

8.0 crédits	45.0 h + 45.0 h	1q
-------------	-----------------	----

Enseignants:	Tinant Bernard ;
Langue d'enseignement:	Français
Lieu du cours	Louvain-la-Neuve
Préalables :	Bien qu'il en sera fait un bref rappel au cours, il est très souhaitable de connaître la nomenclature des composés simples.
Thèmes abordés :	Atomes et éléments - Tableau de Mendelév - Règles de Hund et Principe de Pauli - Orbitales atomiques - Liaisons : covalente, ionique, covalente polaire - Géométrie des molécules - Grandes fonctions en chimie générale - Equilibrage des équations chimiques et calculs Stoechiométriques - Equation des gaz parfaits - Notions de thermodynamique chimique, 1er et 2ème principes - Equilibre chimique - Cinétique chimique - Théorie acide-base et détermination du pH des solutions - Composés peu solubles - Electrochimie et piles.
Acquis d'apprentissage	Introduire les notions de base de chimie générale pour les étudiants se destinant à la médecine vétérinaire. <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>
Méthodes d'enseignement :	Une interrogation en cours de 1er quadrimestre est évaluée de manière positive (bonus). Les TP (rapports de laboratoire et tests) sont pris en compte dans la note finale. Examen écrit.
Contenu :	Le contenu du cours est celui repris dans le cahier des charges. Le cours est dispensé oralement deux fois par semaine (2x2h). La résolution des exercices illustrant le cours magistral est effectuée chaque semaine par groupe de 20 à 25 étudiants . Cinq séances de laboratoire sont organisées par groupe de 40 à 50 étudiants. Une séance hebdomadaire de monitorat est organisée pour répondre aux questions particulières de chaque étudiant pour l'ensemble des matières du programme de VETEBA
Cycle et année d'étude: :	> Bachelier en médecine vétérinaire
Faculté ou entité en charge:	VETE