|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 51 |
| **titre** | Dissolution définition |
| **domaine** | QCM5 |
| **question** | Munissez-vous de la feuille de cours jaune car nous en aurons besoin pour les prochaines questions.  Etes-vous prêts ? |
| **type** | multiple |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | oui |
| **faux** | non |
| **explication** |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 52 |
| **titre** | Dissolution définition |
| **domaine** | QCM5 |
| **question** | Compléter la définition de la dissolution puis l’écrire sur la feuille jaune dans l’espace prévu tout au début du III.  La dissolution est l’obtention d’une \_\_\_\_ par ajout d’un \_\_\_\_ (souvent \_\_\_\_) dans un \_\_\_\_ (par exemple \_\_\_\_ ) |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | >solution, éprouvette, pizza |
| **vrai** | >soluté, bécher, acide |
| **vrai** | >solide, liquide, gazeux |
| **vrai** | >solvant, bécher, chaton |
| **vrai** | >de l’eau, du sulfate de cuivre, du plomb |

|  |  |
| --- | --- |
| **Item** | 53 |
| **titre** | Dilution définition |
| **domaine** | QCM5 |
| question | Compléter la définition ci-dessous, puis la recopier sur la feuille jaune dans l’espace réservé :  La dilution d’une solution aqueuse, c’est l’ajout \_\_\_\_ pour \_\_\_\_ la concentration de cette solution. |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **Vrai** | >d’eau, de sel, de sulfate de cuivre |
| Vrai | >diminuer, augmenter |

|  |  |
| --- | --- |
| **Item** | 54 |
| **titre** | Dilution application |
| **domaine** | QCM5 |
| question | Avant de compléter la feuille jaune, compléter le texte ci-dessous :  On part de la solution 1 et on ajoute de l’eau.  Le rapport de dilution pour passer de la solution 0 à la solution 1 est \_\_\_\_.  Donc Cm2 = 12 / \_\_\_\_ = \_\_\_\_ g/L  Le rapport de dilution pour passer de la solution 0 à la solution 2 est \_\_\_\_.  Donc Cm3 = \_\_\_\_  Le rapport de dilution pour passer de la solution 2 à la solution 3 est \_\_\_\_.  Donc Cm4 = 4/ \_\_\_\_ = \_\_\_\_ g/L |
| **type** | Sélection |
| **niveau** | 1 |
| **Vrai** | >2,1,3,4,5 |
| **Vrai** | >2,1,3,4,5 |
| **Vrai** | >6, 1,2,3,4,5,7,8,9 |
| **Vrai** | 2,1,>3,4,5 |
| **Vrai** | 2,1,3,>4,5 |
| **Vrai** | >1.333,2.3333,3.333, |
| **Vrai** | >1.333,2.3333,3.333, |
| **Vrai** | 2,1,>3,4,5 |
| **Explication** | Sur la feuille jaune écrire les réponses (ci-dessus) puis rappeler la formule (ci-dessous) :  **Rapport de dilution = VolumeApresDilution/VolumeAvantDilution**  Prenez aussi des notes personnelles. |

|  |  |
| --- | --- |
| **Item** | 55 |
| **titre** | Dilution exemple |
| **domaine** | QCM5 |
| question | Parmi les propositions suivantes, laquelle (lesquelles) sont des exemples de dilution dans la vie quotidienne. |
| **type** | Multiple |
| **niveau** | 1 |
| **Vrai** | Ajouter de l’eau à du sirop de grenadine |
| **Faux** | Ajouter du sucre dans son café |
| **Faux** | Ajouter un sachet d’aspirine (ou de smecta) à de l’eau |
| **Explication** | Sur la feuille jaune recopier le bon exemple dans l’espace dédié.  Les 2 autres exemples sont des exemples de dissolution et non pas de dilution. |