Sciences Physiques : DS n° 3

18 Décembre 2017

Compétence	Maitrise
Conservation de la masse, variation du volume, température de changement d'état	
Mettre en oeuvre des tests caractéristiques d'espèces chimiques à partir d'une banque fournie.	

1 Différencier deux produits

Lola doit étiqueter deux tubes à essais. L'un contient de l'eau, l'autre du cyclohexane. Elle sait que le cyclohexane ne contient pas d'eau mais est également transparent.

Comment peut-elle faire pour mettre les bonnes étiquettes sur les bons tubes? Expliquez votre argumentation et faites un <u>schéma</u>.

2 Repas de midi

A leur repas de midi, Manon et Jade ont mangé 140 g de pâtes, un steak haché de 125 g, un verre de lait (25 cl) et une pomme (85 g).

- Calculer la quantité d'eau absorbée par chacune au cours du repas en utilisant le tableau ci-dessous. (Faire apparaître tous vos calculs)
- Marion n'a pas voulu son verre de lait mais a mangé deux pommes (de 85 g) et bu un verre et demi d'eau (1 verre = 120 ml). A-t-elle absorbée plus d'eau que Manon et Jade? ((Faire apparaître tous vos calculs))

	Volume ou	Volume
Aliment	masse de	d'eau
	l'aliment	
Lait entier	100 ml	81 ml
Pâtes cuites	100 g	200 ml
Pomme	100 g	70 ml
Steak haché	100 g	84 ml

3 A l'encre bleue

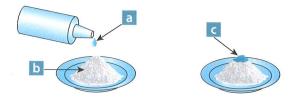
On a déposé quelques gouttes d'une encre bleue sur du sulfate de cuivre anhydre.



1) Cette expérience permet-elle de déterminer avec certitude si cette encre contient de l'eau?

4 Le détecteur de l'eau

On réalise le test caractéristique de l'eau dessiné ci-dessous.



1)
Attribuer à chaque lettre les mots ou groupes de mots suivants :
eau - sulfate de cuivre hydraté - sulfate de cuivre anhydre.