

NOM.....PRENOM.....

مكتبة 14 جانفي غابس
Librairie 14 Janvier Gabès
Tél : +21655267618

Exercice n° 1:

I. Mettre une croix devant la (ou les) propositions correcte(s) s'il y a lieu :

- Tout corps matériel :

est saisissable occupe une partie de l'espace a une forme propre

- L'oxygène est un corps :

matériel gazeux

non matériel gazeux

occupe une partie de l'espace

- Le sulfate de cuivre est bleu en présence de :

miel l'huile l'eau

- La matière est constituée :

des corps matériels uniquement des corps saisissables

- Dans la nature, l'eau se trouve à l'état :

solide gazeux liquide

- En ajoutant de l'alcool pur au sulfate de cuivre anhydre, sa couleur :

reste bleu reste blanc-gris change du blanc-gris au bleu

- La lumière est un corps :

gazeux matériel non matériel

II. Répondre par vrai ou faux devant chacune des propositions suivantes :

- Tous les corps liquides renferment de l'eau. (Vrai/Faux)

- L'ombre est un corps non matériel. (Vrai/Faux)

- Un corps matériel liquide est un corps saisissable. (Vrai/Faux)

- Pendant la sécheresse, les plantes fanent et jaunissent. (Vrai/Faux)

- Tous les corps matériels solides ont une forme propre. (Vrai/Faux)

Exercice n° 2:

I) 1. On introduit dans deux verres à montre du sulfate de cuivre anhydre puis on ajoute à chacun un produit bien déterminé. Compléter le tableau suivant :

Expérience	Schéma de l'expérience	Observations	Conclusion
Sulfate de cuivre anhydre + jus de tomate			
			

2. Peut-on utiliser le sulfate de cuivre dans les expériences précédentes après avoir laissé longtemps exposé à l'air ? Justifier

.....

.....

.....

II) 1. Définir un mélange hétérogène

.....

.....

.....

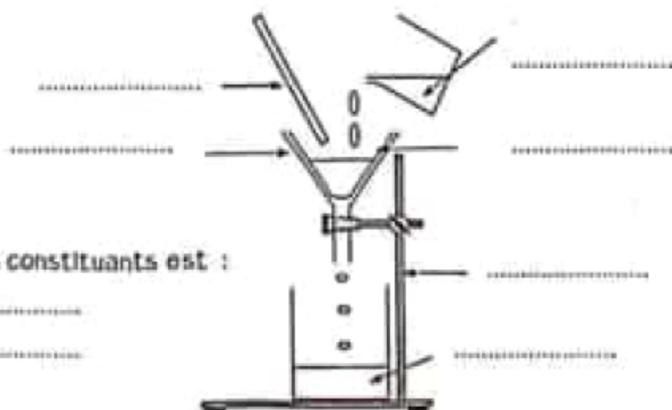
2. On mélange dans un bécher de l'eau et du gravier

- a) Quelle est la nature de ce mélange ?

.....

- b) Pour séparer les constituants de ce mélange, on réalise l'expérience schématisée ci-dessous

Annoter le schéma de cette expérience et préciser le nom de la méthode :



* Préciser lequel des constituants est :

- le filtrat :

- le résidu :

Nom de la méthode :

LIBRAIRIE 14 JANVIER

مكتبة نجاني تونس
Librairie 14 Janvier Gabès
Tél : +21655267838



Niveau : 7^{ème}

Devoir de contrôle n° 1

Collège Pilote Gabès
2023/2024

NOM.....PRENOM.....

مكتبة 14 جانفي غابس
Librairie 14 Janvier Gabès
Tél : +21655267618

Exercice n° 1:

I. Mettre une croix devant la (ou les) propositions correcte(s) s'il y a lieu :

- Tout corps matériel :

est saisissable occupe une partie de l'espace a une forme propre

- L'oxygène est un corps :

matériel gazeux

non matériel gazeux

occupe une partie de l'espace

- Le sulfate de cuivre est bleu en présence de :

miel l'huile l'eau

- La matière est constituée :

des corps matériels uniquement des corps saisissables

- Dans la nature, l'eau se trouve à l'état :

solide gazeux liquide

- En ajoutant de l'alcool pur au sulfate de cuivre anhydre, sa couleur :

reste bleu reste blanc-gris change du blanc-gris au bleu

- La lumière est un corps :

gazeux matériel non matériel

II. Répondre par vrai ou faux devant chacune des propositions suivantes :

- Tous les corps liquides renferment de l'eau. (Vrai/Faux) **Faux**

- L'ombre est un corps non matériel. (Vrai/Faux) **Vrai**

- Un corps matériel liquide est un corps saisissable. (Vrai/Faux) **Faux**

- Pendant la sécheresse, les plantes fanent et jaunissent. (Vrai/Faux) **Vrai**

- Tous les corps matériels solides ont une forme propre. (Vrai/Faux) **Faux**

Exercice n° 2:

I) 1. On introduit dans deux verres à montre du sulfate de cuivre anhydre puis on ajoute à chacun un produit bien déterminé. Compléter le tableau suivant :

Expérience	Schéma de l'expérience	Observations	Conclusion
Sulfate de cuivre anhydre + jus de tomate		La couleur du sulfate de cuivre devient bleue.	→ La tomate contient de l'eau
Miel + sulfate de cuivre anhydre.		La couleur du sulfate de cuivre reste blanc-gris.	→ Le miel ne contient pas de l'eau.

2. Peut-on utiliser le sulfate de cuivre dans les expériences précédentes après avoir laissé longtemps exposé à l'air ? Justifier

Non, car il devient hydrate et sa couleur change du blanc-gris au bleu.

II) 1. Définir un mélange hétérogène

Un mélange hétérogène est un mélange qu'on peut distinguer à l'œil nu entre au moins deux de ses constituants.

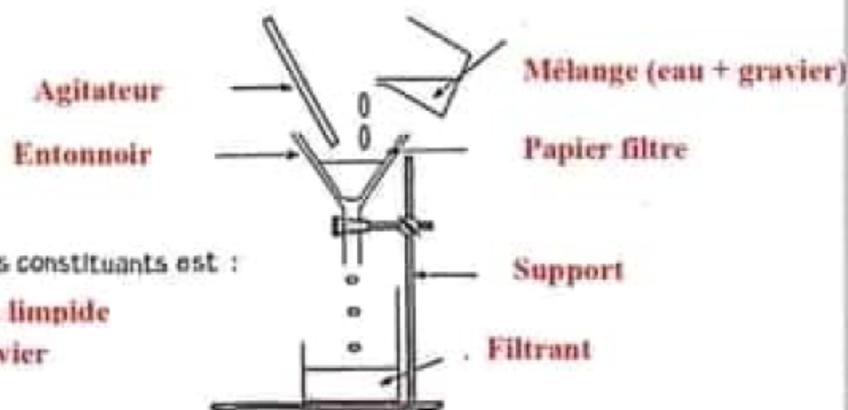
2. On mélange dans un bécher de l'eau et du gravier

- a) Quelle est la nature de ce mélange ?

C'est un mélange hétérogène.

- b) Pour séparer les constituants de ce mélange, on réalise l'expérience schématisée ci-dessous

Annoter le schéma de cette expérience et préciser le nom de la méthode :



• Préciser lequel des constituants est :

- le filtrat : **Eau limpide**
- le résidu : **Gravier**

Nom de la méthode : **Filtration**

مكتبة 14 جانفي تونس
Librairie 14 Janvier Gabès
Tél : +21655267618

LIBRAIRIE 14 JANVIER

