

Licence 3 L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire Année universitaire 2025-2026

Information générale

| Objectifs | Ce parcours de formation en troisième année de Licence est proposé, en partenariat avec l'INSPÉ, aux étudiants désireux de se consacrer, une fois diplômés, à l'enseignement dans le primaire. L'objectif est de faire découvrir aux étudiants l'école et l'enseignement en primaire en les sensibilisant aux pratiques pédagogiques, aux enjeux didactiques mais aussi à la polyvalence spécifique d'un professeur des écoles. Le but est d'aborder l'école sous ses différents aspects à la maternelle et à l'élémentaire, de percevoir les différents niveaux de classes et cycles, d'appréhender les diverses disciplines de l'école mais aussi les thèmes qu'elles conduisent à traiter. |
|-----------------------------------|--|
| Responsable(s) | RENAULT ERIC |
| Mention(s) incluant ce parcours | licence Chimie |
| Lieu d'enseignement | UFR Sciences et techniques et site de l'INSPE Nantes |
| Langues / mobilité internationale | Langue française (sauf UE d'anglais) |
| Stage / alternance | Des périodes de stage obligatoires sont incluses dans le programme. |
| Poursuite d'études /débouchés | L'étudiant ayant validé sa L3 et lauréat du concours PRCE intègrera le Master M2E. |
| Autres renseignements | |
| Conditions d'obtention de l'année | La validation du parcours respecte les M3C (Modalités de Contrôle des Connaissances et des Compétences, anciennement MCCA) qui s'organisent selon trois niveaux : Niveau I : le Règlement Général de Contrôle des Connaissances et des Compétences (RG3C) de Nantes Université voté au CAC le 31 mars 2023, Niveau II : les règles particulières de contrôle des connaissances et des compétences de la Faculté des Sciences et des Techniques votées au Conseil mixte CE-CG le 24 avril 2025 Niveau III : les dispositions propres à chaque mention/parcours/UE/EC Les documents associés aux niveaux I et II sont consultables sur le Madoc Licence UFR Sciences et Techniques - Section M3C. Les dispositions du niveau III sont précisées dans ce document. |

Programme

| 1° SEMESTRE | Code | ECTS | СМ | CM (P) | CM (DS) | CM (DA) | CI | CI (P) | CI (DS) | CI (DA) | TD | TD (P) | TD (DS) | TD (DA) | TP | TP (P) | TP (DS) | TP (DA) | Distanciel | Total |
|---|-----------|------|--------|-----------|------------|------------|----|--------|------------|------------|--------|--------|------------|------------|--------|--------|------------|------------|------------|--------|
| Groupe d'UE : Disciplinaire Chimie (22 ECTS) | • | | | | | • | | | | | | | | | | | | | • | |
| Chimie de coordination | XLG5CU010 | 3 | 8 | 8 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 12 | 12 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 20 |
| Analyses physico-chimiques | XLG5CU020 | 3 | 16 | 16 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 16 | 16 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 32 |
| Chimie Organique 3 | XLG5CU030 | 3 | 14.667 | 14.667 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 13.333 | 13.333 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 28 |
| Chimie physique 1 | XLG5CU040 | 4 | 8 | 8 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 16 | 16 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 24 |
| Outils informatiques 2 | XLG5CU050 | 3 | 1.333 | 1.333 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 18.667 | 18.667 | 0 | 0 | 0 | 20 |
| Travaux Pratiques de Chimie transversale 1 | XLG5CU060 | 4 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 4 | 4 | 0 | 0 | 36 | 36 | 0 | 0 | 0 | 40 |
| Projet chimie organique | XLG5CU070 | 2 | 0 | 0 | 0 | 0 | 20 | 20 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 20 |
| Groupe d'UE : Complémentaire Chimie (6 ECT | S) | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Electrochimie générale | XLG5CU080 | 3 | 8 | 8 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 12 | 12 | 0 | 0 | 12 | 12 | 0 | 0 | 0 | 32 |
| Théorie des groupes | XLG5CU090 | 3 | 12 | 12 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 12 | 12 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 24 |
| Groupe d'UE : Transversal (2 ECTS) | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Méthodologie et insertion professionnelle EEP 1 | XLG5TU040 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 12 | 12 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 12 |
| 3rd Year English S5 Chimie | XLG5AU030 | 2 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 16 | 16 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 16 |
| Groupe d'UE : UE libre (0 ECTS) | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Stage libre | XLG5TU200 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 |
| | Total | 30 | | | | | | | | | | | | | | | | | 0.00 | 268.00 |

| 2ème SEMESTRE | Code | ECTS | СМ | CM (P) | CM (DS) | CM (DA) | CI | CI (P) | CI (DS) | CI (DA) | TD | TD (P) | TD (DS) | TD (DA) | TP | TP (P) | TP (DS) | TP (DA) | Distanciel | Total |
|--|----------------|-----------|----------|-----------|------------|------------|----|--------|------------|------------|----|--------|------------|------------|----|--------|------------|------------|------------|--------|
| Groupe d'UE : Disciplinaire et complémentaire | : mineure Ense | igner à l | 'école p | rimaire | (22 ECT | S) | | | | | | - | | | | - | | - | , | |
| Disciplines et polyvalence du métier | XLG6FU010 | 6 | 0 | 0 | 0 | 0 | 44 | 44 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 44 |
| Savoirs généraux et analyse plurielle | XLG6FU020 | 6 | 0 | 0 | 0 | 0 | 64 | 64 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 64 |
| Savoirs généraux et analyse plurielle 1 | XLG6FE021 | | 0 | 0 | 0 | 0 | 32 | 32 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 32 |
| Savoirs généraux et analyse plurielle 2 | XLG6FE022 | | 0 | 0 | 0 | 0 | 32 | 32 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 32 |
| Initiation à la didactique des disciplines | XLG6FU030 | 6 | 0 | 0 | 0 | 0 | 52 | 52 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 52 |
| Stage en milieu scolaire | XLG6FU040 | 4 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 |
| Groupe d'UE : Transversal (8 ECTS) | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Méthodologie et Insertion Professionnelle EEP 2 | XLG6TU060 | 2 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 |
| Sciences, techniques et sociétés dans l'histoire | HLG6HIUC05 | 3 | 22 | 22 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 22 |
| Anglais pour EEP | XLG6AU120 | 3 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 16 | 16 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 16 |
| Groupe d'UE : UE Libre (0 ECTS) | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Stage libre | XLG6TU200 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 | 0 |
| | Total | 30 | | | | | | | | | | | | | | | | | 0.00 | 198.00 |

