




Transferts thermiques lors des transformations chimiques

-  Difficulté d'analyse et compréhension, initiative requise ;
-  Difficulté technique et calculatoire ;
-  Exercice important.

Flasher ce code pour
accéder aux corrigés



Exercices

Exercice 1 : Combustion du zinc

[ 1 |  1 | ]

On étudie la combustion du zinc dans l'air, qu'on suppose réalisée en réacteur fermé dans les proportions stoechiométriques à partir de n mol de zinc. La transformation est supposée totale.

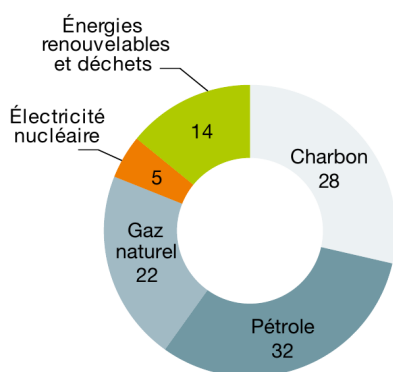
- 1 - Écrire l'équation de réaction modélisant la combustion.
- 2 - Calculer l'enthalpie standard de la réaction à 298 K.
- 3 - En supposant la transformation réalisée dans un réacteur isobare fermé, déterminer la température maximale atteinte par le système partant d'une température $T_0 = 298$ K.
- 4 - On souhaite modérer cette température en ajoutant une quantité de matière xn de diazote dans le réacteur. Déterminer la valeur minimale de x pour atteindre une température finale ne dépassant pas 330 K ?

Données thermodynamiques :

	Zn _(s)	O _{2(g)}	ZnO _(s)	N _{2(g)}
$\Delta_f H^\circ$ (kJ · mol ⁻¹ , 298 K)			-348,1	
$C_{P,m}^\circ$ (J · mol ⁻¹ · K ⁻¹)	25,4	29,4	40,3	29,3

Exercice 2 : Impact carbone de la production électrique

[ 2 |  1 | ]



(Source : Agence Internationale de l'Énergie, 2017)

À l'échelle mondiale, la production d'énergie est très largement dominée par la combustion de ressources fossiles (cf. diagramme ci-contre), fortement émettrices de gaz à effet de serre et donc responsables du réchauffement climatique. En termes de secteur d'activité, et toujours à l'échelle mondiale, la production d'électricité cause à elle seule 40 % des émissions de CO₂ dues à la combustion fossile. Les technologies utilisées dans les centrales électriques sont donc des facteurs clés de la lutte contre le réchauffement.

Cet exercice a pour objectif de comparer l'impact carbone de différents types de centrales électriques thermiques. Une telle centrale est une machine thermique dans laquelle la détente de vapeur d'eau au travers d'une turbine permet la mise en rotation d'un alternateur. Quelle que soit la source primaire d'énergie utilisée, le rendement de l'installation est de l'ordre de 30 %, à moins qu'elle ne bénéficie de technologies récentes (cycle combiné à gaz, centrale à charbon ultra super critique) qui permettent d'atteindre des rendements de 50 % pour le charbon et 60 % pour le gaz.

Données :

Espèce chimique	C _(s)	CH _{4(g)}	O _{2(g)}	CO _{2(g)}	H _{2O(g)}
$\Delta_f H^\circ$ (kJ · mol ⁻¹)	0	-74,4	0	-393,5	-241,8
M (g · mol ⁻¹)	12,0	16,0	32,0	44,0	18,0

On étudie dans un premier temps à une centrale à gaz, fonctionnant par combustion de gaz naturel assimilé à du méthane pur.

- 1 - Écrire l'équation bilan de la combustion du méthane.
- 2 - Déterminer la quantité de matière de méthane nécessaire pour produire 1 kWh d'énergie électrique.
- 3 - En déduire la masse de CO_2 libérée par la réaction de combustion.
- 4 - Reprendre ces questions pour une centrale au charbon, que l'on modélise par du carbone pur (la teneur en carbone du charbon est de 80 à 90 %).

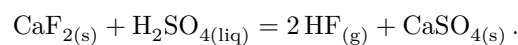
Une spécificité française est le recours massif au nucléaire dans le mix électrique : c'est près de 72 % de l'électricité française qui a été produite par ce biais en 2018. Le gaz et le charbon ne sont respectivement la source que de 5,7 et 1,1 % de la production nette de l'électricité.

