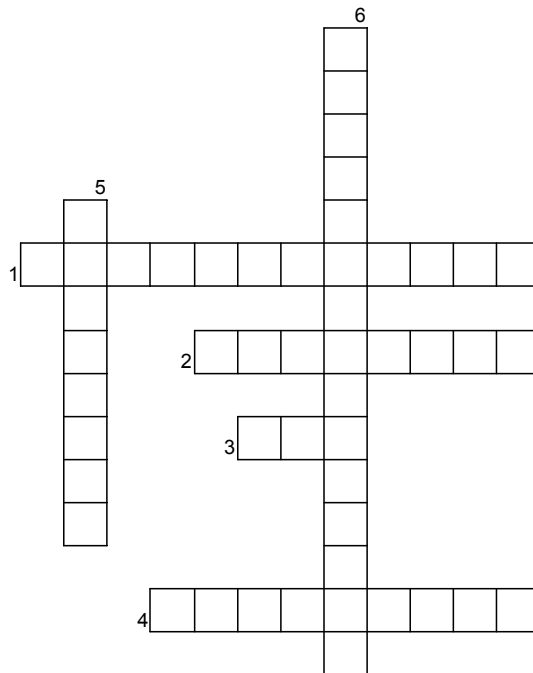


DEVOIR DE SCIENCES PHYSIQUES - CHIMIE**Des substances dans l'eau****EXERCICE I :**

- 1- Technique qui permet d'obtenir un liquide pur après vaporisation puis liquéfaction
- 2- Se dit d'un mélange dans lequel on ne distingue pas les constituants à l'oeil nu
- 3- Se dit d'un liquide formé d'une seule substance
- 4- Liquide obtenu après une filtration
- 5- Se dit d'une eau qui contient des sels minéraux
- 6- Technique de séparation de différents constituants d'un mélange homogène

EXERCICE II :

On dispose de 2 flacons contenant chacun un gaz. Mais on a, par erreur, enlevé les étiquettes sur les flacons indiquant lequel contenait du dioxyde de carbone.

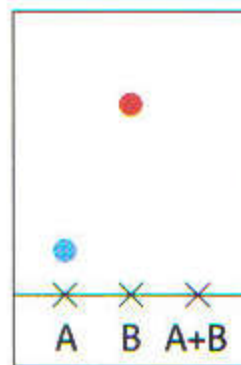
Schématise l'expérience que tu peux faire et conclure sur le test que tu peux faire.

EXERCICE III :

On a réalisé simultanément la chromatographie d'un colorant A, d'un colorant B et du colorant obtenu en mélangeant A et B.

Sur le schéma du résultat, on a oublié de faire figurer le mélange.

Refais le schéma et complète-le en représentant ce qui se passe pour le mélange de A et de B.



/3

/2

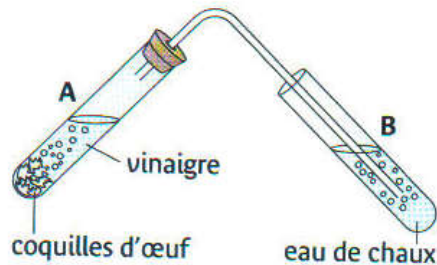
/2

DEVOIR DE SCIENCES PHYSIQUES - CHIMIE

EXERCICE IV :

Le tube A contient du vinaigre et des coquilles d'œufs: il y a des bulles qui se forment. Le tube B contient de l'eau de chaux. Elle se trouble.

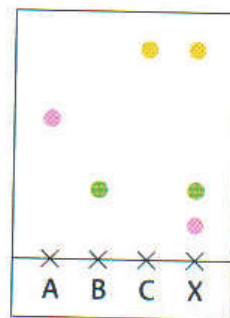
Que peut-on en déduire de ces observations?



/2

EXERCICE V :

Une chromatographie a donné le résultat suivant:



/3

a- Pourquoi peut-on affirmer que le produit X est un mélange de colorants?

b- Combien de colorants composent le produit X?

c- Quels sont, parmi les colorants A, B et C, ceux qui entrent dans la composition du produit X?

EXERCICE VI :

Complète le schéma ci-dessous et décris l'expérience ainsi que ce qu'elle permet de déterminer.

/3