Modalités d'évaluation

Mention Licence 3ème année Parcours : L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire

Responsable(s) : RENAULT ERIC

REGIME ORDINAIRE

Année universitaire 2025-2026

| | | | | | |] | PREMI | ERE SE | SSION | | | | | DEUXI | EME SI | ESSION | I | | ТО | TAL |
|----|---------------------------|---|-----------------|---------------|-------|----------|-------|--------|-------|------|-------|-------|----------|-------|--------|--------|------|-------|--------|------|
| | | | | | Con | trôle co | ntinu | | Exa | men | | Con | trôle co | ntinu | | Ex | amen | | | 1 |
| | CODE UE | INTITULE | UE non dipl. | | écrit | prat. | oral | écrit | prat. | oral | durée | ecrit | prat. | oral | écrit | prat. | oral | durée | Coeff. | ECTS |
| Gr | | ciplinaire Chimie | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 5 | XLG5CU010 | Chimie de coordination | N | obligatoire | 1.5 | | | 1.5 | | | | 0.75 | | | 2.25 | | | | 3 | 3 |
| 5 | XLG5CU020 | Analyses physico-chimiques | N | obligatoire | 3 | | | | | | | 0.9 | | | 2.1 | | | | 3 | 3 |
| 5 | XLG5CU030 | Chimie Organique 3 | N | obligatoire | 1.5 | | | 1.5 | | | | 0.75 | | | 2.25 | | | | 3 | 3 |
| 5 | XLG5CU040 | Chimie physique 1 | N | obligatoire | 2 | | | 2 | | | | 1 | | | 3 | | | | 4 | 4 |
| 5 | XLG5CU050 | Outils informatiques 2 | N | obligatoire | | 3 | | | | | | | 1.5 | | | 1.5 | | | 3 | 3 |
| 5 | XLG5CU060 | Travaux Pratiques de Chimie transversale 1 | N | obligatoire | | 1.2 | | 2.8 | | | | | 1.2 | | 2.8 | | | | 4 | 4 |
| 5 | XLG5CU070 | Projet chimie organique | N | obligatoire | | | 2 | | | | | | | | | | 2 | | 2 | 2 |
| Gr | upe d'UE : Cor | nplémentaire Chimie | - | | | - | | | - | | - | | - | | • | | | | | - |
| 5 | XLG5CU080 | Electrochimie générale | N | obligatoire | 0.75 | 0.75 | | 1.5 | | | | | 0.4 | | 2.6 | | | | 3 | 3 |
| 5 | XLG5CU090 | Théorie des groupes | N | obligatoire | 1.5 | | | 1.5 | | | | 0.75 | | | 2.25 | | | | 3 | 3 |
| Gr | Groupe d'UE : Transversal | | | | | | | | | | | - | | | | | | | | |
| 5 | XLG5TU040 | Méthodologie et insertion professionnelle EEP 1 | 0 | obligatoire | | | | | | | | | | | | | | | 0 | 0 |
| 5 | XLG5AU030 | 3rd Year English S5 Chimie | N | obligatoire | 1 | | 1 | | | | | | | | 2 | | | | 2 | 2 |
| Gr | upe d'UE : UE | libre | • | • | • | | • | | | | | | | | | | | • | • | |
| 5 | XLG5TU200 | Stage libre | 0 | obligatoire | | | | | | | | | | | | | | | 0 | 0 |
| Gr | upe d'UE : Dis | ciplinaire et complémentaire : mineure : | Enseigner | à l'école pri | maire | | | | | | | | | | | | | | | |
| 6 | XLG6FU010 | Disciplines et polyvalence du métier | N | obligatoire | 6 | | | | | | | | | | 6 | | | | 6 | 6 |
| 6 | XLG6FU020 | Savoirs généraux et analyse plurielle | N | obligatoire | | | | | | | | | | | | | | | | 6 |
| | XLG6FE021 | Savoirs généraux et analyse plurielle 1 | | | 1.5 | | 1.5 | | | | | | | | 3 | | | | 3 | |
| | XLG6FE022 | Savoirs généraux et analyse plurielle 2 | | | 1.5 | | 1.5 | | | | | | | | 3 | | | | 3 | 1 |
| 6 | XLG6FU030 | Initiation à la didactique des disciplines | N | obligatoire | 6 | | | | | | | | | | 6 | | | | 6 | 6 |
| 6 | XLG6FU040 | Stage en milieu scolaire | N | obligatoire | | 4 | | | | | | | 4 | | | | | | 4 | 4 |
| Gr | upe d'UE : Tra | nsversal | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 6 | XLG6TU060 | Méthodologie et Insertion Professionnelle EEP 2 | N | obligatoire | | | | | | | | | | | | | | | 2 | 2 |
| 6 | HLG6HIUC05 | Sciences, techniques et sociétés dans l'histoire | N | obligatoire | | | | 3 | | | | | | | 3 | | | | 3 | 3 |
| 6 | XLG6AU120 | Anglais pour EEP | N | obligatoire | 1.5 | | 1.5 | | | | | | | | 3 | | | | 3 | 3 |
| Gr | upe d'UE : UE | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 6 | XLG6TU200 | Stage libre | 0 | obligatoire | | | | | | | | | | | | | | | 0 | 0 |

| | TOTAL | 60 | 60 |
|--|-------|----|----|
| | | | |

A la seconde session, les notes de contrôle continu correspondent à un report des notes de CC de la première session.

