

8a avenue Maistriau 7000 Mons

www.heh.be

| Intitulé de l'UE : Mise à niveau en chimie | | | |
|--|--|--|--|
| Section : | Master en Sciences de l'Ingénieur industriel / Finalité CONSTRUCTION année de passerelle / Cycle 2 Bloc complémentaire | | |

| Responsable(s) | Email de contact | Enseignant(s) |
|-----------------------|---------------------------|------------------------------|
| Anne-Sophie DEPREZ | anne-sophie.deprez@heh.be | Anne-Sophie DEPREZ |
| Langue d'enseignement | Période de l'unité | UE obligatoire/facultatif |
| | | J |

| théorie | Exercices / Laboratoires | Travaux | Séminaires | AIP | Remédiation obligatoire | Remédiation | Volume horaire total |
|---------|-----------------------------|---------|------------|-----|-------------------------|-------------|----------------------|
| 15h | 15h | 0h | 0h | 0h | 0h | 0h | 30h |

| Activités d'Apprentissage | | | |
|---------------------------|--------|-------------|--|
| Dénomination | Heures | Pondération | |
| Chimie | 30h | 100% | |
| UE : | 30h | 3 ECTS | |

| Prérequis | Corequis |
|-----------|----------|
| | |

Connaissances et compétences préalables

- Mathématiques appliquées à la chimie.
- Les notions de base de physique.

Acquis d'apprentissage de l'UE:

- -bases fondamentales de la chimie.
- -principes généraux des différents domaines de la chimie (chimie structurale, chimie organique et chimie analytique).

Objectifs par rapport aux acquis d'apprentissage programme (AAP) Cette UE contribue au développement de la/des compétence(s) suivante(s)

- Agir de façon réflexive et autonome, en équipe, en partenariat
- Analyser une situation suivant une méthode de recherche scientifique
- Innover, concevoir ou améliorer un système
- Utiliser des procédures et des outils

Contenu de l'UE:

- 1. Structure de la matière
- 2.Les systèmes chimiques
- 3. Les liaisons chimiques
- 4. Les réactions chimiques
- 5. La stoechiométrie
- 6. Les lois des gaz
- 7. Etude des groupements fonctionnels des molécules organiques

| Types d'activités d'apprenstissage / modes d'enseignement | | | |
|---|--|--|--|
| AA Type / mode | | | |
| Chimie Cours magistral, Approche par situation problème, Approche avec TIC, | | | |

| Supports principaux | | | |
|---------------------|------------------------------|---|--|
| AA | Type de support | Références | |
| Chimie | Syllabus, Notes d'exercices, | Syllabus " Chimie générale", Anne-Sophie Deprez, campus technique HEH, 2017-2018 | |

| Autres références conseillée(s) | | | |
|---------------------------------|--|--|--|
| AA | Références | | |
| Chimie | KIEL M., "Chimie générale", Tome 1, Estem, 2003. KIEL M., "Chimie générale", Tome 2, Estem, 2003. ARNAUD P., "Cours de Chimie physique", 3ème édition, Dunod, 1993. S.ZUMDAHL, "Chimie des solutions", 2ème édition, De Boeck, 1998. ATKINS PETER, "Chimie générale", InterEditions. FLAMAND E, ALLARD J-L, "Chimie générale", 2ème édition, Modulo, 2004 S.ZUMDAHL, "Chimie générale", 2ème édition, De Boeck Université, 1998. JOHNSON, "Invitation à la chimie organique, De Boeck , 2003. | | |

| Évaluations et pondérations | | | |
|-----------------------------|------|-------------------|--|
| AA: Chimie | 100% | Examen écrit 100% | |
| Langue(s) d'évaluation | | | |
| Français | | | |

Année académique : 2017 - 2018 Auteur : Anne-Sophie DEPREZ