

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

مديرية التربية لولاية تيزي وزو
القسم : 3/هـ ط
المدة: 04 ساعات

وزارة التربية الوطنية
دورة: ماي 2017
الشعبة: تقني رياضي

بكالوريا تجريبي في مادة التكنولوجيا - هندسة الطرائق -
على المترشح أن يختار أحد الموضوعين التاليين

الموضوع الأول

التمرين الاول تمرين رقم 18 ص 75 الموجه

1- أكتب تفاعل احتراق الكان غازي بوجود الأوكسجين اذا كانت قيمة انطالبي المعيارية لاحتراق هذا الالكان عند 298K هي $\Delta H = 466.2 \text{ kJ/mol}$.
أ- أوجد صيغة هذا الالكان معتمدا على المعطيات التالية.

الرابطة	C-C	H-H	C=C	C-H	C-O	O-H
$\Delta H_f(X-X)$ kJ/mol	-350	-436	-614	-420	-344	-462

$\Delta H_{\text{sub}}(\text{C})=715 \text{ kJ/mol}$ $\Delta H_{\text{comb}}(\text{C})_{\text{graphite}}=-393.4 \text{ kJ/mol}$ $\Delta H_{\text{comb}}(\text{H}_2)=-241.5 \text{ kJ/mol}$

انطالبي تفاعل هدرجة الالكان في الحالة الغازية 298K هي $\Delta H = -135.55 \text{ kJ/mol}$.
ب- أحسب انطالبي تشكل المركب الغازي الناتج عن الهدرجة.

2- معادلة اماهة هذا الالكان الغازي هي



أ- أحسب انطالبي تشكل المركب الناتج عن الاماهة عند 298K انطلاقا من طاقات روابط الذرات المكونة له في حالته الغازية.

ب- أحسب انطالبي تفاعل الاماهة السابق علما ان.

انطالبي احتراق الالكان هي $\Delta H = -1049.5 \text{ kJ}$ وانطالبي احتراق المركب الناتج عن الاماهة هي $\Delta H = -1365 \text{ kJ}$ عند 298K.

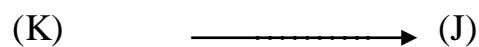
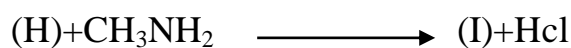
4- أحسب انطالبي هذا التفاعل عند 400K علما ان المتفاعلات والنواتج تكون في الحالة الغازية.

	$\Delta H_f^\circ(\text{kJ/mol})$	$C_p(\text{J/mol})$	$\Delta H_{\text{vap}}^\circ(\text{kJ/mol})$	$\Delta H_{\text{comb}}^\circ(\text{kJ/mol})$
H(g)	217.73	/	/	/
C(g)	712.27	/	/	/
O(g)	247.29	/	/	/
C ₂ H ₄ (g)	/	41.8	/	-1409.5
C ₂ H ₅ OH(l)	-277.4	117	24.52 (a 78C°)	-1365.6
C ₂ H ₅ OH(g)	/	54.34	/	/
H ₂ O(l)	/	75.24	40.63	/
H ₂ O(g)	/	33.44	/	/

التمرين الاول تمرين 13 ص 71 الموجه

عند اماهة المركب (A) تحصلنا على مركب عضوي اكسجيني (B) حيث نسبة الكربون فيه تساوي 60%.
أكسدة 3g من المركب (B) اعطى المركب (C) في وجود برمنغنات البوتاسيوم في وسط حمضي. المركب (C) يتفاعل مع DNPH معطيا راسب اصفر ولا يعطي اي نتيجة بعد تفاعله مع محلول فهلنغ.
1- أ- استنتج طبيعة المركب (B).

