

## CHIMIE 2



ENSH

CODE MATIERE	TYPE D'UNITE D'ENSEIGNEMENT	V.H.S(H)	CREDITS	COEFFICIENT
UEF122	Fondamentale	52,5	5,0	5,0
Première année Formation Préparatoire / Semestre 02				
<b>OBJECTIF SCIBLES</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ La thermodynamique est importante dans la formation de l'ingénieur hydraulicien, elle permet la maitrise de :</li> <li>▪ la conservation de l'énergie et son application aux gaz parfaits et aux réactions chimiques.</li> <li>▪ la notion de l'entropie et le fonctionnement des moteurs thermiques et pompes à chaleur.</li> <li>▪ comprendre l'utilité du 3ème principe de la thermodynamique et le relier à l'ordre / désordre moléculaire.</li> </ul>			
<b>PRE-REQUIS</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Notions mathématique et physique</li> </ul>			
<b>ORGANISATION DE LA MATIERE</b>	<b>Cours H</b>	<b>T.D H</b>	<b>T.P H</b>	
	22,5	22,5	7,5	
<b>SYSTEME D'EVALUATION</b>	Examen programmé	1	Contrôles continus	4
<b>APERÇU INDICATIF DU PROGRAMME DISPENSE</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Notions fondamentales de la thermodynamique</li> <li>▪ Thermométrie et calorimétrie</li> <li>▪ Premier principe de la thermodynamique</li> <li>▪ Second principe de la thermodynamique</li> <li>▪ Troisième principe de la thermodynamique</li> </ul>			
<b>OUVRAGES DE REFERENCES</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ <b>Poincaré, H. (1908).</b> Thermodynamique (2ème édition revue et corrigée)-Gauthier Villars.</li> <li>▪ <b>Lauffenburger, Y. (1983).</b> Introduction à la Thermodynamique Chimique. OPU.</li> <li>▪ <b>Pulicino, M. (2007).</b> Thermodynamique Classe préparatoire Tout les cours MPSI PCSI PTSI-NATHAN</li> <li>▪ <b>Borel, L., Favrat, D., Nguyen, D. L., Magdi Batato, M. (2008).</b> Thermodynamique et Energétique-Tome2, Problèmes Résolus et Exercices-PPUR.</li> </ul>			