- 5 - Cette large utilisation de l'énergie nucléaire est-elle un atout ou un inconvénient en termes de bilan carbone ?

Exercice 3 : Synthèse de l'acide fluorhydrique

[💡 2 | ✂ 1]

L'acide fluorhydrique est obtenu industriellement par réaction du difluorure de calcium solide avec l'acide sulfurique liquide pur. La réaction d'obtention de l'acide fluorhydrique peut s'écrire



On introduit dans un four cylindrique (20 m de longueur et 3 m de diamètre, volume V_0) 220 kg de difluorure de calcium et 280 kg d'acide sulfurique. Le contenu du four (air et réactifs) est porté à la température $T_0 = 573 \text{ K}$ sous $P_0 = 1 \text{ bar}$ avant que la réaction ne démarre. Le four est maintenu à cette même température par un chauffage externe. On admet que dans ces conditions la transformation est totale.

- 1 - Déterminer le transfert thermique reçu par les réactifs pour les chauffer de 298 K à 573 K.
- 2 - Calculer l'enthalpie standard $\Delta_r H^\circ$ de la réaction à 298 K. Dans la suite, on approximera la valeur de l'enthalpie standard de réaction à 573 K à celle calculée à 298 K : comment se nomme cette approximation ?
- 3 - Déterminer la masse des liquides et solides présents dans l'état final.
- 4 - Déterminer la pression finale P_F dans le réacteur. On pourra négliger le volume des phases condensées devant celui de la phase gazeuse.
- 5 - Montrer que pour que la transformation soit isotherme le chauffage externe doit fournir au système réactionnel un transfert thermique

$$Q_c = \xi_F \Delta_r H^\circ - V_0(P_F - P_0)$$

avec ξ_F l'avancement final de la transformation.

- 6 - Pourrait-on se passer de chauffage externe ?

Données : à 298 K

Composé	$\text{CaF}_{2(s)}$	$\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{liq})}$	$\text{HF}_{(g)}$	$\text{CaSO}_{4(s)}$
$\Delta_f H^\circ$ (kJ · mol ⁻¹)	-1228,0	-814,0	-271,1	-1430,0
C_P° (J · K ⁻¹ · mol ⁻¹)	67,0	138,9	29,1	100,0
M (g · mol ⁻¹)	78,1	98,0	20,0	136,0

Exercice 4 : Fabrication du ciment

[💡 2 | ✂ 1]

L'élaboration des ciments se fait à haute température dans un four à partir d'un mélange de 80 % de calcaire CaCO_3 et de 20 % d'argile, composé d'alumine Al_2O_3 et de silice SiO_2 . Le composé majoritaire obtenu est le silicate de calcium Ca_3SiO_5 , noté C_3S par les cimentiers.

- 1 - Écrire l'équation de réaction notée (R_1) qui modélise la formation de Ca_3SiO_5 solide à partir des seuls réactifs silice et calcaire. Quel autre produit est formé pendant la réaction ?
- 2 - Rappeler en quoi consiste l'approximation d'Ellingham. Pourquoi est-elle nécessaire pour utiliser la table thermodynamique donnée ? On se place dans ce cadre pour la suite.
- 3 - Calculer l'enthalpie standard de réaction $\Delta_r H_1^\circ$ de la réaction (R_1). Est-elle endo ou exothermique ?
- 4 - Calculer la masse de calcaire CaCO_3 nécessaire pour obtenir une tonne de $\text{Ca}_3\text{SiO}_{5(s)}$ par la réaction (R_1) et la chaleur qu'il faut lui fournir à pression constante et température constante.

Le four utilisé est un four à gaz : l'énergie est apportée par la combustion du méthane $\text{CH}_4(\text{g})$. On donne l'enthalpie standard de la réaction (R_2) de combustion du méthane, écrite conventionnellement avec un nombre stœchiométrique -1 pour le méthane : $\Delta_r H_2^\circ = 690 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$.

5 - Écrire l'équation bilan de la réaction (R_2).

6 - Quelle masse de méthane faut-il brûler pour apporter l'énergie nécessaire à la transformation d'une tonne de $\text{CaCO}_3(\text{s})$ en $\text{Ca}_3\text{SiO}_5(\text{s})$ à la pression p° et à température constante ?

7 - Quelle est la masse totale de dioxyde de carbone produite au cours du processus ?