DISPENSE D'ASSIDUITE

| | | | | | | | PREMI | ERE SE | SSION | | | | | DEUXI | EME S | ESSION | J | | TO | TAL |
|----|-----------------|--|--------------|---------------|--------|----------|-------|--------|-------|------|-------|-------|----------|-------|-------|--------|------|-------|--------|------|
| | | | | | Con | trôle co | ntinu | | Exa | men | | Con | trôle co | ntinu | | Ex | amen | | | |
| | CODE UE | INTITULE | UE non dipl. | | écrit | prat. | oral | écrit | prat. | oral | durée | ecrit | prat. | oral | écrit | prat. | oral | durée | Coeff. | ECTS |
| Gr | | ciplinaire Chimie | | | | - | - | - | | | - | - | - | | - | | | | | |
| 5 | XLG5CU010 | Chimie de coordination | N | obligatoire | | | | 3 | | | | | | | 3 | | | | 3 | 3 |
| 5 | XLG5CU020 | Analyses physico-chimiques | N | obligatoire | 3 | | | | | | | | | | 3 | | | | 3 | 3 |
| 5 | XLG5CU030 | Chimie Organique 3 | N | obligatoire | | | | 3 | | | | | | | 3 | | | | 3 | 3 |
| 5 | XLG5CU040 | Chimie physique 1 | N | obligatoire | | | | 4 | | | | | | | 4 | | | | 4 | 4 |
| 5 | XLG5CU050 | Outils informatiques 2 | N | obligatoire | | 3 | | | | | | | | | | 3 | | | 3 | 3 |
| 5 | XLG5CU060 | Travaux Pratiques de Chimie transversale 1 | N | obligatoire | | | | 4 | | | | | | | 4 | | | | 4 | 4 |
| 5 | XLG5CU070 | Projet chimie organique | N | obligatoire | | | 2 | | | | | | | | | | 2 | | 2 | 2 |
| Gr | oupe d'UE : Co | mplémentaire Chimie | • | • | • | • | • | • | • | • | • | • | • | • | • | | • | • | • | |
| 5 | XLG5CU080 | Electrochimie générale | N | obligatoire | | | | 3 | | | | | | | 3 | | | | 3 | 3 |
| 5 | XLG5CU090 | Théorie des groupes | N | obligatoire | | | | 3 | | | | | | | 3 | | | | 3 | 3 |
| Gr | oupe d'UE : Tra | insversal | • | • | • | • | | • | • | | • | • | • | • | • | • | | • | • | |
| 5 | XLG5TU040 | Méthodologie et insertion professionnelle EEP 1 | О | obligatoire | | | | | | | | | | | | | | | 0 | 0 |
| 5 | XLG5AU030 | 3rd Year English S5 Chimie | N | obligatoire | | | | 1 | | 1 | | | | | 2 | | | | 2 | 2 |
| Gr | oupe d'UE : UE | libre | • | • | • | • | • | • | • | • | • | • | • | • | • | • | | • | • | |
| 5 | XLG5TU200 | Stage libre | 0 | obligatoire | | | | | | | | | | | | | | | 0 | 0 |
| Gr | oupe d'UE : Dis | ciplinaire et complémentaire : mineure | Enseigner | à l'école pri | imaire | | | | | | | | | | | | | | | |
| 6 | XLG6FU010 | Disciplines et polyvalence du métier | N | obligatoire | 6 | | | | | | | | | | 6 | | | | 6 | 6 |
| 6 | XLG6FU020 | Savoirs généraux et analyse plurielle | N | obligatoire | | | | | | | | | | | | | | | | 6 |
| | XLG6FE021 | Savoirs généraux et analyse plurielle 1 | | | 1.5 | | 1.5 | | | | | | | | 3 | | | | 3 | |
| | XLG6FE022 | Savoirs généraux et analyse plurielle 2 | | | 1.5 | | 1.5 | | | | | | | | 3 | | | | 3 | |
| 6 | XLG6FU030 | Initiation à la didactique des disciplines | N | obligatoire | 6 | | | | | | | | | | 6 | | | | 6 | 6 |
| 6 | XLG6FU040 | Stage en milieu scolaire | N | obligatoire | | 4 | | | | | | | 4 | | | | | | 4 | 4 |
| Gr | oupe d'UE : Tra | insversal | | • | | | | | • | | | • | | | | | | | | |
| 6 | XLG6TU060 | Méthodologie et Insertion Professionnelle EEP 2 | N | obligatoire | | | | | | | | | | | | | | | 2 | 2 |
| 6 | HLG6HIUC05 | Sciences, techniques et sociétés dans l'histoire | N | obligatoire | | | | 3 | | | | | | | 3 | | | | 3 | 3 |
| 6 | XLG6AU120 | Anglais pour EEP | N | obligatoire | | | | 3 | | | | | | | 3 | | | | 3 | 3 |
| Gr | oupe d'UE : UE | Libre | • | | | • | • | • | • | • | • | • | • | • | | • | | • | • | |
| 3 | XLG6TU200 | Stage libre | 0 | obligatoire | | | | | | | | | | | | | | | 0 | 0 |
| | | - | | | • | - | • | - | • | - | | • | • | _ | • | • | • | TOTAL | 60 | 60 |

A la seconde session, les notes de contrôle continu correspondent à un report des notes de CC de la première session.