- ب-أوجد الصيغ النصف المفصلة للمركبات (A). (B). (C).
 ج-أكتب معادلة الاكسدة الارجاعية للمركب (B).
 د- أحسب كتلة المركب العضوي الناتج عن الاكسدة.
 2- نمرر المركب (B) على الألومين المسخن عند $400C^{\circ}$ فينتج المركب (D). اماهة هذا الاخير اي المركب (D) ينتج المركب (E) والذي بعد اكسدته بالزيادة ببرمنغنات البوتاسيوم في وسط حمضي يعطي المركب (F). تفاعل المركب (F) مع بروميد ميثيل المغنيزيوم بعد الاماهة يعطي لنا المركب (G).
 أ-أوجد الصيغ النصف المفصلة للمركبات (D). (E). (F). (G).
 ب-ما الفرق بين مفاعلة المركب (G) و (E) مع حمض الايثانويك. مع كتابة ناتج كل تفاعل.
 3- بلمرة المركب (D) تؤدي الى بوليمير مهم صناعيا.
 أ- أكتب معادلة البلمرة.
 ب- ما نوع البلمرة.
 ج- اذكر استخدامين لهذا البوليمير.
 4- لديك التفاعل التسلسلي التالي.



.....

- أ-اوجد صيغ المركبات (H). (I). (J). (K).
 ب-ماهو الوسيط المستعمل في التفاعل الاخير.
التمرين الاول تمرين رقم 3 ص 46 الموجه اليك سلسلة التفاعلات التالية.

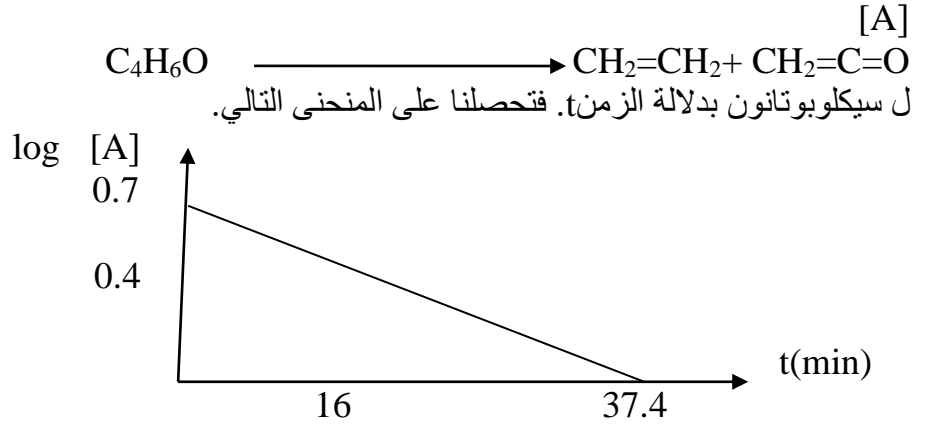
1. (A)+CH₃MgBr \longrightarrow (B)
- 2.(B)+H₂O \longrightarrow (C)+MgBrOH
3. (C)+H₂O \longrightarrow (D)+NH₃
4. (D) $\xrightarrow{LiAlH_4/H_2O}$ (E)
- 5.(E) $\xrightarrow{Al_2O_3/400C^{\circ}}$ (F)+ H₂O
6. (F) $\xrightarrow{KMnO_4/H^+}$ (G)+(X)+(Y)
- 7.(G)+Pcl₅ $\xrightarrow{Alcl_3}$ (H)+POcl₃+Hcl
- 8.(H)+CH₃Mgcl \longrightarrow (I)+Mgcl₂
9. 2(I) $\xrightarrow{MnO/350C^{\circ}}$ (J)+(X)+(Y)
10. (X)+ CH₃Mgcl $\xrightarrow{H_2O}$ (I)+MgclOH

- 1- المركب العضوي (D) يتكون من الكربون والهيدروجين والاكسجين والتحليل العنصري ل 3.48g من المركب اعطى 2.16g من الكربون و 0.36g من الهيدروجين. 1- أوجد الكتلة المولية للمركب وصيغته الجزيئية المجملة علما انه يحتوي على ذرة واحدة من الاكسجين.
 2- أ- عين الصيغ النصف المفصلة للمركب (D).
 ب- المركب (D) يتفاعل مع DNPH ويعطي راسب اصفر ولا يتفاعل مع محلول فهلنغ.
 عين من بين الصيغ السابقة الصيغة الموافقة للمركب (D).

