|  |
| --- |
| **Contexte de la demande de recrutement**  |
| Un support vacant permet de recruter 1 ATER à temps complet ou 2 ATER à mi-temps sur la durée de vacance du poste. |
| Vacance de poste : | **NON** (recrutement sur budget propre) [ ] **OUI** ou Susceptible d’être vacant [ ]  |
| **Pour un recrutement sur budget propre, veuillez justifier le besoin :** |

|  |
| --- |
| **Pour un recrutement sur poste vacant, veuillez préciser :** |
| Corps : | PR [ ]  MCF [ ]   |
| N° emploi : |  |
| Motif vacance : |  |
| Nom ancien occupant : |  |
| Composante / Laboratoire : | ISM |
| **Demande formulée** |
| **Section CNU:** | **Electrochimie** |
| **N° Section :** | **31** |
| **Composante/Laboratoire :** | **ENSCBP / ISM** |
| **Quotité :** | Temps complet [x]  Mi-temps [ ]   |
| **Date de recrutement :** | 1er octobre 2021 |
| **Durée du contrat :** | 7 mois |
| **Profil enseignement Biochimie des Aliments & Microbiologie** |
| Composante d’accueil : | ENSCBP |
| Contact : | Marguerite DOLS-LAFARGUE – Directrice des études dols@enscbp.fr  |
| L’ATER interviendra dans la filière Chimie-Physique de l'ENSCBP. Il encadrera principalement les travaux pratiques d’électrochimie en 1ère et 2ème année de l’ENSCBP. Les travaux pratiques d’électrochimie illustrent les concepts du cours d’électrochimie et les applications du cours d’électrochimie industrielle. Ils permettent donc l’assimilation et l’approfondissement de concepts et de techniques de base (conductimétrie, coulométrie, courbes intensité-potentiel, voltampérométrie cyclique, systèmes lents/rapides) et de présenter des développements industriels (dépollution électrochimique, analyse électrochimique d’effluents industriels, corrosion et anodisation de fer et de titane, électrodialyse).ENSEIGNEMENT: L’ATER interviendra dans la filière Chimie-Physique de l'ENSCBP. Il encadrera principalement les travaux pratiques d’électrochimie en 1ère et 2ème année de l’ENSCBP. Les travaux pratiques d’électrochimie illustrent les concepts du cours d’électrochimie et les applications du cours d’électrochimie industrielle. Ils permettent donc l’assimilation et l’approfondissement de concepts et de techniques de base (conductimétrie, coulométrie, courbes intensité-potentiel, voltampérométrie cyclique, systèmes lents/rapides) et de présenter des développements industriels (dépollution électrochimique, analyse électrochimique d’effluents industriels, corrosion et anodisation de fer et de titane, électrodialyse). |
| **Profil recherche**  |
| Laboratoire d’accueil :  | ISM UMR 5255 |
| Contact : |
|  |
|  |

RECHERCHE:
Au sein de l'Institut des Sciences Moléculaires (ISM, UMR 5255 CNRS/UB/IPB), le candidat développera sa recherche au sein de l’équipe Nanosystèmes Analytiques (https://nsysa.ism-bordeaux.cnrs.fr/ ). Nos domaines d’activité se concentrent sur le développement de nouveaux outils ou techniques analytiques et en particulier les systèmes miniaturisés appliqués à l’étude notamment de questions biomédicales ou relevant de la biologie. Le candidat devra posséder des compétences solides en électrochimie avec un intérêt pour la chimie bioanalytique et/ou les systèmes miniaturisés et nanostructurés (nanocapteurs, lab-on-chip etc…).