

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)

Thermodynamique & Cinétique Chimique

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

ENSEIGNANT DU COURS ¹		Nom et prénom de l'enseignant : NEMICHE Nardjesse			
		Réception des étudiants par semaine			
Email	narcisserose19@ya hoo.fr	Jour :	Mardi	heure	12h30- 14h00
Bureau/salle :	A 10	Jour ² :	Jeudi	heure	8h00- 9h30

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

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

DESCRIPTIF DU COURS ⁴	
Objectif	Cet important cours permet la maîtrise de la thermodynamique classique et ses principes fondamentaux appliqués aux corps purs et aux solutions et la partie liée à la cinétique des réactions chimiques.
Type Unité Enseignement	Fondamentale
Contenu succinct	<ul style="list-style-type: none"> - Thermodynamique des systèmes ouverts. - Affinité chimique et loi d'action de masse. - Etude thermodynamique d'une phase homogène contenant un corps pur. - Les gaz réels. - Vitesse des réactions. - Réactions d'ordre simple. - Catalyse hétérogène. - Réactions hétérogènes.
Crédits de la matière	6
Coefficient de la matière	3
Pondération Participation	
Pondération Assiduité	
Calcul Moyenne C.C	
Compétences visées	

EVALUATION DES CONTROLES CONTINUS DE CONNAISSANCES

⁴ Champs obligatoires du syllabus

PREMIER CONTROLE DE CONNAISSANCES							
Jour ⁵	Séance	Durée	Type ⁶	Doc autorisé (Oui, Non)	Barème	Echange après évaluation (date Consult. copie)	Critères évaluation ⁷
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	
Matériels de protection	

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

Matériels de sorties sur le terrain	

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

BIBLIOGRAPHIE ⁹	
Livres et ressources numériques	<p>1- Chimie physique. Cours Paul Arnaud Dunod. Chap 26, 27 et 28.</p> <p>2- Thermodynamique et équilibre chimique. Cours et exercices résolus. Chap 4: Avancement de la réaction. Dunod</p> <p>3- Thermodynamique et cinétique chimique Chap 5 et 6. B. Baharmast, R. Barlet et J. Bouteillon. Collection "comprendre et approfondir la chimie". Dunod.</p>
Articles	
Polycopiés	
Sites Web	

⁹ obligatoire