3- عين الصيغ النصف المفصلة للمركبات. (A). (B). (C). (E). (F). (G). (H). (I). (J). (X). (Y).

التمرين الثاني ص 84 كتاب الفرنسية

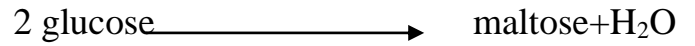
قمنا بدراسة تفاعل تحليل (decomposition) نظري عند 300°C لسيكلوبوتانون (cyclobutanone). نقيس تركيز



- 1- ماهي رتبة التفاعل.
- 2- اوجد بيانيا ثابت السرعة K.
- 3- اوجد زمن نصف التفاعل.
- 4- اوجد بيانيا التركيز الابتدائي $[A]_0$.
- 5- نناقص نصف التركيز الابتدائي.
- أ- كيف يصبح ثابت السرعة K.
- ب- وكيف يصبح زمن نصف التفاعل.
- 6- ماهي النسبة المئوية ل سيكلوبوتانون الباقية عند زمن $t=37.4\text{mn}$.

التمرين الثالث ص 89 كتاب الفرنسية

نعتبر التفاعل التالي



التركيز الابتدائي ل $[\text{glucose}]_0 = 0.05 \text{ mol/L}$.

- 1- أكتب عبارة السرعة للتفاعل علما ان التفاعل عنصري (elementaire).
- 2- اذا علمت ان زمن نصف التفاعل هو 2h et 30 min . اوجد ثابت السرعة.
- 3- احسب سرعة التفاعل عند زمن نصف التفاعل.
- 4- عند اي زمن من الوقت يتحول 90% من الغلوكوز.

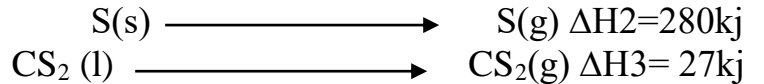
التمرين الاول ص 110 كتاب الفرنسية

- 1- انطالبيات العيارية لاحتراق الكربون الصلب والكبريت و سولفات الكربون (CS_2) هما على التوالي -

1108kj/mol . - 296kj/mol . - 393KJ/mol

- احسب انطالبي العياري لتشكل سولفات الكربون السائل.

2- ليكن لدينا التفاعل التالي.



- احسب طاقة الربط (C=S) في $\text{CS}_2 \text{ (g)}$

التمرين الاول ص 112 كتاب الفرنسية

ثابت السرعة لتفاعل 0.1 مول من حمض الايثانويك على كحول ايزوبروبيل هي $K = 0.0345 \text{ mn}^{-1}$

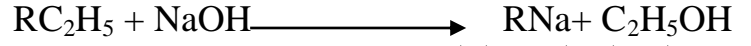
1- التفاعل من الرتبة الاولى. لماذا عل.

2- احسب زمن نصف التفاعل.

3- ارسم المنحنى $[\text{CH}_3\text{COOH}] = f(t)$.

التمرين الثاني ص 115 كتاب الفرنسية

دراسة التفاعل التالي عند 15°C .



تحصلنا على النتائج التالية.

t(s)	0	120	180	240	330	480	600
------	---	-----	-----	-----	-----	-----	-----

RC ₂ H ₅	0.05	0.0336	0.0292	0.0261	0.0210	0.0172	0.0149
--------------------------------	------	--------	--------	--------	--------	--------	--------

التركيز الابتدائي ل NaOH هو 0.05mol/L

- 1- اثبت ان التفاعل من الرتبة الثانية.
- 2- أحسب ثابت السرعة K مع توضيح وحدته.
- 3- أحسب زمن نصف التفاعل.

