

Nom :

Collège : NAHDA

Matière : Physique-Chimie

Note :

Prénom :

EVALUATION 3

Durée : 1 Heure

Classe : 1/.....

N° :

Pr : Abdelilah BOUTAYEB

Année scolaire : 2024/2025

Pts

Exercice 1
(8pts)[Www.AdrarPhysic.Fr](http://www.adrarphysic.fr)1) Complète les phrases suivantes par les mots : **soluté – décantation – mélange – distillation – solvant – filtration – corps pur.**

- 1 ☐ Un est constitué au moins de deux substances différentes, tandis que le est un corps qui n'est constitué que d'un seul type de substance.
- 1 ☐ La solution aqueuse est un mélange homogène composé d'un (l'eau) et d'un
- 1,5 ☐ Pour séparer les constituants d'un mélange homogène on utilise la, et pour séparer les constituants d'un mélange hétérogène on utilise la ou la

2) Réponds par : **Vrai / Faux**

- 0,5 ☐ Deux liquides miscibles forment un mélange hétérogène. ☐
- 0,5 ☐ Au cours de la dissolution la masse totale du solvant et du soluté ne change pas. ☐
- 0,5 ☐ La solution est dite saturée si le solvant ne peut plus dissoudre le soluté. ☐
- 0,5 ☐ Lors d'un changement d'état, la température reste constante pour un corps pur. ☐

3) Classe les mélanges suivants : **l'air ■ eau+huile ■ eau+gaz ■ eau+sable ■ eau+sucre**

- 2,5 ☐ **Mélange homogène :**
- ☐ **Mélange hétérogène :**

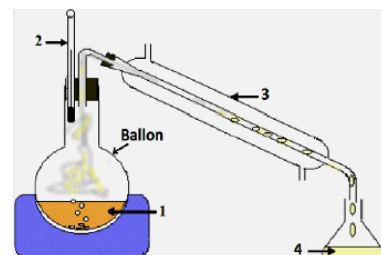
Exercice 2
(8pts)**PARTIE A :** On considère le mélange suivant : **"eau de mer + sable"**

- 0,5 1) Quel est le type de ce mélange ? ☐
- 1 2) Quelle est la bonne technique pour séparer le sable du mélange ? ☐
- 3) Dessine le schéma de cette technique.

PARTIE B : Après la séparation du sable, on obtient de l'eau de mer qui est **une eau salée.**

- 0,5 1) Quel est le type de ce mélange ? ☐
- 1 2) Détermine : ■ **Le solvant :** ■ **Le soluté :**
- 1 3) Pour séparer les constituants du mélange de l'eau salée, on utilise la technique représentée sur le schéma ci-contre.
- 3-1) Donne le nom de cette technique. ☐
- 3-2) Attribue les mots suivants à chaque numéro du schéma : **Thermomètre ■ eau salée ■ réfrigérant ■ eau distillée**

- 2 ■ **1 :** ■ **2 :**
- **3 :** ■ **4 :**

**Exercice 3**
(4pts)

À température ambiante, on peut dissoudre jusqu'à 357g du sel dans un litre d'eau pure pour obtenir une solution saturée.

La salinité de la Méditerranée est comme si on a dissous 37g du sel dans un litre d'eau, alors que pour la mer morte c'est comme si on avait dissous 300g du sel dans un litre d'eau.

- 1 1) Quelle est la mer la plus salée ? ☐
- 3 2) On possède deux échantillons de 500ml de ces deux eaux de mer. Pour chacun d'eux, quelle masse de sel doit-on ajouter pour obtenir une solution saturée ?