

BCPST1 – Semaine 15

26 au 31 janvier

PROGRAMME DE PHYSIQUE

TRAVAIL, ENTHALPIE, BILANS D'ÉNERGIE

La fonction enthalpie (y compris l'enthalpie massique ou molaire de changement d'état) et l'écriture du premier principe en termes enthalpiques est maintenant au programme de colle. On peut donc poser tout exercice sur le premier principe, sauf l'étude des transferts thermiques (pas de diffusion thermique et pas de variation temporelle de la température). On peut bien sûr calculer des transferts thermiques de façon macroscopique par application du premier principe. La calorimétrie est au programme de colle, et a été faite en TP. Tout exercice mettant en jeu l'additivité de l'enthalpie et son caractère de fonction d'état est possible.

Attention ! la définition d'un thermostat et les conditions de réalisation d'une transformation isotherme seront discutées au chapitre suivant.

Questions de cours possibles (liste non exhaustive) : expression du travail élémentaire des forces pressantes $-P_{\text{ext}} dV$, calcul du travail macroscopique, définition et propriété de la fonction enthalpie, expression de H en fonction de T , expression du premier principe en terme enthalpique (bilan enthalpique), principe de la calorimétrie à pression constante, etc.

Voir programme semaine 14

TRANSFERT THERMIQUE

Pour cette semaine, le programme porte sur l'utilisation du flux thermique par conduction ou par transfert conducto-convectif en régime stationnaire ou quasi-stationnaire et en géométrie unidirectionnelle, et la notion de résistance thermique. L'expression de la résistance en fonction des paramètres géométriques et de la conductivité thermique est connue, ainsi que les lois d'association de résistances. L'analogie avec l'électricité est connue. Par ailleurs, le transfert thermique par rayonnement a été défini, avec énoncé des lois de Stefan-Boltzman et de Wien.

Attention ! le premier principe en terme de puissance n'est pas encore au programme de colle ; par conséquent, on ne posera aucun exercice menant à une équation différentielle liant la température au temps.

Attention ! l'application du transfert par rayonnement à l'effet de serre n'a pas été fait.

Questions de cours possibles (liste non exhaustive) : description succincte des trois formes de transferts thermiques, conditions pour réaliser une transformation adiabatique, condition pour réaliser une transformation isotherme, puissance thermique entre deux milieux de température différente, résistance thermique, association de résistance thermique, loi de Newton du transfert conducto-convectif, transfert thermique par rayonnement, etc.

Programme officiel – Premier semestre – **Thème E – énergie : conversion et transfert**

NOTIONS	CAPACITÉS EXIGIBLES
E.2. Bilan d'énergie pour un système thermodynamique Transferts thermiques. Modes de transferts thermiques. Transformation adiabatique. Flux thermique conductif en géométrie unidimensionnelle ; résistance thermique. Flux thermique conducto-convectif : loi de Newton. Approche descriptive du rayonnement du corps noir. Loi de déplacement de Wien, loi de Stefan-Boltzmann.	Caractériser qualitativement les trois modes de transfert thermique : conduction, convection et rayonnement. Exploiter la relation entre flux thermique, résistance thermique et écart de température, l'expression de la résistance étant fournie. Utiliser les expressions fournies des lois de déplacement de Wien et de Stefan-Boltzmann pour expliquer qualitativement l'effet de serre.

LIAISONS COVALENTES

Le cours sera terminé lundi matin. La différence entre liaison de type σ et liaison de type π a été expliquée qualitativement par le recouvrement axial ou latéral d'OA. La détermination de la structure de Lewis de molécules simples est au programme cette semaine : règles de l'octet, hypervalence (interprétée par la promotion d'électrons dans la sous-couche d immédiatement supérieure), charge formelle.

La notion de délocalisation a été introduite, avec le formalisme de l'écriture des formes résonantes. Les motifs classiques de conjugaison ont été vus, ainsi que les motifs d'aromaticité (cette dernière notion n'est pas explicitement au programme).

Les énergies de liaison et les longueurs de liaison en fonction de leur multiplicité ont été discuté. L'identification de la délocalisation par la mesure de longueur de liaison est connue.

Attention! La géométrie et les propriétés des molécules (en particulier leur polarité) ne sont pas au programme de colle.

Questions de cours possibles (liste non exhaustive) : lien entre valence et configuration électronique, valences classiques du phosphore, valences classiques du soufre, règle de l'octet, calcul d'une charge formelle, phénomène de délocalisation électronique, formalisme des formes résonantes, motifs de conjugaison, longueur de liaison et délocalisation, énergie de liaison et multiplicité, etc.

Programme officiel – Premier semestre – **Thème C – constitution et transformation de la matière**

NOTIONS	CAPACITÉS EXIGIBLES
<p>C.1.2. Cohésion au sein d'entités polyatomiques : molécules et ions</p> <p>Modèles de la liaison covalente.</p> <p>Modèle de Lewis de la liaison covalente localisée. Modèle quantique de la liaison : recouvrement des OA, notion de liaison σ et de liaison π.</p> <p>Longueur et énergie de la liaison covalente.</p> <p>Représentation de Lewis d'une molécule ou d'un ion polyatomique. Hypervalence.</p> <p>Modèle de la liaison covalente délocalisé ; mésomérie.</p>	<p>Relier qualitativement à la notion de recouvrement des OA les différences d'ordre de grandeur des énergies des liaisons σ et π pour une liaison entre deux atomes de carbone.</p> <p>Citer les ordres de grandeur de longueurs et d'énergies de liaisons covalentes.</p> <p>Établir une ou des représentations pertinentes pour une molécule ou un ion polyatomique.</p> <p>Identifier les enchainements donnant lieu à une délocalisation électronique dans une entité et représenter les formes mésomères limites d'une entité chimique.</p> <p>Mettre en évidence une éventuelle délocalisation électronique à partir de données sur les longueurs de liaison.</p>