L'industrie cimentière est aujourd'hui responsable de 5 à 7% des émissions de CO_2 à l'échelle mondiale. La fabrication d'une tonne de ciment rejette en moyenne l'équivalent de 0,6 tonne de CO_2 dans l'atmosphère.

(Source : Ministère de la Transition Écologique)

Données :

▷ Extrait de table thermodynamique à 298 K :

	$\text{CaCO}_3(\text{s})$	$\text{SiO}_2(\text{s})$	$\text{Ca}_3\text{SiO}_5(\text{s})$	$\text{CO}_2(\text{g})$
$\Delta_f H^\circ$ ($\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$)	-1206	-910,0	-2876	-393,1

▷ Masses molaires :

$$M_{\text{H}} = 1,0 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \quad M_{\text{C}} = 12,0 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \quad M_{\text{O}} = 16,0 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \quad M_{\text{Si}} = 28,1 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \quad M_{\text{Ca}} = 40,1 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

Annales de concours

Exercice 5 : Cheminée au bioéthanol

[oral CCP PSI | 💡 2 | ✂️ 1 | ⊗ 1]

Les cheminées au bioéthanol constituent une alternative aux cheminées à bois traditionnelles. La combustion de l'éthanol $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ dans l'air produit des flammes d'une trentaine de centimètres de haut.

1 - Écrire l'équation de combustion de l'éthanol. Les produits sont formés à l'état gazeux.

2 - Définir et calculer l'enthalpie standard de cette réaction, $\Delta_r H^\circ$.

3 - Calculer la masse d'air nécessaire à la combustion de 1,5 L d'éthanol.

4 - Déterminer la température de flamme T_{fl} , c'est-à-dire la température atteinte par le milieu réactionnel en négligeant tout transfert thermique avec l'extérieur. La température initiale vaut $T_i = 298 \text{ K}$.

5 - En hiver, une pièce de 30 m^2 doit être chauffée avec une puissance $P = 3 \text{ kW}$. Quel volume V_0 de bioéthanol faudrait-il brûler par heure pour chauffer la pièce par ce seul moyen ? Commenter.

Données :

▷ masses molaires ($\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$) : H : 1,0 ; C : 12 ; N : 14 ; O : 16 ;

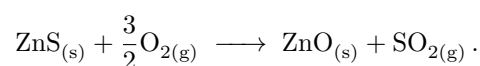
▷ masse volumique, enthalpie standard de formation et capacité thermique molaire standard à pression constante (à 298 K) :

	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{liq})$	$\text{H}_2\text{O}(\text{g})$	$\text{CO}_2(\text{g})$	$\text{O}_2(\text{g})$	$\text{N}_2(\text{g})$
ρ ($\text{kg} \cdot \text{m}^{-3}$)	789	0,60	1,80	1,31	1,25
$\Delta_f H^\circ$ ($\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$)	-277,0	-241,8	-393,5	0	0
C_P° ($\text{J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$)	111	33,6	37,1	29,4	29,1

Exercice 6 : Grillage de la blende

[oral banque PT | 💡 2 | ✂️ 1]

La blende ZnS est le principal minerai naturel comportant du zinc. Le grillage de la blende permet sa transformation en oxyde de zinc avant l'obtention du zinc pur par d'autres procédés métallurgiques. La grillage se décrit par la réaction



La réaction se fait à 1350 K en partant de réactifs à 298 K.

1 - Calculer l'enthalpie standard de la réaction en supposant qu'elle a la même valeur à 298 K et à 1350 K. La réaction est-elle endo ou exothermique ?

2 - Quelle est la température de fin de réaction pour un mélange stœchiométrique de blende et de dioxygène si la transformation est adiabatique ? On suppose que le dioxygène est introduit sous forme d'air.

3 - La réaction est-elle auto-entretenu ?

4 - En fait, la blende n'est pas pure et contient une fraction molaire x de silice SiO_2 . Quelle doit être la teneur en silice maximale x du minerai pour que la réaction demeure auto-entretenu ?

Données :

▷ enthalpies standard de formation à 298 K, en $\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$:

	ZnO	ZnS	SO ₂
$\Delta_f H^\circ$	-348,0	-202,9	-296,9

▷ capacités thermiques moyennes dans le domaine de température mis en jeu, en $\text{J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$:

	ZnO	ZnS	SO ₂	O ₂	N ₂	SiO ₂
C_p°	51,6	58,1	51,1	34,2	30,7	72,5