

Intitulé de l'UE	Chimie 1
Section(s)	- (5 ECTS) Bachelier en sciences de l'ingénieur industriel / Cycle 1 Bloc 1

Responsable(s)	Heures	Période
Françoise BESANGER	55	Quad 1

Activités d'apprentissage	Heures	Enseignant(s)
Chimie générale 1 : théorie et applications	45h	Françoise BESANGER
Chimie générale 1 : travaux dirigés	10h	Aurélie PIETKA

Prérequis	Corequis

Répartition des heures
Chimie générale 1 : théorie et applications : 35h de théorie, 10h d'exercices/laboratoires, 7h de remédiation
Chimie générale 1 : travaux dirigés : 10h d'exercices/laboratoires

Langue d'enseignement
Chimie générale 1 : théorie et applications : Français
Chimie générale 1 : travaux dirigés : Français

Connaissances et compétences préalables

Objectifs par rapport au référentiel de compétences ARES
Cette UE contribue au développement des compétences suivantes
<ul style="list-style-type: none"> • Compétences disciplinaires <ul style="list-style-type: none"> ◦ Mobiliser des concepts des sciences fondamentales afin de résoudre des problèmes spécifiques aux sciences et techniques de l'ingénieur. ◦ Mobiliser les outils mathématiques nécessaires à la résolution de problèmes complexes et notamment lors de la modélisation. ◦ Pratiquer l'analyse dimensionnelle et estimer des ordres de grandeur. • Compétences transversales et linguistiques <ul style="list-style-type: none"> ◦ Analyser une situation en adoptant une démarche scientifique.

Acquis d'apprentissage spécifiques
Comprendre, appliquer et s'appropriier les concepts généraux en chimie générale

Écriture des structures électroniques des atomes ;

S'approprier les différents types de liaisons chimiques;

Exprimer des résultats sous une forme adaptée;

Utiliser le vocabulaire adéquat;

Aborder une situation problème avec logique et rigueur en mobilisant ses capacités d'analyse et de discernement;

Appliquer les méthodologies de résolution de problèmes;

Contenu de l'AA Chimie générale 1 : théorie et applications

THEORIE : 35h00 et 10h00 Applications

Rappel des notions fondamentales : Théories corpusculaires - Systèmes chimiques, Atomes, Molécules, Ions, Masse atomique, Masse moléculaire relative, Masse molaire - Mole - Symboles et Formules chimiques - Nomenclature - Equations chimiques - Equilibrer une réaction chimique - Stoechiométrie réactionnelle- Rendement d'une réaction - Réactif limitant

Solutions : composition concentration molaire, massique, molalité, fraction molaire -

Types de réactions : Réaction de neutralisation, de précipitation, d'oxydo-réduction -

Loi des gaz parfaits - Gaz réels

Structure de la matière :

Théorie ondulatoire de la lumière - Spectre de l'atome d'hydrogène - Paramètres quantiques - Orbitales atomiques - Structure électronique des atomes et classification périodique.

Liaisons chimiques : théorie hybridation, liaison ionique, covalente

Remédiations 7h00 :

En soutien à l'activité d'apprentissage **2 séances** de remédiations sont proposées aux étudiants.

La première séance porte sur un rappel de la nomenclature utilisée en chimie générale ; la présence des étudiants à celle-ci est obligatoire

Contenu de l'AA Chimie générale 1 : travaux dirigés

4 séances de travaux dirigés (TD) abordant les matières suivantes:

TD1: Les concepts d'atomes, de molécules, de moles / Les équations chimiques / La stoechiométrie réactionnelle / Les réactifs limitants.

TD2: La composition des solutions / La neutralisation acide-base

TD3: La détermination des formules moléculaires de composés / L'équation des gaz parfaits / Les réactions d'oxydo-réduction (étapes d'oxydation et équations à équilibrer)

TD4: Les réactions d'oxydo-réduction (problèmes volumétriques) / Introduction aux calculs d'erreurs lors de dosages volumétriques

Méthodes d'enseignement

Chimie générale 1 : théorie et applications : cours magistral, approche interactive, approche avec TIC

Chimie générale 1 : travaux dirigés : approche interactive, approche par situation problème, approche avec TIC

Supports

Chimie générale 1 : théorie et applications : copies des présentations, Notes d'applications

Chimie générale 1 : travaux dirigés : notes d'exercices, Notes de travaux dirigés: rappels théoriques et résolutions de problèmes.

Ressources bibliographiques de l'AA Chimie générale 1 : théorie et applications

Chimie générale Peter Atkins InterEditions

Éléments de chimie physique Peter Willaim Atkins De Boeck Université

S. Zumdahl Chimie générale - 2ème édition De Boeck Université 1998

Chimie générale René Didier Technique&Documentation Lavoisier 6ème Edition

Chimie générale Mc Quarrie/Rock 3ème édition De Boeck Université 1992

Ressources bibliographiques de l'AA Chimie générale 1 : travaux dirigés

Notes du cours théorique de chimie générale 1.

Jones, Atkins, Laverman. *Principes de chimie*, 3e éd, De Boeck, 2014.

Évaluations et pondérations

Évaluation	Note globale à l'UE
Langue(s) d'évaluation	Français
Méthode d'évaluation	La pondération à la note globale d'UE est : Chimie générale 1 : théorie et applications : contribution à raison de 80% à la note globale d'UE Chimie générale 1 : travaux dirigés : contribution à raison de 20% à la note globale d'UE <u>Evaluation</u> : Chimie générale 1 : théorie et applications : examen écrit à la session de janvier durée 3h00. Chimie générale 1 : travaux dirigés : examen écrit à la session de janvier durée 2h30

Report de note d'une année à l'autre pour l'AA réussie en cas d'échec à l'UE

Chimie générale 1 : théorie et applications : **oui**

Chimie générale 1 : travaux dirigés : **oui**

Année académique : **2019 - 2020**