|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** |
| **Question**Quel est le nom de ce récipient ? |  **Question**Quel est le nom de ce récipient ? | **Question**Quel est le nom de ce récipient ? | **Question**Quel est le nom de ce récipient ? |
|  |
| **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** |
| **Question****C****A****D****B**Où (en A, B, C ou D) doit-être positionné l’œil pour une bonne lecture de la mesure du volume ?  |  **Question**Quel est le volume compris entre deux petits traits ?V1 = ………….Quel volume de liquide mesure-t- on ?V2 = …………. | **Question**Quel est le volume compris entre deux petits traits ?V1 = ………….Quel volume de liquide mesure-t- on ?V2 = …………. | **Question**Quel est le volume compris entre deux petits traits ?V1 = ………….Quel volume de liquide mesure-t- on ?V2 = …………. |
|  |
| **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** |
| **Question**Quels conseils donner à cet observateur pour que la mesure soit correcte ?   |  **Question**Donner les noms des changements d’état.**Solide****Liquide****Gaz****?****?****?****?** | **Question**Complète les phrases suivantes :L’eau liquide se solidifie à …..°C et bout à …...°C à la pression atmosphérique.L’eau solide fond à ……°C | **Question**Le sulfate de cuivre anhydre est un solide blanc en poudre. Au contact d’eau, la couleur devient bleue. Quelle couleur pourra-t-on voir si on introduit du sulfate de cuivre anhydre dans le l’huile ? |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** |
| **Réponse**Ce récipient est un tube à essai. | **Réponse**Un erlenmeyer. | **Réponse**Une éprouvette graduée. | **Réponse**Un bécher. |
|  |
| **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** |
| **Réponse** *V*1 = 2 mL*V*2 = 26 mL  | **Réponse***V*1 = 0,5 cL*V*2= 8 cL | **Réponse***V*1 = 1 mL*V*2 = 13 mL | **Réponse**Réponse A : l’œil doit être au niveau de la surfacedu liquide (bas du ménisque) et du côté des graduations. |
|  |
| **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** |
| **Réponse**L’huile et l’eau sont non miscible. L’huile ne contient pas d’eau. Le sulfate de cuivre anhydre restera blanc.  | **Réponse**L’eau liquide se solidifie à **0** °C et bout à **100** °C à la pression atmosphérique.L’eau solide fond à **0** °C. | **Réponse** **La fusion La vaporisation** **Solide → Liquide → Gaz** **← ←** **La solidification La liquéfaction** | **Réponse**L’œil doit être au niveau de la surface du liquide (bas du ménisque), placé horizontalement et du côté des graduations |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** |
| **Question**Quelles pourraient-être les méthodespermettant de séparer la pulpe du liquide dans un jus d’orange ? |  **Question**Quel matériel peut-on demander pour déterminer la masse volumique d’un échantillon ? | **Question**Quel liquide permet d’identifier le dioxyde de carbone ? | **Question**Quel composé chimique permetd’identifier l’eau ? |
|  |
| **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** |
| **Question**Comment peut-on identifier du dioxygène ? |  **Question**Comment mesurer le pHd’une solution ? | **Question**Indiquer le nom de l’instrumentqui permet de mesurer le poidsd’un corps. | **Question**Quel appareil utilise-t-on pourmesurer la valeur (l’intensité) d’une force ? |
|  |
| **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** |
| **Question**Comment se branche un voltmètre ? Combien faut-il de fils de connexion supplémentaires pour réaliser ce branchement ? |  **Question** | **Question** | **Question** |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** |
| **Réponse**Le sulfate de cuivre anhydredevient bleu en présence d’eau.  | **Réponse**L’eau de chaux qui se trouble au contact du dioxyde de carbone. | **Réponse**Pour déterminer la masse volumique échantillon (liquide ou solide), on peut utiliser une balance pour mesurer la masse et une éprouvette graduée pour mesurer le volume | **Réponse**Décantation, filtration, centrifugation. |
|  |
| **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** |
| **Réponse** Un dynamomètre. | **Réponse**Un dynamomètre. | **Réponse**On peut mesurer le pH avecun pHmètre ou du papier pH. | **Réponse**Le dioxygène ravive un morceau de charbon ou de combustible incandescent. |
|  |
| **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** | **Activité expérimentale*****Cycle 4*** |
| **Réponse**  | **Réponse** | **Réponse** | **Réponse**Le voltmètre se branche en dérivation. Il faut deux fils de connexion supplémentaires pour brancher un voltmètre. |