

DEVOIR N° 1 DE SCIENCES PHYSIQUES

Exercice 1 ; Choisir la bonne réponse

1- Pendant la décantation d' un mélange, l' existence du dépôt s' explique par :

- a) Les densités des particules formant ce dépôt
- b) Les tailles des particules formant ce dépôt
- c) Le nombre de particule formant ce dépôt

doro-cisse.e-monsite.com

2- Pendant la filtration d' un mélange, l' existence du dépôt s' explique par :

- a) Les densités des particules formant ce dépôt
- b) Les grosseurs des particules formant ce dépôt
- c) Le nombre de particule formant ce dépôt

3) Une eau limpide

- a) est toujours un corps pur
- b) peut être un mélange homogène
- c) est un mélange hétérogène

4) Les constituants d' un mélange homogène peuvent être séparés par :

- a) décantation
- b) filtration
- c) distillation



exercice 2

Répondre par Vrai ou Faux avec justification :

- 1- La distillation de l' eau est un phénomène physique.
- 2- L' électrolyse de l' eau est un phénomène chimique.
- 3- La synthèse de l' eau est un phénomène physique.
- 4- Pour séparer les constituants de l' eau sucrée, on procède par filtration.

Exercice4

- 1) Définir un mélange homogène et donner 3 exemples
- 2) Définir un mélange hétérogène et donner 3 exemples
- 3) Compléter les phrases suivantes :

L' électrode reliée à la borne négative du générateur estet le gaz qu' il dégage est.....

L' électrode reliée à la borne positive du générateur estet le gaz qu' il dégage est.....

- 4) Le volume de dioxygène estdu volume de dihydrogène après l' électrolyse de l' eau.

doro-cisse.e-monsite.com

- 5) Comment identifier le dihydrogène et le dioxygène

Exercice 4

Un eudiomètre contient 30 cm³ d' un mélange de dihydrogène et de dioxygène. Après passage de l' étincelle électrique, il reste 6 cm³ de dioxygène.

- 1) Déterminer le volume de gaz ayant réagi
- 2) Déterminer la composition du mélange initial (volume de dihydrogène et de dioxygène du mélange initial).