|  |
| --- |
| Nom EES  : Université Ibn Khaldoun de TiaretDépartement : Département S.T.U  |

|  |
| --- |
| **SYLLABUS DE LA MATIERE****(à publier dans le site Web de l’institution)** |
| Intitulé de la matière CHIMIE 2 |

|  |  |
| --- | --- |
| ENSEIGNANT DU COURS MAGISTRAL | **Nom et prénom de l'enseignant METTAI Kamel** |
| Réception des étudiants par semaine |
| Email  | chemkam2008@gmail.com | Jour :  |   Mercredi    | heure |  08H     |
| Tél de bureau |       | Jour :  |       | heure |       |
| Tél secrétariat |       | Jour :  |       | heure |       |
| Autre | personnel: 0550154694 | Bâtiment :  |   FSNV-BIS Salle 2    | Bureau : | perso. |

|  |
| --- |
| TRAVAUX DIRIGES(Réception des étudiants par semaine) |
| NOMS ET PRENOMS DES ENSEIGNANTS  | Bureau/salle réception | Séance 1 | Séance 2 | Séance 3 |
| jour | heure | jour | Heure | jour | heure |
| METTAI Kamel | FSNV-BIS Salle 2 | Mercredi     |   9H30 |       |       |       |       |
|       |       |       |       |       |       |       |       |
|       |       |       |       |       |       |       |       |
|       |       |       |       |       |       |       |       |
|       |       |       |       |       |       |       |       |
|       |       |       |       |       |       |       |       |

|  |
| --- |
| TRAVAUX PRATIQUES(Réception des étudiants par semaine) |
| NOMS ET PRENOMS DES ENSEIGNANTS  | Bureau/salle réception | Séance 1 | Séance 2 | Séance 3 |
| jour | heure | jour | heure | jour | heure |
|       |       |       |       |       |       |       |       |
|       |       |       |       |       |       |       |       |
|       |       |       |       |       |       |       |       |
|       |       |       |       |       |       |       |       |
|       |       |       |       |       |       |       |       |
|       |       |       |       |       |       |       |       |

|  |
| --- |
| **DESCRIPTIF DU COURS** |
| Objectif |       Ce module permet à l′étudiant l′acquisition de notions de base en thermodynamique et cinétique chimique. |
| Type Unité Enseignement |    UE Fondamentale (UEF 122)   |
| Contenu succinct |       |
| Crédits de la matière |      Crédit. 4 |
| Coefficient de la matière |      Coeff. 2  |
| Pondération Participation |      25%  |
| Pondération Assiduité |      25%  |
| Calcul Moyenne C.C | TD= 50% [Assiduité+Participation] + 50% [Evaluation (travail à faire, exercice ou exposé)] |
| Compétences visées |                 |

|  |
| --- |
| **EVALUATION DES CONTROLES CONTINUS DE CONNAISSANCES** |
| **PREMIER CONTROLE DE CONNAISSANCES** |
| Jour | Séance | Durée | Type (1) | Doc autorisé (Oui, Non) | Barème | Echange après évaluation(date Consult. copie) | Critères évaluation (2) |
|       |   |       | EI=exposé individuel |     |       |   | S=synthèse |
| **DEUXIEME CONTROLE DE CONNAISSANCES** |
| Jour | Séance | Durée | Type (1) | Doc autorisé (Oui, Non) | Barème | Echange après évaluation(date consultation copies) | Critères évaluation (2) |
|       |   |       |    |     |       |    |

* Type : E=écrit, EI=exposé individuel, EC=exposé en classe, EX=expérimentation, QCM
* Critères évaluation :A=Analyse, S=synthèse,AR=argumentation, D=démarche, R=résultats

|  |
| --- |
| **EQUIPEMENTS ET MATERIELS UTILISES** |
| Adresses Plateformes |      Moodle |
| Noms Applications (Web, réseau local) |      Web |
| Polycopiés  |                 |
| Matériels de laboratoires |            |
| Matériels de protection |            |
| Matériels de sorties sur le terrain |            |

|  |
| --- |
| **LES ATTENTES** |
| Attendues des étudiants (Participation-implication) |     s'impliquer dans le nouveau contenu du cours, participer et acquérir des connaissances complètement nouvelles |
| Attentes de l’enseignant |    Apporter aux étudiants de nouvelles connaissances scientifiques en chimie métallique, thermochimie, équilibres et cinétique chimique |

|  |
| --- |
| **BIBLIOGRAPHIE** |
| Livres et ressources numériques |   1. Paul-Louis Fabre. Thermodynamique et cinétique chimique. Ellipses Marketing, 1998, 224pages.2. Boucif BELHACHEMI. Cours Exercices et problèmes résolus de thermodynamique chimique.OPU, 2003, 235 pages.3. N. Chelali. Cours de thermodynamique et cinétique électrochimique. OPU, 2004, 134 pages.    |
|  Articles |                 |
| Polycopiés |                      |
| Sites Web |                 |



**Cachet humide du département**