4- أحسب تركيز RC₂H₅ عندما تكون سرعة التفاعل $V=2.9 \times 10^{-5} \text{ mol/L}$

التمرين الثاني تمرين ص 205 كتاب الفرنسية

الأوزونوليز لالسان (A) يعطي مركبين (B) و (C) والماء الأكسجيني . المركب (B) يتفاعل مع كلوريد مثيل المغنيزيوم ويعطي بعد الاماهة المركب (D) ذو الصيغة $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{OH})\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$. المركب (C) ذو الصيغة $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$ يرجع محلول فهلنغ.

1- اوجد الصيغ النصف المفصلة للمركبات (A). (B). (C).

2- نزع الماء من المركب (D) يؤدي الى تشكل المركب (E) والماء. ارجاع المركب (E) في وجود الزنك (Zn) يؤدي الى تشكل المركب (F) والماء. تفاعل المركب (E) مع البنزن في وسط حمضي يؤدي الى تشكل (G). اكسدة هذا الاخير في وجود برمنغنات البوتاسيوم يؤدي الى تشكل (H) والماء وغاز ثاني اكسيد الكربون.

- اوجد الصيغ النصف المفصلة للمركبات (E). (F). (G). (H).

3- ا- كيف يسمى التفاعل من (E) الى (G).

ب- كيف يسمى المركب (H).

ج- اعط مبداء تحضير المركب (H) مع كتابة المعادلات.

التمرين الاول تمرين ص 5 ص 165 الموجه.

1- بينت الاماهة الكلية الحامضية لبيبتيد انه يحتوي على 7 احماض امينية.

(Asp. Ala. Lys. Trp. Tyr. Cys. Gln)

1- ماهي المقاييس الكميائية التي تعتمد عليها اتصنيف الاحماض الامينية.

2- نريد فصل مزيج من الاحماض الامينية يتكون من (Ala Tyr. Asp) بواسطة جهاز الهجرة الكهربائية .

- مثل موقع هذه الاحماض الامينية على جهاز الهجرة الكهربائية عند . PH=5.66 . PH=6.0 . PH=2.77

3- يتفاعل ثلاثي البيبتيد السابق مع حمض الازوت المركز ثم ماءات الامونيوم النقية والمركزة ب (40%).

أ- سمي هذا التفاعل معطيا ناتج التفاعل والمعادلة الحادثة

ب- ماهو الهدف من هذا التفاعل.

4- أ- اكتب معادلة تفاعل السيستئين مع حمض الازوت.

ب- ماهو الحمض الاميني من بين السبعة السابقة التي تشكل جسر كبريتي.

ج- اكتب معادلة الحمضين الامينيين التي تشكل الجسر الكبريتي.

اسم الحمض الاميني	الجذر الالكلي	Pka1	Pka2	PHi
ألانين	CH ₃ -	2.4	9.9	6.1
تيروزين	HO-C ₆ H ₄ -CH ₂ -	2.2	9.1	5.6
حمض الاسبارتيك	HOOC-CH ₂ -	2.0	10	2.8
غلوتامين	H ₂ N-CO-(CH ₂) ₂	2.2	9.1	/

٢- يتشكل مركب (G) من تفاعل ثلاثة احماض دهنية متجانسة وغير مشبعة (A) مع غليسيرول دليله التصبني

$I_s=188.76$

1- ماهي طبيعة المركب (G). اكتب صيغته العامة.

2- اذا علمت ان دليل اليود للمركب (G) هو $I_i=85.61$.

- أحسب عدد الروابط المزدوجة الموجودة فيه.

3- اوجد الصيغة الجزيئية العامة للحمض الدهني (A) الداخلى في تركيبه.

4- استنتج الصيغة نصف المفصلة للمركب (G) اذا علمت ان اكسدة الحمض الدهني (A) الداخلى في تركيبه

ب برمنغنات البوتاسيوم المركزة والساخنة في وسط حمضي تؤدي الى حمضين دهنيين لهما نفس عدد ذرات الكربون حيث ان احدهما احدي الوظيفة الكربوكسيلية والاخر ثنائي الوظيفة.