Description des UE

| XLG5CU010 | Chimie de coordination |
|---------------------------------------|---|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 5 |
| Responsable de l'UE | DESSAPT REMI |
| Volume horaire total | TOTAL: 20h Répartition: CM: 8h TD: 12h CI: 0h TP: 0h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Physique, Chimie - ancien,L3 Chimie,L3 LAS Chimie option Santé,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | S5-Chimie de coordination 2025 100 % |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
| Contenu | |
| Méthodes d'enseignement | |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | |

| XLG5CU020 | Analyses physico-chimiques |
|-----------------------------------|--|
| Lieu d'enseignement | UFR Sciences et techniques, Nantes |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 5 |
| Responsable de l'UE | POPA AURELIAN |
| Volume horaire total | TOTAL: 32h Répartition: CM: 16h TD: 16h CI: 0h TP: 0h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | Chimie : Atome, liaison et molécule (S1) Analyses physico-chimiques (bases RMN/SDM) (S3) Chimie inorganique (S4) |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie, Chimie-Biologie,L3 Chimie,L3 LAS Chimie option Santé,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Analyses physico-chimiques (RMN, SDM, DRX) 100% |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |

| Objectifs (résultats d'apprentissage) | Cette UE permettra à l'étudiant d'acquérir les notions de base des techniques d'analyse physicochimiques suivantes : Résonance Magnétique Nucléaire, Spectrométrie de Masse, Diffraction des Rayons X. A l'issue de cet enseignement, l'étudiant : -maîtrisera les principes de base des techniques analytiques suivantes: diffraction des rayons X par un monocristal, spectrométrie de masse, résonance magnétique nucléaire ; -connaîtra, et sera capable de décrire et d'utiliser dans une situation simple, les principes d'une résolution structurale par les techniques suivantes : diffraction des rayons X par un monocristal, Résonance Magnétique Nucléaire 1H/13C, Spectrométrie de Masse par impact électronique ; -sera capable d'appréhender l'adéquation entre techniques instrumentales et résultats attendus ; -sera capable de mobiliser les concepts essentiels des mathématiques et de la physique dans le cadre des techniques d'analyse physico-chimiques ; -sera en mesure, individuellement et collectivement, de s'abstraire d'une situation, s'auto évaluer et se remettre en question pour apprendre ; -aura développé une autonomie dans les apprentissages (usage individuel ou collectif de ressources : textes, vidéos & tests d'autoformation) et une méthodologie dans la résolution de problèmes (rigueur et précision). |
|---------------------------------------|--|
| Contenu | RMN: -Principe de la RMN (principe de base de la RMN du 1H, déplacement chimique, couplages) -Elucidation de spectres 1H -Initiation à la RMN 13C -Présentation des principaux domaines d'application de la RMN SDM: -Principe de la spectrométrie de masse -Formation des ions -Principaux analyseurs de masse -Notion de masse moyenne, monoisotopique, nominale -Description d'une chaîne analytique de base -Quelques spectres simples DRX: -Production (tube scellé et synchrotron) et détection (camera CCD) des rayons X -Diffraction des rayons X (monocristal et poudre) -Analyses structurales (détermination des structures cristallines, identification de phases) |
| Méthodes d'enseignement | Cours et travaux dirigés en présentiel ou en distanciel ; pédagogie inversée |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | RMN: -cours de RMN en ligne de Serge Akoka, chapitres 1, 2, 4 et 6, disponibles au lien suivant http://www.sciences.univ-nantes.fr/CEISAM/index.php?page=43⟨=FR -La RMN: Concepts et méthodes. Daniel Canet, Jean-Claude Boubel et Emmanuelle Canet Soulas. Dunod, Paris, 2002. |

| XLG5CU030 | Chimie Organique 3 |
|-----------------------------------|--|
| Lieu d'enseignement | UFR Sciences et techniques, Nantes |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 5 |
| Responsable de l'UE | NUN PIERRICK |
| Volume horaire total | TOTAL: 28h Répartition: CM: 14.667h TD: 13.333h CI: 0h TP: 0h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | UE Chimie Organique L2 S3, UE Stéréochimie L2 S4 |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie,L3 LAS Chimie option Santé,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Chimie Organique 3 100% |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |

| Objectifs (résultats d'apprentissage) | Cette UE détaille les principaux types de réactions en chimie organique, développe les mécanismes réactionnels et introduit la notion d'orbitales frontières. A l'issue de cet enseignement, l'étudiant devra être capable de : • Comprendre la structure d'une molécule et les paramètres physico-chimiques gouvernant sa réactivité • Déterminer et adapter les conditions réactionnelles (température, solvant) optimales pour la réaction étudiée. • Interpréter la réactivité d'une molécule à partir de l'évolution de l'énergie de ses orbitales frontières • Ecrire un mécanisme réactionnel en respectant les conventions d'écriture pour les réactions de SN1, SN2, E1, E2, E1CB, AE. • Justifier le mécanisme réactionnel en utilisant les orbitales moléculaires. • d'identifier l'hybridation des atomes de : carbone, oxygène, azote dans les liaisons chimiques et l'état d'hybridation dans les espèces chargées. |
|---------------------------------------|--|
| Contenu | Chap 1 Structure des molécules Chap 2 Représentation orbitalaire et orbitales frontières Chap 3 Substitution Nucléophile Chap 4 Réactions d'éliminations Chap 5 Additions électrophiles sur un alcène Distanciel: Rappels de réactivité et cinétique, Solvants |
| Méthodes d'enseignement | Enseignement traditionnel, mise à disposition d'un polycopié, exercices en groupe de 4-5 étudiants. |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | Advanced Organic Chemistry, Springer, Francis A. Carey, Richard J.Sundberg. Organic Chemistry, Oxford, Jonathan Clayden, Nick Greeves, Stuart Warren, Peter Wothers. Chimie 2e année PC PC*, Lavoisier, Pierre Grécias. Organic Chemistry, Paula Y. Bruice. |

