



Devoir de Contrôle N°1 7ème pilote

Exercice N°1 :

1-Compléter les lacunes par ce qui convient des expressions suivantes :

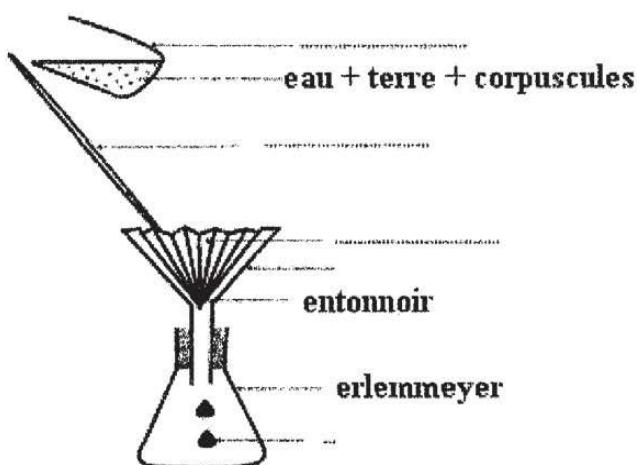
Hétérogène / décantation/liquide/ tenir/ toucher/solide/deux de ses constituants.

*Quand la pluie tombe, l'eau est à l'état.....parce qu'on peut laet on ne peut pas laL'eau coule alors dans les oueds, se mélange avec la terre qui est un corps..... qu'on peutet.....

*On prend un échantillon d'eau d'oued dans une bouteille, on observe à l'œil nu des corpuscules en suspension, ainsi l'eau d'oued est un mélangepuisque à l'œil nu on peut distinguer au moins.....

*Pour séparer la partie solide du liquide de ce mélange on le laisse un certain temps dans la bouteille, on appelle cette opération

2- Compléter les lacunes par ce qui convient des expressions.



Exercice N°2 :

Dans les pharmacies, on trouve des bouteilles d'alcool dites : « alcool 60° ».

1-a)Donner le nom d'un produit chimique qui permet de prouver l'existence de l'eau dans une matière.

b)Décrire une expérience nous permet de montrer que « l'alcool 60° » contient de l'eau.

2-a)Peut on dire que «l'alcool 60°» est un mélange? justifier la réponse.





b) Sachant que l'alcool 60° est formé d'une seule phase liquide, est ce que l'alcool 60° est un mélange homogène ? Justifier la réponse.

c) Est-ce que l'alcool 60° est un liquide limpide ? Justifier la réponse.



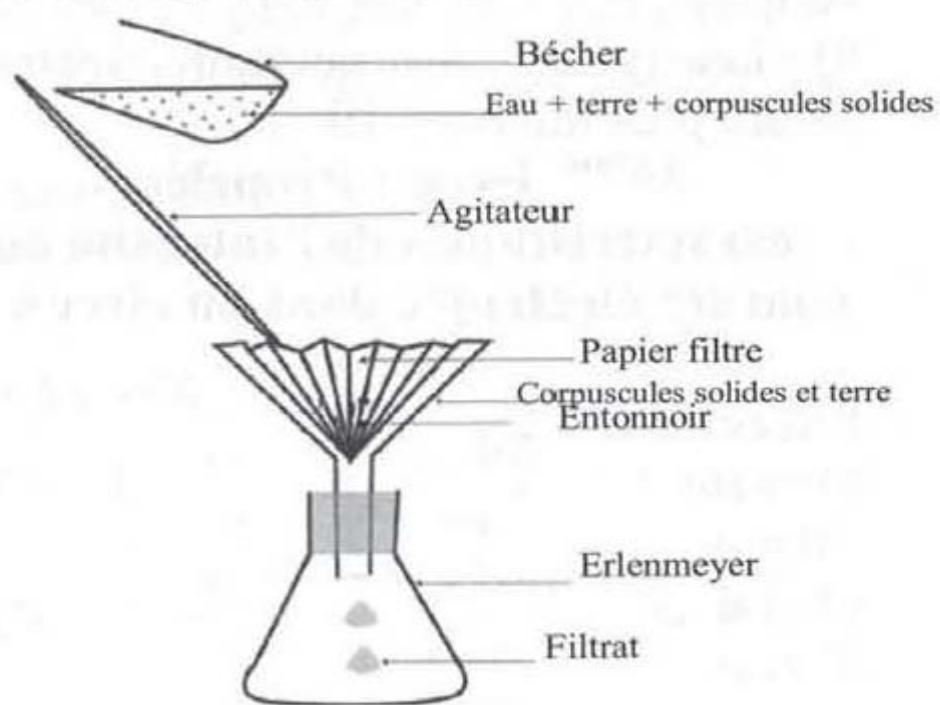


CORRECTION

Exercice n°1 :

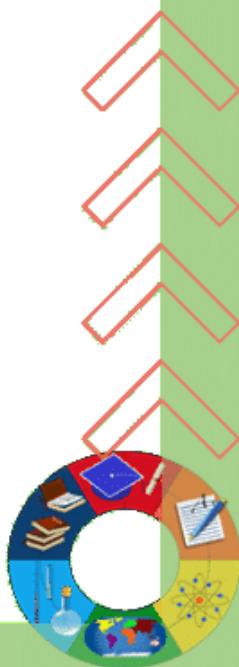
1) Liquide, toucher, tenir, solide, tenir, toucher, hétérogène, deux de ses constituants, décantation.

2)



Exercice n°2 :

1-a) Le sulfate de cuivre anhydre:



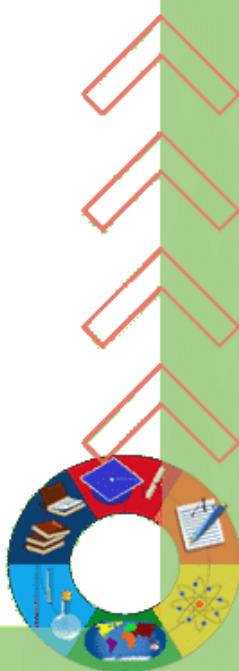


b)On ajoute quelques gouttes d'alcool à 60° au sulfate de cuivre anhydre qui change immédiatement de couleur du blanc au bleu, ce qui, prouve que l'alcool à 60° contient de l'eau.

2-a)Oui l'alcool à 60° est un mélange puisqu'il est constitué de deux matières différentes : l'eau et l'alcool.

b)Oui l'alcool : 60° est un mélange homogène puisqu'on ne peut pas distinguer les deux constituants.

c)Oui c'est un liquide limpide puisque le mélange est formé d'une seule phase liquide.



مرحبا بكم على منصة مراجعة



COLLEGE.MOURAJAA.COM



NEWS.MOURAJAA.COM

