

6.0 crédits

30.0 h + 54.0 h

2q

Enseignants:	Devillers Michel (coordinateur) ; Hautier Geoffroy ;
Langue d'enseignement:	Français
Lieu du cours	Louvain-la-Neuve
Préalables :	<i>Le(s) prérequis de cette Unité d'enseignement (UE) sont précisés à la fin de cette fiche, en regard des programmes/formations qui proposent cette UE.</i>
Thèmes abordés :	Premier principe de la thermodynamique - thermochimie - Equilibre chimique : théorie générale; équilibre en solution : acidobasicité et courbes de neutralisation, précipitation, solubilité et influence du pH, complexation et influence sur la solubilité - Electrochimie : électrolyse, conductivité; piles, potentiels redox - Equilibres de phases : systèmes à un constituant; systèmes à deux constituants (liquide-vapeur, solide-liquide, liquide-liquide); cryoscopie, ébullioscopie - Deuxième principe de la thermodynamique.
Acquis d'apprentissage	Interprétation quantitative des phénomènes chimiques sur base des lois physicochimiques. Initiation à l'utilisation de tables de données. <i>La contribution de cette UE au développement et à la maîtrise des compétences et acquis du (des) programme(s) est accessible à la fin de cette fiche, dans la partie « Programmes/formations proposant cette unité d'enseignement (UE) ».</i>
Faculté ou entité en charge:	CHIM

Programmes / formations proposant cette unité d'enseignement (UE)				
Intitulé du programme	Sigle	Crédits	Prérequis	Acquis d'apprentissage
Bachelier en sciences chimiques	CHIM1BA	6	LCHM1111 et LPHY1121 et LPHY1122	
Master [120] en biochimie et biologie moléculaire et cellulaire	BBMC2M	6	-	
Master [60] en sciences biologiques	BIOL2M1	6	-	
Mineure en chimie	LCHIM100I	6	-	
Bachelier en sciences de l'ingénieur, orientation bioingénieur	BIR1BA	6	LCHM1111	