| XLG5CU040 | Chimie physique 1 |
|---------------------------------------|--|
| Lieu d'enseignement | UFR Sciences et techniques, Nantes |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 5 |
| Responsable de l'UE | RENAULT ERIC HUMBERT BERNARD |
| Volume horaire total | TOTAL : 24h Répartition: CM : 8h TD : 16h CI : 0h TP : 0h EAD : 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | UEs chimie de L1à L2 S4 de chimie : thermochimie, chimie en solution et notion des liaisons chimiques, UE Maths de L1 S2, module de TP de S3, |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie,L3 LAS Chimie option Santé,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Chimie physique 1 100% |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | Cette UE donnera les bases du potentiel chimique pour étudier, décrire et caractériser des systèmes à l'équilibre de la chimie physique. A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de : • Décrire les équilibres entre les états de la matière à l'aide du potentiel chimique. • Construire un modèle idéal ou réel d'un système sur la base des potentiels chimiques • Prédire l'évolution d'un système initialement hors équilibre • Savoir calculer l'énergie de Gibbs de réaction sur la base des potentiels chimiques. • Savoir appliquer le second principe de la thermodynamique dans le cas des équilibres à T et p constantes. • Maîtriser les notions de solutions liquide ou solide • Interpréter les états d'équilibre de solutions binaires • Savoir proposer des modèles de solution idéalle ou réelle (régulière). • Déterminer les coefficients d'activité d'un composé non ionique • Déterminer les coefficients d'activité d'espèces en solution non ionique |

| Contenu | Introduction- les fondements • Définition du potentiel chimique du Gaz Parfait • Définition du potentiel chimique d'une espèce en solution idéale • Application du second principe sur la base des potentiels. • Détermination d'un équilibre : les relations d'équilibre. • Principe d'évolution: lien avec Van't Hoff et Le Chatelier,. • Relation de Gibbs Helmoltz • Relation de Gibbs Duhem Applications • Description des systèmes biphasés à l'équilibre. • L'osmomètrie. • La cryoscopie-ébullioscopie. • Proposition du modèle de solution régulière. • La démixtion. |
|-------------------------|---|
| Méthodes d'enseignement | Cours et TD |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | Ouvrages de Chimie Physique de Atkins, Mc Quarrie |

| XLG5CU050 | Outils informatiques 2 | |
|---------------------------------------|--|--|
| Lieu d'enseignement | UFR Sciences et techniques, Nantes | |
| Niveau | Licence | |
| Semestre | 5 | |
| Responsable de l'UE | NIVESSE Anne-Laure | |
| Volume horaire total | TOTAL: 20h Répartition: CM: 1.333h TD: 0h CI: 0h TP: 18.667h EAD: 0h | |
| Place de l'enseignement | | |
| UE pré-requise(s) | s4 - Outils informatiques pour la physico-chimie 1 | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie,L3 LAS Chimie option Santé,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire | |
| Evaluation | | |
| Pondération pour chaque matière | Outils informatiques 2 100% | |
| Obtention de l'UE | | |
| Programme | | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | Cette UE permet de renforcer ses compétences en traitement et simulation de données expérimentales, et en modélisation des propriétés de systèmes d'intérêt en chimie. A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de : • Préparer pour analyse des données chimiques à partir d'un logiciel de type tableur • Simuler les propriétés physico-chimiques de systèmes moléculaires • Critiquer des résultats de modélisation par confrontation à ses connaissances • Utiliser un logiciel de gestion bibliographique • Combiner les fonctionnalités de logiciels pour produire un rapport scientifique | |
| Contenu | Cet enseignement repose essentiellement sur la pratique des outils informatiques afin de favoriser l'acquisition d'automatismes et d'autonomie. Les aspects suivants seront notamment traités : • programmation de feuilles de calcul dans un tableur (macro) ; • traitement statistique (régression linéaire, optimisation multiparamétrique) et graphique de données expérimentales à l'aide d'un tableur • créer et utiliser une base de données bibliographiques • mise en œuvre de méthodes de modélisation moléculaire (Huckel, PM3, HF) • exploration de surfaces d'énergie potentielle , prédiction de structures, spectres optiques, et de | |
| | grandeurs de réaction (enthalpie, énergie d'activation). | |
| Méthodes d'enseignement | | |

| Bibliographie | Sites internet: - LibreOffice: http://fr.libreoffice.org/get-help/documentation/ - ACD/ChemSketch: http://www.acdlabs.com/products/draw_nom/draw/chemsketch/resources.php Livre: - Exploring Chemistry with Electronic Structure Methods, 3rd ed., J.B. Foresman et Æ Frisch, Gaussian, Inc., 2015. |
|---------------|---|
|---------------|---|

