



CHM1211 Chimie générale 2

[30h+54h exercices] 6 crédits

Enseignant(s): Michel Devillers (coord.), Bernard Tinant
Langue d'enseignement : français
Niveau : Premier cycle

Objectifs (en termes de compétences)

Interprétation quantitative des phénomènes chimiques sur base des lois physicochimiques. Initiation à l'utilisation de tables de données.

Objet de l'activité (principaux thèmes à aborder)

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.

Autres crédits de l'activité dans les programmes

BIR12BA	Deuxième année de bachelier en sciences de l'ingénieur, orientation bioingénieur	(6 crédits)	Obligatoire
CHIM12BA	Deuxième année de bachelier en sciences chimiques	(6 crédits)	Obligatoire