\vec{R})$ في هذه الحالة الخاصة تطبيق مبرهنة الطاقة الميكانيكية ومكافئ لتطبيق مبرهنة الطاقة الحركية لأن طاقة الوضع الثقالية

$$W(\vec{P}) = 0$$

$$1/2.mV_D^2 - 1/2.mV_0^2 = W(\vec{R})$$

$$1/2.m(V_0/4)^2 - 1/2.mV_0^2 = W(\vec{R})$$

$$1/2.m\left(\frac{V_0^2}{16} - V_0^2\right) = W(\vec{R})$$

$$W(\vec{R}) = -\frac{15.m.V_0^2}{32} = -10,54J$$