| XLG5CU060 | Travaux Pratiques de Chimie transversale 1 |
|---------------------------------------|---|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 5 |
| Responsable de l'UE | MORANCAIS MICHELE FARGEAS VALERIE |
| Volume horaire total | TOTAL : 40h Répartition : CM : 0h TD : 4h CI : 0h TP : 36h EAD : 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie, Chimie-Biologie,L3 Chimie,L3 LAS Chimie option Santé,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Travaux Pratiques de Chimie transversale 1 100% |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
| Contenu | |
| Méthodes d'enseignement | |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | |

| XLG5CU070 | Projet chimie organique |
|-----------------------------------|---|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 5 |
| Responsable de l'UE | DENIAUD DAVID |
| Volume horaire total | TOTAL: 20h Répartition: CM: 0h TD: 0h CI: 20h TP: 0h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie, Chimie-Biologie,L3 Chimie,L3 LAS Chimie option Santé,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Projet chimie organique 100% |

| Obtention de l'UE | |
|---------------------------------------|----------|
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
| Contenu | |
| Méthodes d'enseignement | |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | |

| XLG5CU080 | Electrochimie générale |
|---------------------------------------|---|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 5 |
| Responsable de l'UE | POIZOT PHILIPPE BOUJTITA MOHAMMED |
| Volume horaire total | TOTAL: 32h Répartition: CM: 8h TD: 12h CI: 0h TP: 12h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Physique, Chimie - ancien,L3 Chimie,L3 LAS Chimie option Santé,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | S5-Electrochimie générale 2025 100 % |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
| Contenu | |
| Méthodes d'enseignement | |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | |

| XLG5CU090 | Théorie des groupes |
|-------------------------|---|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 5 |
| Responsable de l'UE | POPA AURELIAN |
| Volume horaire total | TOTAL: 24h Répartition: CM: 12h TD: 12h CI: 0h TP: 0h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | |

| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Physique, Chimie - ancien,L3 Chimie,L3 LAS Chimie option Santé,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie | |
|---------------------------------------|---|--|
| Evaluation | | |
| Pondération pour chaque matière | S5-Théorie des groupes 2025 100 % | |
| Obtention de l'UE | | |
| Programme | | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | | |
| Contenu | | |
| Méthodes d'enseignement | | |
| Langue d'enseignement | Français | |
| Bibliographie | | |

| XLG5TU040 | Méthodologie et insertion professionnelle EEP 1 |
|---------------------------------------|--|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 5 |
| Responsable de l'UE | |
| Volume horaire total | TOTAL : 12h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 12h TP : 0h EAD : 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 SVT, ENSEIGNER A L'ECOLE PRIMAIRE,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 SV, Enseigner à l'école primaire |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Méthodologie et insertion professionnelle EEP 1 100% |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
| Contenu | Présentation de la mineure <i>Ensiegner à l'Ecole Primaire</i> et de ses enjeux Présentation des enjeux des épreuves en Français et d'outils pour réviser seuls Découvrir les épreuves de Mathématiques du CRPE et apprendre à réviser seuls : Apprendre à réviser la grammaire et s'entrainer à l'essai : exercices Apprendre à réviser les maths : exercices |
| Méthodes d'enseignement | |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | |

| XLG5AU030 | 3rd Year English S5 Chimie |
|---------------------|----------------------------|
| Lieu d'enseignement | UFR Sciences |
| Niveau | Licence |

| Semestre | 5 |
|---------------------------------------|--|
| Responsable de l'UE | |
| Volume horaire total | TOTAL: 16h Répartition: CM: 0h TD: 16h CI: 0h TP: 0h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | Anglais 3 et 4, ou équivalent. |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie, Chimie-Biologie,L3 LAS Chimie option Santé,L3 Chimie,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Anglais pour la communication scientifique 2025 100% |
| Obtention de l'UE | The module will be assessed through continuous assessment (100%). You will be assessed indirectly on everything you do in class, and directly on • an in-class test • your project work |
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | À l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de : • Répondre à des questions de compréhension sur un texte rédigé en anglais universitaire, que ce soit dans son domaine de spécialité ou dans un autre domaine, dans un esprit similaire à ce qui est proposé à l'épreuve de compréhension écrite de la certification IELTS Academic English. • Présenter à l'oral un texte issu de la presse scientifique générale dans son domaine de spécialité, replacer l'article dans son contexte et expliquer les enjeux de la recherche ou de la thématique abordée dans cet article. • Présenter son travail dans un anglais clair et phonologiquement approprié, en utilisant des outils de présentation adaptés et en communiquant avec un degré d'aisance et de spontanéité qui rende possible une interaction normale avec un locuteur natif, sans recours excessif aux notes. |
| Contenu | Développement du vocabulaire scientifique général Développement du vocabulaire scientifique de spécialité Analyse de textes scientifiques Développement de la capacité à adapter son discours à différentes situations de communication scientifique Analyse de documents audio ou vidéo Pratique de l'oral en contexte Sensibilisation au système phonologique de l'anglais pour améliorer la prise de parole des étudiant-e-s |
| Méthodes d'enseignement | Mixte |
| Langue d'enseignement | Anglais |
| Bibliographie | Aucun ouvrage obligatoire |

| XLG5TU200 | Stage libre |
|-------------------------|--|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 5 |
| Responsable de l'UE | |
| Volume horaire total | TOTAL: 0h Répartition: CM: 0h TD: 0h CI: 0h TP: 0h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | |

| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Informatique, MIAGE Classique,L3 Sciences pour l'Ingénieur, EEA,L3 SVT, Biologie-Ecologie,L3 SVT, ENSEIGNER LES SVT,L3 SVT, Géosciences,L3 LAS SVT Biologie-Ecologie option Santé,L3 SVT, Sciences de l'environnement,L3 Informatique,L3 Informatique, Info-Maths,L3 LAS Informatique option Santé, L3 SV, Bio. Cellul. et Physio. Animale,L3 SV, Sc. du Végétal et de l'Aliment,L3 SV, Biologie Vétérinaire Agronomie,L3 SV, Bio. Cellulaire et Moléculaire,L3 LAS Sciences de la Vie option Santé,L3 Info-Maths CMI OPT/IM,L3 SV, Advanced Biology Training (ABT),L3 MIASHS,L3 Mathématiques - ancien,L3 LAS Mathématiques option Santé,L3 Maths CMI Ingénierie Statistique,L3 Physique, Chimie - ancien,L3 Chimie,L3 LAS Chimie option Santé,L3 Chimie, Chimie-Biologie,L3 Phys. CMI Ingénierie Nucléaire et Applications,L3 Physique,L3 Physique Mécanique CMI Ingénierie en Calcul Numérique,L3 Physique Mécanique,L3 LAS Physique option Santé,L3 Sciences pour l'Ingénieur, GC,L3 LAS SPI GC option Santé,L3 LAS SPI EEA option Santé,L3 SVT, ENSEIGNER A L'ECOLE PRIMAIRE,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 SV, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 SV, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie,L3 Mathématiques |
|---------------------------------------|---|
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Stage libre 100% |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
| Contenu | |
| Méthodes d'enseignement | |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | |

| XLG6FU010 | Disciplines et polyvalence du métier |
|---------------------------------------|---|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 6 |
| Responsable de l'UE | CLAQUIN FRANCOISE |
| Volume horaire total | TOTAL: 44h Répartition: CM: 0h TD: 0h CI: 44h TP: 0h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Enseigner à l'école primaire,L3 SV, Enseigner à l'école primaire,L3 SVT, ENSEIGNER A L'ECOLE PRIMAIRE |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Initiation à la didactique des disciplines 100% |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
| Contenu | Disciplines et polyvalence du métier et lien avec les épreuves du concours. • Français dans les classes : avec attention particulière aux langages. (à apprendre/pour apprendre) • Mathématiques dans les classes • Histoire Géographie • EPS |
| Méthodes d'enseignement | |
| Langue d'enseignement | Français |

| Bibliographie | |
|---------------|--|
|---------------|--|

| XLG6FU020 | Savoirs généraux et analyse plurielle |
|-----------------------------------|--|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 6 |
| Responsable de l'UE | |
| Volume horaire total | TOTAL: 64h Répartition: CM: 0h TD: 0h CI: 64h TP: 0h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Enseigner à l'école primaire,L3 SV, Enseigner à l'école primaire,L3 SVT, ENSEIGNER A L'ECOLE PRIMAIRE |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Savoirs généraux et analyse plurielle 1 50 % Savoirs généraux et analyse plurielle 2 50 % |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |
| Liste des matières | - Savoirs généraux et analyse plurielle 1 (XLG6FE021) - Savoirs généraux et analyse plurielle 2 (XLG6FE022) |

| XLG6FE021 | Savoirs généraux et analyse plurielle 1 |
|---------------------------------------|---|
| Langue d'enseignement | Français |
| Lieu d'enseignement | |
| Responsable de la matière | |
| Volume horaire total | TOTAL: 32h Répartition: CM: 0h TD: 0h CI: 32h TP: 0h EAD: 0h |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
| Contenu | Fondamentaux de l'apprentissage (modèles d'enseignement/apprentissages, conceptions, obstacles, ZPD et étayage) Analyse plurielle Préparer le stage, apprendre à observer une classe et une pratique enseignante (en janvier) Enseignement explicite, consigne et retour sur le premier stage au prisme de la consigne |
| Méthodes d'enseignement | |
| Bibliographie | |

| XLG6FE022 | Savoirs généraux et analyse plurielle 2 |
|---------------------------|--|
| Langue d'enseignement | Français |
| Lieu d'enseignement | |
| Responsable de la matière | |
| Volume horaire total | TOTAL: 32h Répartition: CM: 0h TD: 0h CI: 32h TP: 0h EAD: 0h |

| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
|---------------------------------------|---|
| Contenu | Elaborer, mettre en place, et analyser une séance ou séquence en sciences (concevoir une séquence, savoir justifier ses choix, mettre en œuvre cette séquence et s'intéresser à l'écart entre prévu et réalisé) Préparer un oral professionnel de type oral 2 |
| Méthodes d'enseignement | |
| Bibliographie | |

| XLG6FU030 | Initiation à la didactique des disciplines |
|---------------------------------------|---|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 6 |
| Responsable de l'UE | |
| Volume horaire total | TOTAL: 52h Répartition: CM: 0h TD: 0h CI: 52h TP: 0h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Enseigner à l'école primaire,L3 SVT, ENSEIGNER A L'ECOLE PRIMAIRE |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Initiation à la didactique des disciplines 100% |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
| Contenu | initiation à la didactique des disciplines et lien avec le CRPE • Français dans les classes • Mathématiques dans les classes • Préparation épreuve écrite CRPE en français • Préparation épreuve écrite CRPE en maths • Sciences et Technologie, apprentissage de la démarche scientifique • Langue vivante • Arts visuels, et éducation musicale • HDA |
| Méthodes d'enseignement | |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | |

| XLG6FU040 | Stage en milieu scolaire |
|----------------------|--|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 6 |
| Responsable de l'UE | |
| Volume horaire total | TOTAL: 0h Répartition: CM: 0h TD: 0h CI: 0h TP: 0h EAD: 0h |