يعطى ب (g/mol) $M(K)=39$ $M(I)=127$ $M(O)=16$ $M(H)=1$ $M(C)=12$

التمرين الثاني تمرين 6 ص 169 الموجه

قمنا باضافة محلول كبريتات النحاس (CuSO₄) في وسط قاعدي الى محلول مجهول فتغير لون المحلول الى بنفسجي

ارجواني.

1- أ- ما طبيعة المحلول المجهول. علل.

ب- ما اسم هذا التفاعل.

2- قمنا بالاماهة الحامضية الكلية لهذا البيبتيد فتحصلنا على 3 احماض امينية وبعد تمريرها في جهاز الاستقطاب الضوئي تحصلنا على النتائج التالية.

الحمض الاميني	A	B	C
القدرة الدورانية R°	-0.285	0	+ 0.045

أ- فسر النتائج المحصل عليها .

ب- استنتج الصيغة النصف المفصلة للحمض الاميني واسمه.
2- فاعلنا المركب A مع HNO₂ فتحصلنا على مركب صيغته.

- استنتج صيغة المركب A و صنفه.

3- اردنا فصل الاحماض الامينية بواسطة جهاز الهجرة الكهربائية وكان PH المحلول المنظم هو 5.96.

أ- ماهو الشكل الايوني لهذه الاحماض الامينية عند هذا ال PH.

ب- حدد موقعها على جهاز الهجرة الكهربائية.

التمرين الثالث تمرين رقم 8 ص 33 الموجه الجزء الثاني

- 1- أحسب العمل المنجز وكمية الحرارة المستقبلية من طرف الغاز خلال التحولات التالية لكتلة قدرها 1kg من الهواء.

أ- خلال تحول متساوي الحجم من A الى B حيث $T_A=25C^\circ$ $P_A=1.4atm$

ب- خلال تحول متساوي درجة الحرارة من B الى C عند $T_B=177C^\circ$

ج- خلال تحول متساوي الضغط من A الى C .

يعطى $R=287.1j/k.kg$ $1cal=4.18j$ $C_p=0.24Kcal/k.kg$ $C_v=C_p/1.4$

تمرين رقم 13 ص 66 الموجه

٢- انطابي احتراق الايثيلين الغازي هو $\Delta H_{comb}(C_2H_2)=-331.6kcal/mol$ يعطي غاز CO₂ وماء سائل عند

100°C.

1- أحسب انطالي تكوين الايثيلين علما ان احتراق الهيدروجين يؤدي الى تشكل بخار الماء ويطرح طاقة قدرها

$\Delta H_{comb}(H_2)=-28.9kcal$ عند 1atm و 100°C علما ان.

$\Delta H_f(CO_2)=-94kcal/mol$

$\Delta H_f(H_2O_{vap})=540cal/g$

2- أكتب تفاعل نزع الماء من الايثانول.

التغير في انطالي التفاعل لنزع الماء من الايثانول في الحالة الغازية هو $\Delta H_r=523.9kcal$

3- احسب طاقة الرابطة (C=C) في المركب الناتج.

$\Delta H_{vap}(H_2O)=540cal/g$

$\Delta H_f(H_2O)(l)= - 67.52kcal/mol$

الرابطة	C-H	C-O	C-C	H-H	O-O
$\Delta H(x-x)kj/mol$	-410	-351	-347	-436	-139

1. Quelle est l'enthalpie standart de formation de l'octane gazeux à 298 K.
2. Quelle est l'enthalpie standart de la réaction de combustion complète de l'octane.
3. La réaction est totale et rapide, déterminer la température finale du mélange (le volume est constant).
4. Dans une enceinte de volume V= 50 L, à 298 K on réalise la combustion complète d'une mole d'octane. Quelle est la pression finale ?

[données à 298 K :](#)

enthalpie standart de liaisons (kJ/mol) : C-C : 345 ; C-H : 415 ; H-H : 436 ; O=O : 495.

enthalpie molaire standart de formation (kJ/mol) : C(g) : 716,6.

