

3.0 crédits	0 h + 105.0 h	2q
-------------	---------------	----

Enseignants:	Muccioli Giulio (coordinateur) ; Herent Marie-France ;
Langue d'enseignement:	Français
Lieu du cours	Bruxelles Woluwe
Préalables :	- WMD1106 (Chimie organique) ou cours jugé équivalent par l'enseignant. - WMD1105 (Chimie générale et minérale) ou cours jugé équivalent par l'enseignant. - WFARM1003 (Chimie générale et minérale expérimentale) ou cours jugé équivalent par l'enseignant. L'unité d'enseignement suivante devra être acquise ou figurer dans le programme de l'étudiant la même année académique : WFARM1243 (Introduction à la chimie analytique, théorie).
Thèmes abordés :	Les enseignants, aidés des assistants et du personnel technique, abordent les principaux types d'échanges de particules en solution. L'objectif est d'une part de fournir les bases pratiques aidant à la compréhension des notions théoriques vues en WFARM1243 ; et d'autre part de former les étudiants à la démarche analytique.
Acquis d'apprentissage	L'étudiant au terme de l'activité sera capable -- De se comporter dans un laboratoire d'analyse chimique -- De comprendre les notions de justesse, précision, et erreur expérimentales -- De comprendre et appliquer un mode opératoire analytique -- De discuter des résultats obtenus <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>
Modes d'évaluation des acquis des étudiants :	L'évaluation est une évaluation continue, par la notation des rapports de fin de séance. A cela s'ajoutent une appréciation de la préparation de la séance de travaux pratiques, et une interrogation de travaux pratiques.
Méthodes d'enseignement :	L'enseignement se fait en laboratoire didactique Les séances de travaux pratiques sont précédées d'une séance d'exercices (préparés au préalable par l'étudiant)
Contenu :	-- Introduction générale sur l'analyse en laboratoire (« les bonnes pratiques de laboratoire ») -- Gravimétrie et précipitométrie -- Dosage des sulfates et chlorures par différentes techniques, dosage des iodures selon la pharmacopée européenne -- Acidimétrie -- Titrages en milieu aqueux -- Titrages en milieu non aqueux -- Complexométrie -- Analyse de la dureté de l'eau de ville -- Recherche de toxiques (Bi / Pb) -- Oxydimétrie -- Dosages d'ions (Fer, iodures, calcium) et de substances à usage pharmaceutique (chloramine T, sulfanilamide)

Cycle et année d'étude: :	> Bachelier en sciences pharmaceutiques
Faculté ou entité en charge:	FARM