|  |  |
| --- | --- |
| **Thème**  | Organisation et transformations de la matière |
| **Domaines d’enseignements**  | Physique-Chimie |
| **Niveaux**  | Cycle 4 |
| **Description rapide de l’activité** | L’activité permet à l’élève d’étudier la composition atomique de la molécule de chlordécone soient la nature et le nombre d’atomes présents. Elle permet aussi d’aborder quelques propriétés physiques de la molécule (solubilité, masse volumique) et une technique possible d’en extraire des composants de l’eau. |
| **Partie du programme concernée**  | **Décrire la constitution et les états de la matière**Exploiter des mesures de masse volumique pour différencier des espèces chimiques- Espèce chimique/ Corps pur et mélange. - Masse volumique / influence de la températureEstimer expérimentalement une valeur de solubilité dans l’eau. - Solubilité.**Décrire et expliquer des transformations chimiques**Associer leurs symboles aux éléments à l’aide de la classification périodique. Interpréter une formule chimique en termes atomiques. -Notions de molécules, atomes, ions. |
| **Compétences mises en œuvre**  | * S’approprier (extraire des informations d’un document scientifique)
* Analyser (interpréter une formule chimique)
* Réaliser (calculer une masse volumique et une solubilité, schématiser)
* Valider (interpréter un résultat)
* Communiquer (passer d’un langage scientifique à un autre)
 |
| **Parcours éducatifs mobilisés**  | * Parcours de santé
* Parcours citoyen
 |
| **Ressources utilisées**  | * Extrait de « La pollution par la chlordécone en Martinique-points de situation 2016 »
* Wikipédia
 |
| **Nom du fichier (DISCIPLINE\_NIVEAU\_NOM)** | PC\_ Cycle 4\_La chlordécone en quelques questions |
| **Auteurs****(Nom, prénom, établissement)** | EDMOND Micheline, collège Edouard GLISSANT |