

Nom EES: Université des Sciences et de la Technologie D'Oran (USTO-MB)

Faculté : Physique

Département : Technologie des Matériaux

SYLLABUS DE LA MATIERE

(à publier dans le site Web de l'institution)

TP Thermodynamique & Cinétique Chimique

| | |
|------------------------|------------------------------|
| Filière : | Chimie |
| Cycle : | Licence |
| Option : | Science de la matière |
| Année d'étude : | 2^{ème} année |

| ENSEIGNANT DU COURS¹ | | Nom et prénom de l'enseignant : | | | |
|--|--|--|--|--------------|--|
| | | Réception des étudiants par semaine | | | |
| Email | | Jour : | | heure | |
| Bureau/salle : | | Jour² : | | heure | |

| TRAVAUX DIRIGES | | (Réception des étudiants par semaine) | | | | | |
|--|-------------------------------|--|--------------|-----------------|--------------|-----------------|--------------|
| NOMS ET PRENOMS DES ENSEIGNANTS³ | Bureau/salle réception | Séance 1 | | Séance 2 | | Séance 3 | |
| | | jour | heure | jour | Heure | jour | heure |
| | | | | | | | |
| | | | | | | | |
| | | | | | | | |

¹ Dupliquez le tableau en cas de plusieurs enseignant

² Mettez / en cas de vide

³ Supprimez en cas où il n'y a pas d'assistants

| 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 |
| HAMMOU Zakia MAHI Imene | | Lundi | 13h00-15h00 | Lundi | 15h00-17h00 | | |
| | | | | | | | |
| | | | | | | | |

| DESCRIPTIF DU COURS ⁴ | |
|----------------------------------|--|
| Objectif | <p>Consolidation des connaissances théoriques sur la Thermodynamique et la cinétique chimique.</p> <p>Apprentissage et visualisation des phénomènes liés à la Thermodynamique et la cinétique chimique.</p> |
| Type Unité Enseignement | UE Méthodologie |
| Contenu succinct | <ul style="list-style-type: none"> - Détermination des volumes molaires partiels par pycnométrie. - Détermination de la vitesse de réaction. - Etude cinétique par conductimétrie. - Effet du catalyseur sur la cinétique d'une réaction de dismutation. |
| Crédits de la matière | 2 |
| Coefficient de la matière | 1 |
| Pondération Participation | 20% |
| Pondération Assiduité | 5% |
| Calcul Moyenne C.C | 75% compte rendu + 20% manipulation + 5% Assiduité |
| Compétences visées | |

⁴ Champs obligatoires du syllabus

| EVALUATION DES CONTROLES CONTINUS DE CONNAISSANCES | | | | | | | |
|--|--------|-------|-------------------|-------------------------|--------|---|----------------------------------|
| PREMIER CONTROLE DE CONNAISSANCES | | | | | | | |
| Jour ⁵ | Séance | Durée | Type ⁶ | Doc autorisé (Oui, Non) | Barème | Echange après évaluation (date Consult. copie) | Critères évaluation ⁷ |
| / | / | / | EX | Oui | /20 | | A, AR, D, R |
| DEUXIEME CONTROLE DE CONNAISSANCES | | | | | | | |
| Jour | Séance | Durée | Type | Doc autorisé (Oui, Non) | Barème | Echange après évaluation (date consultation copies) | Critères évaluation |
| | | | | | | | |

| EQUIPEMENTS ET MATERIELS UTILISES | |
|--|---|
| Adresses Plateformes | |
| Noms Applications (Web, réseau local) ⁸ | |
| Polycopiés | |
| Matériels de laboratoires | Burette, erlenmayer, pissette, fiole, pipettes, balance, conductimètre, picnomètre, tube à essais, bain marie,... |
| Matériels de protection | |
| Matériels de sorties sur le terrain | |

⁵ Mettez / en cas de vide

⁶ Type : E=écrit, EI=exposé individuel, EC=exposé en classe, EX=expérimentation, QCM

⁷ Critères évaluation : A=Analyse, S=synthèse, AR=argumentation, D=démarche, R=résultats

⁸ Privilégiez les opensources et les freewares

| LES ATTENTES | |
|---|--|
| Attendues des étudiants (Participation-implication) | |
| Attentes de l'enseignant | |

| BIBLIOGRAPHIE ⁹ | |
|---------------------------------|--|
| Livres et ressources numériques | <ul style="list-style-type: none"> - J. M. SMITH, H. C. van NESS, A. M. ABBOTT, <i>Introduction to chemical Engineering thermodynamics</i>, 2nd ed., McGraw-Hill, (1989). - G. SCACCHI, M. BOUCHY, J.-F. FOUCAUT, O. ZAHRAA, <i>Cinétique et Catalyse</i>, Ed. Tec & Doc., (1996) |
| Articles | |
| Polycopiés | |
| Sites Web | |

⁹ obligatoire