|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 61 |
| **titre** | Calcul concentration en masse |
| **domaine** | QCM6 |
| **question** |  |
| **type** | multiple |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | 40.0 g/L |
| **faux** | 39.0 g/L |
| **faux** | 41.0 g/L |
| **faux** | 36.0 g/L |
| **faux** | 37.0 g/L |
| **faux** | 139 g/L |
| **faux** | 140 g/L |
| **faux** | 7.14 g/L |
| **faux** | 0.025 g/L |
| **explication** | La masse de soluté est de 2g (7g-2g=2g).  Le volume de la solution est de 50mL = 0,050 L  Cm = masseSoluté/VolumeSolution = 2g/0,050L = 40,0 g/L |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 62 |
| **titre** | Conversion1 |
| **domaine** | QCM6 |
| **question** | 1256 mL = \_\_\_\_ dm3  10 mL = \_\_\_\_ cm3 |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | >1.256, 1256, 125.6, 12.56, 0.1256, 12 560 |
| **vrai** | >10, 1, 0.1, 100, 1000, 0.001 |
| **Explication** |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 63 |
| **titre** | Conversion2 |
| **domaine** | QCM6 |
| **question** | 678 mL = \_\_\_\_ dm3  1 dm3 = \_\_\_\_ L |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | >0.678, 6.78, 67.8, 678, 6780, 0.0678 |
| **vrai** | >1, 0.1, 0.01, 0.001, 10, 100, 1000 |
| **Explication** |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Item** | 64 |
| **titre** | Conversion3 |
| **domaine** | QCM6 |
| **question** | 12,3 mL = \_\_\_\_ dm3 |
| **type** | Sélection |
| **niveau** | 1 |
| **Vrai** | >0.0123, 0.123, 1.23, 12.3, 123, 0.00123 |
| **Explication** |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Item** | 65 |
| **titre** | Conversion4 |
| **domaine** | QCM6 |
| **question** | 1230 mL = \_\_\_\_ dm3 |
| **type** | Sélection |
| **niveau** | 1 |
| **Vrai** | >1.230, 12.30, 123.0, 1230, 0.123, 0.0123 |
| **Explication** |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Item** | 67 |
| **titre** | Boisson énergétique |
| **domaine** | QCM6 |
| **question** |  |
| **type** | Multiple |
| **niveau** | 3 |
| **Vrai** | La concentration de la solution S2 est 15.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 1.50 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 150.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 14.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 13.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 16.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 10.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 80.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 8.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 4.5 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 45 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 20 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 2 g/L |
| **Explication** |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Item** | 68 |
| **titre** | Boisson énergétique 2 |
| **domaine** | QCM6 |
| **question** |  |
| **type** | Multiple |
| **niveau** | 3 |
| **Vrai** | La concentration de la solution S2 est 20.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 1.50 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 150.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 14.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 13.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 16.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 10.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 80.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 8.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 4.5 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 45 g/L |
| **Explication** |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Item** | 69 |
| **titre** | Définition Masse Volumique |
| **domaine** | QCM6 |
| **question** | Quelle est la formule de la masse volumique ? |
| **type** | Multiple |
| **niveau** | 3 |
| **Vrai** | La concentration de la solution S2 est 20.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 1.50 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 150.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 14.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 13.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 16.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 10.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 80.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 8.0 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 4.5 g/L |
| **Faux** | La concentration de la solution S2 est 45 g/L |
| **Explication** |  |