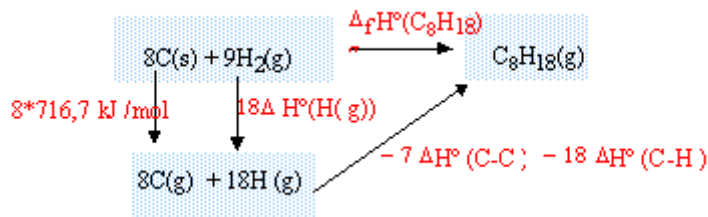
capacité calorifique molaire (J K⁻¹ mol⁻¹) : CO₂ (g) : 37,1 ; H₂O(liq) : 75,47 ; H₂O(g) : 33,5 ; N₂(g) : 29,1 ;

composé	H ₂ O(g)	CO ₂ (g)	H(g)
$\Delta_f H^\circ$ (kJ/mol)	-241,83	-393,5	218

corrige

enthalpie formation standart de l'octane :

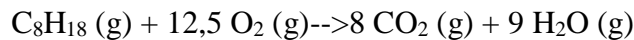
réaliser un cycle thermochimique :



$$\Delta_f H^\circ (\text{C}_8\text{H}_{18}) = 8 \cdot 716,7 + 18 \Delta_f H^\circ (\text{H}(\text{g})) - 7 \Delta_f H^\circ (\text{C}-\text{C}) - 18 \Delta_f H^\circ (\text{C}-\text{H})$$

$$\Delta_f H^\circ (\text{C}_8\text{H}_{18}) = 5733,6 + 18 \cdot 218 - 7 \cdot 345 - 18 \cdot 415 = \underline{\underline{-227,4 \text{ kJ/mol}}}.$$

combustion de l'octane :



$$\Delta_r H^\circ \text{ comb} = 9 \Delta_f H^\circ (\text{H}_2\text{O}(\text{g})) + 8 \Delta_f H^\circ \text{CO}_2 (\text{g}) - \Delta_f H^\circ \text{C}_8\text{H}_{18}(\text{g})$$

$$\Delta_f H^\circ (\text{O}_2(\text{g})) = 0 \text{ corps pur simple dans son état de référence}$$

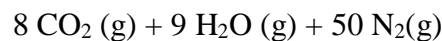
$$\Delta_r H^\circ \text{ comb} = 9 \cdot (-241,83) + 8 \cdot (-393,5) + 227,4 = \underline{\underline{-5097 \text{ kJ/mol}}}.$$

température finale :

la combustion étant totale et rapide le système peut être considéré comme adiabatique.

l'énergie libérée par la combustion chauffe les produits de la combustion :

la combustion se fait avec l'air, $12,5 \cdot 4 = 50$ mol de diazote sont présentes dans les produits.



Le volume est constant, il faut chercher l'énergie interne de la combustion.

$$\text{pour une réaction en phase gazeuse : } \Delta_r U^\circ = \Delta_r H^\circ - \Delta_r \nu(\text{g}) RT$$

$$\Delta_r \nu(\text{g}) = 8 + 9 - 12,5 - 1 = +3,5 \text{ mol}$$

$$\Delta_r U^\circ = -5,097 \cdot 10^6 - 3,5 \cdot 8,31 \cdot 298 = \underline{\underline{-5,105 \cdot 10^6 \text{ J/mol}}}.$$

$$\text{capacité calorifique à volume constant : } C_v = C_p - R$$

capacité calorifique molaire ($\text{J K}^{-1} \text{mol}^{-1}$) : $\text{CO}_2 (\text{g}) : 37,1$; $\text{H}_2\text{O}(\text{liq}) : 75,47$; $\text{H}_2\text{O}(\text{g}) : 33,5$; $\text{N}_2(\text{g}) : 29,1$;

composé	$\text{H}_2\text{O}(\text{g})$	$\text{CO}_2(\text{g})$	$\text{N}_2(\text{g})$
$C_v (\text{J K}^{-1} \text{mol}^{-1})$	25,19	28,79	20,79

$$-\Delta_r U^\circ_{\text{comb}} = \int_{298}^{T_f} (50C_v(\text{N}_2) + 8C_v(\text{CO}_2) + 9C_v(\text{H}_2\text{O}))dT$$

$$5,10510^6 = [(50 * 20,79 + 8 * 28,79 + 9 * 25,19)T]_{298}^{T_f} = 1496,53(T_f - 298)$$

$$T_f = \underline{3709 \text{ K.}}$$

pression finale :

loi des gaz parfaits : $P_f V = n RT_f$.

