

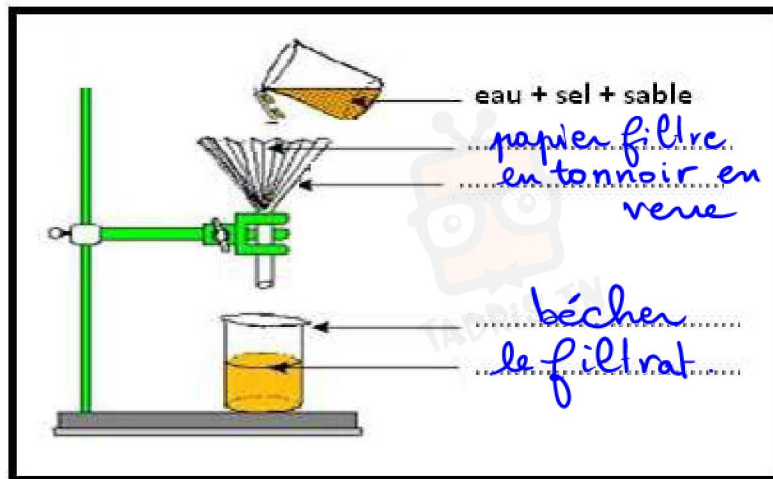
Devoir-de-contrôle-n°1

Correction



Exercice n°1 (12pts)

Au cours d'une séance de TP, un élève a réalisé l'expérience suivante :



1. Compléter les vides sur le schéma (2pts)

2. Ecrire le principe de cette expérience (2pts)

on place un papier filtre dans un entonnoir et on verse le mélange d'eau + sel + sable dans l'entonnoir - on observe l'écoulement d'un liquide dans le bêcher -

3. Nommer la méthode de séparation (1.pts)

la filtration

4. Préciser le type du mélange (eau+sable+sel) (1pt)

un mélange hétérogène

5. Donner sa définition (2pts)

La filtration est un procédé qui permet de séparer les constituants d'un mélange hétérogène -

6. Le liquide obtenu est un mélange (eau+sel)

• Donner un procédé pour séparer l'eau de sel (1pt)

la distillation

• Quel est le nom de produit liquide obtenu par ce procédé (1.5pts)

le distillat

• Le liquide est-il un corps pur ? justifier (1.5pts)

le liquide obtenu est l'eau distillée - cette dernière est un corps pur car elle n'est composée que de molécules d'eau -



في دارك... إتهون على قرابتة إصغارك



Exercice n°2 (8pts)

I. Compléter les vides par ce qui est approprié de cette liste : (2pts)

Toucher -saisir -effets accessibles -retourner

- Les solides sont des corps qu'on peut les saisir et retourner Par contre les liquides sont des corps qu'on peut seulement toucher mais qu'on ne peut pas saisir Les corps gazeux ne peuvent pas être détectés que par leurs effets accessibles à nos sens

II. Compléter le tableau suivant par oui ou non (2pts)

	L'eau de rivière	L'ombre	L'air	Le glass
Objet matériel	x		x	x
Objet non matériel		x		
Liquide	x			
Solide				x
gazeux			x	

III. On laisse pendant quelques jours du sulfate de cuivre anhydre à l'air et on le reprend

- Quelle était la couleur initiale du sulfate de cuivre anhydre ? (1.pt)
Initialement, le sulfate de cuivre anhydre a une coloration blanche
- Quelle est sa couleur quelques jours plus tard ? (1.pt)
Quelques jours plus tard, sa coloration devient bleue.
- Trouver une explication à cette observation (2pts)
L'air contient de l'eau. Une fois combiné avec les molécules d'eau contenues dans l'air, le sulfate de cuivre devient bleu.