

6.0 crédits

30.0 h + 54.0 h

2q

Enseignants:	Tinant Bernard ; Devillers Michel ;
Langue d'enseignement:	Français
Lieu du cours	Louvain-la-Neuve
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>
Cycle et année d'étude :	> Master [60] en sciences biologiques > Bachelier en sciences de l'ingénieur, orientation bioingénieur > Bachelier en sciences chimiques > Master [120] en biochimie et biologie moléculaire et cellulaire > Bachelier en sciences biologiques
Faculté ou entité en charge:	CHIM