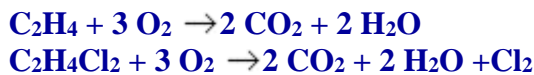
$T_f = 3709 \text{ K}$; $V = 0,05 \text{ m}^3$; $n = 50+8+9 = 67 \text{ mol}$ de gaz après combustion

$$P_f = 67 * 8,31 * 3709 / 0,05 = \underline{413 \text{ bars.}}$$

On trouve dans les tables de constantes, les données suivantes :

à 298K, 1 atm	C_2H_4	$\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$
enthalpies de combustion	-1387,4 kJ.mol ⁻¹	-1539,65 kJ.mol ⁻¹
enthalpies standard de formation	-393,3 kJ.mol ⁻¹	-286,2 kJ.mol ⁻¹

- Ecrire les réactions de combustion de C_2H_4 et de $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$ (le chlore se retrouve sous forme Cl_2) :



- En déduire les enthalpies de formation de C_2H_4 et de $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$.

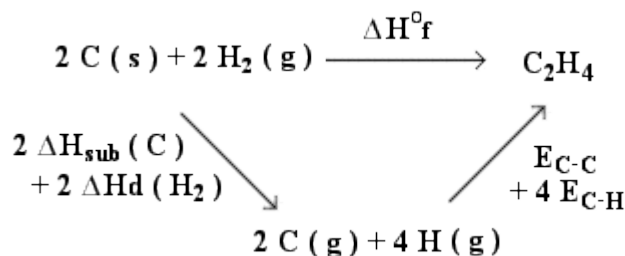
28,4 K.J.mol⁻¹ pour C_2H_4
180,65 K.J.mol⁻¹ pour $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$
 (Voir le cours sur la Loi de Hess)

- Calculer la variation d'enthalpie mise en jeu dans la réaction: $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$

152,25 K.J.mol⁻¹
 (Voir le cours sur la Loi de Hess)

- Sachant que l'énergie de la liaison C-C est de - 347.3 kJ.mol⁻¹ , l'énergie de la liaison C-H est de - 410.9 kJ.mol⁻¹ et que l'enthalpie de sublimation du carbone C(s) est égale à 718.4 kJ.mol⁻¹. Ecrire l'équation de formation de C_2H_4 . En déduire l'enthalpie de liaison H-H.

Enthalpie de liaison = - Enthalpie de dissociation



D'après le schéma réactionnel, on a :

$$\Delta H_{(H-H)} = 1/2 (\Delta H^{\circ}f (C_2H_4)) + \Delta H_{sub} + 2 \Delta H_{(C-H)} + 1/2 (\Delta H_{(C-C)})$$

Soit -286,25 K.J.mol⁻¹

Exercice 2:

L'équation de formation de l'éthane (C₂H₆) s'écrit :



Calculer l'enthalpie de formation de l'éthane à 200°C.

Voir l'exercice 15 du TD Cycle 4 ([Cliquez ICI pour accéder à cet exercice](#))

En déduire la chaleur de formation à volume constant à cette même température.

$$\Delta H = \Delta U + \Delta nRT \text{ soit } 100,3 \text{ K.J.mol}^{-1}$$

Remarque : Δn est obtenu uniquement à partir de composés gazeux.

 On donne :

- Enthalpie standard de formation de C₂H₆ : -84,60 kJ.mol⁻¹.
- Capacité calorifique de C(s) : 11.3 J.mol⁻¹.K⁻¹
- Capacité calorifique de H₂(g) : 28.8 J.mol⁻¹.K⁻¹
- Capacité calorifique C₂H₆(g) : 64.4 J.mol⁻¹.K⁻¹