

Niveau : 1AC	Contrôle N1, Semestre 2, physique chimie	AS: 2022/2023
Classe: 1/.....	N ⁰ :	الاسم الكامل

Exercice 1 (11pts)

1. Coche la bonne réponse (3pts)

a. Lorsqu'on mélange du sel avec de l'eau, celle-ci est :

- ☐ la solution ☐ le solvant ☐ la soluté.

b. Lorsqu'on mélange du sucre avec de l'eau on réalise :

- ☐ une dissolution. ☐ une filtration. ☐ une solidification.

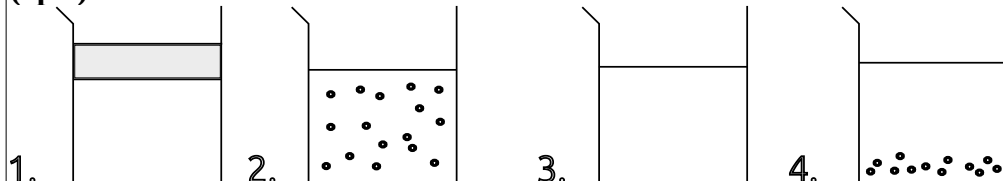
c. La distillation permet de séparer les constituants :

- ☐ d'un mélange hétérogène ☐ d'un mélange homogène.

2. Associe les mots (4pts)

- | | | |
|----------------|--------------------------|---|
| Eau boueuse | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> Mélange homogène |
| Eau de robinet | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> Mélange hétérogène |
| Eau salée | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> Corps pur |
| Eau distillée | <input type="checkbox"/> | |

3. Classe les substances ci-dessous dans la bonne colonne du tableau : (4pts)



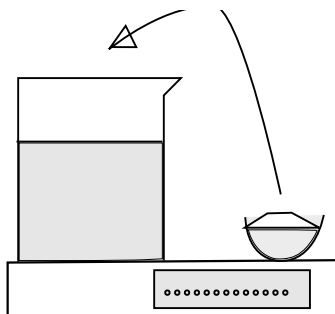
Mélange homogène	Mélange hétérogène
.....

Exercice 2 (5pts)

On dispose d'un bécher contenant de l'eau et d'une coupelle contenant du sucre en poudre. On pèse de façon successive le bécher avec l'eau (on obtient 40g) et la coupelle avec le sucre (on obtient 20g).

1- Calculer la masse totale (bécher + eau + coupelle + sucre) avant la dissolution. (1pt)

.....
.....
.....



On verse le sucre dans le bécher contenant l'eau. Le sucre se dissout complètement dans l'eau.

2- Le mélange obtenu est-il homogène ou hétérogène ? (1pt)

.....

3- Dans cette dissolution: (2pts)

Quel est le soluté (corps dissous) ?

.....

Quel est le solvant ?

.....

4- Complète sur le dessin ci-contre la masse indiquée par la balance:

Exercice 3 (4pts)

Khalid a agité un liquide qu'il a ensuite versé dans un tube à essai (a).

Puis, il l'a laissé reposer (b).

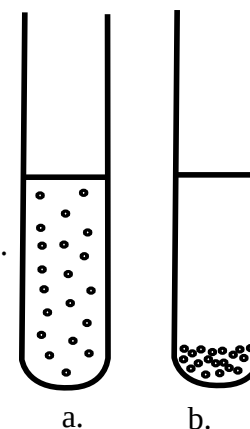
1. Le tube (a) contient-il un mélange homogène ou hétérogène ?(1pt)

.....

2. Quelle est la technique de séparation mise en œuvre ? (1pt)

.....

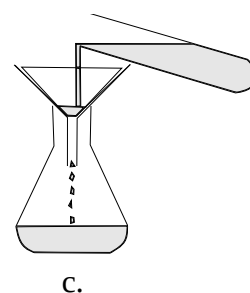
3. Le schéma ci-contre (c) présente une technique de séparation des constituants d'un mélange hétérogène.



a. b.

Comment se nomme cette technique ? (1pt)

.....



c.

Bonne chance 😊