

**Important ! On répondra directement sur la feuille de l'énoncé , pas de double feuille !**

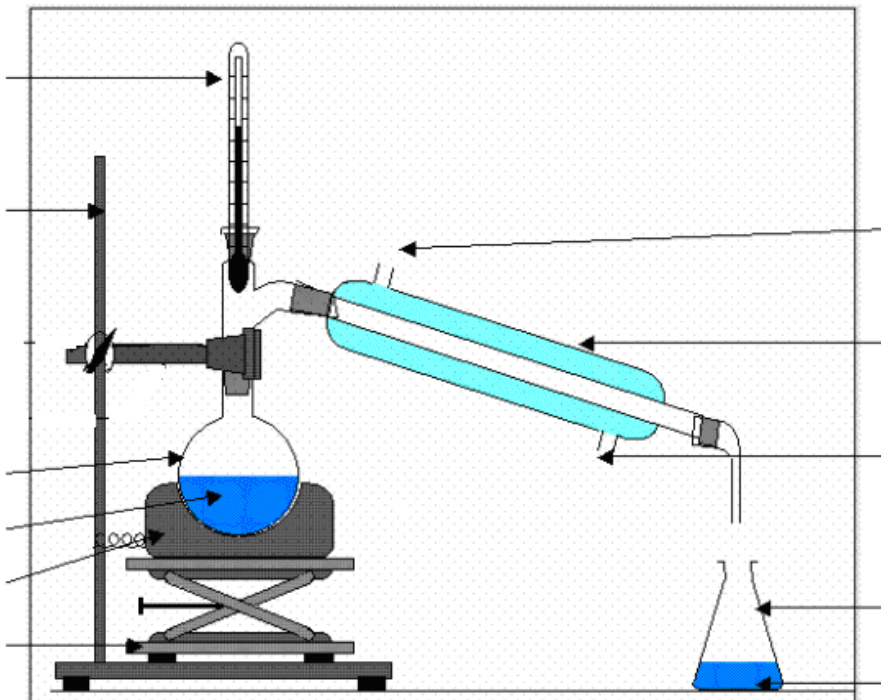
**PRENOM :.....NOM :.....CLASSE.....**

**NOTE :...../20 APPRECIATIONS :.....**

**DUREE :1H30**

**EXERCICE N°1**

1. Annoter le schéma suivant en utilisant les mots suivants : *eau froide ; condenseur ; chauffe ballon ; eau tiède ; thermomètre ; ballon ; eau salée ; erlenmeyers ; support élévateur ; distillat ; potence.*



**Titre du montage :.....**

2. Donner un titre à ce montage : **Réponse :.....**
3. De quel corps est constitué le distillat ? **Réponse :.....**

**EXERCICE N°2**

1. Qu'est qu'un mélange ? Donner deux exemples de mélange

**Définition :.....**  
.....  
.....

**Exemples :.....**

2. Qu'est qu'un corps pur ? Donner deux exemples de corps purs.

**Définition :**.....

**Exemples :**.....

**3.** Compléter le tableau suivant :

Mélange	Sorte de mélanges	Méthode de séparation	Constituants du mélange
Citron pressé	.....	.....	.....
Eau du robinet	<i>Homogène</i>	.....	.....
Eau et sable	.....	.....	<i>Eau sable</i>
Eau sucrée	.....	<i>distillation</i>	.....
Air	.....		.....
Vin	.....	.....	.....
	.....	.....	.....

**4.** Quelle est la différence entre mélange et corps purs ?

**Réponse :**.....

**5.** Réponde par **VRAI** ou **FAUX** :

a) La synthèse de l'eau donne deux gaz dihydrogène et dioxygène : **Réponse :.....**

b) Au cours d'une électrolyse de l'eau pure le dihydrogène est recueilli à la cathode. **Réponse :**

c) Au cours d'une électrolyse le volume de dioxygène recueilli est la moitié du volume de dihydrogène. **Réponse :.....**

d) Le dihydrogène produit une légère explosion au contact d'une flamme. **Réponse :.....**

**EXERCICE N°3**

**1.** Parmi ces nombres A, B et C ci-dessus quels sont ceux qui sont en écriture scientifique ?

**A = 0,256.10<sup>-5</sup>**

**B = 1,25 x 10<sup>9</sup>**

**C = 114,5 x 10<sup>8</sup>**

**Réponse** .....

**2.** Ecrire en puissance de dix les deux nombres suivants :

**12500000000 = .....**

**0,00000000895 = .....**

**3.** Ecrire ces deux nombres en écriture scientifique et indiquer leur nombre de chiffres significatifs :

**0,000332.10<sup>-4</sup> = .....**

**.....**

**343,3843.10<sup>3</sup> = .....**

**...**

**4.** Convertir les volumes suivants.

**3,2 mL = .....L**

**0,25mL = .....cm<sup>3</sup>**

**35dm<sup>3</sup> = .....m<sup>3</sup>**

**BONNE CHANCE !**