| Place de l'enseignement | |
|---------------------------------------|--|
| UE pré-requise(s) | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Enseigner à l'école primaire,L3 SV, Enseigner à l'école primaire,L3 SVT, ENSEIGNER A L'ECOLE PRIMAIRE |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Stage en milieu scolaire 100% |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
| Contenu | |
| Méthodes d'enseignement | |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | |

| XLG6TU060 | Méthodologie et Insertion Professionnelle EEP 2 |
|---------------------------------------|--|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 6 |
| Responsable de l'UE | |
| Volume horaire total | TOTAL: 0h Répartition: CM: 0h TD: 0h CI: 0h TP: 0h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Enseigner à l'école primaire,L3 SV, Enseigner à l'école primaire,L3 SVT, ENSEIGNER A L'ECOLE PRIMAIRE |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Méthodologie et Insertion Porfessionnelle EEP 2 100% |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
| Contenu | Présentation de la mineure <i>Ensiegner à l'Ecole Primaire</i> et de ses enjeux Présentation des enjeux des épreuves en Français et d'outils pour réviser seuls Découvrir les épreuves de Mathématiques du CRPE et apprendre à réviser seuls : Apprendre à réviser la grammaire et s'entrainer à l'essai : exercices Apprendre à réviser les maths : exercices |
| Méthodes d'enseignement | |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | |

| HLG6HIUC05 | Sciences, techniques et sociétés dans l'histoire |
|---------------------------------------|--|
| Lieu d'enseignement | |
| Niveau | Licence |
| Semestre | 6 |
| Responsable de l'UE | |
| Volume horaire total | TOTAL: 22h Répartition: CM: 22h TD: 0h CI: 0h TP: 0h EAD: 0h |
| Place de l'enseignement | |
| UE pré-requise(s) | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 SVT, Biologie-Ecologie,L3 Physique,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Enseigner à l'école primaire,L3 SV, Enseigner à l'école primaire,L3 SVT, ENSEIGNER A L'ECOLE PRIMAIRE,L3 Physique, Chimie |
| Evaluation | |
| Pondération pour chaque matière | Sciences, techniques et sociétés dans l'hisotire 100% |
| Obtention de l'UE | |
| Programme | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | |
| Contenu | |
| Méthodes d'enseignement | |
| Langue d'enseignement | Français |
| Bibliographie | |

| XLG6AU120 | Anglais pour EEP | |
|---------------------------------------|--|--|
| Lieu d'enseignement | | |
| Niveau | Licence | |
| Semestre | 6 | |
| Responsable de l'UE | KERVISION SYLVIE | |
| Volume horaire total | TOTAL: 16h Répartition: CM: 0h TD: 16h CI: 0h TP: 0h EAD: 0h | |
| Place de l'enseignement | | |
| UE pré-requise(s) | | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Enseigner à l'école primaire,L3 SVT, ENSEIGNER A L'ECOLE PRIMAIRE | |
| Evaluation | | |
| Pondération pour chaque matière | Anglais pour EEP 100% | |
| Obtention de l'UE | | |
| Programme | | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | | |
| Contenu | | |

| Méthodes d'enseignement | |
|-------------------------|---------|
| Langue d'enseignement | Anglais |
| Bibliographie | |

| XLG6TU200 | Stage libre | |
|---------------------------------------|--|--|
| Lieu d'enseignement | | |
| Niveau | Licence | |
| Semestre | 6 | |
| Responsable de l'UE | | |
| Volume horaire total | TOTAL: 0h Répartition: CM: 0h TD: 0h CI: 0h TP: 0h EAD: 0h | |
| Place de l'enseignement | | |
| UE pré-requise(s) | | |
| Parcours d'études comprenant l'UE | L3 Informatique, MIAGE Classique,L3 Sciences pour l'Ingénieur, EEA,L3 SVT, Biologie-Ecologie,L3 SVT, ENSEIGNER LES SVT,L3 SVT, Géosciences,L3 LAS SVT Biologie-Ecologie option Santé,L3 SVT, Sciences de l'environnement,L3 SV, Bio. Cellul. et Physio. Animale,L3 SV, Sc. du Végétal et de l'Aliment,L3 SV, Biologie Vétérinaire Agronomie,L3 Info-Maths CMI OPT/IM,L3 SV, Advanced Biology Training (ABT),L3 LAS Sciences de la Vie option Santé,L3 SV, Bio. Cellulaire et Moléculaire,L3 MIASHS,L3 Informatique, Info-Maths,L3 Mathématiques - ancien,L3 LAS Mathématiques option Santé,L3 Maths CMI Ingénierie Statistique,L3 Physique, Chimie - ancien,L3 Chimie,L3 LAS Chimie option Santé,L3 Chimie, Chimie-Biologie,L3 Informatique,L3 LAS Informatique option Santé,L3 Phys. CMI Ingénierie Nucléaire et Applications,L3 Physique,L3 Physique Mécanique CMI Ingénierie en Calcul Numérique,L3 Physique Mécanique,L3 LAS Physique option Santé,L3 Sciences pour l'Ingénieur, GC,L3 LAS SPI GC option Santé,L3 LAS SPI EEA option Santé,L3 SVT, ENSEIGNER A L'ECOLE PRIMAIRE,L3 Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 SV, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie, Enseigner à l'école primaire,L3 SV, Enseigner à l'école primaire,L3 Physique, Chimie,L3 Mathématiques | |
| Evaluation | | |
| Pondération pour chaque matière | Stage libre 100% | |
| Obtention de l'UE | | |
| Programme | | |
| Objectifs (résultats d'apprentissage) | | |
| Contenu | | |
| Méthodes d'enseignement | | |
| Langue d'enseignement | Français | |
| Bibliographie | | |